






22102073741



**Med**  
**K1544**





Digitized by the Internet Archive  
in 2016

<https://archive.org/details/b28121314>



V. v. RICHTER'S  
**CHEMIE**  
DER  
**KOHLENSTOFFVERBINDUNGEN**  
ODER  
**ORGANISCHE CHEMIE**

---

ELFTE AUFLAGE

---

ZWEITER BAND

CARBOCYCLISCHE UND HETEROCYCLISCHE  
VERBINDUNGEN

NEU BEARBEITET

VON

DR. RICHARD ANSCHÜTZ

ORD. PROF. DER CHEMIE UND GEH. REGIERUNGSRAT,  
DIREKTOR DES CHEMISCHEN INSTITUTS DER UNIVERSITÄT BONN

IN GEMEINSCHAFT MIT

DR. HANS MEERWEIN

PRIVATDOZENT DER CHEMIE AN DER UNIVERSITÄT BONN

BONN

VERLAG VON FRIEDRICH COHEN

1913



400

17233

Übersetzungsrecht vorbehalten.  
Copyright 1912 by Friedrich Cohen

WELLCOME INSTITUTE LIBRARY	
Coll.	welMOmec
Call	
No.	



## Vorwort.

Der zweite Band des vorliegenden Werkes war in letzter Auflage 1905 von mir in Gemeinschaft mit Herrn Prof. Dr. Georg Schroeter herausgegeben worden. Herr Schroeter, der sich auch an der Bearbeitung der früheren Auflagen von der siebenten an in ausgezeichneter Weise beteiligt hatte, folgte vor einigen Jahren einem ehrenvollen Rufe als Professor der Chemie an die tierärztliche Hochschule nach Berlin. Die Mitarbeit an dem vorliegenden zweiten Bande des Lehrbuches übernahm alsdann sein Nachfolger am hiesigen chemischen Institut, der Unterrichts-Assistent für organische Chemie, Herr Privatdozent Dr. Hans Meerwein.

Richard Anschütz.

Seit der letzten Herausgabe des zweiten Bandes sind sieben Jahre verflossen, so dass das Buch in den letzten Jahren vergriffen war. Die Fülle an neuen Ergebnissen war gerade in diesem Zeitraum eine aussergewöhnlich grosse. Der Umfang des vorliegenden Bandes hat daher gegenüber der letzten Auflage trotz des neu eingeführten grösseren Formates um über neun Bogen zunehmen müssen, wenn man nicht die Aufgabe und damit den ganzen Charakter des Werkes hätte ändern wollen.

Wie in den vorhergehenden Auflagen sollen auch diesmal eine Reihe der wichtigsten Einschiebungen und Neuerungen an dieser Stelle zusammengestellt werden:

*Tri-, tetra-, penta-, hepta-, octo- und nonocarbocyclische Verbindungen:* Als neue allgemeine Reaction sei die Ringerweiterung bei der Einwirkung salpetriger Säure auf Cycloalkylmethylamine hervorgehoben (S. 11, 16, 23, 26). Die Tetramethylengruppe wurde vor allem durch die Darstellung ihrer einfachsten Vertreter, des Cyclobutans, Cyclobutens und Cyclobutanons (S. 10, 11) ergänzt. Die einfachsten gesättigten und ungesättigten Kohlenwasserstoffe mit achtgliedrigem Kohlenstoffring sind durch Umwandlung des Pseudopelletierins (S. 915) gewonnen und eingehend untersucht worden (S. 25). Durch die Erkenntnis der Constitution des Kautschuks (S. 527) als eines polymeren Dimethylcyclooctadiens (S. 25) hat die Gruppe der octocarbocyclischen Verbindungen erheblich an Interesse gewonnen.

Die Klasse der nonocarbocyclischen Verbindungen (S. 26) war neu anzufügen.



*Einkernige aromatische Substanzen:* Die geschichtliche Darstellung der Theorie der aromatischen Verbindungen wurde in wesentlichen Punkten ergänzt (S. 28).

Besonders hervorgehoben sei die überaus glatte Aufspaltung des Benzols und seiner Homologen durch Oxydation mittelst Ozon (S. 46).

*Halogenderivate der Benzolkohlenwasserstoffe:* Von grosser präparativer Bedeutung hat sich die Beobachtung erwiesen, dass die Reaktionsfähigkeit aromatisch gebundenen Halogens durch Zusatz von fein verteiltem Kupfer oder Kupfersalzen ausserordentlich erhöht werden kann (S. 62, 94 u. a. m.).

*Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Benzolkohlenwasserstoffe:* Bemerkenswert ist die Darstellung optisch aktiver Dialkylanilinoxyde (S. 90). Das Verhalten der Nitrodiphenylamine bei der Salzbildung ist genauer untersucht und ihre Auffassung als Pseudosäuren besser begründet worden (S. 113). — Von neueren Arbeiten über die Diazoamidverbindungen sei vor allem die Darstellung des Diazobenzolamids (S. 135) hervorgehoben. Für die Gewinnung von Diazoimidverbindungen hat man neue Methoden aufgefunden (S. 139). Wichtig für die Frage nach der Constitution der Amidoazoverbindungen und ihrer Salze ist die Auffindung von zwei isomeren, verschieden gefärbten Salzreihen (S. 144). Hingewiesen sei auf die Darstellung des Tetraphenylhydrazins und seine interessanten Spaltungsreaktionen (S. 151); vgl. auch Diphenyldihydrophenazin S. 964. Der Reaktionsverlauf der Bildung von Phenylhydrazonen durch Einwirkung von Diazobenzolsalzen auf aliphatische Verbindungen mit leicht ersetzbaren Wasserstoffatomen ist in seinen einzelnen Phasen experimentell aufgeklärt worden (S. 154, 603).

Die Klasse der *aromatischen Arsenverbindungen* (S. 169) hat durch die Auffindung pharmaceutisch hervorragend wichtiger Substanzen — Salvarsan und Verwandte — eine erhöhte Bedeutung gewonnen.

*Phenole:* Für die Auffassung der Nitrophenole als Pseudosäuren ist die Auffindung rot gefärbter Ester der Pikrinsäure von Interesse (S. 193). Die Frage nach der Constitution der Oxyazobenzole konnte endgültig zugunsten der Azoformel entschieden werden (S. 201). Erwähnt sei die Auffindung cyclischer Doppellester der o-Phenolsulfosäuren: Sulfonylide (S. 204).

*Chinone* (S. 220). Hier ist vor allem die Entdeckung des lange gesuchten o-Benzochinons (S. 221) hervorzuheben. Eingehend ist das Gebiet der stickstoffhaltigen Abkömmlinge der Chinone (S. 228) bearbeitet worden. Vor allem sind die Untersuchungen über die bei der Oxydation des Anilins sich abspielenden Vorgänge und die Constitution des Anilinschwarz (S. 233) von Bedeutung. An dieser Stelle sei auf die bemerkenswerten Untersuchungen über die sog. Zweikernchinone der Diphenyl-, Naphtalin- und Anthracenreihe hingewiesen (S. 535, 642, 686).

Die *stickstoffhaltigen Abkömmlinge der Oxyphenylparaffinalkohole* (S. 306, 357) hat man ihrer starken physiologischen Wirkungen wegen eingehend bearbeitet. Hervorgehoben sei der Abbau und die Synthese des Adrenalins (S. 357).



*Aromatische Aldehyde und Ketone* (S. 246, 258). Es sind in dieser Gruppe eine Reihe neuer, z. T. glatt verlaufender Synthesen zu verzeichnen. Besondere Beachtung verdienen die bei der Umwandlung der aromatischen Aethylenglykole, Halogenhydrine und Aethylenoxyde beobachteten Atomverschiebungen (S. 247, 248, 259, 355, 356).

*Aromatische Carbonsäuren*. Das Benzoylnitrat (S. 273), die Benznitrosäure, Benznitrolsäure und das Benzonitriloxyl (S. 287) sind als neue Carboxyl-Abkömmlinge der Benzoësäure zu erwähnen. Beachtung verdienen zumal im Hinblick auf die Constitution des Anthranils die sog. Dianthranilide, die wahren dimolecularen Anhydride der Anthranilsäuren (S. 296). Eine eingehende Bearbeitung haben die Thiosalicylsäure und ihre Abkömmlinge (S. 323) erfahren als Ausgangsproducte zur Gewinnung des Thioindigorot (S. 740).

Die Auffindung von Dijodtyrosin (S. 369) in gewissen Korallenarten ist von physiologischer Bedeutung.

*Einkernige aromatische Substanzen mit ungesättigten Seitenketten*. Das Hauptinteresse verdient hier die Aufdeckung der Trimorphie der Allozimmtsäure (S. 404), wodurch die früher recht verworrenen Isomerieverhältnisse der Zimmtsäuren als geklärt gelten können.

*Hydroaromatische Substanzen*: Nachdem durch die glatte Reduktionsmethode aromatischer Verbindungen mittelst Wasserstoff und fein vertheiltem Nickel die hydroaromatischen Substanzen zu einem leicht zugänglichen Ausgangsmaterial geworden sind, hat dieses Gebiet, vorzüglich unter Zuhilfenahme der Grignard'schen Reaction, ausserordentlich an Umfang gewonnen. Für Constitutionsbestimmungen, vor allem auch auf dem Gebiet der Terpene, hat die elegante Oxydationsmethode mittelst Ozon vortreffliche Dienste geleistet. Für die Terpenchemie wichtig ist die Synthese ungesättigter Kohlenwasserstoffe mit semicyclischer Doppelbindung (S. 429). Die Tetra- und Dihydrobenzole (S. 429, 431) wurden einer erneuten kritischen Bearbeitung unterzogen. Ausgedehnte synthetische Untersuchungen auf dem Gebiet der Cyclocitrale (S. 447) haben endlich zu einer, allerdings technisch nicht verwertbaren Synthese des Irons (S. 448) geführt. Ein eigenartiger Weg zur Synthese verschiedener hydroaromatischer Substanzen wurde in der Einwirkung von Chloroform und Alkali auf o- und p-alkylyrte Phenole gefunden (S. 445). Von theoretischem Interesse ist die Darstellung der optisch activen Formen der 4-Methylcyclohexylidenessigsäure (S. 453), bei der die Asymmetrie des Molecüls nicht durch das Vorhandensein eines asymmetrischen Kohlenstoffatoms bedingt ist.

Erwähnt sei ferner die durch Sonnenlicht bewirkte Aufspaltung cyclischer Ketone (S. 438, 485).

*Terpene*: Die überaus zahlreichen neuen Untersuchungen auf dem gesamten Gebiet der Terpenchemie haben eine fast vollständige Umarbeitung und z. T. eine neue Einteilung besonders der bicyclischen Terpene notwendig gemacht. Die olefinische Terpengruppe ist durch Aufindung des Ocimens (S. 467) und Nerols (S. 468) bereichert worden. Die jetzt als abgeschlossen zu betrachtenden Constitutionsbestimmungen der monocyclischen Terpene konnten durch zahlreiche Synthesen



erhärtet werden. So wurden Dipenten (S. 472), Terpinen (S. 473),  $\alpha$ -Phellandren (S. 474), Sylvestren (S. 475) und Carvestren (S. 476) auf synthetischem Wege gewonnen. Dem Terpin, Cineol und den Terpeneolen sind eine Reihe analog gebauter, vom Terpinen abgeleiteter Verbindungen: das Terpinenterpin, Terpinencineol (S. 480) und die Terpinenole (S. 482) zur Seite getreten. Sabinen und Thujen (S. 490) wurden durch zahlreiche Uebergänge mit dem Terpinen und den Terpinenolen verknüpft. Das Eucarvon (S. 494) ist von neuem untersucht und als heptacarbo-cyclische Verbindung erkannt worden. Das aus den Terpentinölen abgeschiedene Pinen (S. 494—499) hat man als ein Gemisch zweier bindungsisomerer Terpene erkannt, und aus diesen eine Reihe neuer Abbau- und Umwandlungsproducte (S. 494—501) gewonnen. Die Ueberführung von Pinen in Borneol und Isoborneol bez. deren Ester ist zu einer technisch verwertbaren Methode zur künstlichen Gewinnung von Campher aus Terpentinöl ausgebaut worden (S. 508). Eine erneute eingehende Bearbeitung des Camphens (S. 501—503) hat die Wagner'sche Camphenformel bestätigt, jedoch Zweifel an der Einheitlichkeit dieses Terpens erweckt. Bornylen (S. 503), Camphan, Isocamphan (S. 504) und Santen (S. 505) waren Gegenstand neuer, ergebnisreicher Untersuchungen. Eine Reihe von Arbeiten über das Verhältnis von Borneol und Isoborneol zueinander und zum Pinen- bez. Camphenchlorhydrat, scheinen die Stereoisomerie dieser Verbindungen zu beweisen (S. 506). Die Constitution des Fenchons (S. 524) konnte durch eine Reihe von Aufspaltungsreactionen sicher gestellt werden.

*Phenylbenzole* und *Phenylfettkohlenwasserstoffe*: Als Oxybenzophenone (S. 549) und Oxybenzylidenacetophenone (S. 601) sind eine Reihe natürlich vorkommender Substanzen erkannt worden, die man früher als Phenolester der Protocatechusäure und der Oxyzimmitsäuren betrachtete.

Zugunsten der Auffassung der farbigen Salze des Triphenylcarbinols als chinoide Verbindungen liegen wichtige neue Beobachtungen vor (S. 556); vgl. auch Dibenzylidenaceton (S. 610).

Die Klasse der Benzene (S. 566), Rosamine (S. 567) und Phtaleine (S. 571) wurde durch neuere Untersuchungen erweitert.

Hervorzuheben ist ferner das Diphenylketen (S. 580), der am leichtesten zugängliche und daher am eingehendsten untersuchte Vertreter dieser reactionsreichen Körperklasse.

Zu den theoretisch wichtigsten, von verschiedenen Seiten mit ausgezeichnetem Erfolge durchgeführten Untersuchungen gehören diejenigen über das Hexaphenylaethan und analog gebaute Verbindungen und deren Dissociation in die entsprechenden Triarylmethyle (S. 598, 666).

Die Diphenylbutangruppe (S. 604) ist durch bemerkenswerte Arbeiten über das Diphenylbutadien und Diphenylbutenin bereichert worden.

*Condensirte Kerne*: Auf die virtuelle Tautomerie der  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Alkylindene (S. 615), sowie auf einige neue Naphtalinringbildungen (S. 625) ist hinzuweisen. Die Constitution des Retens (S. 662) wurde durch Abbau festgelegt.

Besonders reich an neuen wichtigen Ergebnissen ist die Anthracengruppe. Hervorzuheben ist die Tautomerie des Anthranols und Anthrons



(S. 674) sowie des Anthrahydrochinons und Oxanthrons (S. 676). Die Amidoanthrachinone (S. 679) haben sich nach verschiedenen Seiten hin als vortreffliches Ausgangsmaterial zur Gewinnung zahlreicher neuer Küpenfarbstoffe erwiesen. Ebenso sind die Dianthrachinonyl- (S. 685) und die Benzanthrone (S. 686) als Generatoren wertvoller Farbstoffe von technischer Bedeutung.

*Glucoside*: Hier sind neue Untersuchungen über einige dem Amygdalin nahe stehende Glucoside hervorzuheben (S. 691).

*Natürliche Farbstoffe*: In die verwickelte Constitution des Cochenillefarbstoffes (S. 695) hat man einen tieferen Einblick gewonnen.

*Heteroatomige fünfgliedrige Ringe*: Die als Spaltungsproducte des Haematoporphyrins und Phylloporphyrins auftretenden Pyrrolderivate (S. 725, 729) waren Gegenstand eingehender Untersuchungen.

Die dem Indigo und seinen Umwandlungsproducten entsprechenden sauerstoff- und schwefelhaltigen Verbindungen der Cumaron- und Thionaphthengruppe: Oxindirubin, Thioindigorot etc. (S. 737, 738—741) sind dargestellt worden; sie besitzen z. T. hervorragende technische Bedeutung. Anschliessend an diese Untersuchungen wurden zahlreiche, dem Indigo im Bau und Verhalten ähnliche, z. T. technisch wertvolle Küpenfarbstoffe gewonnen (S. 755). Erwähnt sei der Dehydroindigo (S. 761), ein neues Oxydationsproduct des Indigo.

Das wichtige Eiweisspaltungsproduct Tryptophan (S. 748) hat man auf synthetischem Wege gewonnen.

*Polyheteroatomige fünfgliedrige Ringe*: Die *Pyrazol*-Gruppe ist durch Untersuchungen über die Aminopyrazole (S. 772), sowie durch neue Darstellungsmethoden und genauere Characterisirung der 3-Pyrazolone (S. 781) bereichert worden.

*Glyoxaline* und *Benzimidazole*: Zur Kenntniss der virtuellen Tautomerie der Alkylglyoxaline und Alkyltolimidazole liegen neue Beiträge vor (S. 795, 796, 801). Die Constitution des als Eiweisspaltungsproduct wichtigen Histidins (S. 797) ist durch Abbau und Synthese sichergestellt worden.

*Triazole*: Die Gruppe der Osotriazole wurde durch neue Synthesen erweitert. Eine Reihe früher als Osotetrazine und Dihydotetrazine betrachtete Verbindungen hat man als n-Amidoosotriazole und n-Amidopyrro[bb<sub>1</sub>]diazole erkannt (S. 811, 818). Eine eigenartige Reaction ist die wechselseitige Umlagerung der Oxypyrrro[ab]diazole in Diazocarbonsäureamide (S. 814).

*Furazane* oder *Furo[aa<sub>1</sub>]diazole*: Als Endoxydihydrofuro[aa<sub>1</sub>]diazole oder Furoxane sind die früher als Glyoximhyperoxyde bezeichneten Verbindungen zu betrachten (S. 823).

*Tetrazole*: Für die Darstellung der Tetrazole hat man neue, glatt verlaufende Methoden aufgefunden (S. 830).

*Heteroatomige sechsgliedrige Ringe*: Umfangreiche Arbeiten über die Umwandlungsreactionen der Pyridinium-, Chinolinium-, Isochinolinium- und Acridiniumhalogenalkylate haben eine grosse Zahl wichtiger Ergebnisse gezeitigt (S. 848, 873, 874, 890, 899). Besonders auffallend ist die leichte Aufspaltbarkeit des sonst so beständigen Pyridinringes (S. 849, 863, 891).



Die Tetrahydropyridine (S. 863) waren Gegenstand eingehender Untersuchungen. Von Bedeutung für die Alkaloidchemie sind einige durch intramoleculare Alkylierung der  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Halogenalkylpiperidine gewonnene bicyclische Basen (S. 868).

Eine Reihe neuer Bildungsweisen von Isochinolinderivaten (S. 887) bilden die Grundlage für den synthetischen Aufbau einiger Alkaloide.

Die Gruppe der *Chindoline* (S. 895) war neu einzuordnen.

Die *Alkaloïdchemie* hat durch eine Fülle neuer Ergebnisse ausserordentlich an Umfang und Abrundung gewonnen. Papaverin (S. 927), Laudanosin (S. 928), Narcotin (S. 929), Berberin (S. 932) und Glaucin (S. 933), sowie eine Reihe wichtiger Abbauproducte: die Cincholoiponsäure (S. 918), Cotarnsäure, Hydrastsäure etc. sind auf synthetischem Wege gewonnen worden. Die Erkennung der Chinabasen (S. 915) als secundäre Alkohole machte eine geringe Aenderung in ihren Constitutionsformeln erforderlich, die jetzt durch viele neue Umwandlungsreactionen als endgültig sichergestellt gelten können. Eingehende Bearbeitung fanden die drei Opiumalkaloide: Morphin, Codein und Thebain (S. 922 bis 926), ohne dass man jedoch in bezug auf ihre Constitution zu einem abschliessenden Ergebnis gelangte. Hervorgehoben seien ferner Arbeiten über die Coniumnebenalkaloide (S. 905) und die Gruppe der Corydalisalkaloide (S. 933).

*Polyheteroatomige sechsgliedrige Ringe*: In der Klasse der *p-Diazine* sind die Untersuchungen über die Diaryldihydrophenazine (S. 964) anzuführen.

An das Indanthren wurde aus Zweckmässigkeitsgründen die Besprechung des ihm nahe verwandten Flavanthrens (S. 964) angeschlossen.

*Tetrazine* (S. 975): Die Mehrzahl der in der letzten Auflage in dieser Gruppe aufgeführten Verbindungen sind als Amidotriazole erkannt worden. Dagegen ist jetzt die Darstellung des wahren symmetrischen Tetrazins und Dihydotetrazins, ausgehend von den Polymerisationsproducten des Diazoessigesters, gelungen.

Diese kurze Uebersicht, in die von uns nur eine Reihe der wichtigsten neuen Ergebnisse aufgenommen werden konnten, zeigt, dass in dem verflossenen Zeitraum auf fast allen Gebieten der carbo- und heterocyclischen Verbindungen bedeutsame Fortschritte erzielt worden sind.

Beim Lesen der mühsamen Correcturen wurden wir in gewohnter zuverlässiger Weise von Herrn Privatdozent Dr. Emil Mannheim unterstützt. Herr Apotheker Franz Rick übernahm die Bearbeitung des Registers. Besonderen Dank schulden wir auch Herrn Dr. Frank Rochussen in Miltitz, der freiwillig die ganze Correctur mitgelesen hat.

Indem wir allen Fachgenossen, die zur Vervollkommnung des vorliegenden zweiten Bandes beigetragen haben, unsern herzlichsten Dank aussprechen, verbinden wir damit aufs neue die Bitte, uns auf etwaige Fehler und Irrtümer in dem Werke so rechtzeitig aufmerksam zu machen, daß die Verbesserungen bei der nächsten Auflage benutzt werden können.

Bonn, im October 1912.

Richard Anschütz und Hans Meerwein.



# Inhalts-Verzeichnis.

## II. Carbocyclische Verbindungen 1.

Methoden der Ringbildung bei Cycloparaffinen 3.

### I. Tri-, tetra-, penta-, hepta-, octo- und nonocarbocyclische Verbindungen 6.

- A. **Trimethylengruppe** 7. *Trimethylen* 7. Trimethylencarbonsäuren 8.
- B. **Tetramethylengruppe** 10. *Tetramethylen* 10. Cyclobuten 10. *Cyclobutanon* 11.
- C. **Pentacarbocyclische Verbindungen** 13. *Pentamethylen* 14. Cyclopenten 14. Cyclopentadien 15. Alkohole 16. Ringketone: *Adipinketon* 16. Diketopentamethylen 18. Aldehyde und extracyclische Ketone 18. Carbonsäuren 19. Alkoholcarbonsäuren 20. Ketoncarbonsäuren 21. Bicyclopentane 22.
- D. **Heptacarbocyclische Verbindungen** 22. *Suberan* 22. *Suberon* 23. *Tropilidencarbonsäuren*, *Isophenylelessigsäuren* 24. Oxysuberancarbonsäuren 25.
- E. **Octocarbocyclische Verbindungen** 25. *Cyclooctan* 25. Cyclooctadien 25. *Azelaon* 25.
- F. **Nonocarbocyclische Verbindungen** 26.

## II. Hexacarbocyclische Verbindungen 26.

- A. **Einkernige aromatische Substanzen oder Benzolderivate** 27. Uebersicht über die Abkömmlinge des Benzols 29. Isomerie der Benzolderivate. Nachweis der Gleichwertigkeit der sechs Wasserstoffatome des Benzols 31. Grundlagen der Ortsbestimmungen für die Benzolsubstitutionsproducte 35. Ortsbestimmung der Derivate 36. Isomerie der Polysubstitutionsproducte des Benzols 39. Constitution des Benzolkerns 40. **Benzolringbildungen** 42. **Benzolringspaltungen** 45. 1. Aufspaltung durch gelinde Oxydation 46. 2. Aufspaltung durch gleichzeitige Chlorirung und Oxydation 47. 3. Aufspaltung durch Reduction in alkalischer Lösung 49.
  - 1. **Die einkernigen Benzolkohlenwasserstoffe** 50. *Benzol* 50. Der Steinkohlenteer 51. Alkylbenzole 52. *Toluol* 57. Xylole 58. Mesitylen 58. *Cymol* 60.
  - 2. **Halogenderivate der Benzolkohlenwasserstoffe** 61. Jodidchloride, Jodoso-, Jodo- und Jodoniumverbindungen 64.
  - 3. **Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Benzolkohlenwasserstoffe** 68.
    - 1. Nitroderivate des Benzols und der Alkylbenzole 70. *Nitrobenzol* 72. Nitrohalogenbenzole 73. Substitutionsregelmässigkeiten 76.
    - 2. Nitrosoderivate des Benzols und der Alkylbenzole 77.
    - 3.  $\beta$ -Alphyl- oder Arylhydroxylamine 79.
    - 4.  $\beta$ -Alphyl-nitrosohydroxylamine 81.
    - 5. **Amidoderivate oder Aniline**. A. Primäre Phenylamine 81. *Anilin* 85. B. Secundäre und tertiäre Phenylamine und Phenylammonium-



basen 89. Dialkylanilinoxyde 91. Alkylen- und Alkylidenaniline 92. C. **Polyphenylamine:** *Diphenylamin* 93. *Triphenylamin* 94.

Anilinabkömmlinge anorganischer Säuren: Aromatische Thionylamine 95. Phosphorphenylamine. Arsenphenylamine 95.

Carbonsäureabkömmlinge der aromatischen, primären und secundären Amine 96. Anilide einbasischer Fettsäuren: *Formanilid* 97. *Acetanilid* 97. Thioanilide 98. Phenylirte Amidine der Ameisensäure und Essigsäure 98. Phenylirte Carbylamine 99. Phenylaminabkömmlinge von Oxysäuren 99. *Phenylglycocoll* 99. Anilinabkömmlinge der Ketoncarbonsäuren 100. Anilinabkömmlinge der Kohlensäure: *Carbanilsäure*, *Phenylharnstoffchloride* 101. Phenylirte Harnstoffe: *Carbanilid* 101. Cyclische Alkylenphenylharnstoffe 102. Phenylirte Pseudoharnstoffderivate 102. Phenylirte Hydroxylamin- und Hydrazinderivate des Harnstoffs 102. Phenylirte Abkömmlinge der Thiocarbaminsäuren und des Thioharnstoffs 103. *Sulfocarbanilid* 104. Phenylirte Pseudosulfoharnstoffe 104. Hydroxylamin- und Hydrazinderivate der phenylirten Thioharnstoffe 105. Phenylirte Guanidinderivate 105. Phenylirte Nitrile und Imide der Kohlensäure: *Phenylisocyanat* 106. *Phenylsenföhl* 107. Phenylirte Cyanamidderivate 108. *Carbodiphenylimid* 108. Dicarbonsäureanilide: *Oxanilsäure*, *Oxanilid* 109. Phenylirte Ureide von Dicarbonsäuren 110.

Kernsubstitutionsproducte des Anilins: Halogenaniline 111. Nitraniline 112. Nitrodiphenylamine 103. Nitrosoverbindungen der primären, secundären und tertiären aromatischen Amine 114. *Nitrosodimethylanilin* 115.

C. **Diamine** 115. *Phenylendiamine* 115. Condensationen der o-Diamine 117. Unterscheidung der o-, m- und p-Diamine 118. Triamine. Tetramine. Pentamine 119.

6. **Phenylnitrosamine** 119. 7. **Phenylnitramine.** *Diazobenzolsäure* 120. 8. **Diazoverbindungen** 121. Die wichtigsten Zersetzungen der Diazobenzolsalze 129. 9. **Diazoamido-**, 10. **Disdiazamidverbindungen** 133. *Diazobenzolamid* 135. *Diazoamidobenzol* 135. 11. **Diazoxyamidobenzole** 138. 12. **Diazoimidverbindungen:** *Diazobenzolimid* 139. 13. **Azoxyverbindungen.** *Azoxybenzol* 140. 14. **Azoverbindungen** 140. *Azobenzol* 142. *Gemischte Azoverbindungen* 143. *Amidoazobenzol* 144.

15. **Hydrazinverbindungen** 146. *Hydrazobenzol* 147. Benzidin- und Semidinumlagerung der Hydrazoverbindungen 147. *Phenylhydrazin* 150. *Tetraphenylhydrazin* 151. Phenylalkylhydrazine 152. Phenylhydrazone und Osazone 153. Phenylhydrazinabkömmlinge anorganischer Säuren 157. Carbonsäureabkömmlinge des Phenylhydrazins 157. Fettsäureabkömmlinge 158. Alkoholsäureabkömmlinge 158. Monoketonsäureabkömmlinge 159. Phenylhydrazinderivate der Kohlensäure 160. Phenylhydrazinderivate der Dicarbonsäuren 162. Hydrazidine oder Amidrazone 163. Nitrohydrazone oder Nitrazone 164. Phenylhydrazoalddoxime, Phenylazoalddoxime 164. Formazylverbindungen 165.

16. **Phenylnitrosohydrazin** 166. 17a. **Tetrazone.** 17b. **Hydrotetrazone** 167. 18. **Buzylen- oder Diazohydrazoverbindungen** 167. 19. **Octazone** 168.

4. **Aromatische Phosphor-, Arsen-, Antimon-, Wismut-, Bor-, Silicium- und Zinnverbindungen** 168. *Salvarsan* 170.



5. **Phenylmetallverbindungen** 170. Magnesiumdiphenyl, Arylmagnesiumhaloide, Quecksilberdiphenyl, Quecksilberphenylacetat, Mercurirung 171.
6. **Sulfosäuren** 172. Chlor-, Brom-, Jod-, Jodoso- Nitro-, Nitroso-, Amidobenzolsulfosäuren 175, 176. Diazobenzolsulfosäureanhydride 176. Amidoazobenzolsulfosäuren 177. Phenylhydrazinsulfosäuren 178. Sulfin-säuren 178. Benzolthiosulfosäuren. Disulfoxyde, Sulfobenzolsulfide, Disulfone 180. Sulfoxyde 180. Sulfone: *Diphenylsulfon* 180.
7. **Phenole. Einwertige Phenole** 181. *Phenol, Carbolsäure* 184. Homologe Phenole 185. *Kresole* 185. *Thymol* 186. Alkoholaether des Phenols: *Anisol, Phenetol* 187. Phenylaether 189. Säureester des Phenols 189. Substitutionsproducte der Phenole: Halogenphenole 191. Nitrophenole 192. *Pikrinsäure* 194. Nitrosoverbindungen der Phenole 196. Amidophenole 197. Diazophenole 200. Azoxyphenole 201. Azophenole, Oxyazobenzole 201. Hydrazophenole 203. Sulfosäuren des Phenols 203. *Phenylensulfonylid* 204. Thioverbindungen des Phenols 205. *Thiophenol* 205. *Phenyldisulfid, Phenylsulfid* 206. Amidophenylsulfide, Thioaniline 207. Selenophenole 207. **Zweiwertige Phenole** 208. *Brenzcatechin* 208. *Resorcin* 211. *Orcin* 213. *Hydrochinon* 214. **Dreiwertige Phenole**: *Pyrogallol* 216. *Phloroglucin* 217. Oxyhydrochinon 219. **Vierwertige Phenole** 219. **Fünf- und sechswertige Phenole** 220.
8. **Chinone** 220. **Orthochinone** 221. *o-Benzochinon* 221. **Parachinone** 222. *Chinon* 222. *Chinhydrin* 223. Halogensubstituirte Chinone 225. Nitrochinone, Amidochinone 225. **Oxychinone und Polychinoyl** 225. *Chloranilsäure* 226. *Trichinoyl* 227. Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Chinone: Chinondioxime 228. Chinonimine 229. Chinonchlorimine 230. Chinonphenylhydrazone, -semicarbazone und -amidoguanidone 230, 231. Chinonazine 231. Chinondiazide 231. Indophenole und Indoaniline 231. Chinonphenyldiimine 232. *Anilinschwarz* 233. Indamine 234.
9. **Die aromatischen Alkohole und ihre Oxydationsproducte** 234.
- 1a: **Einwertige Phenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte** 235.
1. **Einwertige Phenylparaffinalkohole** 235. *Benzylalkohol* 236. *Benzylchlorid* 238. *Benzylsulfid* 238. Phenylnitroparaffine, *Phenylnitromethan* 239. *Benzylamin* 240. Benzylhydrazine 242. Benzyl-diazoverbindungen, Benzyltriazeno, Benzylazide 242. *Benzylhydroxylamine* 243. Substituirte Benzylalkohole 244.
2. **Aromatische Monaldehyde** 246. *Benzaldehyd* 249. *Cuminol* 251. Abkömmlinge des Benzaldehyds: *Benzalchlorid, Benzalanilin, Hydrobenzamid, Benzaldoxime* 251—254. Substituirte Benzaldehyde 255.
3. **Aromatische Monoketone** 258. Acetophenon 260. Substituirte Acetophenone 262.
4. **Aromatische Monocarbonsäuren** 263. *Benzoësäure* 267. Homologe der Benzoësäure, Alkylbenzoësäuren 268. Phenylfettsäuren, *Phenyllessigsäure* 269. *Hydrozimmtsäure, Hydratropasäure* 270.
- Abkömmlinge der aromatischen Monocarbonsäuren** 271.
1. Ester 271. 2. **Aromatische Säurehaloide**: *Benzoylchlorid* 272. 3. **Säureanhydride**: *Benzoësäureanhydrid* 273. 4. **Säurehyperoxyde** 273. 5. **Thiosäuren** 274. 6. **Säureamide** 274. *Benzamid* 274. *Hippursäure* 275. 7. **Säurehydrazide** 277. 8. **Acidylazide** 277. 9. **Aromatische Carbonsäurenitrile** 278. *Benzonitril* 279. *Benzylcyanid* 279. 10. **Amidhalogenide**. 11. **Imidchloride**. 12. **Phenylhydrazidimidchloride** 280. 13. **Imidoaether**



281. 14. Thioamide 281. 15. Imidothioaether 282. 16. Amidine. *Benzamidin* 282. 17. Dioxytetrazotsäuren 283. 18. Hydrazidine oder Phenylazoxime 284. 20. Formazylverbindungen 284. 21. Hydroxamsäuren 285. 22. Benzhydroximsäurehaloide 287. 23. Benznitrosäure 287. 24. Benznitrosolsäure 287. 25. Nitril-oxyde 287. 26. Amidoxime 258. 27. Hydrazidoxime 289. 28. Hydroxamoxime 289. 29. Orthobenzoësäureester 289. 30. Orthobenzoësäurechloride: *Benzotrichlorid* 289. 31. Orthobenzoësäureamide 289.

**Substituirte aromatische Monocarbonsäuren 289.**

1. Halogenbenzoësäuren 290. 2. Jodoso- und Jodobenzoësäuren 290. 3. Nitromonocarbonsäuren 291. 4. Nitrosomonocarbonsäuren: *Nitrosobenzoësäuren* 292. 5. Hydroxylaminomonocarbonsäuren 292. 6. Amidomonocarbonsäuren 293. *Anthranilsäure* 293. *Anthranil* 294. Dimoleculare Anhydride der Anthranilsäure 296. *Isatosäureanhydrid* 297. *Anthranilidoessigsäure* 299. *Oxindol* 302. *Hydrocarbostyryl* 302. 7. Diazobenzoësäuren 302. 8. Diazoamidobenzoësäuren. 9. Diazoimidobenzoësäuren. 10. Azoxybenzoësäuren. 11. Azobenzoësäuren. 12. Hydrazinbenzoësäuren 303. 13. Phosphinbenzoësäuren. 304. 14. Sulfobenzoësäuren 304. *Saccharin* 305.

**1b: Einwertige Oxyphenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte 306.**

1. Einwertige Oxyphenylparaffinalkohole oder Phenolalkohole 306. *Saligenin* 307. *Hordein* 308. *Pseudophenolhaloide*, *Methylenchinone*, *Chinole* 308—312. 2. Aromatische Oxymonaldehyde, Phenolaldehyde 312. *Salicylaldehyd* 313. *Anisaldehyd* 314. *Protocatechualdehyd* 315. *Vanillin* 315. *Piperonal* 316. Tri- und Tetraoxybenzaldehyde 316. 3. Phenolmonoketone 317. 4. Phenolmonocarbonsäuren 318. *Salicylsäure* 314. *Thiosalicylsäure* 323. *Anissäure* 324. *Protocatechusäure* 327. *Gentisinsäure* 329. *Orsellinsäure* 329. *Gallussäure* 331. Anhang: *Gerb-säuren* 332. *Tannin* 332.

**2. Mehrwertige aromatische Alkohole, bei denen an einer Seitenkette nur je ein Hydroxyl steht, und ihre Oxydationsproducte 334.**

1. Zwei- u. dreiwertige aromatische Alkohole: *Xylylenalkohole* 334. 2. Aldehydalkohole 336. 3. Aromatische Dialdehyde 336. 4. Di- und Triketone 337. 5. Alkoholcarbonsäuren 337. *Phtalid* 337. *Mekonin* 339. 6. Aldehydsäuren 340. *Phtalaldehydsäure* 340. *Opiansäure* 341. 7. Ketoncarbonsäuren 342. 8. Dicarbonsäuren 343. *o-Phtalsäure* 343. *Isophtalsäure* 348. *Uvitinsäure* 349. *Terephthalsäure* 349. Dicarbonsäuren mit einem Carboxyl am Kern und einem Carboxyl in der Seitenkette: *Homophtalsäure* 351. Dicarbonsäuren mit beiden Carboxylen in verschiedenen Seitenketten 352. 9. Aldehyddicarbonsäuren 352. 10. Tricarbonsäuren: *Trimesinsäure* 352. 11. Tetracarbonsäuren 353. 12. Pentacarbonsäuren 354. 13. Hexacarbonsäuren: *Mellithsäure* 354.



3. **Aromatische Polyalkohole, bei denen an derselben Seitenkette mehr als ein Hydroxyl steht, und ihre Oxydationsproducte** 354.
1. **Phenylglycole und Phenylglycerin** 355. *Stycerin* 356. Phenylalkylenoxyde 356. Haloïdester der Phenylglycole 356. Phenyl-oxalkylamine: *Adrenalin* 357.
  2. **Phenylalkoholaldehyde**: *Phenyltetrose* 358.
  3. **Phenylketole**: *Acetophenonalkohol* 358. *ω-Amidoacetophenon* 359.
  4. **Phenylaldehydketone**: *Phenylglyoxal* 361.
  5. **Phenylparaffindiketone**: *Acetylbenzoyl* 362. *Acetylacetophenon* 362. *Acetophenonaceton* 362.
  6. **Phenylparaffinalkoholsäuren**: A. Monoxyalkoholsäuren: *Mandelsäuren* 363. *Dioxindol* 365. Phenylmilchsäuren: *Atrolactinsäure* 366. *Tropasäure* 366. *Phenylalanin* 367. *Tyrosin* 368. B. Dioxyalkoholsäuren: *Atroglycerinsäure* 370. *Stycerinsäure* 370. C. Trioxyalkoholsäuren: 373.
  7. **Phenylparaffinaldehydcarbonsäuren** 373.
  8. **Phenylparaffinketoncarbonsäuren**: A.  $\alpha$ -Ketoncarbonsäuren, *Phenylglyoxylsäure* 373. *Isatin* 375. *Anthroxansäure* 375. *Cumarrandion* 376. *Thionaphthenchinon* 376. B.  $\beta$ -Ketoncarbonsäuren: *Benzoylessigsäure* 377. C.  $\gamma$ - und  $\delta$ -Ketoncarbonsäuren 379.
  9. **Phenylalkoholketoncarbonsäuren** 380.
  10. **Phenyldiketoncarbonsäuren**: *Chinisatinsäure* 381. *Benzoylbrenztraubensäure* 381.
  11. **Phenylparaffindicarbonsäuren**: *Phenylmalonsäure* 381. *Phenylbernsteinsäure* 382. *Phenylglutarsäure* 383.
  12. **Phenylalkoholdicarbonsäuren** 383. *Phenyläpfelsäuren* 383.
  13. **Phenylketondicarbonsäuren**: *Benzoylmalonsäureester* 384.
  14. **Phenylalkoxyketondicarbonsäuren** 385.
  15. **Phenylparaffintricarbonsäuren** 385.
  16. **Phenylketotricarbonsäuren** 386.
  17. **Polyketopolycarbonsäuren** 386.
- Anhang: 18. **Phenylendioxydicarbonsäuren**: *Phtalidcarbonsäure*, *Phtalidessigsäure* 386.
19. **Phenylketondicarbonsäuren**: *Phtalonsäure* 387.
  20. **Tri- und Tetracarbonsäuren** 387.
  21. **Oxytri-, -tetra- und -pentacarbonsäuren** 388.
  22. **Phenylketontricarbonsäuren** 388.
4. **Einkernige aromatische Substanzen mit ungesättigten Seitenketten** 388.
- Ia. **Olefinbenzole**: *Styrol* 389. Ib. **Acetylenbenzole**: *Phenylacetylen* 392. Ic. **Diölefinbenzole** 392. Id. **Olefinacetylenbenzole** 393.
  - IIa. **Olefinphenole**: A. Olefinmonoxybenzole 393. *Vinylphenol* 393. *Chavicol*, *Anethol* 394. B. Olefindioxybenzole: *Eugenol* 395. *Safrol* 396. C. Olefintrioxybenzole: *Asaron* 396. *Elemicin*, *Myristicin* 397. D. Olefintetraoxybenzole: *Apiol* 397.
  - IIb. **Acetylen-anisol und -phenetol** 397.
  - III. **Phenylölefinalkohole mit ihren Oxydationsproducten**: 1a. Phenylölefinalkohole: *Styron* 397. 1b. Oxyphenylölefinalkohole: *Coniferylalkohol* 398. 1c. Phenylacetylenalkohole 399. 2a. Phenylölefinalaldehyde. *Zimmtaldehyd* 399. 2b. Oxyphenylölefinalaldehyde 400. 3. Phenyldiolefinalaldehyde 400. 4a. Phenylölefinketone: *Benzalaceton* 400. 4b. Oxyphenylölefinketone 401. 5. Phenylacetylenaldehyde 401. 6. Phenylacetylenketone 401. 7. Phenyldiolefinketone 401. 8. Phenylölefin-carbonsäuren: *Vinylbenzoë-*



säure 402. *Zimmtsäure* 403. *Allozimmtsäure* 404. In der Seitenkette substituirte Zimmtsäuren 405. Im Benzolrest substituirte Zimmtsäuren 406. Homologe Zimmtsäuren 407. *Phenylisocrotonsäure* 408. *Atropasäure* 409. Oxyphenylolefincarbonsäuren: A. Monoxyphenylolefincarbonsäuren 409. *Cumarin* 411. B. Dioxylefincarbonsäuren: *Kaffeesäure* 412. *Umbelliferon* 413. C. Trioxymimtsäuren 414. D. Tetraoxymimtsäuren 414. 8. Phenylacetylen-carbonsäuren: *Phenylpropioisäure* 414. 9. Phenylidiolefin-carbonsäuren: *Piperinsäure* 416.

**IV. Verbindungen, die man als Oxydationsproducte einkerniger Polyalkohole mit ungesättigten Seitenketten auffassen kann** 416.

1. Phenylenoxyolefincarbonsäuren 416. | *Isocumarin*, *Isocarbostyryl* 417. 2. Phenylaldehydocarbonsäuren 418. 3. Phenylendicarbonsäuren 418. 4. Phenylefinketole 418. 5. und 6. Phenyl-oxyolefin- und -diolefin-carbonsäuren 418. 7. Phenylendioxyolefincarbonsäuren 419. 8. und 9. Phenylefिन- und -diolefin- $\alpha$ -keton-carbonsäuren 419. 10. Phenylefिन- $\beta$ -keton-carbonsäuren 420. 11. Phenylefिन- $\gamma$ -keton-carbonsäuren: *Benzallaevulinsäuren* 420. 12. 13. Phenylefिन- und -diolefindicarbonsäuren: *Benzal-malonsäure* 421. *Cinnamylidenmalonsäure* 421. *Phenylmalein-säure* 422. *Cinnamylidenbernsteinsäure* 422. 14. Phenylefिन-tricarbonsäuren 423. 15. Phenyl-oxyolefincarbonsäuren 423. 16. Phenylenoxyolefindicarbonsäuren 423. *Phtalylessigsäure* 423. 17. Phenylenoxyolefintricarbonsäuren 424.

**B. Einkernige hydroaromatische Substanzen, Hydrobenzolderivate** 424.

1. **Hydroaromatische Kohlenwasserstoffe** 424. 1a. Cyclohexane, Hexahydrobenzole 426. *Hexahydrobenzol* 427. Halogensubstitutionsproducte der Hexahydrobenzole 427. *Benzolhexachlorid* 428. 1b. Cyclohexene, Tetrahydrobenzole: *Cyclohexen* 429. 1c. Cyclohexadiene, Dihydrobenzole 431.
2. **Ringalkohole** der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe 432. *Cyclohexanol* 433. *Chinit* 434. *Quercit* 434. *Inosit* 435. 2b. Ringalkohole der Tetra- und Dihydrobenzole 435. 2c. Extracyclische hydroaromatische Alkohole 436. 2d. Schwefelhaltige Abkömmlinge der hydroaromatischen Alkohole 436.
3. **Ringamine** der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe 436. 3b. Extracyclische hydroaromatische Amine 437.
4. **Ringketone** der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe 437. a. Ringketone der Hexahydrobenzole 437. *Cyclohexanon* 438. Ringketole 439. Cyclohexandione: *Dihydroresorcin* 440. *Tetrahydrochinon* 441. b. Ringketone der Tetrahydrobenzole 441. *Isoacetophoron* 443. c. Ringketone der Dihydrobenzole 444.
5. **Hydroaromatische Aldehyde** 446. *Cyclocitvale* 447.
6. **Extracyclische hydroaromatische Ketone** 448. *Iron* 448. *Ionon* 449.
7. **Hydroaromatische Carbonsäuren** 449. I. Hydroaromatische Monocarbonsäuren: A<sub>1</sub>. Hexahydrobenzoësäuren 450. A<sub>2</sub>. Tetrahydrobenzoësäuren 451. A<sub>3</sub>. Dihydrobenzoësäuren 452. A<sub>4</sub>. Hexa-, Tetra- und Dihydrophenylfettsäuren 452. Hexahydrophenylacetylen-carbonsäuren 453. B. Hexahydrooxybenzoësäuren 453. *Chinasäure* 454. C. Ketohydromonocarbonsäuren 455. II. Hydroaromatische Dicarbonsäuren: A. Hexahydrodicarbonsäuren 457. B. Tetrahydrodicarbonsäuren 458. C. Dihydrodicarbonsäuren 459. D. und E. Oxy- und Ketohydrobenzoldicarbonsäuren 460. *Succinylobernsteinsäure* 461.



III. Hydrobenzoltricarbonsäuren 463. IV. Hydrobenzoltetracarbonsäuren 463.

### Terpene 463.

A. **Olefinische Terpengruppe.** 1. Olefinische Terpene 467. 2. Olefinische Terpenalkohole 468. 3. Olefinische Terpenaldehyde 469. *Citral* 470. 4. Olefinische Terpensäuren 470.

### B. Monocyclische Terpengruppe.

1. **Kohlenwasserstoffe** 471. *Limonen*, *Dipenten* 471. *Terpinolen* 472. Terpingruppe 473. *Phellandren*gruppe 474. *Sylvestren* 475. *Carvestren* 476. Hydroterpene 476.

2. **Alkohole** der monocyclischen Terpengruppe 477. *Menthol* 477. *Terpin* 479. *Cineol* 479. Trioxyhexahydrocymole 480. *Terpinole* 481. *Terpinenole* 482.

3. **Basen** der monocyclischen Terpengruppe 483.

4. **Ringketone** der monocyclischen Terpengruppe 484. *Menthon* 484. *Carvenon*, *Carvotanacetone*, *Pulegon* 486. *Carvon* 488.

### C. Bicyclische Terpengruppen 489.

I. **Sabinan- oder Tanacetangruppe** 490. *Sabinen* 490. *Thujon* 491. *Umbellulon* 492.

II. **Carangruppe** 493. *Caron* 493. *Eucarvon* 494.

III. **Pinangruppe** 494. I. Kohlenwasserstoffe: *Pinen* 494—499. 2. Alkohole: *Myrtenol* 499. *Pinol* 500. 3. Basen 500. 4. Ketone 500. *Nopinon* 501.

IV. **Camphangruppe** 501. I. Kohlenwasserstoffe: *Camphen* 501. *Bornylen* 503. *Fenchen* 504. *Santen* 505. 2. Alkohole: *Borneol* 505. *Isoborneol* 506. 3. Amine 507. 4. Ketone: *Campher* 508. Constitution des Camphers 509. Umwandlungsproducte des Camphers 511. Ringspaltungsproducte des Camphers 515. *Campholsäure*, *Campholensäuren* 516. *Camphersäure* 518. *Camphansäure* 520. *Lauronolsäure* 520. *Campholytsäuren* 521. *Apocamphersäure* 522. *Camphoronsäure* 523. *Fenchon* 524.

D. **Sesquiterpen- und Polyterpengruppe** 525. *Cadinen*, *Caryophyllen* 525. Anhang: *Cholesterin* 526.

**Harze** 526. *Kautschuk* 527.

### C. Mehrkernige aromatische Kohlenwasserstoffe 528.

#### A. Phenylbenzole und Polyphenylfettkohlenwasserstoffe 528.

I. **Phenylbenzolgruppe:** *Diphenyl* 528. *Benzidin* 531. Benzidinazofarbstoffe 532. Chinone der Diphenylreihe, *Coerulignon* 535. *Diphensäure* 537. Diphenylbenzole 538. Triphenylbenzole 539. *Tetraphenylbenzol* 539.

II. **Benzylbenzolgruppe:** *Diphenylmethan* 539. *Benzhydrol* 542. *Benzophenon* 544. *Auramin* 548. Oxybenzophenone 548. Carbonsäuren: *Benzylbenzoësäure* 550. *Benzhydrylbenzoësäure* 550. *Benzophenoncarbonsäure* 550. Benzylidiphenyle 551. Dibenzylbenzol 551.

III A. **Triphenylmethangruppe.** *Triphenylmethan* 552. *Tetramethyldiamidotriphenylmethan* 554. *Triaminotriphenylmethan* 554. *Triphenylcarbinol* 555. *Triphenylchlormethan* 555. *Malachitgrün* 559. *Fuchsin*, *Rosanilin* 560. *Methylviolett* 563. Phenylirte *Rosaniline* 564. Phenolderivate 565. *Leukaurin* 565. Benzene



566. Rosamine 567. *Aurin* 568. *Rosolsäure* 568. *Eupittonsäure* 569. Alkohole und Aldehyde des Triphenylmethans 569. Carboxylderivate 569. *Benzolphtalin* 569. *Diphenylphtalid* 570. Phtaleine 571. *Fluorescein* 573. *Rhodamine* 576.
- III B. Phenylenbisdiphenylmethan 576.
- III C. Tetraphenylmethan 577.
- IV. **Homologe Di- und Polyphenylparaffine** 577. A. gem. Diphenylparaffine 578. *as-Diphenylaethan* 578. *Diphenylketen* 580. *Benzilsäure* 581. *Triphenylelessigsäure* 583. B. Sym. Diphenylaethangruppe 583. *Dibenzyl* 583. *Stilben* 583. *Tolan* 586. 1. Alkohole und Ketone des Dibenzyls 587. *Stilbenhydrat*, *Desoxybenzoïn*, *Hydrobenzoïne* 587. *Benzoïn* 589. *Benzil* 590. 2. Alkohole des Stilbens 592. *Isobenzil* 592. Halogenstilbene 593. Carbonsäuren der Dibenzylgruppe 593. C. Tri-, Tetra- und Hexaphenylaethangruppe 596. *Benzpinakon* 597. *Hexaphenylaethan* 598. D. Diphenylpropangruppe 600. *Dibenzylketon* 600. *Benzylidenacetophenon* 600. *Dypnon* 601. *Dibenzoylmethan* 602. Carbonsäuren 603. E. Diphenylbutangruppe 604.  $\alpha,\delta$ -Diphenylbutan, *Diphenylbutadiën* 604. *Diphenyldiacetylen* 605. *Diphenacyl* 606. *Bidesyl* 606. *Diphenyltetraketone* 607. Carbonsäuren 607. *Vulpinsäure* 609. F. Diphenylpentangruppe 609. *Dibenzylidenaceton* 610. *Benzamaron* 611. G. Diphenylhexangruppe und höhere Homologe 611.
- B. **Condensirte Kerne** 612. Benzotrimethylen- oder Norcaranderivate: *Pseudophenylelessigsäure* 613. Benzocycloheptanderivate 613.
1. **Inden- und Hydrindengruppe** 614. *Inden* 614. Indenderivate 617. *Hydrinden* 618. *Hydrindon* 619. *Diketohydrinden* 620. *Indazen* 621.
2. **Naphtalingruppe** 622. Naphtalinringbildungen 624. Naphtalinringspaltungen 626. *Naphtalin* 629. Homologe Naphtaline 629.
1. Halogennaphtaline 630. 2. Nitronaphtaline 631. 3. Nitrosonaphtaline 631. 4. Naphtylamine 631. 5. Diazo- und Azonaphtaline 633. *Naphtalinrot* 634. 6. Hydrazinverbindungen des Naphtalins 635. 7. Naphtalinsulfosäuren. Naphtylaminsulfosäuren, *Naphtionsäure* 635. *Congorot* 636. *Naphtol-schwarz* 637. 8. Naphtalinsulfinsäuren 637. 9. Naphtole 637. Nitronaphtole 638. *Martiusgelb* 638. Amidonaphtole 638. Azonaphtole 639. *Biebricher Scharlach*, *Naphtolorange* 640. Naphtolsulfonsäure 640. Amidonaphtolsulfosäuren 641. Dioxynaphtaline 641. Trioxynaphtaline 642. Thionaphtole 642. 10. *Naphtochinone* 642. *Juglon* 644. Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Naphtochinone 645. Nitrosonaphtole 645. Naphtochinondioxime 646. Naphtochinon-chlorimine, -imine und -anile 646, 647.
11. Alkohole der Naphtalinreihe und ihre Oxydationsproducte 647. Naphtobenzylalkohol 647. *Naphtaldehyd* 648. Naphtylmethylketone 648. Naphtoësäuren 648. Naphtolcarbonsäuren 649. *Naphtalsäure* 650. Naphtonitrile, Cyanaphtaline 651. 12. *Dinaphtyle* und *Dinaphtylmethan-* und *Trinaphtylmethane* 651. 13. *Acenaphten* 652.
14. Hydronaphtalinverbindungen 653. A. Dihydronaphtaline 654. B. Tetrahydronaphtaline 654. *ac-* und *ar-*Tetrahydro-naphtylamine und -naphtole 655. C. Hexa-, Octo-, und Dekahydronaphtaline 656.



3. **Phenanthrengruppe** 657. Halogen- und Nitrophenanthrene 659. Amidophenanthrene, Phenanthrensulfosäuren, Oxyphenanthrene 659. Phenanthrencarbonsäuren 660. *Phenanthrenchinon* 660. *Reten* 662. *Chrysen* 662. *Picen* 663. *Pyren* 663. *Triphenylen* 664.
4. **Fluorengruppe** 664. Fluoren 665. *Reten-*, *Chrysen-*, *Picenfluoren* 666. *Phenylfluoren* 666. *Dibiphenylenaethan* 667. *Diphenylenketon*, *Fluorenon* 667. Carbonsäuren 668. *Fluoranthren* 669.
5. **Anthracengruppe** 670. *Anthracen* 671. Alkylirte Anthracene 672. Substituirte Anthracene 672. Oxyanthracene 673. *Anthranol*, *Anthron* 674. *Anthrahydrochinon*, *Oxanthron* 676. Anthracencarbonsäuren 676. Hydroanthracene 676. *Dihydroanthranol* 677. Phtalgrün 677. *Anthrachinon* 677. Halogen- und Nitroanthrachinone 678. Amidoanthrachinone 679. Anthrachinonsulfosäuren 680. Oxyanthrachinone 681. *Alizarin* 682. *Alizarinorange* 683. *Purpurin* 684. Emodin 685. Alizarin-bordeaux und -pentacyanin. Rufigallussäure 685. Anthrachinoncarbonsäuren 685. Dianthrachinonyle 685. *Pyranthron* 686. Benzanthrone 686. *Naphtanthracen* 687. *Naphtacen* 687. **Glycoside** und **Pentoside** 687. *Sinigrin*, *Myronsäure* 688. *Sinalbin* 688. *Arbutin* 688. *Salicin* 688. *Coniferin* 689. *Phloridzin* 689. *Iridin* 689. *Digitalin* 690. *Amygdalin* 690. **Pentoside**, **Rhamnoside** 691. *Naringin* 691. *Hesperidin* 691. *Quercitrin* 692. *Frangulin* 692. **Bitterstoffe** 692. *Cantharidin* 692. *Pikrotoxin* 692. *Santonin* 692. **Natürliche Farbstoffe** 693. *Brasilin* 693. *Hämatoxylin* 694. *Curcumin* 695. *Usninsäure* 695. *Carminsäure* 695. *Kermessäure* 696.

### III. Heterocyclische Verbindungen 696.

Gruppierung nach homologen Reihen 699. Isologe Reihen 702.

1. **Dreigliedrige heterocyclische Substanzen** 706. A. Monoheteroatomige, dreigliedrige Ringe 706. *Aethylenoxyd* 706. *Aethylenimid* 706. B. Diheteroatomige, dreigliedrige Ringe 706. Hydrazi- und Azimethylengruppe 707. *Diazomethan* 707.
2. **Viergliedrige heterocyclische Substanzen** 708. A. Monoheteroatomige, viergliedrige Ringe 708. B. Diheteroatomige viergliedrige Ringe 708. Betaine 708.
3. **Fünfgliedrige heterocyclische Substanzen** 709.
  - A. **Monoheteroatomige fünfgliedrige Ringe** 709.
    1. **Furfurangruppe** 709. *Furfuran* 710. Furfuralkohol 711. *Furfurol* 711. Ketone der Furfuranreihe 713. *Brenzschleimsäure* 713. Dehydroschleimsäure 714. *Uvinsäure* 714. Methronsäure 715. Hydrofurfurane 715.
    2. **Thiophengruppe** 716. *Thiophen* 717. Homologe Thiophene 718. Halogenthiophene 719. Nitrothiophene 719. *Thiophenin* 719. Thiophensulfosäuren, Oxythiophene 719. Thiophenalkohole 720. Thiophenaldehyde und -ketone 720. Thiophencarbonsäuren 720. Thiophthen 721.
    3. **Selenophen** 721.
    4. **Pyrrolgruppe** 721. *Pyrrol* 722. n-Derivate des Pyrrols 724. c-Alkylpyrrole 724. *Haemopyrrol* 725. Halogenpyrrole 726.



*Jodol* 726. Nitroso- und Nitropyrrole 726. Amido- und Diazopyrrole 727. Pyrrolazoverbindungen 727. Pyrrolaldehyde. Pyrrolketone 727. Pyrrolcarbonsäuren 727. *Pyrrucoll* 728. Hydropyrrollderivate 729. *Pyrrolin* 730. *Pyrrolidin* 730. *Prolin* 731. Hygrinsäure, Tropinsäure 732. Ketopyrrolidine 732.

Condensirte Kerne der Furfuran-, Thiophen- und Pyrrolgruppe 732.

5. **Benzofurfuran- oder Cumarongruppe** 733. *Cumaron* 734. *Cumarilsäure* 735. *Cumaran*, *Cumaranone* 736. *Cumarandion* 737. *Oxindigo* 737. Benzodi- und -trifurfurane 737.
6. **Benzothiophen- oder Thionaphtengruppe** 738. *Thionaphten* 738. *Oxythionaphten* 738. *Thionaphtenchinon* 740. *Thioindigorot* 740.
7. **Benzopyrrol- oder Indolgruppe** 741. *Indol* 742. Homologe Indole 743. *Methylketol* 745. *Skatol* 745. Indolenine 746. Halogenindole 746. Indolsulfosäuren 746. Nitroso-, Nitro- und Benzolazoindole 746. Indolaldehyde 747. Indolcarbonsäuren 747. *Tryptophan* 748. Oxyindolderivate 748. *Indoxyl* 748. *Indoxylsäure* 749. Indogenide 750. Hydroindolderivate 750. *Dihydroindol* 750. *Dihydromethylketol* 751. Trialkylalkylidenindoline 751. Indolinole 751. Indolinone 751. *Oxindol* 752. *Dioxindol* 752. *Trioxindol* 752. *Isatin* 753. Isatinanil 754. *Isatinchlorid* 755. Indigoide Farbstoffe 755. *Thioindigoscharlach* 755. *Indigoblau* 756. Geschichte 756. Synthesen 757. Constitution 759. Abkömmlinge des Indigoblau 760. *Dehydroindigo* 761. *Indigoweiss* 761. *Indirubin* 761. *Isoindigotin* 761.
8. **Dibenzofurfuran, Diphenylenoxyd** 761.
9. **Dibenzothiophen, Diphenylensulfid** 762.
10. **Dibenzopyrrol, Carbazol** 762. Hydrocarbazole 764. *Naphtopheno-* und *Dinaphto-*, *Phenanthropheno-carbazol* 764.

**B. Polyheteroatomige fünfgliedrige Ringe** 764. Nomenklatur der Azole 765. Zusammenstellung der Azole 765. Allgemeine Bildungsweisen der Azole 767.

1. **Pyrazolgruppe** 768. *Pyrazol* oder Pyrro[a]monazol 768. Homologe Pyrazole 768. Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Amino- und Benzolazopyrazole, Pyrazolsulfosäuren 771. Oxypyrazole 773. Pyrazolketone 774. Pyrazolcarbonsäuren 774. Pyrazoline 775. Pyrazolone 777. 5-Pyrazolone 778. *Antipyrin* 779. Antipyrinchloride 780. Thio- und Iminopyrine 780. *Pyramidon* 781. 3-Pyrazolone 781. 3-*Antipyrin* 782. Pyrazoloncarbonsäuren 782. Pyrazolonazofarbstoffe 783. *Tartrazin* 783. Pyrazolidine 784. Pyrazolidone 784. Diketopyrazolidine 785.
2. **Indazole** oder Benzopyrazole 785. Azo-, Amido- und Diazindazole 788. Chlorindazole 788. Hydroindazole 789. Indazolone oder Benzopyrazolone 789.
3. **Isoxazolgruppe** 789. Isoxazol oder Furo[a]monazol 790. Isoxazolcarbonsäuren 791. Bisoxazole 791. Isoxazolone 791.
4. **Indoxazen- oder Benzisoxazolgruppe** 792. *Phenylindoxazen* 792.
5. **Glyoxaline, Imidazole** oder Pyrro[b]monazole 793. *Glyoxalin* 795. *Lophin* 796. *Histidin* 797. Hydroglyoxaline 797. *Lysidin*



797. *Amarin* 798. Imidazolone 798. Keto-, Diketo-, Imido-ketotetrahydroglyoxaline 799.
6. **Benzoglyoxaline** oder **Benzimidazole** 799. *Benzimidazol* 800. *Methyltolimidazol* 800. Benzimidazoline und Benzimidazolinole 801. Keto-, Thio- und Imidobenzimidazoline 802. *Phenylharnstoff* und *-sulfoharnstoff* 802.
7. **Oxazole** oder *Furo[b]monazole* 803. Oxazoline 804. Oxazolidine 804. Alkylen- $\psi$ -harnstoffe 804.
8. **Benzoxazole** 804. *Benzoxazol* oder *Methenylamidophenol* 805. Oxy-, Thio- und Amidobenzoxazole 805.
9. **Thiazole** oder *Thio[b]monazole* 806. Amidothiazole 806. Oxythiazole 807. Thiazolcarbonsäuren 807. *Sulfuvinursäure* 807. Thiazoline 807. Alkylen- $\psi$ -thioharnstoffe 807. *Senfölessigsäure* 808.
10. **Benzothiazole** 808. *Benzothiazol* oder *Methenylamidothiophenol* 809. *Benzisothiazol* 809. *Dehydrothiotoluidin* 809. *Thioflavin* und *Primulin* 809. *Chlorphenylsenföl* 809.  
**Selenazole** 810.
11. **Osotriazole** oder *Pyrro[aa<sub>1</sub>]diazole* 811. *Osotriazol* oder *v-Triazol*, 811. *Phenylosotriazol* 812. Osotriazolcarbonsäuren 812. Pseudoazimidobenzole oder Benzosotriazole 813. Azimidoxyde oder Aznitrosoverbindungen 813.
12. **Pyrro[ab]diazole** 814. *Phenylpyrro[ab]diazol*. Pyrro[ab]diazolcarbonsäuren 814. c-Oxypyrro[ab]diazole 814. c-Amidopyrro[ab]diazole 815. n-Amino- und n-Oxypyrro[ab]diazole 816. Benzopyrro[ab]diazole oder Azimidobenzole 816. Azimidole 816.
13. **Sym-Triazole** oder *Pyrro[ab<sub>1</sub>]* und *[bb<sub>1</sub>]diazole* 817. *Sym-Triazol* 818. Pyrro[bb<sub>1</sub>]diazole 819. Pyrro[ab<sub>1</sub>]diazole 819. Endiminodihydrotriazole 819. n-Amidotriazole 820. Triazolcarbonsäuren 820. Triazolone 820. Urazole 821. Thiourazole 822. Guanazole 822.
14. **Furazane** oder *Furo[aa<sub>1</sub>]diazole* 822. Benzo-, Naphto- und Phenanthrofurazane 823. Furoxane 823.
15. **Azoxime** oder *Furo[ab<sub>1</sub>]diazole* 824. *Aethenylbenzenylazoxim* 824.
16. **Oxybiazole** oder *Furo[bb<sub>1</sub>]diazole* 825. Keto-, Thio- und Imido-oxybiazoline 825.
17. **Furo[ab]diazole** oder **Diazoanhydride**: Diazoacetylacetonanhydrid 826. Diazoacetessigesteranhydrid, Diazotetransäureanhydrid 826.
18. **Azosulfime** oder *Thio[ab<sub>1</sub>]diazole* 826. *Dibenzenylazosulfim* 826.
19. **Thio[bb<sub>1</sub>]diazole** 827. Thiobiazoline 827. Keto- und Imidothiobiazoline 827. *Thio[bb<sub>1</sub>]diazoldithiol* 828.
20. **Thio[ab]diazole** 828. *Thio[ab]diazol* 828. Methyl- und Phenylthio[ab]diazolcarbonsäure 828. Phenylendiazosulfide oder Benzothio[ab]diazole 828.
21. **Piazthiole** und **Piaselenole** oder *Benzothio[aa<sub>1</sub>]diazole* und *Benzoseleno[aa<sub>1</sub>]diazole* 829.
22. **Thio[abb<sub>1</sub>]triazole** oder **Triazulfole** 829.
23. **Tetrazole** oder *Pyrro[aa<sub>1</sub>b]-* und *-[abb<sub>1</sub>]triazole* 829. *Tetrazol* 831. *Benzenyltetrazotsäure* 831. *Amidotetrazotsäure* 832. *Diazo-*, *Azo-* und *Hydrazotetrazol* 832. Tetrazoliumverbindungen 833.



## 4. Sechsgliedrige heterocyclische Substanzen 833.

## A. Monoheteroatomige sechsgliedrige Ringe 833.

1. Ringe mit einem O-Glied 833. *a*-Pyrone, Cumaline 834. *Isodehydracetsäure* 834. *α-γ*-Pyronone 834. *Dehydracetylcarbon-säure* 834. *γ*-Pyrone 835. *Mekonsäure* 835. Tetrahydropyrone 836. Benzo-*a*-pyrone: Cumarine und Isocumarine 836. Benzo-pyranole 837. Benzo-*γ*-pyrone: Chromone und Flavone 837. *Chrysin*. *Apigenin*, *Luteolin*, *Fisetin*, *Quercetin* u. s. w. 838, 839. Dibenzopyrone oder Xanthone 839. *Xanthen* 840. *Pyronin* 841. *Xanthon* 841. *Euxanthon* 841. *Gentisein* 841. *Coerulein* 842.
2. Ringe mit einem S-Glied 842. Penthiothene 842. *Thioxanthen*, *Thioxanthon* 842. *Thiopyronin* 843.
3. Ringe mit einem N-Glied 843. I. **Pyridingruppe** 843. Synthetische Bildungsweisen der Pyridine 845. Verhalten der Pyridinbasen 848. Isomerien 849. *Pyridin* 850. Homologe Pyridine 851. Halogenpyridine 853. Pyridinsulfosäuren 853. Amino- und Hydrazinopyridine 853. Oxypyridine 854. *α*-Pyridon 855. *Pseudolutidostyryl* 855. *γ*-Pyridon 855. *γ*-*Luti-don* 855. Dioxypyridine 855. *Glutaconimid* 855. Trioxypyridine 856. *Glutazin* 856. Thiopyridine 856. Pyridylalkohole 856. Pyridylketone 857. Pyridincarbonsäuren 858. Pyridinmonocarbonsäuren: *Picolin-*, *Nicotin-* und *Isonicotinsäure* 858, 859. Pyridindicarbonsäuren: *Chinolinsäure*, *Cinchomeron-säure* 859, 860. Pyridintri-, -tetra- und -pentacarbonsäuren 861. Oxypyridincarbonsäuren 861. Phenyllutidoncarbonsäuren 862. *Komenaminsäure* 862. *Citrazinsäure* 862. Pyridylsubstituierte Säuren der Fettreihe: *Pyridylmilchsäuren*, *Pyridylacrylsäure*. *Pyridylpropionsäure* 862. Hydroxyridinderivate 862. Dihydroxyridine 863. Piperideine 863. Piperideinaldehyde 864. *Piperidin* 864. Aufspaltung des Piperidinringes 864. Piperidin-abkömmlinge 865. Homologe Piperidine 866. *Triacetonamin*. *Vinyldiacetonamin* 867. *Euphtalmin* 867. Piperidinalkine 867. Conidine, Chinuclidin, Piperolidin 868. Piperidincarbonsäuren 868. *Eucaïn* 868.
  - II. **Chinolingruppe** 869. Synthetische Bildungsweisen der Chinoline 870. Verhalten der Chinoline 872. *Chinolin* 873. Alkylchinoliniumverbindungen 873. Homologe Chinoline 875. *Chinaldin* und *Lepidin* 875. Condensationsproducte derselben mit Aldehyden, Phtalsäureanhydrid und Oxalester 875, 876. Halogen-, Sulfo- und Nitroderivate der Chinoline 877. Amido-chinoline 877. Chinolyldiazine 878. Oxychinoline 878. *Analgen* 878. *Loretin* 878. Pyrindene 879. *Carbostyryl* 879. *Lepidon* 880. *Kynurin* 880. Chinolinaldehyde und -ketone 881. Chinolincarbonsäuren 881. *Chinaldinsäure* 881. *Cinchoninsäure* 881. *Atophan* 882. *Acridinsäure* 882. Oxychinolincarbonsäuren 882. *Xanthochinsäure* 882. *Chininsäure* 883. Hydro-chinoline 883. *Tetrahydrochinolin* 884. *Dekahydrochinolin* 885. Lilol- und Julolderivate 885.
    - III. **Condensirte Chinoline** 886. Naphtochinoline 887. Iso-chinopyridin 887. Anthrachinoline 887. *Cyananthren* 887. *Alizarinblau* 887. Phenanthroline 828. *Phenotripyridin* 888. Chinopyridine 888.



IV. **Isochinolingruppe** 888. *Isochinolin* 889. Homologe Isochinoline 890. Oxyisochinoline 891. *Isocarbostryril* 892. *Oxyisocarbostryril* 892. Hydroisochinoline 892. *Tetrahydroisochinolin* 893. *Hydroisocarbostryril* 893.

V. **Phenanthridin** 894. *Phenanthridon* 894.

VI. **Naphtyridine** und **Naphtinoline** 895.

VII. **Chindoline** 895.

VIII. **Acridingruppe** 896. Acridin 897. Phenonaphtacridine, Dinaphtacridine 897. *Chrysanilin* 898. *Acridingelb*, *Benzoflavin* 898. Hydroacridine 898. Alkylacridiniumverbindungen 899. Acridone 899. Carbazacridine 900. Pyracridine, Chinacridine 900.

IX. **Anthrapyridine** 901.

#### **Pflanzenalkaloide** 901.

**Pyridingruppe** der Pflanzenalkaloide 903. *Piperin* 903. *Coniin* 903. Abbau und Aufbau des Coniins 903, 904. Conhydrin, Pseudoconhydrin, Coniceine 905. *Trigonellin* 906. *Arecaidin* 906. *Pilocarpin* 906. Cytisin 907. *Nicotin* 907. Synthese d. Nicotins 908. *Sparteïn* 909.

**Tropingruppe** 909. Solanumbasen 909. *Atropin* 910. Tropeine 910. *Tropin* 911. Abbau und Aufbau des Tropins 911, 912. *Cocain* 912. *Truxillsäuren* 913. *Tropacocain* 913. *Ecgonin* 913. *Anhydroecgonin* 914. Abbau und Aufbau des Ecgonins 914. *Pelletierin* 914. *Methylgranatonin* 915.

**Cinchoningruppe** 915. *Chinin* 916. *Cinchonin* 916. Oxydativer Abbau der Chinabasen 917. *Cincholoiponsäure* 918. Aufspaltung der Chinabasen: Chinatoxine 918, 919. Abbau von Cinchonin- und Chininchlorid 920. *Apocinchen* 920. Strychnosbasen 920. *Strychnin* 920. *Brucin* 921. *Veratrin* 922.

**Morphin- und Isochinolingruppe** der Pflanzenalkaloide 922. Opiumbasen 922. *Morphin* 922. *Apomorphin* 923. *Codeïn* 924. *Thebain* 925. *Thebenin*, *Morphothebain* 926. *Papaverin* 926. *Laudanosin* 928. *Narcotin* 928. *Narceïn* 930. *Hydrastin* 930. *Berberin* 931. *Corydalin* 933. *Glaucin* 933.

#### **B. Polyheteroatomige sechsgliedrige Ringe** 933. **Azine** 934.

##### 1. **Oxazine**: A. Orthoxazine 934.

B. Metoxazine: Pentoxazoline 935. Benzometoxazine oder Phenpentoxazoline 935. Cumazonsäuren 935. Imido- und Thiocumazone 935. Naphtodihydrometoxazine 936.

C. Paroxazine: Morpholine 936. Benzoparoxazine 936. *Naphtalanmorpholin* 936. Dibenzoparoxazine oder Phenoxazine 937. Phenoxazinfarbstoffe: *Phenoxazon*, *Resorufin* 938. *Phenylphenoxazim*, *Gallocyanin* 938. *Naphtolblau*, *Nilblau*, *Cyanamin* 939. Triphenänoxazin 939.

##### 2. **Thiazine**: A. Orthothiazine 939. B. Metathiazine 939. Penthiazoline 939. Benzometathiazine oder Phenpenthiazoline 939. Imido- und Thiocumothiazone 939. C. Parathiazine: *Dibenzoparathiazin* oder *Thiodiphenylamin* 940. Thiophenylnaphtylamine, Thiodinaphtylamine 940. Phenthiazone und Phenthiazime 941. Lauth'sche Farbstoffe 941. *Methylenblau* 941. Schwefelfarbstoffe 942.

##### 3. **Diazine**: A. Orthodiazine 943. *Pyridazin* 943. Dihydropyridazine 943. Pyridazone und Pyridazinone 944. Ortho-



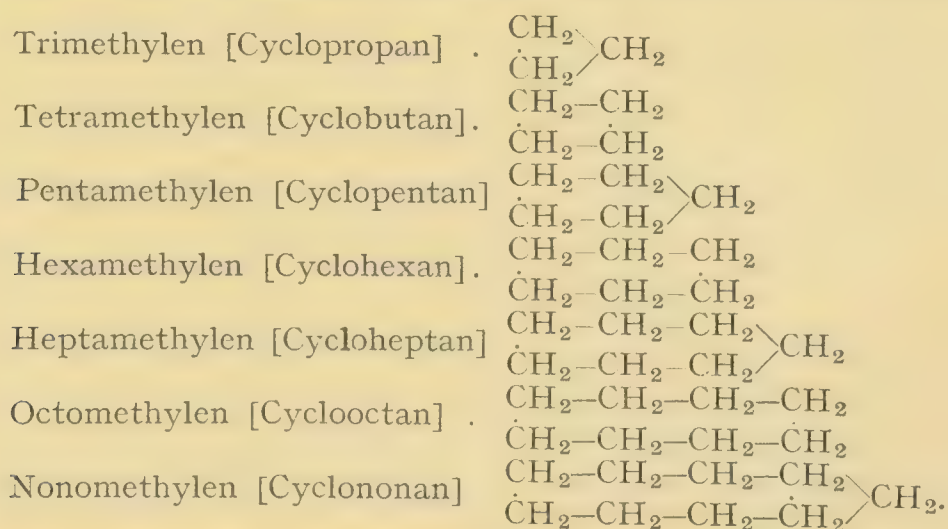
- piperazone 944. Benzorthodiazine: *Cinnoline* und *Phtalazine* 945. Dibenzorthodiazine: *Phenazon* 946. Phenazonoxyde und Phenazondioxyde 946. B. Metadiazine: Pyrimidine 947. *Pyrimidin* 948. Oxy- und Aminopyrimidine 948, 949. Aminoxy-pyrimidine, Chlorpyrimidine 949. Hydropyrimidine 949. Purine und Alloxazine 950. Benzometadiazine: *Chinazoline* oder *Phen-miazine* 950. *Chinazolin* 950. Hydro- und Ketohydrochinzoline 951—954. C. Paradiazine: *Pyrazine* oder *Piazine* 954. *Pyrazin* 955. Dihydropyrazine 956. Piperazine 957. Benzoparadiazine: Chinoxaline 957. Dibenzoparadiazine: Phenazingruppe 960. Phenazin 962. Anthrazin 963. *Indanthren* 963. *Flavanthren* 964. *Diphenyldihydrophenazin* 964. Amidophenazine oder Eurhodine 965. Diamidophenazine 966. *Toluylenrot* 966. Oxyphenazine oder Eurhodole 966. Azoniumverbindungen 966. Induline, Indone und Safranine 967. Benzolinduline, Ros- und Isorosinduline. Naphtinduline. Flavinduline 968. Indone 969. *Tolusafranin* 970. Safraninone, Safranole 971. Fluorindine 971.
4. **Triazine:** A. Kyanidine 972. *Kyaphenin* 972. B.  $\alpha$ -Triazine 973. Phen- $\alpha$ -triazine 974. Phendihydro- $\alpha$ -triazine 974. C.  $\nu$ - oder  $\beta$ -Triazine: Phendihydro- $\beta$ -triazine 975.
5. **Tetrazine:** A. Osotetrazine 975. Phendihydrotetrazine 975. Isophendihydrotetrazine 976. B. sym-Tetrazine 976. *Tetrazin* 976. *Dihydrotetrazin* 976. *Pseudodiazoessigsäure*, *Bisdiazoessigsäure* 977.
6. Substanzen mit polyheteroatomigen sechsgliedrigen Ringen, welche ausser Stickstoff- noch O- und S-Glieder enthalten 977. Benzenylamidoximessigsäureanhydrid 977. Oxdiazine 978. Azoxazinderivate 978. Diazthine 978. Thialdine 978.
- 5. Sieben-, acht- und mehrgliedrige heterocyclische Substanzen** 978, 979.  
Berichtigungen 980.
-



## II. Carbocyclische Verbindungen.

An die im ersten Band dieses Werkes behandelten Methanderivate oder acyclischen Kohlenstoffverbindungen, die offene Kohlenstoffketten enthalten, schliessen sich die organischen Verbindungen mit geschlossenen Kohlenstoffketten oder Kohlenstoffringen, die ich als carbocyclische Verbindungen bezeichnete. Ihnen stehen z. B. die azocyclischen Verbindungen gegenüber mit einem nur aus Stickstoffatomen bestehenden Ring, wie die Stickstoffwasserstoffsäure und ihre Abkömmlinge. Man nennt die carbocyclischen Verbindungen auch isocyclische Verbindungen, obgleich dieser letztere Ausdruck zu umfassend ist, da er überhaupt Verbindungen bezeichnet, die einen aus Atomen eines und desselben, beliebigen Elementes gebildeten Ring enthalten. Den isocyclischen Verbindungen stehen die heterocyclischen Verbindungen gegenüber, bei denen sich an der Ringbildung die Atome verschiedener Elemente beteiligt haben.

Die carbocyclischen Grundkohlenwasserstoffe sind die mit den Olefinen von gleicher Kohlenstoffatomzahl isomeren Kohlenwasserstoffe mit ringförmiger Kohlenstoffkette, die aus drei bis neun Methylengruppen bestehen. Man bezeichnet dieselben entweder nach der Zahl der in ihnen enthaltenen Methylengruppen als *Polymethylene*, oder nach den normalen, mit ihnen isomeren Olefinen unter Vorsetzung eines R als R-, d. h. *Ringolefine* (B. **21**, 2720 Anm.; **26**, 1085 Anm.) oder nach den Genfer Beschlüssen (Bd. I) mit dem Namen der normalen Paraffine gleicher Kohlenstoffatomzahl unter Vorsetzung von »Cyclo« als [*Cycloparaffine*]. Man bevorzugt von diesen drei Bezeichnungsweisen die erste und die dritte.

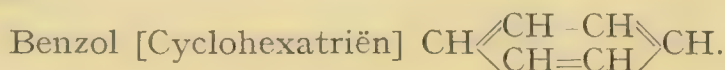




Das Hexamethylen heisst auch Hexahydrobenzol und das Heptamethylen: Suberan. Zur Nomenclatur ringförmiger Substanzen vgl. auch B. **29**, 587.

Wie sich an die Paraffine die Olefine und Diolefine schliessen, so an die Cycloparaffine: Cycloolefine, Cyclodiolefine und Cyclotriolefine.

Eine besondere Bedeutung beansprucht von den carbocyclischen Gebilden das Benzol, der Grundkohlenwasserstoff der sog. aromatischen Substanzen oder Benzolderivate, der zahlreichsten Klasse organischer Verbindungen. Nimmt man nach dem Vorgang von Aug. Kekulé in dem Benzol einen Ring von 6 Kohlenstoffatomen an, die sich mit einander in abwechselnder doppelter und einfacher Bindung befinden — eine Annahme, die in diesem Werke bevorzugt wird — so ist das Benzol ein Cyclotriolefin:



Durch Addition von Wasserstoff gelingt es, das Benzol in Hexahydrobenzol, Hexamethylen oder Cyclohexan zu verwandeln. In immer wachsender Zahl werden Umwandlungsprodukte aromatischer Verbindungen bekannt, die sich auf das Dihydro- oder Tetrahydrobenzol — [Cyclohexadiën] und [Cyclohexen] — als Grundkohlenwasserstoffe zurückführen lassen, und die man im Verein mit den Hexamethylen- oder Hexahydrobenzolabkömmlingen als hydroaromatische Verbindungen zu bezeichnen pflegt. Zu diesen gehören auch viele in der Natur vorkommende Verbindungen, vor allem solche der Terpen- und Campherreihe. Bei strenger Befolgung des hier entwickelten Systems würden sich hinter jedes Cycloparaffinsystem die entsprechenden Cycloolefinsysteme mit derselben Kohlenstoffatomzahl reihen. Allein die Behandlung der hydroaromatischen Verbindungen setzt so sehr die Kenntnis der aromatischen Substanzen voraus, dass wir die ersteren nicht vor, sondern hinter die letzteren stellen. Wir behandeln zunächst die tri-, tetra-, penta-, hepta-, octo- und nonocarbocyclischen Verbindungen, hierauf folgen die hexacarbocyclischen Verbindungen.

Die aromatischen Substanzen zeigen in vieler Hinsicht ein eigenartiges, von dem der aliphatischen Verbindungen abweichendes Verhalten. Dagegen nähern sich die hydroaromatischen Verbindungen, wie auch die bekannten tri-, tetra-, penta-, hepta-, octo- und nonocarbocyclischen Verbindungen in ihrem chemischen Verhalten den gesättigten, oder falls sie im Ring doppelt gebundene Kohlenstoffatompaaire enthalten, den ungesättigten aliphatischen Substanzen. Man bezeichnet daher diese Klassen von Verbindungen im Gegensatz zu den aromatischen Verbindungen als aliphatisch-cyclische oder alicyclische gesättigte und ungesättigte Verbindungen (B. **22**, 769).

Die Untersuchung der carbocyclischen Verbindungen hat gelehrt, dass der Tri- und Tetramethylenring sich leichter aufspaltet, wie der beständigere Pentamethylen- oder Hexamethylenring, während Hepta- und Octomethylenringe sich wieder schwieriger bilden und meist leicht in Ringe geringerer Kohlenstoffzahl umgewandelt werden können.

Aehnliche Erscheinungen sind uns bei der Bildung einiger heterocyclischer Abkömmlinge aliphatischer Substanzen, z. B. den Lactonen, den



Lactamen und den Dicarbonsäureanhydriden (vgl. Bd. I) u. a. m. entgegengetreten. Bei den Oxysäuren wurde eine Vorstellung über die räumliche Anordnung oder Configuration von Kohlenstoffketten angedeutet, welche das seltene Eintreten der Bildung von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Lactonen, gegenüber der Leichtigkeit, mit der  $\gamma$ - und  $\delta$ -Lactone entstehen, verständlich machen sollte. Ein Erklärungsversuch der verschiedenen Beständigkeit des Tri-, Tetra-, Penta- und Hexamethylenrings ist die

**Spannungstheorie** von A. v. Baeyer (B. 18, 2278; 23, 1275). Diese Theorie geht von folgender Annahme aus: »Die vier Valenzen des Kohlenstoffatoms wirken in Richtungen, welche den Mittelpunkt einer Kugel mit den Ecken ihres eingeschriebenen regelmässigen Tetraeders verbinden und demnach miteinander einen Winkel von  $109^{\circ} 28'$  bilden.« Diese vier Verbindungslinien werden Axen genannt.

»Die Richtung der Anziehung kann eine Ablenkung erfahren, welche jedoch mit der Grösse der letzteren wachsende Spannung zur Folge hat.« Die Annahme von Valenzkräften, die unter einem Winkel wirken, ist ausgeschlossen, die Grösse des Ablenkungswinkels ist ein Maass für die Spannung. »Beim Aethylen erfährt die Richtung der Anziehung für beide Valenzen jedes Kohlenstoffatoms eine gleich grosse Ablenkung, bis die Richtungen parallel geworden sind. Der Ablenkungswinkel ist bei Aethylen  $\frac{109^{\circ} 28'}{2} = 54^{\circ} 44'$ . Beim Trimethylen, welches man sich als ein gleichseitiges Dreieck denken kann, beträgt der Winkel, den die Axen mit einander machen müssen,  $60^{\circ}$ , die Ablenkung einer jeden  $\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 60^{\circ}) = 24^{\circ} 44'$ .«

In derselben Art ergeben sich die folgenden Ablenkungen:

für Tetramethylen	$\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 90^{\circ})$	=	$9^{\circ} 44'$
für Pentamethylen	$\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 108^{\circ})$	=	$0^{\circ} 44'$
für Hexamethylen	$\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 120^{\circ})$	=	$-5^{\circ} 16'$
für Heptamethylen	$\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 128^{\circ} 34')$	=	$-9^{\circ} 33'$
für Octomethylen	$\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 135^{\circ})$	=	$-12^{\circ} 51'$
für Nonomethylen	$\frac{1}{2} (109^{\circ} 28' - 140^{\circ})$	=	$-15^{\circ} 16'$

Dabei ist allerdings vorausgesetzt, dass die Kohlenstoffatome in derselben Ebene, der Ringebene, liegen.

In dem Dimethylen oder Aethylen hat die grösste Ablenkung der Richtung der Anziehung beider Valenzen stattgefunden, in ihm herrscht die grösste Spannung, es ist der lockerste Ring, der durch Chlor, Brom, Bromwasserstoff, Jod, leicht gesprengt wird. Das Trimethylen addirt weit schwieriger. Tetra-, Penta-, Hexamethylenringe verhalten sich nicht mehr wie ungesättigte Verbindungen, sie sind gegen Halogene, Halogenwasserstoffsäuren und Kaliumpermanganat sehr beständig. In Uebereinstimmung mit diesen Ansichten zeigte die Bestimmung der Verbrennungswärmen der einfachsten Cycloparaffine eine beträchtliche Abnahme vom Tri- bis zum Hexamethylen (B. 25, R. 496). Nach Baeyer's Spannungstheorie bildet sich der Pentamethylenring noch leichter wie der Hexamethylenring, eine Folgerung, die der Anstoss wurde zu einer Reihe erfolgreicher Versuche, Pentamethylen-derivate zu bereiten (vgl. B. 28, 655).

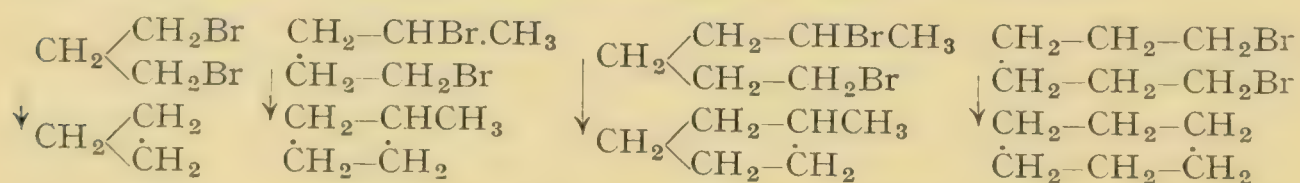
### Methoden der Ringbildung bei Cycloparaffinkörpern.

Eine besondere Bedeutung beanspruchen die Methoden, nach denen offene Kohlenstoffketten in geschlossene Kohlenstoffketten umgewandelt werden. Im Hinblick auf die früher gegebene Begriffsbestimmung von



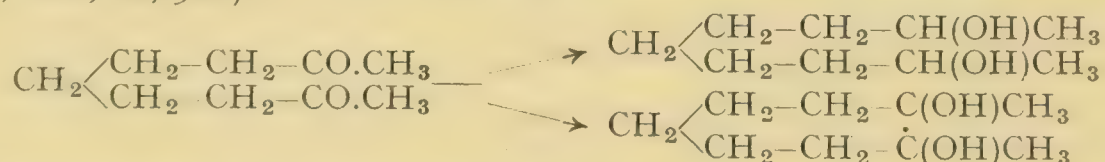
Kernsynthesen als Reactionen, durch welche Kohlenstoffatome, die vorher nicht mit einander verbunden waren, mit einander in Verbindung treten (Bd. I), ist jede Umwandlung einer offenen in eine geschlossene Kohlenstoffkette eine Kernsynthese. In der That sind es bekannte kernsynthetische Methoden, durch deren Anwendung auf geeignete aliphatische Substanzen man die Ringschliessung unter Bildung von Cycloparaffinkörpern herbeigeführt hat. Die Thatsachen, um die es sich hier handelt, sind bereits im ersten Band an den verschiedensten Stellen zu erwähnen gewesen. Sie bilden als Uebergangsreactionen die genetische Verknüpfung des Gebietes der Paraffine mit dem Gebiet der Cycloparaffine: die wichtigsten derselben sollen daher übersichtlich zusammengestellt werden:

1. Cycloparaffine selbst entstehen durch Einwirkung von Natrium (vgl. Würtz'sche Reaction, Bd. I, Paraffine) oder Zink auf dibromsubstituirte Paraffine, die Bromwasserstoffsäureester der Glycole:

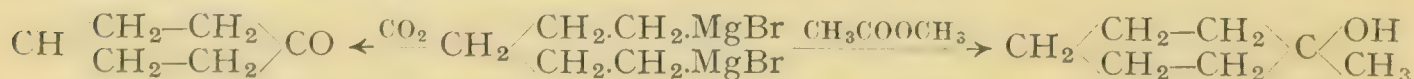


$\alpha$ -Monobromderivate der Glutarsäurereihe geben schon bei der Behandlung mit alkoh. Kali Trimethylencarbonsäuren (s. S. 8, 9).

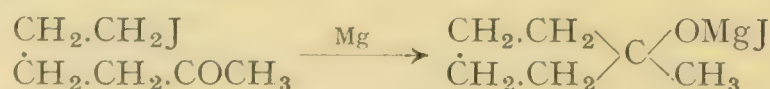
2. Intramoleculare Pinakonbildung. Bei der Reduction der Ketone entstehen neben secundären Alkoholen: ditertiäre Glycole, die Pinakone. Reducirt man das Diacetylpentan, so entsteht neben einem aliphatischen disecundären Glycol ein ditertiäres Glycol, ein cyclisches Pinakon (vgl. C. 1898 I, 888; II, 920):



3. Cyclische Synthesen mit Hilfe metallorganischer Verbindungen. Durch Umsetzung der Dimagnesiumverbindung des 1,5-Dibrompentans mit Essigester entsteht Methylcyclohexanol. Kohlensäure reagirt unter Bildung von Cyclohexanon:



Die Synthese eines tertiären Alkohols aus einem Magnesiumalkyljodid und einem Keton (s. Bd. I) verläuft intramolecular bei der Einwirkung von Magnesium auf  $\delta$ -Acetobutyljodid:



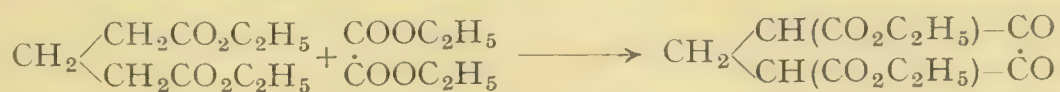
4a. Intramoleculare Acetessigestercondensation. Lässt man Natrium auf Adipinsäureester einwirken, so erfolgt unter intramolecularer, der Acetessigesterbildung entsprechender Condensation die Entstehung eines cyclischen  $\beta$ -Ketoncarbonsäureesters:





Ebenso verhalten sich die Ester der Pimelinsäuren, welche  $\beta$ -Keton-säureester mit sechsgliedriger Ringkette liefern.

4b. Oxalessigestercondensation: Aus Oxalester und Glutarsäure-ester mit Natriumaethylat entsteht Diketopentamethylendicarbonsäureester:



Aehnlich reagieren  $\beta$ -substituierte Glutarsäureester, Acetondicarbonsäure-ester, Methylaethylketon, Dibenzylketon u. a. m. mit Oxalester und Natrium-aethylat.

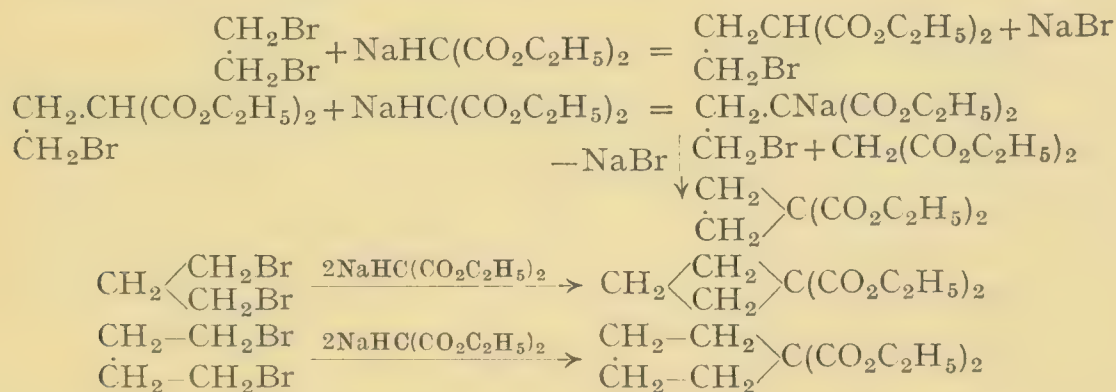
4c. Intramolekulare Bildung von  $\beta$ -Diketonen.  $\gamma$ -Acetylbutter-säureester wird durch Natriumaethylat zum Diketoexamethylen condensirt:



Bei gleicher Behandlung liefern die  $\epsilon$ - und  $\zeta$ -Keton-säureester extracyclische  $\beta$ -Diketone der Pentamethylen- und Hexamethylenreihe.

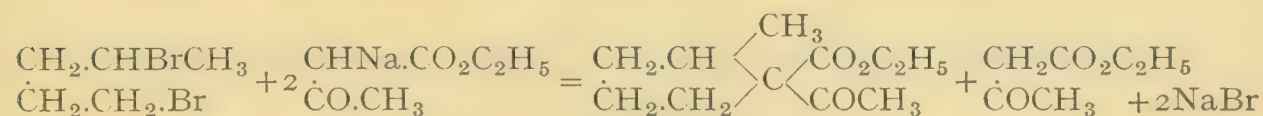
5. Cyclische Synthesen mit Malonsäureestern, Acetessig-estern etc.: Bei der Einwirkung von Alkylenbromiden auf Natriummalon-säureester entstehen Cycloparaffinsäureester (W. H. Perkin jun.):

Die Reaction verläuft in drei Phasen:



Durch Einführung der Bromadditionsproducte von Olefinmono- und Olefin-dicarbonsäureestern an Stelle von Alkylenbromiden ist diese Reaction zur Darstellung zahlreicher Trimethylenderivate verwendet worden. Wie Malon-ester verhält sich auch Cyanessigester (C. 1899 II, 36, 824).

Lässt man auf 1,4-Dibrom-n-pentan Natriumacetessigester einwirken, so entsteht 1,2-Methylacetyl-pentamethylencarbonsäureester (B. 21, 742):

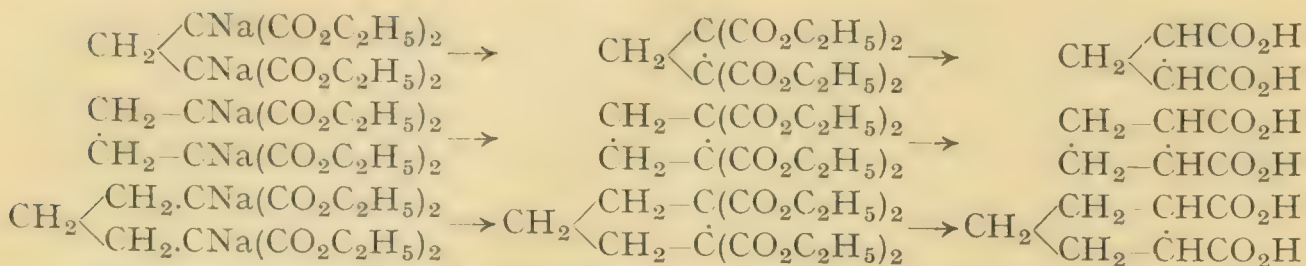


Aus 1,5-Dibrompentan erhält man in analoger Weise  $\alpha$ -Acetyl-hexamethylen-carbonsäureester B. 40, 3943).

6. Aus den Dinatriumverbindungen der Alkyldimalonsäureester nimmt Jod oder Brom das Natrium unter Ringschliessung heraus, wie Jod den Natriumacetessigester in Diacetbernsteinsäureester, den Mononatriummalonsäureester in Dimalonsäureester umwandelt. Aus den so gewonnenen Cycloparaffintetracarbonsäuren entstehen durch Abspaltung von  $2\text{CO}_2$  Cycloparaffindicarbonsäuren (W. H. Perkin jun.):

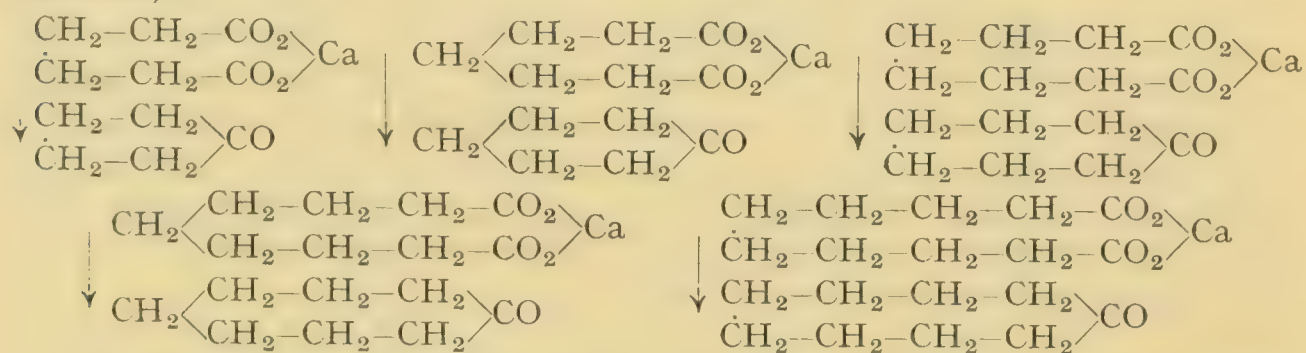


6 Tri-, tetra-, penta-, hepta-, octo- und nonocarbocyclische Verbindungen.



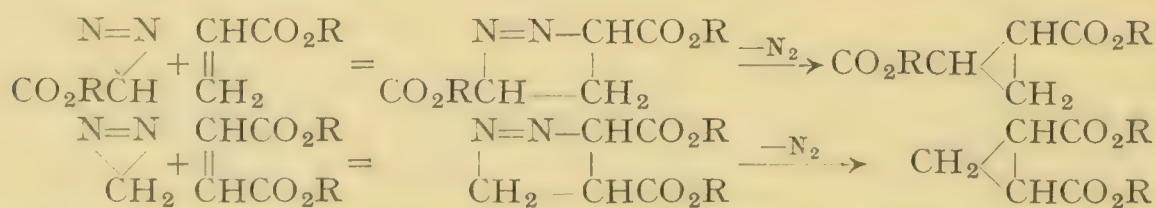
Ebenso verhält sich die Dinatriumverbindung des  $\alpha_1$ -Diacetyladipinsäureesters gegen Jod.

7. Cyclische Ketonbildung. Wie die Calciumsalze der Paraffinmonocarbonsäuren bei der Destillation für sich offene Ketone liefern, so entstehen aus den Calciumsalzen einiger höherer normaler Paraffindicarbonsäuren bei der trockenen Destillation cyclische Ketone (J. Wislicenus):



7a. Bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck zerfallen die Anhydride der Adipin- und Pimelinsäure und deren Alkylsubstitutionsprodukte in  $\text{CO}_2$  und cyclische Ketone (H. G. Blanc, vgl. Bd. I).

8. Aliphatische Diazoverbindungen, wie Diazomethan (Bd. I) und Diazoessigester, addieren sich an Olefinmono- und -dicarbonsäureester unter Bildung cyclischer Azoverbindungen oder Pyrazolinverbindungen, die leicht unter Abspaltung von Stickstoff in Trimethylencarbonsäuren übergehen (E. Buchner):



Vgl. auch die Condensation von Benzol mit Diazoessigester zu Iso-phenylessig- oder Norcaradiëncarbonsäureester.

## I. Tri-, tetra-, penta-, hepta-, octo- und nonocarbocyclische Verbindungen.

Eine Reihe von Naturproducten stehen mit diesen Gruppen von carbocyclischen Verbindungen in naher Beziehung; vgl. Caron, Eucarvon, Pinen, Campher, Tropin, Ecgonin, Pseudopelletierin u. a. m. Es ist daher das wissenschaftliche und practische Interesse für diese Körpergruppen in letzter Zeit mehr in den Vordergrund getreten.

An dieser Stelle möge zunächst eine Zusammenstellung der physikalischen Eigenschaften der einfachsten Cycloparaffine Platz finden (B. 40, 3981):



Name	Schmelzpunkt	Siedepunkt	D <sub>4</sub> <sup>0</sup>	n <sub>D</sub>
Cyclopropan . . . . .	gasförmig	ca. — 35 <sup>0</sup>	—	—
Cyclobutan . . . . .	flüssig	11—12 <sup>0</sup>	0,7038	1,37520
Cyclopentan . . . . .	»	49 <sup>0</sup>	0,7635	1,40855
Cyclohexan . . . . .	+ 6,4 <sup>0</sup>	81 <sup>0</sup>	0,7934	1,4266
Cycloheptan . . . . .	— 12 <sup>0</sup>	118 <sup>0</sup>	0,8275	1,44521
Cyclooctan . . . . .	+ 11,5 <sup>0</sup>	145,3—148 <sup>0</sup>	0,850	1,44777
Cyclononan . . . . .	—	170—172 <sup>0</sup>	0,785(?)	1,4328

Die aus den angegebenen Dichten und Brechungscoefficienten ermittelten Molekularrefractionen stimmen mit den theoretisch berechneten (vgl. Bd. I, Einleitung) überein. Es ergibt sich daraus, dass bei den Cycloparaffinen die Ringschliessung keinen Einfluss auf die Molekularrefraction ausübt.

### A. Trimethylengruppe.

**Trimethylen** [*Cyclopropan*]  $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}_2$  ist ein leicht verdichtbares Gas.

Es entsteht aus Trimethylenbromid mit Natrium (Freund 1882), oder mit Alkohol und Zinkstaub (B. 20, R. 706; J. pr. Ch. [2] 76, 512). Es verbindet sich noch mit Brom, bes. bei Gegenwart von HBr-Säure, wobei hauptsächlich Trimethylenbromid  $\text{CH}_2\text{Br}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{Br}$  entsteht s. C. 1900 II, 465, 1267) und mit Jodwasserstoff (Bldg. von n-Propyljodid) aber schwieriger als Propylen; in der Rothglut lagert es sich in Propylen um (B. 29, 1297; C. 1899 I, 925; II, 287). Wasserstoff in Gegenwart von fein vertheiltem Nickel reducirt es schon bei 80<sup>0</sup> zu Propan (B. 40, 4459). Durch  $\text{MnO}_4\text{K}$ -Lösung wird Trimethylen in der Kälte nicht oxydirt (B. 21, 1282). Ueber den Unterschied der Bildungswärmen von Trimethylen und Propylen vgl. C. 1899 II, 801. **Methyltrimethylen**, Kp. 4<sup>0</sup> (B. 28, 22; C. 1902 I, 1277). **1,1-Dimethyltrimethylen**, Kp. 21<sup>0</sup> (C. 1899 I, 254; 1900 II, 1069). **1,1,2- und**

**1,2,3-Trimethyltrimethylen** s. B. 34, 2856. **Vinyltrimethylen**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CHCH}=\text{CH}_2$ ,

Kp. 40<sup>0</sup>, D. 0,73, entsteht in eigenthümlicher Reaction bei der Einwirkung von Alkohol und Zinkstaub auf das Tetrabromhydrat des Pentaerythrits

(vgl. Bd. I); durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird es zu dem Glycol  $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH} \begin{array}{l} \text{CHOH} \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$

oxydirt, das durch weitere Oxydation mit verd. Salpetersäure  $\alpha$ -Oxyglutar-säure liefert; mit Brom bildet es ein Dibromid, aus dem beim Erhitzen mit Bleioxyd Ketopentamethylen (S. 16) entsteht (B. 29, R. 780; C. 1897 II, 696; vgl. auch C. 1898 II, 475 Anm.); mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  liefert es ein Pseudonitrosit, F. 145<sup>0</sup>, aus dem bei der Reduction neben dem Diamin  $\text{C}_5\text{H}_8(\text{NH}_2)_2$ , Kp. 180—185<sup>0</sup>, Cyclobutanon gebildet wird (B. 41, 915). Ueber eine andere Auffassung des Vinyltrimethylens vgl. B. 40, 3884.

**Dimethylmethylentrimethylen**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C}=\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$  (?), Kp. 70—71<sup>0</sup>, entsteht

aus dem Dimethyltrimethylen-carbinol beim Kochen mit Essigsäureanhydrid (C. 1905 II, 403; 1909 I, 1859).

**Monochlortrimethylen**, Kp. 43<sup>0</sup> (B. 24, R. 637). **Dichlortrimethylen**, Kp. 74<sup>0</sup> (B. 25, 1954).

**Aminotrimethylen**  $(\text{C}_3\text{H}_5)\text{NH}_2$ , Kp. 49<sup>0</sup>, aus dem Trimethylen-carbon-säureamid mit  $\text{KOBBr}$  (C. 1901 II, 579). Mit Wasser in allen Verhältnissen



mischbar, riecht wie Propylamin. Mit salpetriger Säure liefert es unter Aufspaltung des Ringes Allylalkohol (C. 1905 I, 1704).

**Trimethylenmethylamin**  $(C_3H_5)CH_2NH_2$ , Kp.  $86^\circ$ , aus Trimethylen-carbonsäurenitril durch Reduction erhalten, liefert mit salpetriger Säure neben Trimethylen-carbinol unter Ringerweiterung Cyclobutanol (B. 40, 4393).

**Trimethylen-carbinol**  $(C_3H_5)CH_2OH$ , Kp.  $123^\circ$ , durch Reduction des Trimethylen-carbonsäureesters mit Na und Alkohol (B. 40, 4397). Durch conc. HBr geht es in 1,3-Dibrombutan (C. 1908 I, 818) über. **Trimethylen-äthyl-carbinol**, Kp.  $140^\circ$ , **Trimethylenisopropyl-carbinol**, Kp.  $151^\circ$ , werden durch Reduction der entsprechenden Ketone erhalten.

**Trimethylen-dimethyl-carbinol**  $(C_3H_5)C(CH_3)_2OH$ , Kp.  $127^\circ$ , entsteht durch Umsetzung von  $Mg(CH_3)J$  mit Acetyltrimethylen oder Trimethylen-carbonsäureester; Chlorid, Kp.  $132^\circ$ , Bromid, Kp.  $152^\circ$ . Durch Oxalsäure wird es unter Ringspaltung zu Dimethyltetramethylenoxyd  $\begin{array}{c} CH_2-C(CH_3)_2 \\ | \quad \quad | \\ \dot{C}H_2 \quad \quad CH_2 \end{array} \rangle O$  isomerisirt (B. 34, 3887). **Trimethylen-diaethyl-carbinol**  $(C_3H_5)C(C_2H_5)_2OH$ , Kp.  $158^\circ$ , **Trimethylen-methyl-äthyl-carbinol**  $(C_3H_5)C(CH_3)(C_2H_5)OH$ , Kp.  $141^\circ$  (C. 1909 I, 1859).

**Trimethylenaldehyd**  $\begin{array}{c} CH_2 \\ | \\ CH_2 \end{array} \rangle CH.CHO$ , Kp.  $98^\circ$ , durch Oxydation des Trimethylen-carbinols mit Chromsäure.

**Acetyltrimethylen**  $\begin{array}{c} CH_2 \\ | \\ \dot{C}H_2 \end{array} \rangle CH.COCH_3$ , Kp.  $113^\circ$ , entsteht 1. aus Acetopropylbromid durch HBr-Abspaltung mittelst KOH (C. 1898 II, 474), 2. aus Acetyltrimethylen-carbonsäure (S. 9) durch Erhitzen, 3. durch Einwirkung von  $Mg(CH_3)J$  auf Trimethylen-cyanid. Durch Mineralsäuren wird der Dreiring gespalten. Homologe Ketone s. C. 1909 I, 1859.

**Trimethylen-carbonsäuren** (A. 284, 197) entstehen nach den allgemeinen Methoden der Ringbildung 5, 6 und nach der nur zu Trimethylen-abkömmlingen führenden Methode 8 (S. 6). Aus denjenigen Trimethylen-polycarbon-säuren, welche 2 Carboxyle mit einem Kohlenstoffatom gebunden enthalten, entstehen durch  $CO_2$ -Abspaltung die Carboxyl-ärmeren Carbonsäuren. Merkwürdige Isomerieerscheinungen (Cis- und Transformen) führt man auf die Stellung der Carboxyle auf derselben oder verschiedenen Seiten der Trimethylen-ringebene zurück, ähnlich wie die Isomerie der Trithioaldehyde (Bd. I).

**Trimethylen-carbonsäure**  $C_3H_5CO_2H$ , F.  $18^\circ$ , Kp.  $183^\circ$ , ist isomer mit Crotonsäure, durch Brom wird der Trimethylenring gespalten unter Bildung von  $\alpha, \gamma$ -Dibrombuttersäure (C. 1909 II, 1130), ihr Nitril, Kp.  $118^\circ$ , ist beim Destilliren von  $\gamma$ -Chlorbutyronitril über KOH erhalten worden; Aethylester, Kp.  $134^\circ$ ; Chlorid, Kp.  $121^\circ$ ; Amid, F.  $124^\circ$  (C. 1901 II, 579; 1902 I, 913); Anilid, F.  $112^\circ$ .

**trans-Phenyltrimethylen-2-carbonsäure**  $C_6H_5CH \begin{array}{l} \langle CH-COOH \\ | \\ CH_2 \end{array}$ , F.  $105^\circ$ ,

wurde nach Bildungsweise 8, S. 6 durch Anlagerung von Diazocessigester an Styrol (s. d.) erhalten. Sie konnte zur cis-trans-Trimethylen-1,2-dicarbon-säure abgebaut werden (B. 36, 3784).

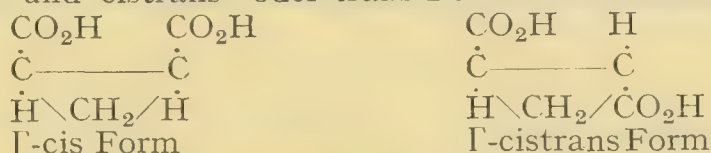
**2,2-Dimethyltrimethylen-carbonsäure**  $(CH_3)_2C \begin{array}{l} \langle CHCOOH \\ | \\ \dot{C}H_2 \end{array}$ , Kp.  $10100^\circ$ , von starkem Buttersäuregeruch. Der Ester, Kp.  $1590^\circ$ , bildet sich durch Abspaltung von HBr aus dem 3,3-Dimethyl- $\gamma$ -brombuttersäureester (C. 1907 II, 897).



**Trimethylen-1,1-dicarbonsäure** (*Vinaconsäure*)  $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F. 140°

(s. Methode 5, S. 5). Mit BrH geht letztere in Bromäthylmalonsäure  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$  über, sie addirt auch Brom (B. 18, 3314), aber durch  $\text{NO}_3\text{H}$ ,  $\text{MnO}_4\text{K}$ , wie durch nascirenden Wasserstoff wird sie nicht verändert (B. 23, 704; 28, 8). Mit Na-Malonsäureester condensirt sich der Ester der Vinaconsäure zu Butantetracarbonsäureester, verhält sich hierbei also analog wie die  $\alpha, \beta$ -Olefincarbonsäureester (vgl. Bd. I u. B. 28, R. 464). Ueber die Constitution der Vinaconsäure und der homologen **Methylvinaconsäure** s. A. 294, 89. **1,1-Cyantrimethylencarbonsäure** F. 149°, aus Natriumcyanessigester und Aethylenbromid (C. 1899 II, 824). **Acetyltrimethylencarbonsäureester**  $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{C} \begin{matrix} \langle \text{COCH}_3 \\ \langle \text{COOC}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ , Kp. 195°, aus Natriumacetessigester und Aethylenbromid (B. 17, 1440).

**Trimethylen-1,2-dicarbonsäure** ist in 2 isomeren Modifikationen bekannt, die man als cis- und cistrans- oder trans-Form unterscheidet (A. 245, 128):



**cis-Trimethylen-1,2-dicarbonsäure**, F. 139°, Anhydrid, F. 59°, entsteht aus Trimethyl-1,2-tri- und -1,2-tetracarbonsäure durch Erhitzen, **cistrans-Trimethylen-1,2-dicarbonsäure**, F. 175°, entsteht auch aus Monobromglutarsäureester mit alkohol. Kalilauge (C. 1900 I, 284). Sie konnte ebenso wie die unten beschriebene cistrans-Trimethylen-1,2,3-tricarbonsäure mit Hilfe ihres Chininsalzes in zwei optisch aktive Componenten zerlegt werden (B. 38, 3112). Ihr Methylester, Kp. etwa 210°, entsteht aus Acryldiazoessigester nach Bildungsweise 8, S. 6, neben Glutaconsäureester und aus Fumarsäureester mit Diazomethan (B. 27, 1888; 28, R. 290).

**cis-Phenyl-trans-2,3-trimethylendicarbonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{matrix} \langle \text{CHCOOH} \\ \dot{\text{C}} \\ \langle \text{CHCOOH} \end{matrix}$ , F. 175°, Anhydrid, F. 134°, entsteht aus  $\alpha$ -Brombenzylidenbimalonester mit alkoholischem Ammoniak oder durch Addition von Diazoessigester an Zimmtsäureester (B. 36, 3774; J. pr. Ch. [2] 75, 490).

**Trimethylen-1,2-tricarbonsäure**  $\text{CH}_2 \begin{matrix} \langle \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2 \\ \dot{\text{C}} \\ \langle \text{CHCO}_2\text{H} \end{matrix}$ , F. 187° unter Zersetzung. Ihr Aethylester, Kp. 276°, entsteht aus  $\alpha\beta$ -Dibrompropionsäureester (B. 17, 1187) und aus  $\alpha$ -Bromacrylsäureester mit Na-Malonsäureester nach Bildungsweise 5 (S. 5) (B. 20, R. 140, 258).

Sym. **Trimethylen-1,2,3-tricarbonsäure**  $\text{CO}_2\text{HCH} \begin{matrix} \langle \text{CHCO}_2\text{H} \\ \dot{\text{C}} \\ \langle \text{CHCO}_2\text{H} \end{matrix}$ , cis-Form F. 150—153°, cistrans-Form F. 220°. Anhydrid, F. 187°, Kp. 265°. Die cis-Säure entsteht aus der 1,2,3-Tetracarbonsäure (B. 17, 1652), die cistrans-Säure aus Fumarsäurediazoessigester (B. 23, 2583); letztere Säure wird ferner bei der Oxydation der Isophenylessig- oder Norcaradiencarbonsäure (S. 6) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  erhalten (B. 34, 995). **Alkyltrimethylentricarbonsäuren** s. B. 27, 868.

**Trimethylen-1,2-tetracarbonsäure**  $\text{CH}_2 \begin{matrix} \langle \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2 \\ \dot{\text{C}} \\ \langle \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2 \end{matrix}$  geht bei 200° in das Anhydrid der cis-1,2-Dicarbonsäure über. Ihr Aethylester, F. 43°, Kp. 187°, entsteht nach Bildungsweise 6, S. 5 (B. 23, R. 241).

**Trimethylen-1,2,3-tetracarbonsäure**  $(\text{CO}_2\text{H})_2\text{C} \begin{matrix} \langle \text{CHCO}_2\text{H} \\ \dot{\text{C}} \\ \langle \text{CHCO}_2\text{H} \end{matrix}$  geht bei 95° bis 100° in cis-1,2,3-Tricarbonsäure über. Ihr Aethylester, Kp. 246°, entsteht



aus Dibrombernsteinsäureester nach Bildungsweise 5, S. 5. *cis*-1,2-*trans*-1,3-Säure zersetzt sich bei 196—198° (B. 28, R. 290).

**1,1-Dimethyltrimethylen-2,3-dicarbonsäure**, Caronsäure.  $(\text{CH}_3)_2\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CHCO}_2\text{H} \\ \diagdown \dot{\text{C}}\text{HCO}_2\text{H} \end{array}$   
*trans*-Form, F. 213°, geht beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid in die *cis*-Form, F. 176°, über; das Anhydrid der *cis*-Form schmilzt bei 55°. Die Caronsäuren entstehen durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  aus Caron (s. Terpenketone), welches daher einen Trimethylenring enthält. Synthetisch sind die Caronsäuren aus  $\alpha$ -Brom- $\beta\beta$ -dimethylglutarsäureester mit alkoholischem Kali gewonnen worden (C. 1899 I, 522), durch Erwärmen mit Bromwasserstoffsäure werden die Caronsäuren leicht in Terebinsäure (s. d.) umgelagert. Erwärmt man  $\alpha_1$ -Dibrom- $\beta\beta$ -dimethylglutarsäureester mit alkohol. Kali, so entsteht **Aethoxycaronsäure**  $(\text{CH}_3)_2\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{CO}_2\text{H} \\ \diagdown \dot{\text{C}}\text{HCO}_2\text{H} \end{array}$ , F. 138° (C. 1901 II, 110).

Als **1,2-Dimethyltrimethylen-1,2-dicarbonsäure**, F. 154°, wird die Säure aufgefasst, deren Ester aus Oxytrimethylbernsteinsäureester mit  $\text{PCl}_5$  erhalten wurde (C. 1908 I, 627).

**1,1-Dialkyl-2,3-dicyantrimethylen-2,3-dicarbonsäuren** sind in Form ihrer Imide, der allgemeinen Formel:  $\text{R} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CN})-\text{CO} \\ \diagdown \text{R}_1 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CN})-\text{CO} \\ \diagdown \dot{\text{C}}(\text{CN})-\text{CO} \end{array} \text{NH}$ , in beträchtlicher Zahl aus den entsprechenden Dialkyldicyandibromglutarimiden erhalten worden (C. 1899 II, 439; 1901 I, 57).

**Trimethylenetricyantricarbonsäureester**  $\text{ROCO}(\text{CN}) \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CN}) \\ \diagdown \text{ROCO} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{CN} \\ \diagdown \text{COOR} \end{array}$ , F. 119°, bildet sich bei der Einwirkung von Brom oder Jod auf Na-Cyanessigester in Aether; er gibt bei der Verseifung Trimethylen-tetra- und weiterhin -1,2,3-tricarbonsäure (B. 33, 2979).

**Methylcyclopropendicarbonsäure**  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CO}_2\text{H}) \\ \diagdown \dot{\text{C}}(\text{CO}_2\text{H}) \end{array}$ , F. 200°, s. B. 26, 750; 34, 1993.

## B. Tetramethylengruppe.

Zur Gewinnung der Tetramethylenverbindungen fanden die Ringschlussmethoden 1, 5 und 6 Verwendung (S. 4, 5).

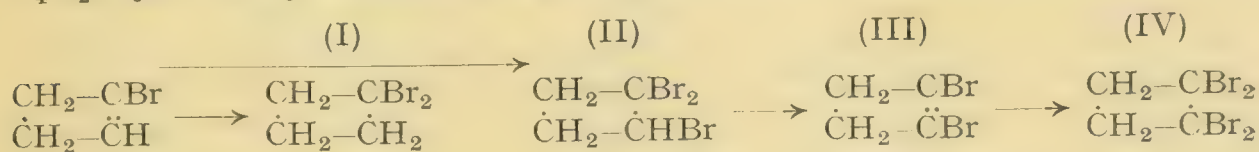
**Tetramethylen**, Cyclobutan  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{array}$ , Kp. 11—12°,  $D_4^0$  0,7038, wird durch Reduction des Cyclobutens mit Nickel und Wasserstoff bei 100° erhalten; bei höherer Temperatur entsteht daneben unter Ringspaltung Butan. Es besitzt einen sehr schwachen Geruch und brennt mit leuchtender Flamme. In der Kälte ist es gegen Brom und conc. Jodwasserstoffsäure beständig.

**Methyltetramethylen**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CHCH}_3 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{array}$ , Kp. 39—42°, nach Methode 1, S. 4.

**Cyclobuten**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\dot{\text{C}}\text{H} \end{array}$ , leicht verdichtbares Gas vom Kp. 1,5—2°,  $D_4^0$  0,733, entsteht neben dem  $\Delta^{1,3}$  Butadien bei der trockenen Destillation des Cyclobutyltrimethylammoniumhydroxyds. Es addirt Brom unter Bildung des **1,2-Dibromcyclobutans**, Kp.<sub>24</sub> 69°, F. —2°, das mit KOH unter HBr-Abspaltung in das **Bromcyclobuten**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CBr} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\dot{\text{C}}\text{H} \end{array}$  übergeht. Stechend riechendes Oel vom Kp. 92°, giebt bei der Oxydation Bernsteinsäure. Vom Bromcyclobuten ausgehend wurde eine Anzahl von Bromsubstitutionsproducten des Cyclobutans dargestellt. So vereinigt es sich mit HBr zum **1,1-Dibromcyclobutan** (I) Kp. 158°, mit Brom zum **1,1,2-Tribromcyclobutan** (II) Kp.<sub>19</sub>



109°. Dieses liefert mit alkoholischem KOH 1,2-Dibromcyclobuten (III) Kp. 155°, das sich durch grosse Polymerisationsfähigkeit auszeichnet. Mit  $MnO_4K$  wird es zu Bernsteinsäure oxydirt. Es verbindet sich mit Brom zum 1,2-Tetrabromcyclobutan (IV) F. 126°, aus dem durch weitere Bromirung das Pentabromcyclobutan  $C_4H_3Br_5$ , Kp.<sub>19</sub> 175—185°, und das durch hervorragende Krystallisationsfähigkeit ausgezeichnete Hexabromcyclobutan  $C_4H_2Br_6$ , F. 186,5° entsteht (B. 40, 3979).



Als Dimethylmethylen-tetramethylen  $\begin{array}{l} CH_2-C=C(CH_3)_2 \\ \dot{C}H_2-\dot{C}H_2 \end{array}$ , Kp. 100—102°, wird der Kohlenwasserstoff angesehen, der aus dem Bromid des Dimethyl-tetramethylen-carbinol durch Abspaltung von HBr entsteht. Bei der Reduction mit HJ geht es unter Isomerisation in das 1,3-Dimethyl-pentamethylen über.

**Oxytetramethylen**, Cyclobutanol  $C_4H_7OH$ , Kp. 123°, aus Amidotetramethylen mit salpetriger Säure und bei der Electrolyse des tetramethylen-carbonsauren Kaliums (B. 40, 2594, 4962). **Amidotetramethylen**  $C_4H_7.NH_2$ , Kp. 81°, entsteht aus dem Amid der Tetramethylen-carbonsäure mit Brom und Alkali (B. 40, 4745).

**Tetramethylen-methylamin**  $\begin{array}{l} CH_2.CH.CH_2NH_2 \\ \dot{C}H_2.\dot{C}H_2 \end{array}$ , Kp. 110°, aus dem Tetramethylen-cyanid durch Reduction, giebt mit salpetriger Säure ein Gemisch von Tetramethylen-carbinol  $C_4H_7.CH_2OH$  und Cyclopentanol  $C_5H_9.OH$  (C. 1903 I, 828).

**Tetramethylen-carbinol**  $C_4H_7.CH_2OH$ , Kp. 142°, durch Reduction des Tetramethylen-carbonsäureesters mit Natrium und Alkohol; Bromid Kp. 137°—139° (B. 40, 4959).

**Tetramethylen-methylcarbinol**  $C_4H_7.CH(OH)CH_3$ , Kp. 144°, aus Tetramethylen-methylketon durch Reduction.

**Tetramethylen-dimethyl- und diaethylcarbinol** Kp. 147° und 188°, entstehen durch Einwirkung von  $Mg(CH_3)J$  und  $Mg(C_2H_5)J$  auf Tetramethylen-carbonsäureester (C. 1905 II, 761; 1908 II, 1342).

**Tetramethylen-diaethylglycol**  $[C_4H_7C(OH)C_2H_5]_2$ , F. 95°, aus dem Tetramethylen-aethylketon durch Reduction.

**Ketotetramethylen**, Cyclobutanon  $\begin{array}{l} CH_2-CO \\ \dot{C}H_2-\dot{C}H_2 \end{array}$ , Kp. 99°,  $D_0^0$  0,9548, entsteht 1. durch Einwirkung von Brom und Alkali auf  $\alpha$ -Bromtetramethylen-carbonsäureamid, 2. beim Kochen von 1,1-Dibrombutan mit Bleioxyd und Wasser. Durch Salpetersäure wird es zu Bernsteinsäure oxydirt (C. 1908 I, 123).

**Tetramethylen-methyl- und -aethylketon**, Kp. 135° und 145°, aus dem Carbonsäurechlorid mit Zinkalkylen (B. 25, R. 371) oder dem Amid mit  $Mg(CH_3)J$  (B. 41, 2431). **Ditetramethylenketon**  $(C_4H_7)_2CO$ , Kp. 205°, aus dem Kalksalz der Carbonsäure.

**Dimethyl- und Diaethyl-tetramethylenketon**  $\begin{array}{l} C_2H_5CH-CO \\ \dot{C}H_2-\dot{C}HC_2H_5 \end{array}$ , F. 45° bis 120° und 160—165°. Diese Constitution wird Substanzen zugeschrieben, welche bei der Destillation der Ba-Salze von  $\alpha, \alpha_1$ -Dimethyl- und Diaethyl-glutarsäure erhalten wurden (C. 1897 II, 342).



**1,3-Dimethyl-2,4-diketotetramethylen**  $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}-\text{CO} \\ \text{CO}-\dot{\text{C}}\text{HCH}_3 \end{array}$ , F. 135°, durch Verseifen und CO<sub>2</sub>-Abspaltung aus dem zugehörigen Carbonsäureester beim Kochen mit Barytwasser.

**1,1,3,3-Tetramethyl-2,4-diketotetramethylen**  $\begin{array}{c} (\text{CH}_3)_2\text{C}-\text{CO} \\ \text{CO}-\dot{\text{C}}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$ , F. 116°, wird durch Abspaltung von Salzsäure aus Isobutyrylchlorid, sowie durch Einwirkung von molekularem Silber auf Bromisobutyrylbromid erhalten. In beiden Fällen ist zunächst die Bildung von Dimethylketen (s. Bd. I) anzunehmen, das sich leicht zum Tetramethyl-2,4-diketotetramethylen polymerisirt. Es erinnert im Geruch zugleich an Menthol und Campher und teilt mit diesen Verbindungen die grosse Flüchtigkeit. Dioxim, F. 281° (B. 39, 970).

**Tetramethylen-carbonsäure** C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>CO<sub>2</sub>H, Kp. 194°, riecht fettsäureähnlich und entsteht aus der 1,1-Dicarbonsäure; giebt bei der Reduction mit HJ unter Aufspaltung des Ringes n-Valeriansäure (C. 1908 II, 1342). Aethylester, Kp. 160°; Chlorid, Kp. 142°; Anhydrid, Kp. 160°; Amid, F. 130°; Nitril, Kp. 150° (B. 21, 2692; C. 1899 II, 824).

**Tetramethylen-1,1-dicarbonsäure** schmilzt bei 155°, wobei sie in die Monocarbonsäure übergeht. Ihr Aethylester, Kp. 224°, entsteht nach Methode 5, S. 5; Nitrilester, Kp. 214°, aus Trimethylenbromid und Natriumcyanessigester (C. 1899 II, 824; 1905 II, 761).

**cis-Tetramethylen-1,2-dicarbonsäure**, F. 137°, entsteht aus der Tetracarbonsäure. Anhydrid, F. 77°, Kp. 271° (B. 26, 2243). Durch Erhitzen mit Salzsäure auf 190° entsteht die trans-Säure, F. 131° (B. 27, R. 734). Durch Bromiren mit Br und P wird 1,2-Dibromtetramethylen-dicarbonsäure gebildet, deren Ester durch Behandlung mit Alkohol und Jodkalium in den Ester der **Cyclobutendicarbonsäure**  $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CCO}_2\text{H} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\dot{\text{C}}\text{CO}_2\text{H} \end{array}$ , F. 178° u. Z., übergeführt wird, welche leicht ein Anhydrid liefert (J. Ch. Soc. 65, 950).

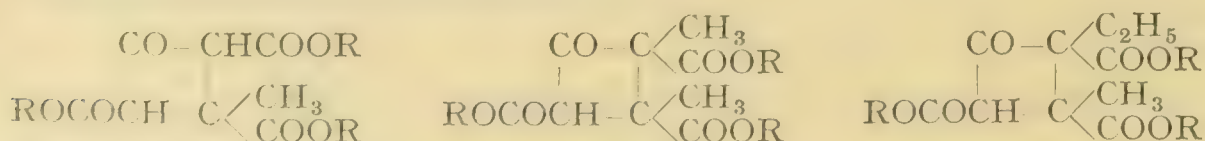
**Tetramethylen-1,3-dicarbonsäure**, cis-Form, F. 136°, Anhydrid, F. 51°, trans-Form, F. 171°, sind aus den Einwirkungsproducten von Formaldehyd auf Malonsäureester, sowie aus α-Chlorpropionsäureester mit Natriumalkoholat gewonnen worden (C. 1898 II, 29). Sie entsteht ferner beim Kochen von β-Methoxymethylmalonester mit conc. HCl unter Abspaltung von 2 Molekülen Methylalkohol, durch Verseifung und CO<sub>2</sub>-Abspaltung aus dem zunächst gebildeten Tetracarbonester (C. 1909 I, 152):



**Tetramethylen-1,2-tetracarbonsäure**, F. 145—150°, wobei sie in die cis-1,2-Dicarbonsäure übergeht. Ihr Ester entsteht nach Methode 6, S. 5.

**Diacetyltetramethylen-dicarbonsäureester** entsteht nach Methode 6, S. 5. (B. 19, 2048).

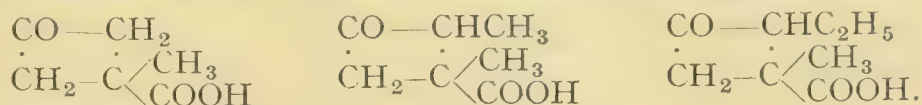
**Ketotetramethylen-tricarbonester** wie:



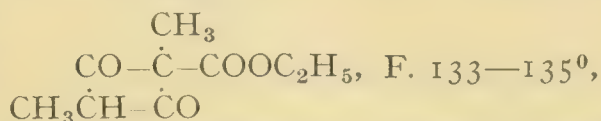
entstehen durch Condensation von Na-Malonester, bez. Methyl- oder Aethylmalonester mit Citraconester in alkoholischer Lösung, indem wahrscheinlich



die zunächst entstehenden Tetracarbonester mit offener Kette *cyclische Acetessigestercondensation* (S. 5) erleiden. Durch Verseifen mit Salzsäure werden aus obigen Substanzen 2 Carboxaethylgruppen abgespalten und es entstehen folgende 1-Ketotetramethylen-3-carbonsäuren (B. 33, 3751):

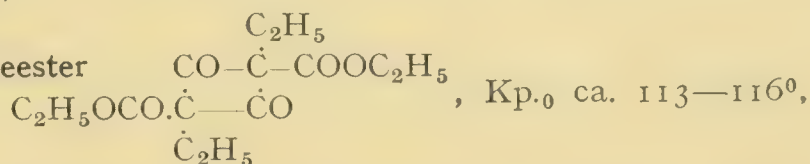


1,3-Dimethyl-2,4-diketotetramethylen-carbonsäureester



wurde durch Einwirkung von conc. Schwefelsäure auf sym. Dimethylaceton-dicarbon-säureester erhalten. Durch Alkalien wird der Ring leicht wieder aufgespalten (B. 40, 1604).

Als Diaethyldiketotetramethylen-dicarbon-säureester



ist der dimere Aethylketencarbon-säureester zu betrachten. Bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck wird er unter Rückbildung desselben entpolymerisirt. Durch Anilin wird das Molecül ebenfalls gespalten unter Bildung des Aethylmalonestersäureanilids (B. 42, 4908).

Tetramethylen-1,3-diglyoxylsäure  $\text{CO}_2\text{HCOCH}\cdot\text{CH}_2$   
 $\text{CH}_2\dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F. 240°, entsteht durch Condensation von Brenztraubensäure und Paraformaldehyd mit conc. Schwefelsäure; sie wird durch Erhitzen mit Alkalien in Aethylen und Oxalsäure zerlegt, mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  in ein Dilacton übergeführt (B. 29, 2273).

Durch Polymerisation von Olefin- und Acetylen-carbonsäuren entstehen zuweilen Substanzen mit viergliedrigem C-Ring:

Diphenyltetramethylen-dicarbon-säure,  $\alpha$ -Truxillsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}-\text{CHCOOH}$   
 $\text{C}_6\text{H}_5\dot{\text{C}}\text{H}-\dot{\text{C}}\text{HCOOH}$ , F. 275°, bildet sich aus Zimmtsäure (s. d.) durch Belichten (B. 35, 2908, 4128) und findet sich unter den Nebenalkaloïden des *Cocain*s (s. d.); durch Destillation wird sie wieder in 2 Mol. Zimmtsäure gespalten.

Diphenyltetrendicarbon-säure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{CCOOH}$   
 $\text{C}_6\text{H}_5\dot{\text{C}}=\dot{\text{C}}\text{COOH}$ , F. 259°, entsteht durch Polymerisation von Phenylpropion-säure beim Erhitzen oder mittels  $\text{POCl}_3$ ; bildet leicht ein Anhydrid und Imid (B. 35, 1407).

$\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{CH}\cdot\text{C}(\text{CH}_3)_2$   $\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{CH}\cdot\text{C}(\text{CH}_3)_2$   
 $\dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\dot{\text{C}}\text{HCH}_2\text{CO}_2\text{H}$  und  $\dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\dot{\text{C}}\text{HCO}_2\text{H}$  sind Abbauproducte  
Pinsäure Norpinsäure  
des *Pinens* (s. Terpene), in welchem demgemäss ein Tetramethylenring, der sog. *Piceanring*, angenommen wird.

### C. Pentacarbo-cyclische Verbindungen.

Die Zahl der bekannten pentacarbo-cyclischen Verbindungen ist weit grösser als die der tri- und tetracarbo-cyclischen Verbindungen, sie leiten sich theils vom Cyclopentan oder Pentamethylen, theils von Cyclopenten ab; Cyclopentadien findet sich im Vorlauf des Rohbenzols aus Steinkohlentheer. Pentamethylene sind neben Hexamethylenen auch aus den Naphthenen des kaukasischen Petroleums gewonnen worden; auch werden



Hexamethylene durch Erhitzen für sich oder mit HJ-Säure unter Druck z. Th. in die isomeren Pentamethylenderivate umgewandelt (vgl. A. **324**, 1 ff.); Cyclopentan und Abkömmlinge desselben hat man ausserdem nicht nur nach den ringsynthetischen Methoden S. 4, 5 und 6 erhalten, sondern auch aus hexacarbocyclischen Ringorthodiketonen durch intramoleculare Atomverschiebung, s. u. Chlordiketopentamethylen. Wir werden der letzteren Reaction bei dem Abbau aromatischer Substanzen (S. 48) wieder begegnen. In ähnlicher Weise sind aus dem Hexaoxybenzol merkwürdige Pentamethylenabkömmlinge erhalten worden: die Krokonsäure und die Leukonsäure, die später bei dem Hexaoxybenzol abgehandelt werden.

Der Campher, der sich leicht in aromatische Substanzen umwandeln lässt und einen fünfgliedrigen Kohlenstoffring, den sog. *Camphocean*-ring, enthält, liefert bei verschiedenen Reactionen Pentamethylenderivate, z. B. das Campherphoron, die Camphersäure, die Campholensäure, die Campholytsäure u. a. m. Der Campher und seine cyclischen Umwandlungsproducte werden erst im Anschluss an die Terpene bei den hydroaromatischen Verbindungen nach den Benzolderivaten abgehandelt.

**1. Kohlenwasserstoffe. Pentamethylen, R-Penten, Cyclo-Pentan**

$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$ , Kp.  $50^\circ$ , aus Pentamethylenjodür durch Reduction. **Methylpentamethylen**, Kp.  $70^\circ$ , ist in dem sog. Hexanaphten aus kaukasischem Petroleum enthalten (C. 1898 II, 412, 576); synthetisch wird es aus 1,5-Dibromhexan, ferner vom Methylcyclopentanon, sowie aus dem tert.-Methylcyclopentanol (S. 16) aus gewonnen (C. 1899 I, 1211; B. **35**, 2686). **1,2-Methylaethylcyclopentan**, Kp.  $124^\circ$ . **1,3-Dimethylpentamethylen**, Kp.  $93^\circ$ , aus dem entsprechenden Keton gewonnen, ist optisch-inactiv; dagegen wird aus dem Jodid des 1,3-Dimethyl-tert.-cyclopentanol (S. 16) durch Reduction ein *optisch actives* 1,3-Dimethylcyclopentan, Kp.  $91^\circ$ ,  $[\alpha]_D 1,78^\circ$ , und ebenso aus 1,3-Aethylmethylcyclopentanol ein **1,3-Methylaethylcyclopentan**, Kp.  $121^\circ$ ,  $[\alpha]_D 4,34^\circ$  erhalten (B. **35**, 2678). **1,2-Diphenylpentamethylen**, F.  $47^\circ$ , und **1,2,3,4-Tetraphenylpentamethylen** aus Anhydroaceton- und Anhydrodibenzylketon-benzil s. C. 1901 II, 407, 1310. **Triphenylmethyl- und Triphenyldimethylpentamethylen** aus den entsprechenden cyclischen Pinakonen (s. C. 1903 I, 568).

**Dipentamethenyl, Dicyclopentyl**  $\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{C}_5\text{H}_9$ , Kp.  $190^\circ$ , aus Pentamethenylbromür mit Natrium (C. 1899 II, 367).

**Cyclopenten**  $\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$ , Kp.  $45^\circ$ , aus Pentamethylenjodür oder Bromür mit Kali oder aus Cyclopentanol mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  (C. 1899 II, 367), liefert bei der Einwirkung von Ozon ein Ozonid  $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_3$ , das mit Wasser unter Bildung von Glutardialdehyd zerfällt (B. **41**, 1701). **Perchlorcyclopenten**  $\text{C}_5\text{Cl}_8$ , F.  $41^\circ$ , Kp.  $283^\circ$ , aus Hexachlorcyclopentenon (S. 17) mit  $\text{PCl}_5$  (B. **23**, 2214). **Methylcyclopenten**  $\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH} - \text{CHCH}_3 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$ , Kp.  $70^\circ$ ,  $[\alpha]_D 59,07^\circ$ , entsteht aus 3-Methylcyclopentanol mittelst Chlorzink oder Oxalsäure, sowie aus dem Jodid mit KOH; bei der Oxydation wird es in  $\alpha$ -Methylglutarsäure gespalten, was ebenso wie die optische Activität die angenommene Formel beweist (B. **26**, 775; **35**, 2491). Isomer mit dem Methylcyclopenten ist das **Methylen-cyclopentan**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} = \text{CH}_2$ , Kp.  $78-81^\circ$ , durchdringend lauchartig riechende



Flüssigkeit. Es entsteht durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus der Cyclopentenessigsäure (s. d.); Nitrosochlorid, F.  $81^\circ$ . Liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  ein Glycol, F.  $40^\circ$ , und Cyclopentanon (A. **347**, 325). In ähnlicher Weise wurde das **1-Methyl-3-methylencyclopentan**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}\cdot\text{CH}_3$  aus Methylcyclopentenessigsäure dargestellt. Es wird durch Oxydation zu **1,3-Methylcyclopentanon** gespalten (B. **34**, 3950; C. 1902 I, 1222). Es ist ebenso, wie das Methylcyclopenten optisch activ; auffallend ist die im Vergleich zu den entsprechenden gesättigten Kohlenwasserstoffen sehr starke optische Activität der ungesättigten Kohlenwasserstoffe mit Fünfringen. **Aethylidencyclopentan**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C}:\text{CHCH}_3$ , Kp.  $114^\circ$ , **Isopropylidencyclopentan**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C}:\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp.  $136^\circ$ , aus Cyclopentenisobuttersäure unter Verschiebung der Doppelbindung. Durch alkoholische Schwefelsäure wird es zum  $\Delta^1$ -Isopropylcyclopenten isomerisirt (A. **353**, 307).

**Cyclopentadien**, *Pentol* (vgl. B. **22**, 916)  $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array}$ , Kp.  $41^\circ$ , im Vorlauf des Rohbenzols aus Steinkohlentheer enthalten, ist eine farblose Flüssigkeit, die sowohl von Alkalien als von Säuren heftig angegriffen wird; reducirt ammoniakalische Silberlösung. Es polymerisirt sich bei gewöhnlicher Temperatur bald zu einer dimolecularen Verbindung, **Dicyclopentadien**  $(\text{C}_5\text{H}_6)_2$ , Kp.<sub>35</sub>  $88^\circ$ , das bei  $170^\circ$  unter theilweiser Rückbildung von Cyclopentadien siedet, viel beständiger ist als das Monomoleculare und in seinem Verhalten an die Terpene erinnert (B. **39**, 1492; C. 1906 II, 1403). Beim Erhitzen unter Druck wird das einfache sowohl, als das dimere Cyclopentadien in ein höhermoleculares Polymeres umgewandelt, das ebenfalls wieder zum einfachen Cyclopentadien spaltbar ist (B. **35**, 4151).

Die H-Atome der  $\text{CH}_2$ -Gruppe des Cyclopentadiens haben ähnliche Reactionsfähigkeit wie in der Gruppe  $\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot$  (s. Bd. I): Mit Kalium liefert es in Benzollösung das sehr reactive Cyclopentadienkalium, das  $\text{CO}_2$  unter Bildung eines Kaliumsalzes der Biscyclopentadiencarbonsäure  $(\text{C}_5\text{H}_5\cdot\text{COOH})_2$ , F.  $210^\circ$  u. Z., Dimethylester, F.  $85^\circ$ , absorbirt. Mit Oxalester condensirt sich Cyclopentadien mittelst Natriumaethylat zu Cyclopentadienoxalester  $\text{C}_5\text{H}_5\cdot\text{COCOOC}_2\text{H}_5$ ; mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  entsteht ein Isonitrosoderivat. Mit Aldehyden und Ketonen bilden sich unter dem Einfluss von Natriumalkoholat gefärbte Kohlenwasserstoffe, welche von dem hypothetischen einfachsten Vertreter  $\begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \rangle \text{C}=\text{CH}_2$  abgeleitet als Fulvene bezeichnet werden z. B. **Dimethylfulven**  $\text{C}_5\text{H}_4:\text{C}(\text{CH}_3)_2$ , Kp.<sub>11</sub>  $46^\circ$ , **Methylaethylfulven**  $\text{C}_5\text{H}_4:\text{C}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.  $185^\circ$ , orangefarbene Oele, **Diphenylfulven**  $\text{C}_5\text{H}_4:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , tiefrothe Prismen, F.  $82^\circ$ ; weitere Fulvene s. A. **348**, 1. Die Fulvene absorbiren, wie auch das Cyclopentadien selber den Luftsauerstoff unter Bildung von Peroxyden z. B.  $[\text{C}_5\text{H}_4:\text{C}(\text{CH}_3)_2]\text{O}_4$  (B. **33**, 666; **34**, 68, 2933).

Cyclopentadien vereinigt sich mit Chinonen in molecularem Verhältnis zu beständigen Verbindungen; Cyclopentadienchinon  $\text{C}_{11}\text{H}_{10}\text{O}_2$ , gelbgrüne Blättchen vom F.  $78^\circ$  (A. **348**, 31). Mit 1 und 2 Mol. der Halogenwasserstoffsäuren und Halogene liefert Cyclopentadien Additionsproducte wie: Monchlorcyclopenten  $\text{C}_5\text{H}_7\text{Cl}$ , Kp.<sub>40</sub>  $50^\circ$ , Trichlorcyclopentan  $\text{C}_5\text{H}_7\text{Cl}_3$ , Kp.  $196^\circ$ , Tetrachlorcyclopentan  $\text{C}_5\text{H}_6\text{Cl}_4$ , Kp.<sub>15</sub>  $94^\circ$ ; das Monochlorcyclopenten giebt mit Anilin: Anilincyclopenten  $\text{C}_5\text{H}_7\cdot\text{NHC}_6\text{H}_5$ , Kp.<sub>25</sub>  $153^\circ$ , mit Piperidin: Piperidincyclopenten  $\text{C}_5\text{H}_7\cdot\text{NC}_5\text{H}_{10}$ , Kp.<sub>23</sub>  $94-96^\circ$  (B. **33**, 3348). Durch Addition von 2 Br an die *conjugirten* Doppel-



bindungen des Cyclopentadiëns (Thiele) entstehen 2 stereoisomere 1,4-Dibromide  $\begin{matrix} \text{CH}-\text{CHBr} \\ \text{CH}-\text{CHBr} \end{matrix} \rangle \text{CH}_2$ , ein festes und ein flüssiges, die durch Oxydation 2 stereoisomere  $\alpha\alpha_1$ -Dibromglutarsäuren liefern (A. **314**, 296). **Methylaethylcyclopentadiën** s. S. 20.

1,2,4-Triphenyl- und 1,2,3,4-Tetraphenylcyclopentadiën, F. 149° u. 177°, sowie Triphenylmethyl- und Triphenyldimethylcyclopentadiën, F. 163° u. 128°, entstehen aus den entsprechenden cyclischen Pinakonen durch 2H<sub>2</sub>O-Abspaltung (C. 1898 II, 924; 1903 I, 568; B. **36**, 933).

**2. Alkohole.** Cyclopentanol C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>OH, Kp. 139°. Chlorür, Kp. 115°; Bromür, Kp. 137°; Jodür, Kp. 164°; Amin, Kp. 107° (A. **275**, 322).

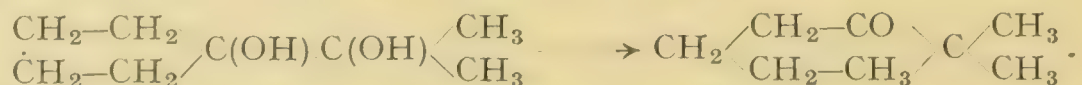
3-Methylcyclopentanol  $\text{HOCH} \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CHCH}_3 \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{matrix}$ , Kp.<sub>12</sub> 49°; Amin, Kp.<sub>12</sub> 42° (B. **25**, 3519; **26**, 775). Beide Alkohole wurden durch Reduction der entsprechenden Ketone erhalten. 2-Methylcyclopentanol, Kp. 148°, aus Methylcyclopentenon (S. 17). 1- oder tert.-Methylcyclopentanol, F. 30°, Kp. 136°, entsteht aus dem entsprechenden Amin, Kp. 144°, das durch Reduction aus dem Nitrirungsproducte des Methylpentamethylens gewonnen wird, ferner aus Cyclopentanon mit CH<sub>3</sub>MgJ, sowie auch durch direkte Synthese aus  $\delta$ -Acetobutyljodid mit Mg (S. 4 und B. **35**, 2684; C. 1899 I, 1212).

1,3-Dimethyl-tert.-cyclopentanol, Kp.<sub>94</sub> 89°, ist aus 1-Methyl-3-cyclopentanon mit CH<sub>3</sub>MgJ erhalten worden (B. **34**, 3950).

Pentamethylenglycol C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>(OH)<sub>2</sub>, F. 49°, Kp.<sub>12</sub> 127°, aus dem Dibromid des Cyclopentens (C. 1899 II, 367). Eine Reihe weiterer Glycole der Pentamethylenreihe sind durch intramolekulare Pinakonbildung (vgl. S. 4) aus 1,5-Diketonen durch Reduction erhalten worden (vgl. C. 1901, II, 406; 1903 I, 588 u. a. O.).

Pentamethylencarbinol C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>CH<sub>2</sub>OH, Kp. 162°, aus Cyclopentylmagnesiumchlorid und Trioxymethylen, sowie durch Einwirkung von salpetriger Säure auf das Pentamethylenmethylamin C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, Kp. 139—145°, neben dem durch eine eigenthümliche Ringerweiterung entstandenen Cyclohexanol (s. d.) (A. **353**, 325; B. **41**, 2629).

1-Isopropylcyclopentan-1,6-diöl  $\begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{C}(\text{OH})-\text{C}(\text{OH}) \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ , F. 62°, Kp.<sub>14</sub> 108°, entsteht durch Einwirkung von CH<sub>3</sub>MgJ auf  $\alpha$ -Oxycyclopentan-carbonsäureester (S. 20). Beim Erwärmen mit verd. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> oder Oxalsäure erleidet das Pinakon ausserordentlich leicht die Pinakolinumlagerung (Bd. I), wobei unter Verschiebung einer Methylengruppe und Erweiterung des Ringes 2,2-Dimethylcyclohexanon gebildet wird (A. **376**, 152):



**3. Ring-Ketone.** Die aus den Calciumsalzen und den Anhydriden der Adipinsäure, und der alkylirten Adipinsäuren nach Methode 7 und 7a, S. 6, erhaltenen cyclischen Ketone bildeten das Ausgangsmaterial für die Bereitung der entsprechenden Alkohole, aus denen alsdann die gesättigten und ungesättigten pentacarbocyclischen Kohlenwasserstoffe erhalten wurden. Die Oxime dieser Ketone geben mit conc. Schwefelsäure infolge Beckmannscher Umlagerung  $\delta$ -Lactame (s. Bd. I).

**Adipinketon** [Cyclopentanon], Ketopentamethylen  $\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{matrix}$ , Kp. 130°, findet sich in den Holzölen (B. **31**, 1885) und entsteht auch aus



2-Ketopentamethylencarbonsäureester (S. 21) durch Ketonspaltung. Es riecht pfeffermünzähnlich und liefert bei der Oxydation n-Glutarsäure. Oxim, F. 120° (A. **275**, 312). Beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid auf 180° liefert es unter theilweiser Enolisirung Cyclopentenolacetat, Kp. 156—158°. Mit Benzaldehyd condensirt sich das Adipinketon sehr leicht zu einer Mono- und Dibenzalverbindung  $C_6H_5CH:(C_5H_6O)$  und  $C_6H_5CH:(C_5H_4O):CHC_6H_5$  (B. **29**, 1601, 1836; **36**, 1499; C. 1908, I, 637). Mit salpetriger Säure entsteht Diisonitrosocyclopentanon  $HON:(C_5H_4O):NOH$ , F. 215° (C. 1909 II, 1549). Durch Natriumaethylat werden 2 und 3 Mol. des Cyclopentanons condensirt unter Bildung von Cyclopentanpentanon  $(C_5H_6O):(C_5H_8)$ , Kp.<sub>12</sub> 118°, und Cyclodipentanpentanon  $(C_5H_8):(C_5H_4O):(C_5H_8)$ , F. 77°, Kp.<sub>12</sub> 190° (B. **29**, 2962). 3-Methylcyclopentanon  $CO \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CHCH}_3 \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{matrix}$ , Kp. 142°, ist optisch activ  $[\alpha]_D 135,9^\circ$  (B. **35**, 2489), riecht wie Campherphoron (s. d.), das zu den Cyclopentenonen gehört, aber erst im Anschluss an den Campher abgehandelt wird. Das Oxim des Methylcyclopentanons wird durch  $P_2O_5$  zum Nitril der Hexylensäure  $C_5H_9CN$  aufgespalten; daneben entsteht  $\beta$ -Methylpyridin (C. 1899 II, 947); vgl. das ähnliche Verhalten anderer cyclischer Ketone. Ein 2-Methylcyclopentanon, welches ebenfalls bei 142—144° siedet, ist aus  $\alpha$ -Methyladipinsäure erhalten worden (B. **29**, R. 1115). 2,5-Dimethyl-cyclopentanon, Kp. 146°, aus  $\alpha\alpha_1$ -Dimethyladipinsäure (B. **29**, 403). 2,3,3-Trimethylcyclopentanon aus  $\alpha, \beta, \beta$ -Trimethyladipinsäure steht in Beziehung zur Camphersäure (B. **33**, 54). Eine weitere grosse Zahl von Homologen des Cyclopentanons wurden nach Bildungsweise 7a, S. 6 aus den Anhydriden der alkylirten Adipinsäuren dargestellt (C. 1908 II, 776).

1,3-Dimethyl-4,5-diphenylcyclopentanon  $\begin{matrix} C_6H_5\text{CH}-CH(CH_3) \\ C_6H_5\dot{\text{C}}H-CH(CH_3) \end{matrix} \rangle CO$ , F. 122°, entsteht durch Reduction des Dimethylanhydroacetonebenzils (s. u.) mit HJ und P. Als Zwischenproduct erhält man das 1,3-Dimethyl-4,5-diphenyl- $\Delta^4$ -cyclopentenon, F. 122° (C. 1905 I, 172).

Methylcyclopentenon  $CH_3.C \begin{matrix} \text{CO}-CH_2 \\ \text{CH}-\dot{\text{C}}H_2 \end{matrix}$ , Kp. 157°, findet sich im Holzöl. Oxim, F. 128° (B. **27**, 1538).

Phenylcyclopentenon  $C_6H_5.C \begin{matrix} \text{CH}_2-CH_2 \\ \text{CH}-\dot{\text{C}}O \end{matrix}$ , F. 84°, aus Phenacetylaceton (s. d.) mit verd. Natronlauge. Oxim, F. 147° (B. **41**, 194).

Diphenylcyclopentenolon, Anhydroacetonebenzil  $\begin{matrix} C_6H_5C=CH \\ C_6H_5\dot{\text{C}}(OH).CH_2 \end{matrix} \rangle CO$ , F. 149°, aus Benzil (s. d.) und Aceton. Durch Condensation des Benzils mit anderen Ketonen wie Methyläthylketon, Dibenzylketon sind noch mehrere solcher Ketonalkohole der Cyclopentenreihe dargestellt worden; aus Benzil und Laevulinsäure (Bd. I) entsteht in analoger Weise eine Diphenylcyclopentenolonessigsäure, Anhydrobenzillaevalinsäure (C. 1899 II, 1051; 1901 II, 1310; 1903 I, 569). Ein isomeres Diphenylcyclopentenolon  $\begin{matrix} C_6H_5CH-CH_2 \\ C_6H_5\dot{\text{C}}=C(OH) \end{matrix} \rangle CO$ , F. 176°, erhält man durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  auf Dibenzalacetone. Durch Kaliumpermanganat wird es zu Benzil und Desyllessigsäure (s. d.) oxydirt; mit Jodwasserstoffsäure werden beide isomeren Verbindungen zum 1,2-Diphenylcyclopentan reducirt (B. **37**, 1133).

Hexachlorcyclopentenone  $\begin{matrix} CCl_2.CCl_2 \\ \dot{\text{C}}Cl=CCl \end{matrix} \rangle CO$ , F. 28°, Kp.<sub>80</sub> 156°, und  $\begin{matrix} CCl.CCl_2 \\ \dot{\text{C}}ClCCl_2 \end{matrix} \rangle CO$ , F. 92°, Kp.<sub>75</sub> 148°, entstehen durch Oxydation mit  $CrO_3$  aus



den entsprechenden  $\alpha$ -Oxysäuren, die aus Benzolderivaten wie *o*-Amidophenol und Brenzcatechin erhalten werden (S. 47), (B. **24**, 926; **25**, 2697); Einwirkung von  $\text{NH}_3$  auf diese Ketone s. C. 1898 I, 607.

**1,2-Diketopentamethylen**  $\begin{array}{l} \text{CO}-\text{CH}_2 \\ \text{CO}-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}_2$ , F.  $56^\circ$ , entsteht durch Ketonspaltung des 1,2-Diketopentamethylen-3,5-dicarbonesters (S. 21). Das Diketon hat saure Eigenschaften; entsprechend der desmotropen Formel eines Cyclopentenolons  $\begin{array}{l} \text{CO}-\text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{OH})=\text{CH} \end{array} \rangle \text{CH}_2$  bildet es Salze und reagiert mit Acetylchlorid, Benzoylchlorid und Phenylcyanat (B. **35**, 3201).

Chlor wirkt auf Diketopentamethylen leicht ein unter Bildung von **3-Chlor-1,2-diketopentamethylen**, F.  $139^\circ$ . Gechlorte 1,2-Diketopentamethylene entstehen auch analog den gechlorten Cyclopentenonen (S. 17) aus Benzolderivaten, wie Phenol und Chloranilsäure. Aus chloranilsaurem Kalium mit Chlor und Wasser entsteht **Trichlortriketo-pentamethylen**  $\begin{array}{l} \text{CO.CCl}_2 \\ \text{CO.CCl}_2 \end{array} \rangle \text{CO}$ , F.  $125^\circ$  (B. **25**, 848). Vom Resorcin ausgehend wurde das

**Tetrachlordiketo-R-penten**  $\begin{array}{l} \text{CCl}-\text{CO} \\ \text{CCl}-\text{CO} \end{array} \rangle \text{CCl}_2$ , F.  $75^\circ$ , Kp.<sub>27</sub>  $148^\circ$ , gewonnen (vgl. S. 48) (B. **24**, 916; **25**, 2225). Die primären Spaltungsproducte der bei diesen Reactionen als Ausgangsmaterial dienenden Benzolderivate sind häufig gechlorte Ketonsäuren, z. B. in dem letztgenannten Falle aus Resorcin die Säure  $\text{CCl}_3.\text{CO.CCl}:\text{CClCCl}_2.\text{COOH}$ , Perchloracetylcrotonsäure, deren Ringchluss zu Ketopentamethylenen dann durch Erhitzen mit conc. Schwefelsäure bewerkstelligt wird (B. **26**, 513). In ähnlicher Weise ist es gelungen, die durch Bromiren von Laevulinsäure erhältliche  $\beta,\delta$ -Dibromlaevulinsäure  $\text{CH}_2\text{Br}.\text{CO}.\text{CHBr}.\text{CH}_2.\text{COOH}$  durch Behandeln mit rauch. Schwefelsäure in zwei **Dibromdiketo-R-pentene**  $\begin{array}{l} \text{CBr}-\text{CO} \\ \parallel \\ \text{CH}-\text{CO} \end{array} \rangle \text{CHBr}$ , F.  $99^\circ$ , und  $\begin{array}{l} \text{CH}-\text{CO} \\ \parallel \\ \text{CH}-\text{CO} \end{array} \rangle \text{CBr}_2$ , F.  $137^\circ$ , überzuführen (A. **294**, 183).

**Methyltriketopentamethylen**  $\begin{array}{l} \text{CO} \langle \text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CO} \\ \text{CH}_2-\text{CO} \end{array}$ , F.  $118^\circ$ , aus Oxalester und Methyläthylketon nach Bildungsweise 4b (S. 5) (B. **39**, 1336). Analog entsteht aus dem Dibenzylketon das

**Diphenyltriketopentamethylen**, *Oxalyldibenzylketon*  $\begin{array}{l} \text{CO} \langle \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)-\text{CO} \\ \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)-\text{CO} \end{array}$ , F.  $139^\circ$ . Beim Erhitzen lagert es sich in Isoxalyldibenzylketon, das Lakton einer acyclischen Säure um (B. **27**, 1353; A. **284**, 245).

**Pentaketopentamethylen** ist die Leukonsäure (s. d.), die durch Oxydation aus Krokonsäure (s. d.) entsteht. Beide Verbindungen werden im Anschluss an die Rhodizonsäure bei den Oxybenzochinonen abgehandelt.

4. **Aldehyde** und **extracyclische Ketone**. **Cyclopentanaldehyd**  $\text{C}_5\text{H}_9\text{CHO}$ , durchdringend nach Valeraldehyd riechendes Oel, wurde durch Einwirkung von verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auf das Methylencyclopentanglycol (s. d.) erhalten. Semicarbazon, F.  $123^\circ$ .

$\Delta^1$ -**Cyclopentanaldehyd**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH} \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C}.\text{CHO}$ , rasch veränderliche, im Geruch an Benzaldehyd erinnernde Flüssigkeit, entsteht leicht durch Condensation des Dialdehyds der Adipinsäure (Bd. I), sowie aus dem Nitrosochlorid des Methylencyclopentans durch HCl-Entziehung und Spaltung des zunächst gebildeten Oxims mit verd. Säuren (A. **347**, 327).

**1-Methyl-2-acetylpentamethylen**  $\text{C}_5\text{H}_8(\text{CH}_3)(\text{COCH}_3)$ , Kp.  $170^\circ$ , aus seiner Carbonsäure (S. 22).



**Acetyl- $\Delta^1$ -cyclopenten**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C} \cdot \text{COCH}_3$ , Kp. 173—174<sup>0</sup>, riecht ausgesprochen nach Benzaldehyd, sein Oxim, F. 91<sup>0</sup>, entsteht durch HCl-Abspaltung aus dem Nitrosochlorid des Aethylidencyclopentans.

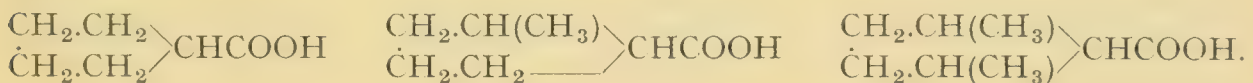
**1-Methyl-2-acetyl- $\Delta^1$ -cyclopenten**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3) \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C} \cdot \text{COCH}_3$ , Kp. 191<sup>0</sup>, Oxim, F. 85<sup>0</sup>, entsteht aus dem  $\epsilon$ -Diketononan durch Na-Aethylat. Es liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$   $\gamma$ -Acetylbuttersäure. Auf der Zwischenbildung eines 1,6-Diketons beruht wahrscheinlich auch die Entstehung des

**Pentamethylacetylcyclopentens**,  $\begin{array}{l} (\text{CH}_3)_2\text{C}-\text{CH}_2 \\ (\text{CH}_3)_2\dot{\text{C}}-\text{C}(\text{COCH}_3) \end{array} \rangle \text{CCH}_3$ , Kp. 210—230<sup>0</sup>, bei der Reduction des Mesityloxyds (Bd. I, C. 1897 II, 579). Ueber ähnliche Ringschlüsse von 1,6-Diketonen zu Cyclopentenderivaten vgl. C. 1899 I, 21; 1909 I, 1752.

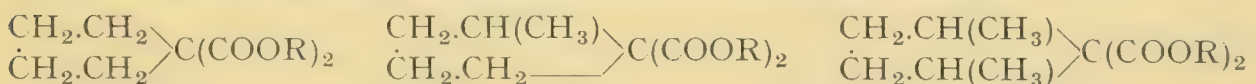
**1-Acetylcyclopentanon**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CHCOCH}_3$ , Kp. 75<sup>0</sup>, nach Bildungsweise 4c, S. 5 aus  $\epsilon$ -Ketoenanthylsäure. Durch Erwärmen mit alkoholischem Natriumaethylat wird der Ring leicht wieder aufgespalten (C. 1909 II, 119).

Durch Addition von Cyclopentanon an Benzalacetophenon mittelst alkoholischer Natronlauge entsteht das Diketon:  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CO} \end{array} \rangle \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \langle \text{C}_6\text{H}_5 \\ \langle \text{CH}_2\text{COC}_6\text{H}_5 \end{array}$  (B. 35, 1445).

**5. Carbonsäuren.** **Cyclopentancarbonsäure**, Kp. 214<sup>0</sup>, riecht unangenehm schweissartig; **2-Methylcyclopentancarbonsäure**, Kp. 219<sup>0</sup>. **2,5-Dimethylcyclopentancarbonsäure**, 3 stereoisomere Formen: F. 75—77<sup>0</sup>, F. 26—30<sup>0</sup> und F. 49—50<sup>0</sup>:



Diese Säuren sind aus den cyclischen Malonestern:



gewonnen worden, die aus den entsprechenden Alkylendibromiden nach Methode 5 (S. 5) erhalten werden (B. 26, 2246; 27, 1228; 34, 2565). Die Cyclopentancarbonsäure ist auch aus dem Chlorcyclopentan mit Magnesium und  $\text{CO}_2$ , sowie aus der entsprechenden  $\alpha$ -Oxysäure, die 2-Methylcyclopentancarbonsäure aus der entsprechenden  $\alpha$ -Acetylcarbonsäure dargestellt worden (S. 5).

**3-Methylcyclopentancarbonsäure**, Kp.<sub>15</sub> 116<sup>0</sup>,  $[\alpha]_{\text{D}} -5,89^{\circ}$ , entsteht aus dem Jodid des 3-Methylcyclopentanol mit Magnesium und  $\text{CO}_2$  (B. 35, 2690). Isomer mit ihr ist die Cyclopentanessigsäure  $\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2\text{COOH}$ , welche aus dem Condensationsproducte von Jodcyclopentan mit Na-Malonester durch Abbau entsteht (B. 29, 1907), vgl. S. 20.

**Cyclopentan-1,2-dicarbonensäure** ist in zwei Modificationen bekannt, von denen die cis-Form ein Anhydrid bildet, sie entsteht aus der nach Methode 6, S. 5, sowie aus Trimethylenbromid und Natriummalonester erhaltenen Cyclopentan-1,2-tetracarbonsäure beim Erhitzen (B. 18, 3246; C. 1901 II, 1264). Die in ähnlicher Weise gewonnene 1,3-Cyclopentantetracarbonsäure giebt beim Erhitzen die cis-Cyclopentan-1,3-dicarbonensäure, F. 121<sup>0</sup> (Anhydrid, F. 161<sup>0</sup>), welche beim Erhitzen mit Salzsäure z. Th. in die trans-Säure, F. 88<sup>0</sup>, umgelagert wird (C. 1898 II, 770).



**Cyclopentan-1,2,4-tricarbonsäure**  $C_5H_7(COOH)_3$  wird durch Spaltung des 1,2,4-Cyclopentanhexacarbonsäureesters erhalten, der aus dem Dinatriumsalz des Pentan-1,3,5-hexacarbonsäureesters mit Brom nach Methode 6 (S. 5) entsteht (C. 1900 I, 802).

**Cyclopentencarbonsäure**  $C_5H_7.COOH$ , F.  $120^0$ , aus dem entsprechenden Aldehyd (S. 18) mit  $Ag_2O$  (C. 1898 II, 761).

**Cyclopenten-1,2-dicarbonsäure**  $CH_2 \begin{matrix} \swarrow CH_2-CCOOH \\ \searrow CH_2-\ddot{C}OOH \end{matrix}$ , F.  $178^0$ , entsteht aus  $\alpha, \alpha_1$ -Dibrompimelinsäure mittelst Natriumalkoholat (vgl. auch S. 5), sowie aus der durch Bromiren von Cyclopentandicarbonsäure erhaltenen 1,2-Dibromcyclopentan-1,2-dicarbonsäure durch Behandlung mit Alkohol und Jodkalium. Die Säure addirt leicht  $2Br$ ; durch Schmelzen mit Kali wird sie zu Adipinsäure gespalten (B. 28, 655).

**Biscyclopentadiëncarbonsäure** wurde oben beim Cyclopentadiën erwähnt.

**Cyclopentanessigsäure**  $C_5H_9CH_2COOH$ , Kp.  $226-230^0$ , wurde auch (vgl. S. 19) durch Umsetzung von Cyclopentanolessigester mit  $HBr$  und Reduction der entstehenden Verbindung dargestellt. Amid, F.  $145^0$  (A. 353, 304).

Eine Reihe von  $\alpha, \beta$ -ungesättigten Säuren wurden durch Wasserabspaltung aus den unten besprochenen Oxysäuren erhalten. **Cyclopentenessigsäure** ( $C_5H_8$ ): $CHCOOH$ , F.  $52^0$ , Kp.<sub>13</sub>  $128-130^0$ ; **Methylcyclopentenessigsäure** ( $CH_3C_5H_7$ ): $CHCOOH$ , Kp.<sub>11</sub>  $128^0$ ; **Cyclopentenpropionsäure** ( $C_5H_8$ ): $C \begin{matrix} \swarrow CH_3 \\ \searrow COOH \end{matrix}$ ,

F.  $108^0$ . Bei der trockenen Destillation gehen diese Säuren unter Verlust von  $CO_2$  in Cyclopentankohlenwasserstoffe mit semicyclischer Doppelbindung über, s. Methylcyclopentan (S. 14) (A. 365, 273; C. 1902 I, 1222). Auf kernsynthetischem Wege, aus Laevulinsäureester mit Natriumalkoholat ist eine

**Methylcyclopentadiëncarbonpropionsäure**  $CH_2 \begin{matrix} \swarrow C(CH_3)=CH \\ \searrow C(COOH):CCH_2CH_2COOH \end{matrix}$  (?)

gewonnen worden, welche bei  $218^0$  unter  $CO_2$ -Entwicklung schmilzt und dabei zunächst **Methylcyclopentadiënpropionsäure**  $C_5H_4(CH_3)(CH_2CH_2COOH)$ , F.  $65^0$ , und weiterhin **Methylaethylcyclopentadiën**  $C_5H_4(CH_3)(CH_2CH_3)$ , Kp.  $135^0$ , bildet; diese Substanzen gleichen in ihrem Verhalten dem Cyclopentadiën (S. 15) (B. 36, 944).

Camphersäure, 1-Methyl-2-dimethylcyclopentan-1,3-dicarbonsäure, wird bei dem Campher (s. d.) abgehandelt.

## 6. Alkoholcarbonsäuren.

**$\alpha$ -Oxycyclopentancarbonsäure**  $CH_2-CH_2 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} C \begin{matrix} \swarrow CO_2H \\ \searrow OH \end{matrix}$ , F.  $103^0$ , aus Cyclopentanon,  $CNH$  und Salzsäure (A. 275, 333), liefert durch Reduction die Pentamethylencarbonsäure. 1-Methyl- $\alpha$ -amidocyclopentancarbonsäure  $CH_3.C_5H_8(NH_2)COOH$ , F.  $299^0$  (B. 39, 1728).

**Hexachlor- $\alpha$ -oxycyclopentencarbonsäure**  $CCl_2-CCl_2 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} C \begin{matrix} \swarrow CO_2H \\ \searrow OH \end{matrix}$  entsteht aus dem gechlorten Cyclohexen-1,2-diketon mit Natriumcarbonat oder Natriumacetat. Durch Erhitzen wandelt sie sich in eine isomere Säure um (B. 23, 824). Beide Säuren liefern mit Wasser gekocht *Perchlorindon* (s. d.) (A. 272, 243).

**Trichlorcyclopentendioxycarbonsäure**  $C(OH)-CCl_2 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} C \begin{matrix} \swarrow CO_2H \\ \searrow OH \end{matrix}$  entsteht durch Einwirkung von Chlor auf eine alkalische Phenollösung (B. 22, 2827).

**1,1-Cyclopentanolessigester**  $CH_2.CH_2 \begin{matrix} \swarrow \\ \searrow \end{matrix} C \begin{matrix} \swarrow OH \\ \searrow CH_2COOC_2H_5 \end{matrix}$ , Kp.<sub>11</sub>  $105$  bis  $107^0$ , durch Condensation von Cyclopentanon und Bromessigester mittelst Zink erhalten. Ebenso entsteht 3-Methyl-1,1-cyclopentanolessigester  $CH_3$ .



$C_5H_7(OH)(CH_2COOC_2H_5)$ , Kp.<sub>11</sub> 90—92°, 1,1-Cyclopentanolpropionsäureester  
 $C_5H_8(OH)CH(CH_3)COOC_2H_5$ , 1,1-Cyclopentanolisobuttersäureester  $C_5H_8(OH)C(CH_3)_2COOC_2H_5$ , Kp.<sub>11</sub> 108—113°.

### 7. Ketoncarbonsäuren.

2-Ketopentamethylen-carbonsäureester  $\begin{matrix} CH_2 \cdot CH(CO_2R) \\ \dot{C}H_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \rangle CO$ , aus Adipinsäureester nach Methode 4a, S. 4; der Ester kann als carbocyclischer Abkömmling des Acetessigesters aufgefasst werden, zeigt daher die typischen Reactionen desselben (Bd. I): mit Natriumalkoholat und Jodmethyl liefert er 1-Methyl-2-ketopentamethylencarbonsäureester, Kp.<sub>22</sub> 108°, durch Ketonspaltung: Ketopentamethylen, durch Säurespaltung wird Adipinsäure regeneriert, mit Amylnitrit und Natriumaethylat entsteht  $\alpha$ -Oximidoadipinsäureester. 4-Methyl-2-ketopentamethylencarbonsäureester aus  $\beta$ -Methyladipinsäureester (A. 317, 27 ff.; C. 1908 I, 1169).

Ketopentamethylen-3,4-dicarbonsäure  $CO \begin{matrix} \langle CH_2 \cdot CHCO_2H \\ \dot{C}H_2 \cdot \dot{C}HCO_2H \end{matrix}$ , Kp. 189°, wird durch Condensation von Aconitsäureester und Na-Malonester mit darauf folgendem Abbau erhalten (B. 26, 373).

Ketopentamethylen-2,3-dicarbonsäureester  $CH_2 \begin{matrix} \langle CO - CHCOOC_2H_5 \\ \dot{C}H_2 - \dot{C}HCOOC_2H_5 \end{matrix}$ , Kp.<sub>18</sub> 166°, wurde aus dem Butan-1,2,4-tricarbonsäureester nach Bildungsweise 4a, S. 4 gewonnen. Beim Verseifen geht er unter Abspaltung von  $CO_2$  in die

Ketopentamethylen-3-carbonsäure  $CH_2 \begin{matrix} \langle CO - CH_2 \\ \dot{C}H_2 - \dot{C}H \cdot COOH \end{matrix}$ , F. 65°, über (C. 1908 II, 1781). Eine Phenylketopentamethylendicarbonsäure wurde durch Condensation des 2-Phenyl-1,3,4-butantricarbonsäureesters dargestellt (A. 315, 219).

Ein aus Dimethylbutantricarbonsäureester durch Condensation mittelst Natrium und Jodmethyl erhaltener Trimethylketopentamethylendicarbonester enthält vielleicht eine ähnliche Atomgruppierung wie die *Camphersäure* (C. 1900 II, 332).

1-Imino-2-cyancyclopentan  $\begin{matrix} CH_2 - CH(CN) \\ \dot{C}H_2 - CH_2 \end{matrix} \rangle C=NH$ , F. 147°, entsteht durch intramoleculare Condensation des Adipinsäuredinitrils mit Natriumaethylat. Aehnlich erhält man den 2-Imino-3-cyancyclopentan-1-carbonsäureester  $\begin{matrix} CH_2 - CH(CN) \\ \dot{C}H_2 - CH(CO_2R) \end{matrix} \rangle C=NH$ , F. 119,5°, durch Einwirkung von Natriumcyanessigestern auf 1,1-Cyantrimethylencarbonsäureester (s. S. 9), wobei als Zwischenproduct der  $\alpha, \alpha_1$ -Dicyanadipinsäureester anzunehmen ist. Durch Behandeln mit Säuren erhält man nach einander den 3-Cyan-2-ketopentamethylencarbonsäureester, Kp.<sub>18</sub> 172—174°, das Cyancyclopentanon  $\begin{matrix} CH_2 - CH(CN) \\ \dot{C}H_2 - CH_2 \end{matrix} \rangle CO$ , Kp. 229°, und endlich das Cyclopentanon (C. 1909 II, 14).

Mehrere 1,2-Diketopentamethylencarbonsäuren sind nach Methode 4b S. 5) durch Condensation von Oxalester mit Estern der Glutarsäurereihe und ähnlicher Säuren dargestellt worden z. B.:

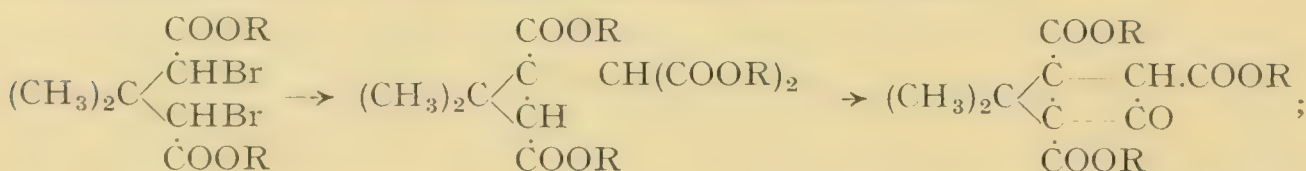
1,2-Diketopentamethylen-3,5-dicarbonester  $\begin{matrix} CO \cdot CH(CO_2R) \\ \dot{C}O \cdot CH(CO_2R) \end{matrix} \rangle CH_2$  (B. 35, 3206) und die entsprechenden in 4-Stellung methylieren und phenylieren Ester. Interessant ist der Ester der 4,4-Dimethyl-1,2-diketopentamethylen-3,5-dicarbonsäure  $\begin{matrix} CO \cdot CH(CO_2H) \\ \dot{C}O \cdot CH(CO_2H) \end{matrix} \rangle C(CH_3)_2$ , welche stufenweise unter Ersatz der Ketosauerstoffatome durch H-Atome in *Apocamphersäure* oder Dimethylpentamethylendicarbonsäure übergeführt worden ist (A. 368, 126).



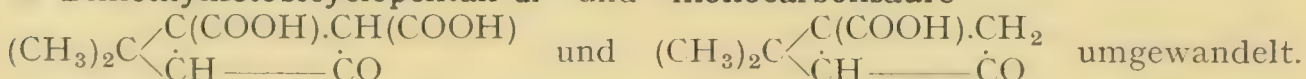
— Durch ähnliche Synthesen entsteht ferner aus Oxal- und Tricarballoylsäureester: 1,2-Diketopentamethylen-3,4,5-tricarbonsäureester, aus Oxal- und Acetondicarbonsäureester: 1,2,4-Triketopentamethylen-3,5-dicarbonsäureester (C. 1897 II, 892; B. 29, R. 1117).

2-Methyl-1-acetylpentamethylencarbonsäureester  $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C} \begin{array}{l} \text{COCH}_3 \\ \text{COOR} \end{array}$ , nach Methode 5 (S. 5) erhalten, ist ein extracyclischer Ketoncarbonsäureester (B. 21, 742).

Als besondere Gruppe seien einige Substanzen erwähnt, bei denen ein fünfgliedriger Ring noch einen dreigliedrigen in sich schliesst, sog. Bicyclopentane: Durch Condensation von  $\alpha\alpha_1$ -Dibrom- $\beta$ -dimethylglutarsäureester mit Na-Malonester entsteht unter Zwischenbildung eines Dimethyltrimethylen-dicarbonmalonesters Dimethylketobicyclopentantricarbonester:



der Tricarbonsäureester wird durch graduelle Abspaltung von 2 COOR in Dimethylketobicyclopentan-di- und -monocarbonsäure



In letzterer Säure wird durch Reduction der Trimethylenring gesprengt unter Bildung von 2-Dimethyl-4-ketopentamethylencarbonsäure (B. 35, 2126; B. 42, 2770).

#### D. Heptacarbo-cyclische Verbindungen.

Die hierher gehörigen Substanzen haben durch ihre Beziehungen zu Alkaloiden und Terpenen, sowie zu der sog. Isophenyllessigsäure in letzter Zeit erhöhte Bedeutung erhalten. Bemerkenswerth ist der vielfach leicht erfolgende Uebergang von heptacarbo-cyclischen Verbindungen in Benzolderivate. Synthetisch sind die meisten Suberanderivate vom Suberon aus erhalten worden (vgl. A. 275, 356).

**Suberan**, Heptamethylen, Cycloheptan  $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}_2$ , Kp. 117°, F. —12°,  $d_4^{20}$  0,8275, entsteht durch Reduction von Suberylbromid oder -jodid. Durch Brom und Aluminiumbromid wird das Suberan in Pentabromtoluol (s. d.), durch Erhitzen mit Jodwasserstoffsäure in Methylcyclohexan oder Hexahydrotoluol übergeführt (B. 27, R. 47).

**Aethylsuberan**  $\text{C}_7\text{H}_{13}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp. 163°, aus Zinkaethyl und Suberylbromid; aus 2 Mol. Suberylbromid und Natrium entsteht **Disuberyl**  $\text{C}_7\text{H}_{13}\cdot\text{C}_7\text{H}_{13}$ , Kp. 291° (A. 327, 70).

**Suberen**, Cyclohepten  $\begin{array}{c} \text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}_2$ , Kp. 114°, wird aus Suberyljodid mit alkohol. Kali, sowie aus Suberylammin durch Ueberführung mit Suberyltrimethylammoniumhydroxyd und Destillation des letzteren gewonnen (A. 317, 218); vereinigt sich mit Brom zu einem Dibromid.

$\Delta^1$ -Methylsuberen  $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH} \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CCH}_3$ , Kp. 138°, entsteht aus dem Methylsuberol beim Erwärmen mit Kaliumbisulfat; bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  liefert es  $\epsilon$ -Acetylcaprinsäure. Nitrosochlorid, F. 106° (A. 345, 139). Isomer mit diesem Kohlenwasserstoff ist das



**Methylencycloheptan**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C}=\text{CH}_2$ , Kp. 139<sup>0</sup>, durch Destillation der Suberenessigsäure erhalten; Nitrosochlorid, F. 81<sup>0</sup>; MnO<sub>4</sub>K oxydirt zunächst zum Glycol (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>):C(OH)CH<sub>2</sub>OH, F. 50<sup>0</sup>, das bei weiterer Einwirkung in die Oxysuberancarbonsäure und in Suberon übergeführt wird (A. 345, 146).

**Cycloheptadien**, *Heptamethylenterpen*, *Hydrotropiliden*  $\begin{array}{l} \text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}_2$ , Kp. 121<sup>0</sup>, wird durch Destillation der quaternären Ammoniumbasen gewonnen, die bei der erschöpfenden Methylierung der verschiedenen, theils auf synthetischem Wege, theils durch Abbau des Tropins erhaltenen Aminocycloheptene (s. u.) entstehen. Es verbindet sich mit Brom zu einem 1,4-Dibromid, welches beim Erhitzen mit Chinolin unter Abspaltung von 2HBr

**Cycloheptatrien**, *Tropiliden*  $\begin{array}{l} \text{CH}\cdot\text{CH}:\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{CH}:\text{CH} \end{array} \rangle \text{CH}_2$ , Kp. 116<sup>0</sup>, ergibt (A. 317, 204); das Dibromid des letzteren geht beim Erhitzen mit HBr-Säure auf 100<sup>0</sup> in Benzylbromid über (B. 31, 1544).

**Suberylalkohol**, *Cycloheptanol* C<sub>7</sub>H<sub>13</sub>.OH, Kp. 184<sup>0</sup>, bildet sich neben Suberylpinakon bei der Reduction von Suberon mit Na und Alkohol; durch energische Reduction mit HJ-Säure wird der Suberylalkohol in Hexahydrotoluol umgewandelt (B. 30, 1216). Chlorid, Kp. 174<sup>0</sup>; Bromid, Kp. 101<sup>0</sup>; Jodid, D<sub>15</sub> 1,572; **Suberylammin** C<sub>7</sub>H<sub>13</sub>.NH<sub>2</sub>, Kp. 169<sup>0</sup>, wird durch Reduction von Suberonoxim, sowie aus Suberancarbonsäureamid mit KOBr erhalten (B. 26, R. 813; A. 317, 219).

**Methylsuberol** (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>):C(OH)CH<sub>3</sub>, Kp. 183—185<sup>0</sup>, aus Suberon mit Mg(CH<sub>3</sub>)J.

**Cycloheptenolaethylaether** C<sub>7</sub>H<sub>11</sub>.OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, Kp. 174<sup>0</sup>, entsteht aus Suberendibromid (S. 22) mit alkohol. Kali.

**Suberylmethylamin** (C<sub>7</sub>H<sub>13</sub>).CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, Kp. 193—195<sup>0</sup>, entsteht aus dem Amid der Suberenessigsäure mit Brom und Alkali. Durch Einwirkung von salpetriger Säure erhält man neben Suberylcarbinol Azelaol (S. 26) (A. 353, 327).

**Δ<sup>2</sup>-Aminocyclohepten**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}:\text{CH} \end{array} \rangle \text{CH}\cdot\text{NH}_2$ , Kp. 166<sup>0</sup>, aus Δ<sup>2</sup>-Cycloheptencarbonsäureamid mit KOBr, giebt beim Methylieren Δ<sup>2</sup>-Dimethylaminocyclohepten C<sub>7</sub>H<sub>11</sub>.N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Kp. 188<sup>0</sup>, das auch aus Suberendibromid (s. o.) mit Dimethylamin entsteht und stellungsisomer ist mit den beiden als Δ<sup>3</sup>- und Δ<sup>4</sup>-Dimethylaminocyclohepten aufzufassenden Methyltropanen, welche aus den Abbauprodukten des Alkaloids Tropin entstehen (A. 317, 204 ff.).

**Suberon** [*Cycloheptanon*]  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CO}$ , Kp. 180<sup>0</sup>, riecht pfeffermünzartig. Es entsteht durch Destillation von suberinsäurem Calcium. Bei der Oxydation geht es in Pimelinsäure über. Es condensirt sich ähnlich wie Adipinketon (S. 17) mit Benzaldehyd: Dibenzalvbdg., F. 108<sup>0</sup> (B. 29, 1600). Suberonoxim C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>(NOH), F. 23<sup>0</sup>, Kp. 230<sup>0</sup>, wird durch conc. Schwefelsäure in ζ-Heptolactam (s. Bd. I) umgelagert. Semicarbazon F. 164<sup>0</sup>.

**Δ<sup>1</sup>-Methylsuberenon**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH} \end{array} \rangle \text{C}\cdot\text{CH}_3$ , Kp. 200—205<sup>0</sup>. Sein Oxim wurde aus dem Nitrosochlorid des Δ<sup>1</sup>-Methylsuberens durch Abspaltung von Salzsäure erhalten (A. 345, 145).



**Suberanaldehyd**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH}-\text{CHO}$ , intensiv nach Benzaldehyd riechendes Oel, entsteht aus dem Glycol des Methylencycloheptans (S. 23) durch Einwirkung von verd. Schwefelsäure (A. **345**, 149).

**$\Delta^1$ -Suberenaldehyd**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C}\cdot\text{CHO}$ , Semicarbazon, F. 204°, riecht ebenfalls stark nach Benzaldehyd. Es wurde aus dem Nitrosochlorid des Methylensuberans durch HCl-Entziehung und Spaltung des entstandenen Oxims mit Säuren dargestellt. Durch Silberoxyd wird es zur Suberancarbonsäure (s. u.) oxydirt.

**Suberancarbonsäure**, *Cycloheptancarbonsäure*  $\text{C}_7\text{H}_{13}\text{CO}_2\text{H}$ , Kp.<sub>15</sub> 139°, Amid, F. 195°, ist synthetisch aus der **Suberan-1,1-dicarbonsäure** gewonnen worden, deren Ester in geringer Ausbeute aus Hexamethylenbromid und Natriummalonsäureester entsteht (B. **27**, R. 735). Ferner wird die Suberancarbonsäure aus Suberylbromid mit Magnesium und  $\text{CO}_2$  in Aether, sowie durch Reduction aus den verschiedenen Cyclo-hepten-, -heptadien- und -heptatriencarbonsäuren erhalten. Mit Brom und Phosphor liefert sie  $\alpha$ -**Bromsuberancarbonsäure**, F. 93°, welche durch HBr-Abspaltung in

**$\Delta^1$ -Cycloheptencarbonsäure**, *Suberencarbonsäure*  $\text{C}_7\text{H}_{11}\text{COOH}$ , F. 52°, Amid: F. 126°, übergeht. Diese Säure wird auch durch Erwärmen mit Alkalilauge aus der isomeren  **$\Delta^2$ -Cycloheptencarbonsäure**, F. 19°, Amid: F. 158°, gewonnen. Beide Säuren sind ferner nebst einigen weiteren Isomeren durch Reduction von Cycloheptatriencarbonsäuren, bez. deren Dihydrobromiden erhalten worden (A. **317**, 234).

**Cycloheptadiencarbonsäure**  $\text{C}_7\text{H}_9\cdot\text{COOH}$ , F. 78°, ist die Hydrotropilidencarbonsäure, ein Abbauprodukt des Hydroecgonidins (s. d.).

**Cycloheptatriencarbonsäuren**, *Tropilidencarbonsäuren*, *Isophenyllessigsäuren*  $\text{C}_7\text{H}_7\cdot\text{COOH}$ ,  $\alpha$ -F. 71° (Amid 129°),  $\beta$ -F. 56° (Amid 98°),  $\gamma$ -flüssig (Amid 90°),  $\delta$ -F. 32° (Amid 125°). Die Isomerie dieser Säuren ist durch die verschiedenen Stellungen der 3 Doppelbindungen bedingt. Sie bilden mit HBr Mono- und Di-, schliesslich auch Trihydrobromide, werden aber bei energischer Behandlung mit HBr in das Dihydrobromid der *p-Toluylsäure* umgelagert. Sie sind erhalten worden 1. durch Abbau des Alkaloids *Ecgonin*, welches demnach ebenso wie das verwandte *Tropin* (s. d.) einen Kohlenstoffsiebenring enthält (B. **31**, 2498), 2. durch Umlagerung aus der Pseudophenyllessigsäure oder *Norcaradiencarbonsäure* (C. 1900 I, 811). Letztere, aus Benzol und Diazoessigester (Bd. I) unter Stickstoffabspaltung entstehend,

hat die Formel  $\begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH}-\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}=\text{CH}-\dot{\text{C}}\text{H} \end{array} \rangle \text{CHCOOH}$ , stellt die Combination eines sechsgliedrigen Ringes mit einem Trimethylenring, also einen condensirten Kern dar, und ist daher erst später abzuhandeln. Aehnliche Combinationen enthalten wahrscheinlich auch die Terpenketone *Caron* (s. d.) und *Eucarvon* (s. d.), von denen das letztere durch Reduction in Dihydroeucarvon übergeht, das wahrscheinlich als Methyl-gem-dimethylcycloheptanon

$\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \langle \text{CO}-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \langle \text{CH}_2-\text{CH}=\dot{\text{C}}\text{H} \end{array}$  zu betrachten ist (B. **31**, 2068).

**1-Oxysuberancarbonsäure**, *Suberylglycolsäure*  $\text{C}_7\text{H}_{12}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$  schmilzt wasserfrei bei 79°. Sie entsteht aus Suberon mit Blausäure und Salzsäure, ferner aus der  $\alpha$ -Bromsuberancarbonsäure mit Barytwasser (B. **31**, 2505). Mit  $\text{PbO}_2$  lässt sie sich glatt wieder zu Suberon oxydiren (B. **31**, 2507). Mit conc. Salzsäure oder  $\text{PCl}_5$  geht sie in Chlorsuberansäure, F. 43°, über (A. **211**, 117; B. **31**, 2004).  **$\alpha$ -Amidosuberancarbonsäure**  $\text{C}_7\text{H}_{12}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ , F. wasserfrei 306—307° (B. **39**, 1730).



**1-Oxysuberanessigsäure, Cycloheptanolessigsäure**  $C_6H_{12}>C\begin{matrix} \text{OH} \\ \text{CH}_2\text{COOH} \end{matrix}$ ; die Ester dieser Säure (Methyl-Kp.<sub>12</sub> 141—145°, Aethyl-Kp.<sub>11</sub> 134°) entstehen aus Suberon und Bromessigestern mit Zink oder Magnesium. Die Ester spalten beim Erhitzen mit Kaliumbisulfat  $H_2O$  ab und gehen in Ester der **Suberylenessigsäure**  $C_6H_{12}>C=CHCOOH$ , Kp.<sub>17</sub> 159°, über, die sich bei der Destillation unter gewöhnl. Druck in  $CO_2$  und Methylencycloheptan  $C_6H_{12}>C=CH_2$  (S. 23) zersetzt (A. **314**, 156; B. **35**, 2143). Durch Umsetzung mit Halogenwasserstoffsäuren erhält man aus der Oxysuberanessigsäure die Brom- und Jodsuberanessigsäure, F. 69° und 81°, welche durch Reduction in die **Suberanessigsäure**  $(C_7H_{13})\cdot CH_2COOH$ , Kp.<sub>19</sub> 165°, übergehen. Amid, F. 148° (A. **353**, 301).

### E. Octocarbo-cyclische Verbindungen.

Die zweifach ungesättigten Kohlenwasserstoffe des Cyclooctans haben neuerdings wegen ihrer nahen Beziehungen zum Kautschuk besonderes Interesse gewonnen. Auch das in der Granatrinde sich findende, dem Tropin bez. dem Tropinon nahe verwandte Alkaloid, das Pseudopelletierin, enthält den Kohlenstoffachtring. Es bildet das Ausgangsmaterial für die Mehrzahl der hier zu besprechenden Verbindungen.

**Cyclooctan**  $\begin{matrix} CH_2-CH_2-CH_2-CH_2 \\ \dot{C}H_2-CH_2-CH_2-\dot{C}H_2 \end{matrix}$ , F. 11,5°, Kp. 146—148°,  $D_4$  0,849, wurde durch Reduction des  $\beta$ -Cyclooctadiens mit Nickel und Wasserstoff erhalten. Mit Salpetersäure wird es zu Korksäure oxydirt (B. **41**, 1484).

**$\Delta^{1,5}$ -Cyclooctadien**  $\begin{matrix} CH_2-CH=CH-CH_2 \\ \dot{C}H_2-CH=CH-\dot{C}H_2 \end{matrix}$ , Kp.<sub>16</sub> 39°,  $D_4$  0,884, entsteht neben geringen Mengen eines isomeren, bicyclischen(?) Kohlenwasserstoffs, bei der Destillation der quaternären Ammoniumbase, die man durch erschöpfende Methylierung des N-Methylgranatanins, eines Reductionsproductes des Pseudopelletierins (s. d.), erhält (vgl. die analoge Darstellung des Cycloheptadiens aus Tropan S. 23). Das Cyclooctadien ist ein leichtflüssiges, durchdringend riechendes Oel, dessen Dämpfe giftig wirken. Es polymerisirt sich bereits in der Kälte ausserordentlich leicht, beim Erwärmen explosionsartig. Hierbei entsteht ein Dicyclooctadien  $(C_8H_{12})_2$ , F. 114°, und ein Polycyclooctadien  $(C_8H_{12})_x$ , amorphe Masse, deren F. über 300° liegt. Ozon führt das Cyclooctadien in ein Diozonid  $C_8H_{12}O_6$  über, das mit Wasser unter Bildung von Succindialdehyd zerfällt. Mit Bromwasserstoff verbindet es sich zu einem Dihydrobromid  $C_8H_{14}Br_2$ , Kp.<sub>12</sub> 150°, aus dem durch Einwirkung von Aetzkali oder Chinolin ein mit dem Ausgangsproduct isomeres  $\beta$ -Cyclooctadien, Kp. 143°, erhalten wird. Dasselbe riecht angenehm und zeigt keine Neigung zur Polymerisation (B. **40**, 957).

Ein Polymerisationsproduct des **1,5-Dimethyl- $\Delta^{1,5}$ -cyclooctadiens**  $\left[ \begin{matrix} CH_3.C-CH_2-CH_2-CH \\ || \quad || \\ CH-CH_2-CH_2-C.CH_3 \end{matrix} \right]_x$  liegt nach den Untersuchungen von Harries im Parakautschuk vor. Es bildet daher wahrscheinlich auch das Zwischenproduct bei der neuerdings technisch wichtigen Polymerisation des Isoprens (Bd. I) zu diesem Product (B. **38**, 3985).

Wie aus der Suberinsäure das Suberon, so entsteht bei der Destillation des azelaïnsauren Kalksalzes (S. 6) das **Azelaon, Cyclooctanon**  $\begin{matrix} CH_2-CH_2-CH_2-CO \\ \dot{C}H_2-CH_2-CH_2-\dot{C}H_2 \end{matrix}$ , jedoch nur in geringer Ausbeute, als ein dem Suberon im Geruch ausserordentlich ähnliches Oel vom Kp. 195—197°, F. 25—26°,



Semicarbazon, F. 85°. Bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  liefert das Keton Korksäure, durch Reduction mit Natrium und Alkohol wird es in den entsprechenden Alkohol, das

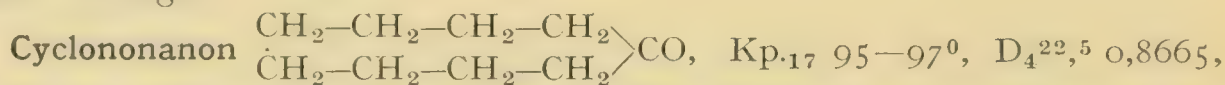


steht auch durch Einwirkung von salpetriger Säure auf das Suberylmethylamin (S. 23) (B. 31, 1957; C. 1899 II, 182; A. 353, 328).

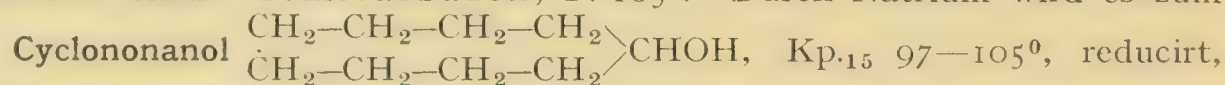
Als **Tricyclooctan**, **Dimethyl-** und **Diphenyltricyclooctan** werden die Kohlenwasserstoffe aufgefasst, welche aus den Diolefin-carbonsäuren: Vinylacrylsäure, Sorbinsäure, Cinnamylacrylsäure beim Erhitzen mit  $Ba(OH)_2$  unter Polymerisation und  $CO_2$ -Abspaltung erhalten werden (B. 40, 146). Die Formeln sind indessen noch nicht genügend begründet.

### F. Nonocarbo-cyclische Verbindungen.

Verbindungen mit einem Ring von 9 Kohlenstoffatomen sind erst in allerneuester Zeit dargestellt worden. Die physikalischen Daten sprechen jedoch dafür, dass diese Substanzen noch nicht in völlig reinem Zustande vorliegen.



entsteht in sehr geringer Menge bei der Destillation von Sebazinsäure mit gelöschtem Kalk. Semicarbazon, F. 105°. Durch Natrium wird es zum



das über das correspondirende Jodid in das



Grundkohlenwasserstoff dieser Reihe, umgewandelt werden kann (B. 40, 3277, 3876).

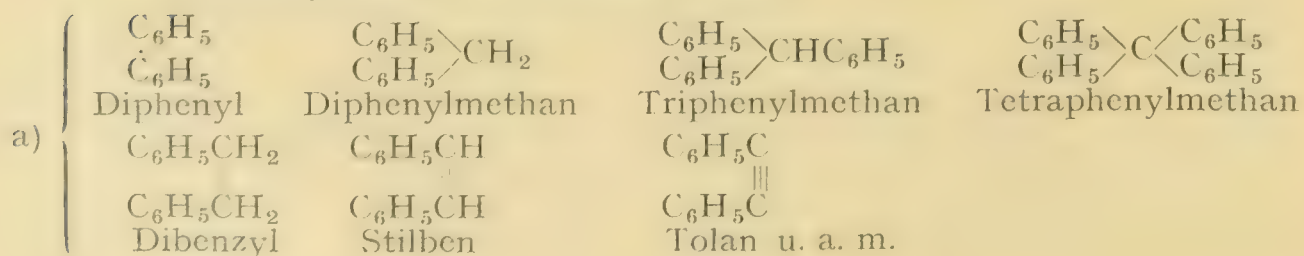
## II. Hexacarbo-cyclische Verbindungen.

Die Chemie der hexacarbo-cyclischen Verbindungen ist unvergleichlich viel grossartiger und reicher entwickelt, als die Chemie der in dem vorhergehenden Abschnitt behandelten Ringsysteme. Wir theilen die hexacarbo-cyclischen Verbindungen in drei Klassen:

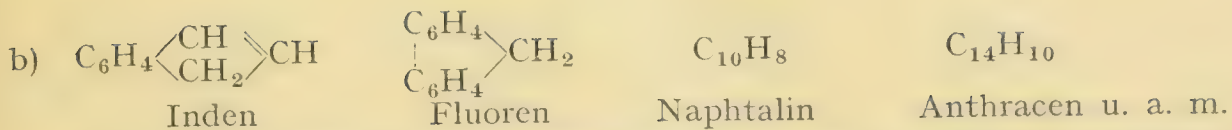
**A. Die einkernigen aromatischen Substanzen oder Benzolderivate.**

**B. Die einkernigen hydroaromatischen Substanzen.** Dieses Kapitel enthält die Terpengruppe und Camphergruppe.

**C. Die mehrkernigen aromatischen Substanzen.** Die Grundkohlenwasserstoffe dieser Gruppe enthalten a) mehrere Benzolreste untereinander unmittelbar oder durch aliphatische Kohlenwasserstoffreste verbunden, oder aber b) es sind 2 (oder mehr) Kerne so miteinander verbunden, dass ihnen je 2 C-Atome gemeinsam sind (*Zwillingskerne, condensirte Kerne*):







Auf jeden dieser Kohlenwasserstoffe lassen sich zahlreiche Abkömmlinge aller Art zurückführen, ein Gebiet von unermesslicher Ausdehnung. An manche dieser Körper, vor Allem an das Naphtalin und seine Derivate, schliessen sich ebenfalls Hydroverbindungen, die jedoch nicht als vierte Klasse für sich, sondern stets im Anschluss an die nicht hydrirten Abkömmlinge des betreffenden Kohlenwasserstoffs abgehandelt werden.

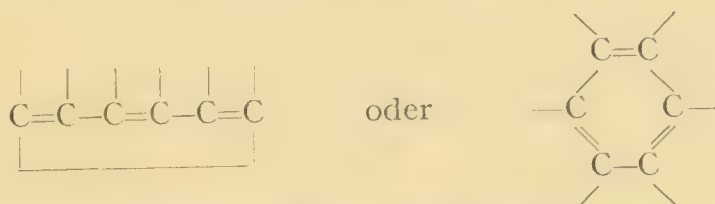
### A. Einkernige aromatische Substanzen oder Benzolderivate.

Als aromatische Verbindungen bezeichnete man Substanzen, welche meist aus aromatischen Oelen und Harzen gewonnen wurden und die sich im Allgemeinen von den Fettkörpern oder Methanderivaten durch verschiedene Eigenthümlichkeiten, namentlich einen grösseren Kohlenstoffgehalt und einen besonders ausgeprägten »aromatischen« Geruch unterscheiden. Die theoretischen Vorstellungen über die Constitution dieser Verbindungen beruhen im Wesentlichen auf der von Kekulé im Jahre 1865 entwickelten Benzoltheorie, welche sich in folgende Sätze zusammenfassen lässt (vgl. Kekulé, Lehrbuch der org. Chemie Bd. 2, 493; A. 137, 129):

1. »Alle aromatischen Verbindungen leiten sich von einem aus 6 Atomen Kohlenstoff bestehenden Kerne ab, dessen einfachste Verbindung das Benzol  $C_6H_6$  darstellt. Sie entstehen durch Ersetzung der Wasserstoffatome desselben durch andere Atome oder Atomgruppen (die sog. Seitengruppen), weisen alle, im Unterschiede zu den Methanderivaten, den specif. Benzolcharacter auf und sind als *Derivate* des *Benzols* zu bezeichnen.«

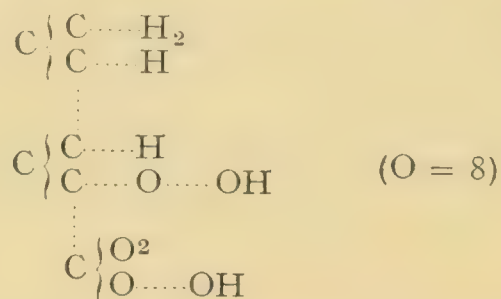
2. »Das Benzol besitzt eine *symmetrische* Constitution. Jedes Kohlenstoffatom ist mit einem H-Atom zu einer Carbingruppe CH verbunden. Unterschiede zwischen den einzelnen C- oder H-Atomen lassen sich (ähnlich wie bei den Polymethylanderivaten) nicht nachweisen, und sind daher Isomerien unter Derivaten nur bei zwei oder mehreren Seitengruppen möglich« (s. S. 31).

3. »Die Structur des Benzolkerns ist (bei Annahme der gleichen ein- und zweiwerthigen Bindungsweise wie in den Methanderivaten) eine derartige, daß die 6 Atome oder CH-Gruppen sich abwechselnd ein- und zweiwerthig miteinander binden, so dass eine geschlossene ringförmige Kette von 6 Kohlenstoffatomen entsteht, entsprechend dem Schema:

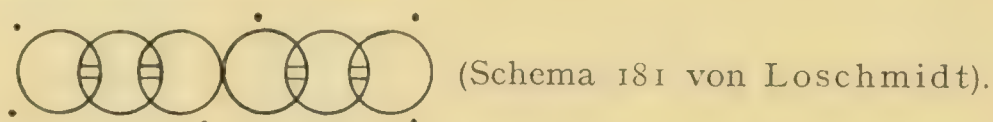


das auch durch ein gleichseitiges Sechseck ausgedrückt werden kann. Die vierte Affinität der C-Atome ist im Benzol  $C_6H_6$  an ein H-Atom, in den Benzolderivaten an andere Atomgruppen gebunden.«

Geschichte. Der erste, der für eine aromatische Verbindung eine Strukturformel ableitete, war Archibald Scott Couper, der im Jahre 1858 in seiner Arbeit über die Salicylsäure (C. R. **46**, 1107) dieser die folgende Formel gab:



1861 veröffentlichte J. Loschmidt eine Broschüre: »Chemische Studien« (Wien, Druck von Carl Gerold's Sohn), mit neuen graphischen Formeln für 360 Substanzen, unter denen sich über 180 aromatische Verbindungen befanden. Loschmidt kennzeichnet das »Gebiet der aromatischen Säuren« als Substanzen mit »unvollstelligten Kernen«, denen »Allen acht Stellen zur Vollständigkeit fehlen«. Der einfachste dieser Kerne ist  $\text{C}_6^{\text{VI}}$ , für den er zunächst die linear geordneten 6 Kohlenstoffatome näher aneinander rückt

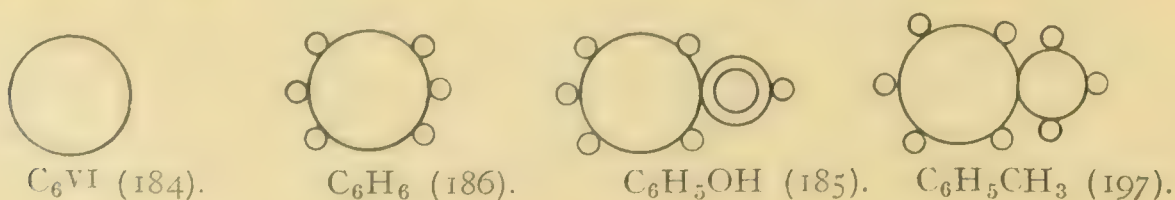


und so eine Formel erlangt, wie sie in Couper's Salicylsäureformel enthalten ist. Die Kohlenstoffatome veranschaulicht er durch die ihre Anziehungssphäre darstellenden Kreise, die sich bei einfacher Bindung berühren, bei mehrfacher Bindung schneiden. Für wahrscheinlicher hält er indessen statt einer »Verdichtung« eine »Schichtung« der sechs Kohlenstoffatome und denkt sich den Kern als doppelten Allylkern (Schema 182). Für Allyl hatte Loschmidt die Trimethylenformel (Schema 68) in Betracht gezogen:



Allein Loschmidt will die Frage nach der Kernconstitution in suspenso lassen, da seine Constructionen davon unabhängig seien. Er sagt: »wir nehmen für den Kern  $\text{C}_6^{\text{VI}}$  das Symbol Schema 184« — einen größeren Kreis — »an, und behandeln denselben ganz so, als ob er ein sechsstelliges Element wäre«.

Loschmidt gibt hierauf graphische Formeln für viele Benzolderivate, von denen einige hier angeführt werden sollen.





Von diesen Formelbildern stellt das Schema 185 das Phenol, Schema 197 das Toluol dar.

Loschmidt hatte also bereits den ersten Satz der Kekulé'schen Benzoltheorie entwickelt. Ueber die Gleichwerthigkeit der sechs Benzolwasserstoffatome sagt er nichts aus, sie war bei der Annahme, dass das Benzol aus zwei geschichteten Allyl-(Trimethylen)Ringen besteht, ausgeschlossen, da in Schema 182 wie ich das oben durch Punkte angedeutet habe, die freien Valenzen ungleich verteilt sind. Kekulé stellte dagegen die Structur des Kernes in den Vordergrund, leitete davon die Gleichwerthigkeit der sechs Wasserstoffatome des Benzols und die Erklärung der Isomerie der Substitutionsproducte irgend welcher Art ab (Anschütz).

#### Uebersicht über die Abkömmlinge des Benzols.

Die Abkömmlinge des Benzols kann man durch Ersatz der Wasserstoffatome des Benzols ebenso von dem Benzol ableiten wie die Fettsubstanzen von dem Methan. Die Benzolabkömmlinge mit kohlenstoffhaltigen Seitenketten kann man aus dem Benzol aufbauen und durch Abspaltung oder Abbau der sog. Seitenketten wieder in Benzol zurückverwandeln. Die Beständigkeit des Benzolkerns zeichnet die Benzolderivate vor den Methanderivaten aus; so hält die Oxydationswirkung am Benzolkern im Allgemeinen an, und ebenso die Reduction, welche schliesslich meist zu Cyclohexanabkömmlingen oder Hexahydrobenzolderivaten führt, ohne dass der Benzolring gespalten wird. Die Reduction verknüpft daher die Benzolderivate mit den Cyclohexanderivaten (S. 2).

Die bei gewöhnlicher Temperatur festen Benzolderivate sind häufig ausgezeichnet durch ihre Krystallisationsfähigkeit, was die experimentelle Arbeit wesentlich erleichtert.

Der Wasserstoff des Benzols kann leicht durch die *Halogene* und die Gruppen *Nitro*  $\text{NO}_2$  und *Sulfo*  $\text{SO}_3\text{H}$  ersetzt werden:

Chlorbenzol . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$ . . . . . $\text{C}_6\text{Cl}_6$
Nitrobenzol . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$
Benzolsulfosäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H}$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_3\text{H})_2$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{SO}_3\text{H})_3$

Je nachdem ein, zwei, drei oder mehr Wasserstoffatome des Benzols substituirt sind, unterscheidet man Mono-, Di-, Tri-, Tetra-, Penta- und Hexaderivate des Benzols.

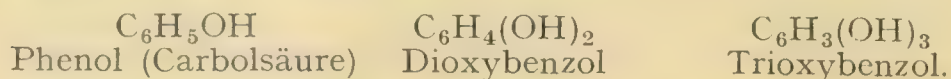
Besonders charakteristisch für die Benzolderivate ist die Bildung von Nitrokörpern bei der directen Einwirkung von Salpetersäure, während die Fettkörper hierbei gewöhnlich oxydirt und zersetzt werden.

Durch Reduction der Nitrokörper entstehen die Amidverbindungen:

Amidobenzol (Anilin)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_3$ .
----------------------	-----------------------------------	---------------------------------------	---

Als Zwischenproducte der Reduction erscheinen die sog. Azoverbindungen, während bei Einwirkung von salpetriger Säure auf die Amidverbindungen die Diazoverbindungen gebildet werden: beide Körperklassen sind in der Fettreihe nur ausnahmsweise bekannt (Bd. I).

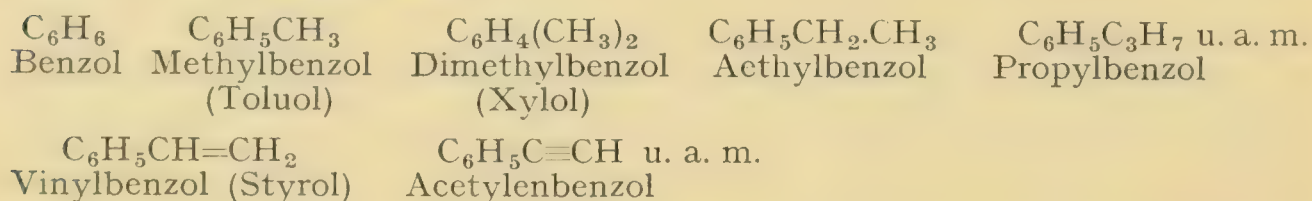
Ersetzt man im Benzol Wasserstoff durch Hydroxyl, so entstehen die den Alkoholen vergleichbaren Phenole:



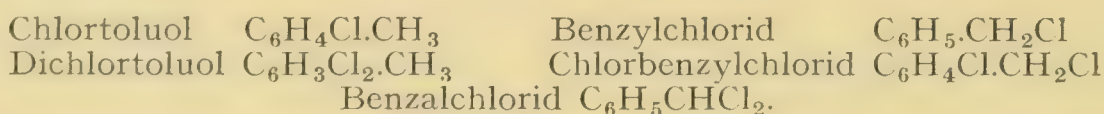
Aehnlich den tertiären Alkoholen enthalten die Phenole die Gruppe C.OH an drei C-Affinitäten gebunden und können daher durch Oxydation keine entsprechenden Aldehyde, Ketone oder Säuren bilden.

Der Benzolrest schwächt die basischen Eigenschaften der Amidgruppe und verleiht dem Phenylhydroxyl saure Eigenschaften, er besitzt einen *negativeren* Character als die Reste aliphatischer Kohlenwasserstoffe.

Durch Eintritt von einwerthigen Paraffin-, Olefin- und Acetylenresten leiten sich die sog. homologen Benzolkohlenwasserstoffe ab, gesättigte und ungesättigte:

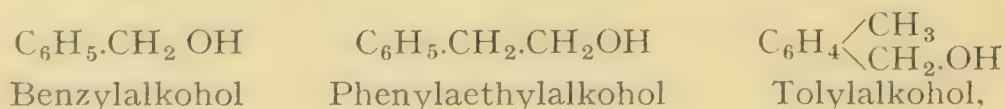


In diesen Kohlenwasserstoffen bewahrt der Benzolrest die specifischen Eigenschaften des Benzols; sein Wasserstoff kann leicht durch Halogene und die Gruppen  $\text{NO}_2$  und  $\text{SO}_3\text{H}$  ersetzt werden. Dagegen verhalten sich die Seitenketten ganz analog den Kohlenwasserstoffen der Fettreihe; ihr Wasserstoff kann durch Halogene, nicht aber (bei Einwirkung von conc. Salpetersäure oder Schwefelsäure) durch die Gruppen  $\text{NO}_2$  und  $\text{SO}_3\text{H}$  substituirt werden. Je nachdem die Halogene (oder andere Gruppen) in den Benzolrest oder in die Seitenketten eintreten, entstehen verschiedene Isomere, wie:

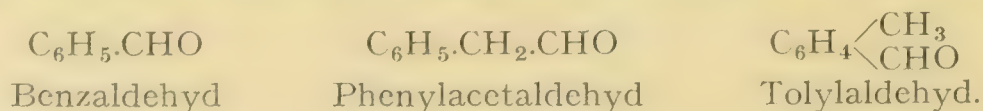


Die im Benzolrest enthaltenen Halogenatome sind sehr fest gebunden und einer doppelten Umsetzung meist nicht fähig, während die Halogenatome in den Seitenketten ganz in derselben Weise reagiren wie in den Methanderivaten.

Ersetzt man in den Seitenketten Wasserstoff durch Hydroxyle, so entstehen die wahren Alkohole der Benzolreihe:

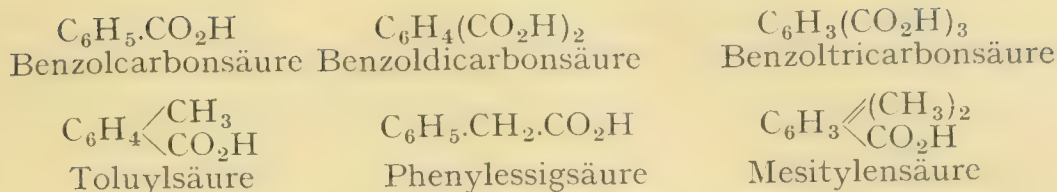


von denen die primären durch Oxydation Aldehyde und Säuren bilden;



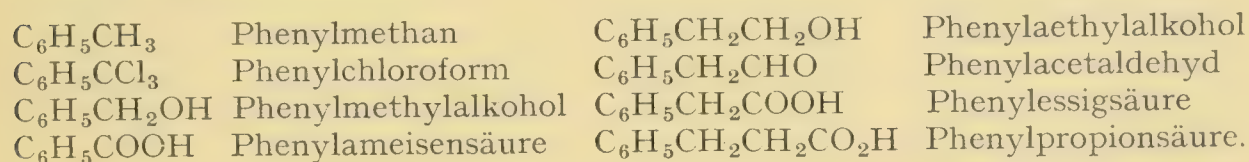
Die Säuren, in denen  $\text{COOH}$  mit dem Benzolkern verbunden ist, können auch durch directe Einführung von Carboxyl in das Benzol oder durch Oxydation der Homologen des Benzols gebildet werden.:





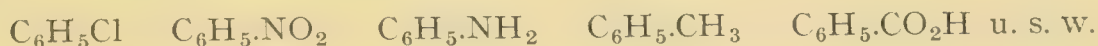
In diesen Säuren, wie auch in den Alkoholen und Aldehyden, ist der Wasserstoff des Benzolrestes ebenfalls durch Halogene und die Gruppen  $NO_2$ ,  $SO_3H$ ,  $OH$  u. a. m. ersetzbar.

Bei dieser Auseinandersetzung hat das Benzol die Grundlage gebildet. Die verschiedenen Benzolabkömmlinge mit aliphatischen Seitenketten wurden sämtlich als Benzolsubstitutionsproducte aufgefasst. Es liegt auf der Hand, dass man diese Betrachtungsweise auch umkehren kann. Alsdann erscheinen die Benzolderivate mit einer Seitenkette z. B. als Phenylsubstitutionsproducte der aliphatischen Substanzen, wie dies die folgenden Benennungen zum Ausdruck bringen:



### Isomerie der Benzolderivate <sup>1)</sup>.

**Nachweis der Gleichwerthigkeit der sechs Wasserstoffatome des Benzols.** Wird im Benzol irgend ein Wasserstoffatom durch ein anderes Atom oder eine Atomgruppe ersetzt, so ist jede so entstehende Verbindung nur in je einer Modification erhalten worden; es gibt nur *ein* Chlorbenzol, *ein* Nitrobenzol, *ein* Amidobenzol, *ein* Toluol, *eine* Benzoësäure u. s. w. Die Verbindungen:



sind nur je in einer Modification bekannt. Die sechs Wasserstoffatome des Benzols sind *gleichwerthig*, wie die vier Wasserstoffatome des Methans (Bd. I). Das Benzol besitzt eine *symmetrische Structur*.

Geschichte: Den Nachweis der Gleichwerthigkeit der sechs Wasserstoffatome des Benzols führten 1869 gleichzeitig und unabhängig von einander W. Körner (Giornale di Scienze Naturali ed Economiche. Vol. V, 1869) und A. Ladenburg (B. (1869) **2**, 274; (1874) **7**, 1684; (1875) **8**, 1666).

1. Beide Forscher benutzten dabei die Umwandlung der drei Monoxybenzoësäuren in dasselbe Phenol, um die Gleichwerthigkeit der drei durch Carboxyl besetzten Stellen im Benzol nachzuweisen. Nach Körner folgt dies auch aus der Reduction der drei Monochlorbenzoësäuren mit Natriumamalgam zu derselben Benzoësäure.

Die Gleichwerthigkeit eines vierten Wasserstoffatoms folgt nach Ladenburg aus der Umwandlung von Phenol in Brombenzol und von diesem in Benzoësäure. Die Ladenburg'sche Beweisführung der Gleichwerthigkeit von vier Wasserstoffatomen des Benzols lässt sich daher folgendermassen schematisch darstellen:

1) Theorie der aromatischen Verbindungen von A. Ladenburg. 1876.

	a	b	c	d	e	f	
$C_6$ (OH)	H	H	H	H	H	H	→ Phenol
$C_6$ Br	H	H	H	H	H	H	↓ Brombenzol
$C_6$ (CO <sub>2</sub> H)	H	H	H	H	H	H	↓ Benzoësäure ←
$C_6$ (CO <sub>2</sub> H)	OH	H	H	H	H	H	← Orthooxybenzoësäure ←
$C_6$ (CO <sub>2</sub> H)	H	OH	H	H	H	H	↓ Metaoxybenzoësäure
$C_6$ (CO <sub>2</sub> H)	H	H	OH	H	H	H	← Paraoxybenzoësäure ←

Körner folgerte die Gleichwerthigkeit des vierten Wasserstoffatoms mit den drei Wasserstoffatomen, die in den drei Monoxy- und den drei Monochlorbenzoësäuren durch Carboxyl ersetzt sind, aus folgenden Tatsachen. Der Paraoxybenzoësäure entspricht das von Arppe mit entdeckte Paranitranilin, das sich sowohl in Paranitrochlor- als in Paranitrobrombenzol umwandeln lässt. Paranitrochlorbenzol giebt durch Ersatz der Nitrogruppe durch Brom dasselbe Parabromchlorbenzol, das man auch erhält, wenn man in Paranitrobrombenzol die Nitrogruppe durch Chlor ersetzt. Folglich sind die beiden Wasserstoffatome, die im Paranitranilin durch die Nitro- und durch die Amidogruppe, also auch die in der Paraoxybenzoësäure durch Hydroxyl und Carboxyl ersetzten Wasserstoffatome gleichwerthig:

	a	b	c	d	e	f	
$C_6$	OH	H	H	CO <sub>2</sub> H	H	H	Paraoxybenzoësäure
$C_6$	NO <sub>2</sub>	H	H	NH <sub>2</sub>	H	H	Paranitranilin
→ $C_6$	NO <sub>2</sub>	H	H	Cl	H	H	→ $C_6$ <sup>a</sup> Br <sup>b</sup> H <sup>c</sup> H <sup>d</sup> Cl <sup>e</sup> H <sup>f</sup> H
→ $C_6$	NO <sub>2</sub>	H	H	Br	H	H	→ $C_6$ Cl H H Br H H

Damit ist die Gleichwerthigkeit von vier Wasserstoffatomen des Benzols bewiesen.

2. Zu einem Wasserstoffatom des Benzols sind zwei Wasserstoffatompaare symmetrisch gelegen, d. h. so, dass der Ersatz jedes der beiden Wasserstoffatome eines Paares durch dasselbe Atom oder dieselbe Atomgruppe zu derselben Verbindung führt.

Körner beweist diese Symmetrie für zwei Wasserstoffatome folgendermassen: Das flüchtige Nitrophenol, das sich in Brenzcatechin verwandeln lässt, also derselben Reihe wie die Salicylsäure angehört, kann durch Ersatz von zwei Wasserstoffatomen durch ein Bromatom und eine Nitrogruppe in dasselbe Bromnitro-orthonitrophenol umgewandelt werden, das auch entsteht, wenn man in das Orthobromphenol zwei Nitrogruppen einführt:

	a	b	c	d	e	f		a	b	c	d	e	f	
$C_6$	OH	NO <sub>2</sub>	H	H	H	H	→	$C_6$	OH	NO <sub>2</sub>	H	NO <sub>2</sub>	H	Br
$C_6$	OH	Br	H	H	H	H	→							

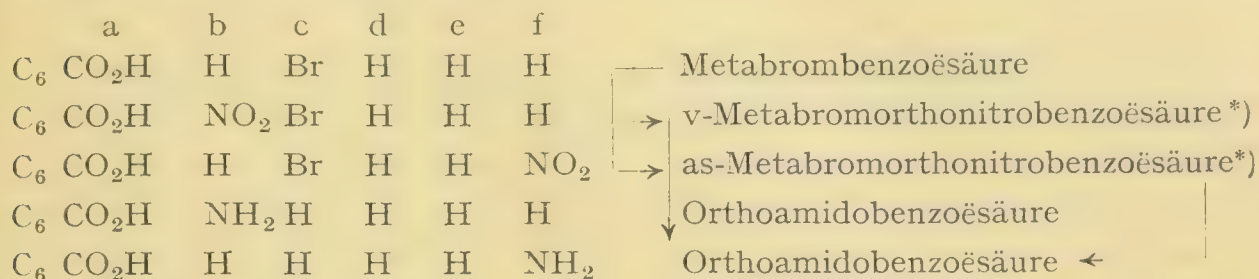
b = f.

Es müssen also im Phenol zwei Wasserstoffatome symmetrisch zum Hydroxyl liegen, für die es einerlei ist, ob das eine von Brom und das andre von der Nitrogruppe oder das eine von der Nitrogruppe, das andre von Brom vertreten ist. Wenn aber diese Symmetrie für ein Paar Wasserstoffatome nachgewiesen ist, so ist sie es auch für das zweite Paar, da die Symmetrie des ersten Paares ohne die Symmetrie des zweiten Paares nicht denkbar ist. Daraus folgt die Gleichwerthigkeit sämtlicher Wasserstoffatome des Benzols.

Die symmetrische Lagerung zweier Wasserstoffatompaare im Benzol kann auch in folgender Weise bewiesen werden. Für das eine Paar b und f

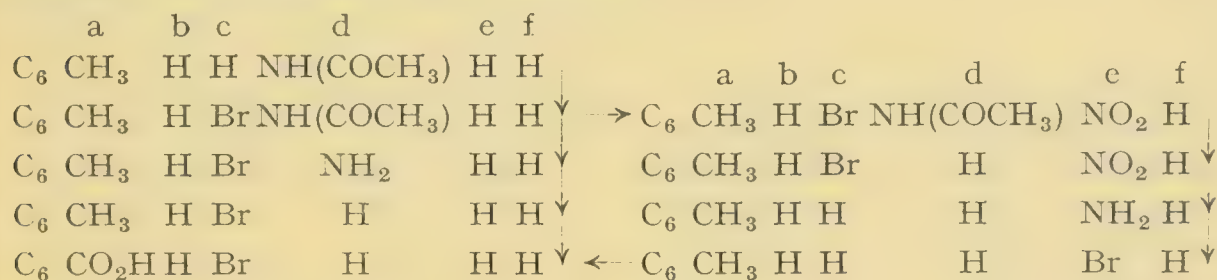


folgt dieser Satz aus der Bildung derselben Orthoamidobenzoësäure aus zwei verschiedenen Nitrobrombenzoësäuren, welche durch Nitrirung der Metabrombenzoësäure erhalten werden (Hübner und Petermann, A. **149**, 129; **222**, 111; Ladenburg, B. **2**, 140):



Daraus folgt ab = af.

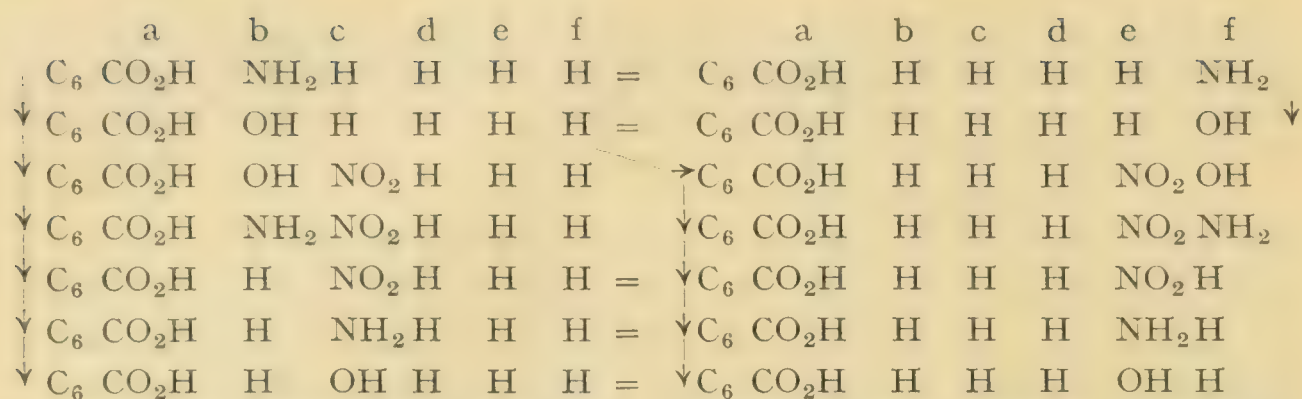
Für das zweite Paar wird der Nachweis durch Darstellung desselben Metabromtoluols aus zwei Bromverbindungen erbracht (Wroblewsky, A. **192**, 213; A. **234**, 154), in denen das Brom zwei verschiedene Wasserstoffatome ersetzt, die also zu dem von der Methylgruppe des Toluols ersetzten Wasserstoffatom symmetrisch liegen: ac = ae:



Durch Oxydation geht dieses Bromtoluol in dieselbe Metabrombenzoësäure über, welche oben als Ausgangskörper zur Bereitung der v- und as-Metabromorthonitrobenzoësäure diente. Daraus folgt, dass das Brom bei dem letzten Beweis zwei andere Wasserstoffatome ersetzt, als vorher die Amidogruppe der Orthoamidobenzoësäure, also im Benzol nicht nur eines, sondern zwei Wasserstoffatompaaire vorhanden sind, die einem Wasserstoffatom gegenüber sich in symmetrischer Lage befinden, womit die Gleichwerthigkeit der sechs Wasserstoffatome des Benzols bewiesen ist (vgl. auch Ladenburg, B. **10**, 1218).

Für das zweite Paar Wasserstoffatome kann auch der Nachweis symmetrischer Lage im Anschluss an die oben für das erste Wasserstoffatompaar gegebene Darlegung in folgender Weise geführt werden: Die auf zwei Wegen gewonnene Orthoamidobenzoësäure (s. oben) kann man in dieselbe Oxybenzoësäure, die Salicylsäure, umwandeln, die beim Nitriren zwei verschiedene Mononitrosalicylsäuren liefert. Durch Erhitzen der Aethyläther dieser beiden Nitrosalicylsäuren mit Ammoniak kann man die Aethoxylgruppen durch die Amidogruppen ersetzen und aus den Nitroamidobenzoësäureamiden die freien Nitroamidobenzoësäuren gewinnen, die mit salpetriger Säure und Alkohol in dieselbe Nitrobenzoësäure umgewandelt werden. Da diese aus den zwei verschiedenen Nitrosalicylsäuren erhaltene Nitrobenzoësäure eine Amidobenzoësäure (Meta) giebt, welche verschieden ist von der Amidobenzoësäure, aus der die Salicylsäure gewonnen wurde und eine von der Salicylsäure verschiedene Oxybenzoësäure (Meta) liefert, so sind zwei weitere Wasserstoffatome im Benzol symmetrisch zu dem gelegen, welches durch die CO<sub>2</sub>H-Gruppe substituiert ist:

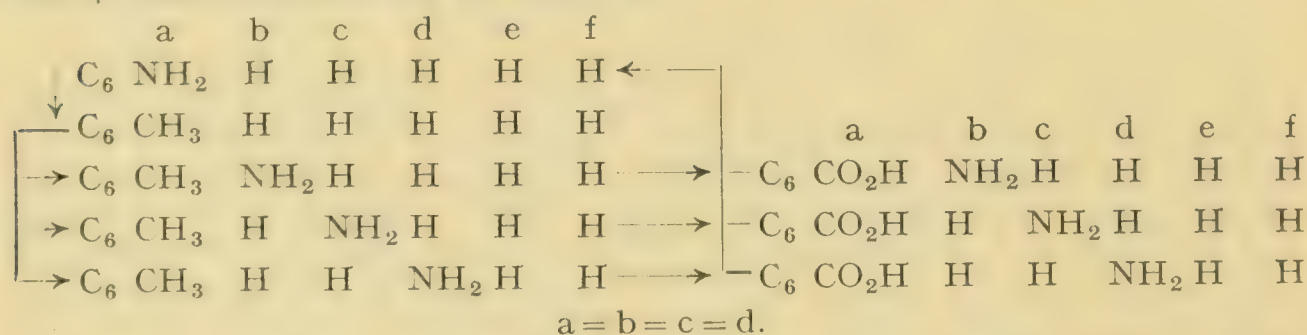
\*) Die Zeichen v- und as- werden weiter unten bei den Triderivaten erörtert.



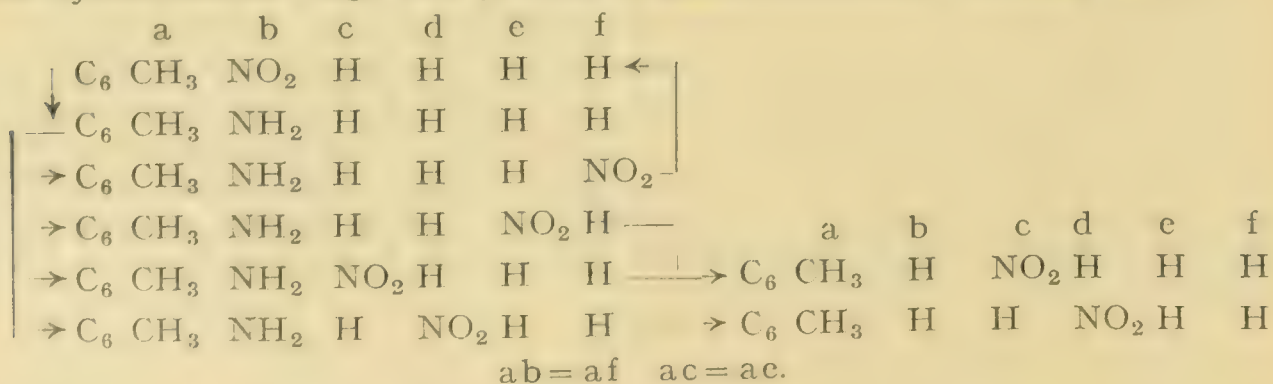
Für die dritte Oxybenzoësäure, die Paraoxybenzoësäure, bleibt demnach nur eine Stellung übrig, die im Benzol nur einmal möglich ist, die sog. Parastellung.

In sehr einfacher Weise ist neuerdings die Gleichwerthigkeit der 6 Wasserstoffatome von Noelting bewiesen worden (B. 37, 1027).

In dem Amidobenzol oder Anilin lässt sich die Amidogruppe leicht durch Brom und dieses mit Jodmethyl und Natrium durch die CH<sub>3</sub>-Gruppe ersetzen. In dem so entstandenen Toluol besetzt also die Methylgruppe den gleichen Platz, wie die Amidogruppe im Anilin. Aus dem Toluol erhält man durch Nitrirung 3 isomere Nitrotoluole und aus diesen durch Reduction 3 Toluidine, die durch Acetylrung, Oxydation und Eliminirung der Acetylgruppe in 3 verschiedene Amidobenzoësäuren übergeführt werden können. Diese liefern sämmtlich durch Abspaltung von CO<sub>2</sub> ein mit dem Ausgangsproduct identisches Amidobenzol, wodurch die Gleichwerthigkeit von 4 Wasserstoffatomen bewiesen ist.



Der Beweis des zweiten Satzes, dass zu einem Wasserstoffatom zwei Wasserstoffatome symmetrisch gelegen sind, geht aus von einem der eben erwähnten Nitrotoluole, in dem also die CH<sub>3</sub>-Gruppe den Platz a einnimmt. Dieses liefert bei der Reduction ein Toluidin, aus dem durch Nitrirung seiner Acetylverbindung und Verseifung 4 isomere Nitrotoluidine erhalten werden. Durch Eliminirung der Amidogruppe entstehen aus diesen 4 Nitrotoluole. Es zeigt sich nun, dass unter diesen zwei miteinander und ein drittes mit dem als Ausgangsproduct verwendeten Nitrotoluol identisch sind, wodurch die symmetrische Lage von je zwei Wasserstoffatomen bewiesen ist:

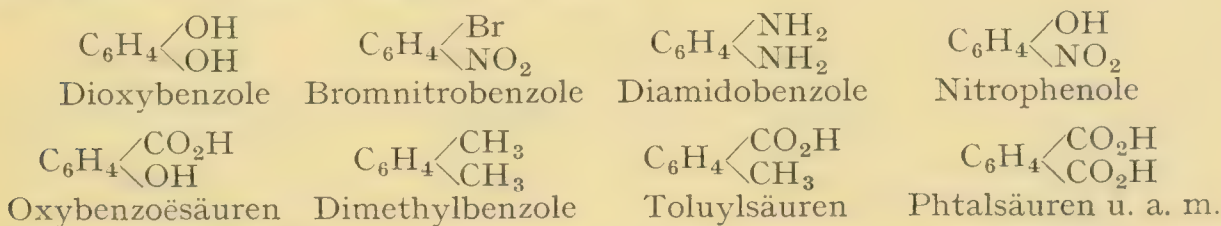
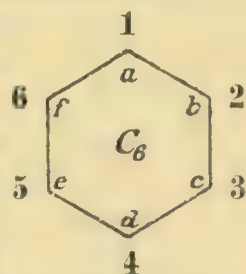




Die sechs Wasserstoffatome des Benzols sind daher gleichwerthig, und da zu einem Wasserstoffatom zwei Paar symmetrisch gelegener Wasserstoffatome im Benzol vorhanden sind, so kann ein Disubstitutionsproduct des Benzols nur in drei isomeren Modificationen auftreten.

**Grundlagen der Ortsbestimmung für die Benzolsubstitutionsproducte.**

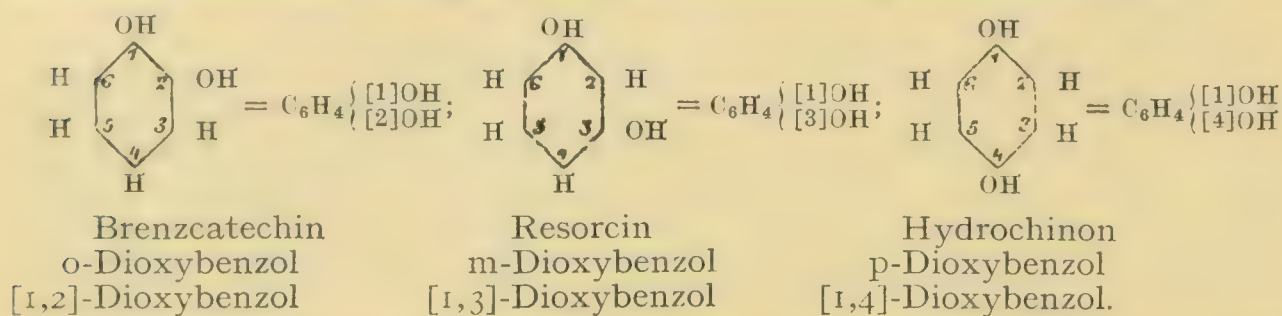
Die Gleichwerthigkeit der 6 Wasserstoffatome des Benzols findet ihren Ausdruck in der Sechseckformel für das Benzol, wobei vorerst die Art der gegenseitigen Bindung der den Benzolring bildenden Kohlenstoffatome dahingestellt bleiben mag. Es ist ohne weiteres ersichtlich, dass von jedem durch Ersetzung zweier Wasserstoffatome im Benzol entstehenden Biderivat  $C_6H_4X_2$  je drei Modificationen existiren können, deren Isomerie durch die relative Stellung der zwei eintretenden Gruppen im Benzol bedingt wird. Diese Art der Isomerie bezeichnet man als Ortsisomerie oder Stellungsisomerie (Bd. I). In der That sind von den meisten Diderivaten je drei Modificationen bekannt, von keinem aber mehr als drei. So gibt es drei



Die drei Modificationen jeder dieser Verbindungen lassen sich in die entsprechenden Modificationen der anderen umwandeln. Hat man daher die relative Stellung der substituierenden Atome oder Atomgruppen der drei Modificationen eines dieser Körper ermittelt, so kennt man sie für alle anderen, die sich durch glatte, ohne intramoleculare Atomverschiebungen verlaufende Reactionen, in die drei Modificationen des ersten Körpers umwandeln lassen. Man hat für verschiedene Disubstitutionsproducte die gegenseitige Lage der substituierenden Gruppen ermitteln können, z. B. für die drei Dibrombenzole, die drei Diamidobenzole, und die drei Phtalsäuren, und so Grundlagen gewonnen, um die anderen Disubstitutionsproducte in drei Reihen einzuordnen, die man als *Ortho*-, *Meta*- und *Parareihe* voneinander unterscheidet.

In den *Orthoverbindungen* sind zwei benachbarte Wasserstoffatome des Benzols ersetzt. Bezeichnet man die sechs Wasserstoffatome mit Zahlen oder Buchstaben, willkürlich ein beliebiges der sechs gleichwerthigen Atome mit 1 oder a, so sieht man, dass zwei Orthostellungen vorhanden sind: a, b = a, f oder 1, 2 = 1, 6; b (2) und f (6) liegen symmetrisch zu a (1). Die *Metaverbindungen* entstehen durch Substitution der Wasserstoffatome, a, c = a, e oder 1, 3 = 1, 5. Die Stellungen c (3) und e (5) liegen symmetrisch zu a (1). Die *Paraverbindungen* entstehen durch Substitution der Wasserstoffatome a, d oder 1, 4. Während also für die Ortho- und Metastellung je zwei gleichwerthige Oerter 2 und 6, beziehungsweise 3 und 5 vorhanden sind, ist für die Parastellung nur ein einziger Ort 4 zu 1 möglich.

Die gegenseitige Stellung, den Ort der substituierenden Gruppen bezeichnet man bei Diderivaten durch Vorsetzung der Silben Ortho-, Meta-, Para- vor den Namen der Verbindung, abgekürzt o-, m-, p- oder durch Vorsetzung der in eckige Klammern eingeschlossenen Zahlen [1,2]-, [1,3]-, [1,4]- vor die Namen. Die Formeln schreibt man häufig so, dass man den Benzolring durch ein Sechseck ausdrückt, und die damit verbundenen Atome oder Atomgruppen an die 6 Ecken des Sechsecks setzt<sup>1)</sup>. Oder indem man in den gewöhnlichen Formeln zwischen den Benzolrest und die substituierenden Gruppen die Ortsbezeichnung einschleibt, z. B.:



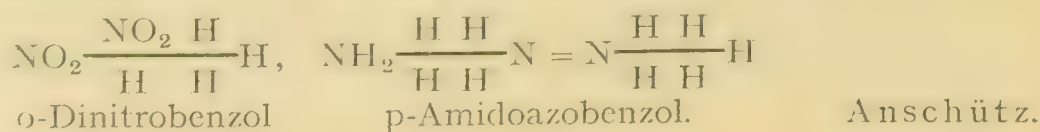
Als Hauptvertreter der drei isomeren Reihen seien noch folgende Körper aufgeführt:

	Ortho, [1,2]	Meta, [1,3]	Para, [1,4]
$C_6H_4 \begin{cases} OH \\ CO_2H \end{cases}$	Salicylsäure	Metaoxybenzoësäure	Paraoxybenzoësäure.
$C_6H_4 \begin{cases} CH_3 \\ CH_3 \end{cases}$	Orthoxylol	Isoxylol	Paraxylol.
$C_6H_4 \begin{cases} CO_2H \\ CO_2H \end{cases}$	Phtalsäure	Isophtalsäure	Terephtalsäure.

**Ortsbestimmung der Diderivate.** Das Benzolsechseck lässt, wenn man vorläufig von der gegenseitigen Bindung der 6 C-Atome absieht, zwei chemisch identische Ortho-, zwei chemisch identische Metaderivate und ein Paraderivat voraussehen.

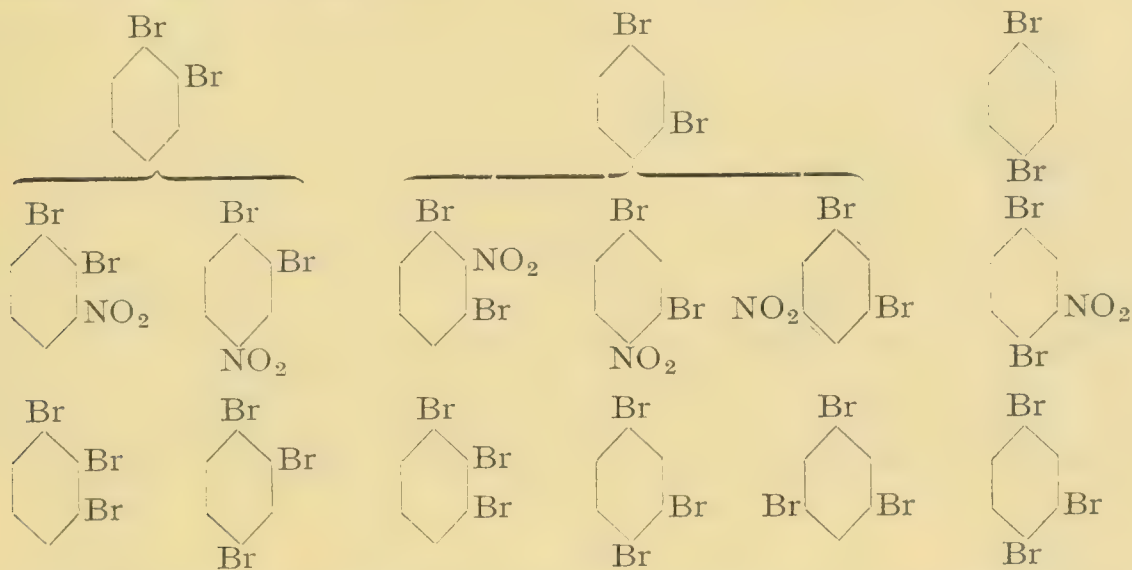
Der erste, der auf einen Weg hinwies, den absoluten Ort der Substituenten in Benzolpolysubstitutionsproducten experimentell zu bestimmen, war Wilhelm Körner. Im Jahre 1867 sprach er den Gedanken aus, dass ein Trioxybenzol, aus den drei damals bereits bekannten isomeren Dioxybenzolen erhalten, notwendig 1,3,4-Trioxybenzol sein müsse (Bull. Acad. Roy. Belg. [2] **24**, 166). Da die Umwandlung der Dioxy- in Trioxybenzole auf Schwierigkeiten stieß, so ersetzte Körner die Dioxy- durch die Dibrombenzole, für die er 1874 durch Umwandlung in Tribrombenzole die absolute Constitution ermittelte (Gazz. chim. ital. **4**, 305). Körner nitrierte die drei Dibrombenzole. Das eine Dibrombenzol gab zwei Mononitrodibrombenzole, das zweite drei davon verschiedene (S. 74) Mononitrodibrombenzole und das letzte ein Mononitrodibrombenzol. Aus diesen 6 Mononitrodibrombenzolen bereitete er durch Reduction die entsprechenden Monamidodibrombenzole, die

<sup>1)</sup> Einfacher und dabei nicht minder übersichtlich ist eine Schreibweise, auf die mich mein verehrter Fachgenosse Herr Dr. Siegfried Pfaff hinwies: das Sechseck wird durch einen wagerechten Strich ersetzt, und die sechs Atome oder Atomgruppen in der nachfolgenden Weise vertheilt:

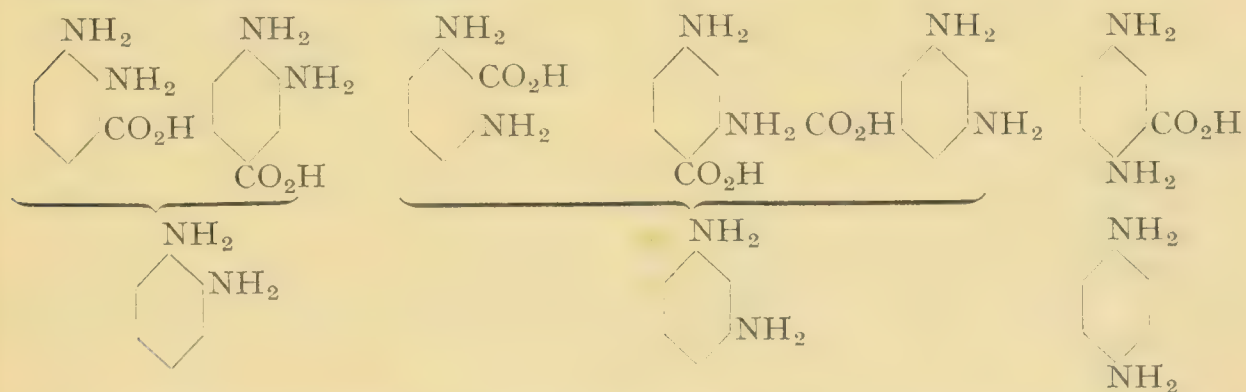




er in die drei Tribrombenzole überführte. Körner zeigte, dass bei der Umwandlung der drei bekannten Dibrombenzole mittelst der Mononitrodibrombenzole in Tribrombenzole das erste Dibrombenzol zwei verschiedene Tribrombenzole liefert, das zweite drei verschiedene Tribrombenzole, das dritte dagegen nur ein Tribrombenzol. Vom Sechseckschema für Benzol ausgehend, folgert Körner, dass das erste Dibrombenzol die beiden Bromatome in Ortho-, das zweite in Meta-, das dritte in Parastellung besitzt. Damit war auch die absolute Stellung der Bromatome in den drei Tribrombenzolen und die Constitution der 6 Mononitrobenzole bewiesen. Die folgenden Schemata veranschaulichen dies ohne weiteres, die H-Atome sind der Uebersichtlichkeit wegen fortgelassen:



Eine Umkehrung dieser Beweisführung, wenn man so sagen darf, liegt in dem von P. Griess experimentell verwirklichtem Gedankengang vor (B. 5, 192; 7, 1223). Es gibt 6 isomere Diamidobenzoësäuren, dasjenige Diamidobenzol, welches bei der  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus 2 dieser 6 Säuren entsteht, ist die o-Verbindung, dasjenige, welches aus 3 dieser 6 Säuren entsteht, die m-Verbindung, und dasjenige, welches aus der sechsten Säure entsteht, die Paraverbindung:



Die Constitution der Benzolderivate, die Seitenketten enthalten, wird durch Umwandlung in Benzolcarbonsäuren ermittelt. Für die drei Phtalsäuren oder Benzoldicarbonsäuren folgt die Constitution aus folgenden Thatsachen (B. 4, 501):

Die durch Oxydation von Naphtalin erhaltene Phtalsäure ist die [1,2]- oder Orthobenzoldicarbonsäure. Das Naphtalin besteht aus zwei Benzolkernen, denen zwei in Orthostellung zu einander befindliche C-Atome gemeinsam sind.

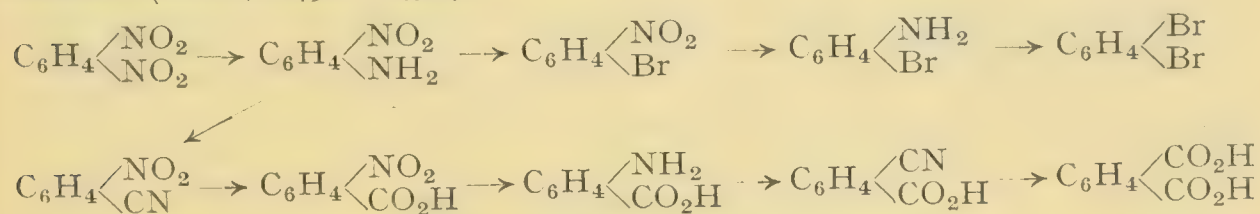




nitromesitylen erhaltenen Nitroamidomesitylen, folglich sind a und b, oder a und c gleichwerthig; da aber b und c als gleichwerthig erkannt wurden, so ist die Gleichwerthigkeit der drei nicht substituirten Wasserstoffatome des Mesitylens erwiesen, das Mesitylen ist symmetrisch, folglich müssen in ihm die drei Methylgruppen die Stellung [1,3,5] einnehmen.

Für die dritte Benzoldicarbonsäure, die Terephtalsäure, bleibt also nur die 1,4-Stellung übrig, was sich auch auf folgende Weise zeigen lässt: Die Terephtalsäure entsteht aus p-Dimethylbenzol, dieses aus p-Bromtoluol (durch Jodmethyl und Natrium). p-Bromtoluol liefert durch Oxydation p-Brombenzoësäure; p-Brombenzoësäure und p-Oxybenzoësäure gehören in dieselbe Reihe, denn die p-Oxybenzoësäure entsteht aus derselben p-Amidobenzoësäure mittelst der Diazoverbindung, aus der auch die p-Brombenzoësäure erhalten werden kann. Von der p-Oxybenzoësäure aber wurde weiter oben (S. 34) gezeigt, dass ihre Hydroxylgruppe ein Wasserstoffatom vertritt, dass zu keinem anderen Wasserstoffatom des Benzols symmetrisch liegt.

Mit den Diderivaten des Benzols, die keine kohlenstoffhaltigen Radicale als Substituenten haben, stehen die drei Phtalsäuren in genetischen Beziehungen. Die drei Dinitrobenzole lassen sich in Nitroamido-, Bromnitro-, Bromamido- und Dibrombenzole einerseits, in Nitrocyan-, Nitrocarboxyl-, Amidocarboxyl-, Cyancarboxyl- und Phtalsäuren andererseits durch Reactionen umwandeln, bei denen intramolekulare Atomverschiebungen nicht beobachtet wurden (B. 18, 1492, 1496):



Ein weiterer Beweis ergibt sich aus den Derivaten der drei isomeren Xylole. Es leiten sich ab:

- vom Metaxylole 3 Nitroxylole, Xylidine und Xylenole,
- vom Orthoxylole 2 Nitroxylole, Xylidine und Xylenole,
- vom Paraxylole 1 Nitroxylole.

Es folgt daraus, dass

- das Meta- oder Isoxylole und die Isophtalsäure die Stellung [1,3],
- das Orthoxylole und die Phtalsäure die Stellung [1,2],
- das Paraxylole und die Terephtalsäure die Stellung [1,4]

besitzen (B. 18, 2687).

Dass in den Orthoverbindungen in der That zwei benachbarte C-Atome des Benzolkerns die Seitengruppen festhalten, ergibt sich ferner aus ihrer Fähigkeit zu einfachen Reactionen, bei welchen durch Vereinigung der Seitenketten carbo- und besonders heterocyclische Condensationsproducte entstehen (vgl. o-Phenylendiamin, o-Amidophenol, o-Amidothiophenol, o-Amidobenzaldehyd, o-Phtalsäure, o-Oxyzimmtsäure u. a. m.). Ferner sprechen auch krystallographische Gründe dafür, dass die Metaverbindungen in der Mitte zwischen den Ortho- und Paraverbindungen stehen (Zeitschr. f. Kryst. 1879, 171; B. 18, R. 148).

Das Sechseckschema des Benzols drückt mithin nicht nur alle Isomerieverhältnisse der Benzolderivate aus, sondern verdeutlicht bis zu einem gewissen Grade auch ihr chemisches und physikalisches Verhalten.

**Isomerie der Polysubstitutionsproducte des Benzols.** Wenn im Benzol drei oder mehr Wasserstoffatome ersetzt sind, so muss man zwei Fälle unterscheiden: die substituierenden Gruppen sind gleich oder un-

gleich. Im ersteren Falle sind von den Triderivaten, wie  $C_6H_3(CH_3)_3$ , je drei Isomere möglich mit den Stellungen:

[1, 2, 3] [1, 2, 4] und [1, 3, 5].

Man bezeichnet dieselben

als *benachbarte* . [1, 2, 3] oder v = vicinale,

als *unsymmetrische* [1, 2, 4] oder as = asymmetrische,

als *symmetrische* . [1, 3, 5] oder s = symmetrische Triderivate.

Für die Tetraderivate mit vier gleichen Gruppen  $C_6H_2X_4$  sind, wie für die Triderivate, ebenfalls drei isomere Structurfälle möglich:

[1, 2, 3, 4]	[1, 2, 4, 5]	[1, 2, 3, 5]
v = benachbart	s = symmetrisch	as = unsymmetrisch.

Bei fünf oder sechs gleichen Gruppen ist nur je eine Modification möglich; es gibt nur ein Pentachlorbenzol  $C_6HCl_5$ , nur ein Hexachlorbenzol  $C_6Cl_6$ .

Sind die substituierenden Gruppen ungleich, so ist die Zahl der möglichen Isomeren weit grösser; man kann dieselben leicht aus dem Sechseckschema ableiten. So entsprechen der Formel der Dinitrobenzoesäure  $C_6H_3(NO_2)_2CO_2H$  sechs isomere Körper:

[1, 2, 3]    [1, 2, 4]    [1, 2, 5]    [1, 2, 6]    [1, 3, 4]    [1, 3, 5]

die Carboxylgruppe an Stelle 1 gedacht.

Die Constitution der Polysubstitutionsproducte des Benzols wird aus den genetischen Beziehungen zu Disubstitutionsproducten des Benzols von bekannter Constitution abgeleitet.

### Constitution des Benzolkerns.

Nach der 1865 von Kekulé aufgestellten Benzolformel sind die 6 Kohlenstoffatome miteinander abwechselnd einfach und doppelt zu einem geschlossenen Ringe verbunden (S. 27). Diese Annahme gibt ein umfassendes Bild des Gesamtverhaltens der Benzolderivate: 1) Sie veranschaulicht die synth. Bildungsweisen der Benzolderivate (s. S. 42), sowie der condensirten Benzole, des Naphtalins, Phenanthrens u. a. m., was auch durch alle neueren Synthesen, wie die des  $\alpha$ -Naphtols aus Phenylisocrotonsäure u. a. m. bestätigt wird (vgl. auch B. **24**, 3117). 2) Sie steht im Einklang mit den Spaltungsreactionen des Benzolkerns (S. 45). 3) Sie gibt eine einfache Erklärung dafür, dass die Orthoderivate, wegen der benachbarten Stellung der zwei Seitengruppen, befähigt sind, Anhydridverbindungen und zahlreiche auf einer Orthocondensation beruhende Derivate zu bilden. Deutlich ergibt sich auch aus der Chinolinringbildung die angenommene Benzolformel (A. **280**, 1). 4) Die Existenz von 3 zweiwerthigen Bindungen erklärt in einfacher Weise, ohne neue Hypothesen, die Fähigkeit der Benzolderivate Additionsproducte zu bilden (S. 2). Freilich findet die Addition bei den normalen Benzolderivaten meist nicht ebenso leicht statt (vgl. übrigens A. **277**, 76), wie bei den Aethylenbindungen der Methankörper; allein aliphatische Olefinverbindungen zeigen in dieser Hinsicht ebenfalls graduelle Unterschiede im Additionsvermögen (s. Allylkohol, Bd. I). Ueber die Annahme von Parabindungen im Benzol vgl. v. Baeyer, A. **269**, 181. 5) Ferner sprechen verschiedene physikalische Eigenschaften dafür, dass in den Benzolkörpern ganz ähnliche Doppelbindungen enthalten sind, wie in den Aethylderivaten. So ergibt das specif. Brechungsvermögen nach Brühl (B. **27**, 1065), dass in den Benzolderivaten 3, im Naphtalin aber 5 Aethylen-

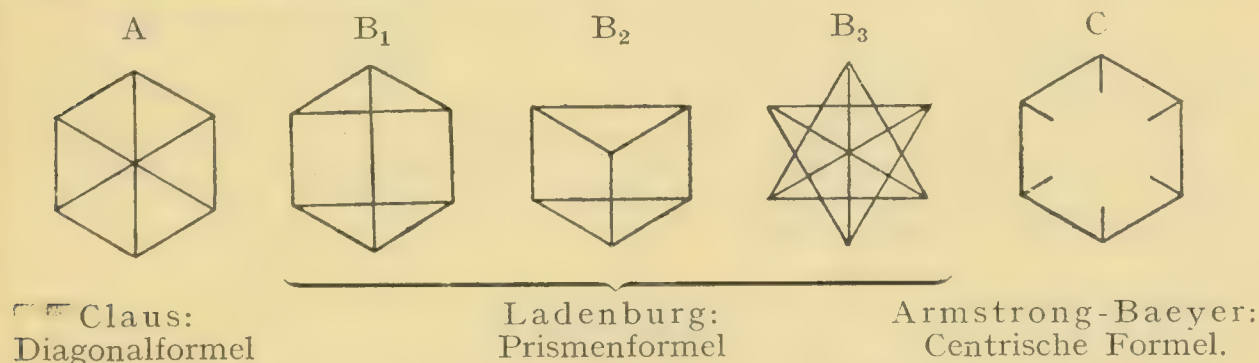


bindungen  $\text{CH}=\text{CH}$  bestehen (Bd. I) (vgl. dagegen Nasini B. **23**, R. 276). Auch die specif. Volume der Benzolkörper scheinen für die Existenz von 3 Doppelbindungen zu sprechen (Bd. I).

Die Benzolformel von Kekulé giebt aber keinen vollen Ausdruck für die völlige Symmetrie des Benzolkerns; denn nach ihr müssten die Orthoderivate [1,2] und [1,6] verschieden sein und müssten je 4 Diderivate des Benzols existiren — wenn man nicht mit Kekulé Oscillationen der benachbarten Benzolkohlenstoffatome annimmt (A. **162**, 86; B. **5**, 463; A. **279**, 195). Vielleicht findet bei der Bildung eines Orthodiderivats dann eine Verschiebung der doppelten Bindungen statt, wenn die substituierenden Gruppen an zwei einfach miteinander gebundene Ringkohlenstoffatome getreten sind, so dass immer dasjenige Diderivat entsteht, bei welchem die substituierenden Gruppen an zwei doppelt miteinander gebundenen Kohlenstoffatomen stehen. Die leichtere völlige Oxydation der o-Diderivate gegenüber den entsprechenden m- und p-Diderivaten würde damit im Einklang stehen.

Immerhin lässt sich nicht in Abrede stellen, dass in der Voraussage der Existenz zweier statt einer Modification eines Orthodisubstitutionsproductes eine Schwäche der Kekulé'schen Benzolformel liegt. Auch ist zu bemerken, dass die vielfachen Analogien, die zwischen den Ortho- und Paraderivaten gegenüber den Metaderivaten vorwalten (vgl. Chinon und Chinoderivate), durch diese Formel nicht genügend zum Ausdruck kommen. Wir geben ihr in diesem Lehrbuch trotzdem den Vorzug vor den anderen Benzolformeln, weil sie eine einheitliche Auffassung der aromatischen und der aliphatischen Verbindungen vermittelt.

Von den von anderen Seiten aufgestellten Benzolformeln möge hier auf die *Diagonalformel* von Claus (A), auf die *Prismenformel* von Ladenburg ( $B_1, B_2, B_3$ ) und auf die *centrische Formel* von Armstrong und von Baeyer (C) hingewiesen werden:



Nach den Formeln A und B sind im normalen Benzolkern keine Doppelbindungen vorhanden. Das Bestehen der 9 einwerthigen Bindungen sollte durch die specif. Volume der Benzolverbindungen und besonders durch ihre Verbrennungswärme erwiesen werden (Theorie der Bildungswärme von J. Thomsen, B. **13**, 1808; **19**, 2944). Nach den neueren Untersuchungen aber sprechen die specif. Volume vielmehr für die Existenz von 3 Doppelbindungen im Benzolkern, und die aus der Verbrennungswärme abgeleiteten Schlussfolgerungen scheinen nicht unwiderleglich (Brühl, J. pr. Ch. [2] **49**, 201).

Die Prismenformel von Ladenburg trägt »allen statischen Verhältnissen des Benzols Rechnung« und verdeutlicht die Isomerieverhältnisse der Benzolderivate. Aber sie verneint alle Doppelbindungen, die in den theilweise reducirten Benzolkernen der Di- und Tetrahydroadditionsproducte erwiesen sind, sie stellt eine räumliche Anordnung der 4 Affinitäten der

Kohlenstoffatome des Benzolkerns auf, welche in den Methankörpern keine Analogie findet, und lässt nach ihrem Urheber »für alle Bildungs- und Zeretzungsweisen der Benzolkörper der Formel von Kekulé den Vorrang« (B. **23**, 1010).

Die Diagonalformel von A. Claus, mit einem sechseitigen Benzolringe und diagonalen oder centralen Bindungen, verdeutlicht gleich dem Sechseckschema alle Isomerieverhältnisse der Benzolderivate und hat den Vorzug para- und orthoständige Additionen beliebig möglich erscheinen zu lassen, indem sie zugleich in den Di- und Tetrahydrobenzolen doppelte Kohlenstoffbindungen zulässt (B. **20**, 1422; J. pr. Ch. [2] **49**, 505). Aber sie stellt ebenfalls eine analogielose räumliche Anordnung der 4 Kohlenstoffaffinitäten und eine eigenthümliche centrale Valenz von anderer Art als die zwei Ringvalenzen auf.

Die in neuester Zeit von Baeyer aufgestellte *centrische* Formel ist der Diagonalformel äusserlich ähnlich, nimmt aber keine centrischen Bindungen an, sondern lässt den Zustand der vierten Valenzen des Kohlenstoffs unbestimmt und setzt nur fest, dass sie einen centrisch gerichteten Druck ausüben; sie kehrt so zu dem Sechseckschema von Kekulé zurück, das von einer Erklärung der Bindungsweise der vierten Valenzen zunächst Abstand nimmt (B. **23**, 1272; **24**, 2689; A. **269**, 145; B. **24**, R. 728).

In etwas anderer Weise hat neuerdings Thiele die geforderte Symmetrie des Benzolkerns zu begründen gesucht. Bezugnehmend auf das Verhalten von Substanzen mit benachbarten Doppelbindungen macht er die Annahme, dass bei gewöhnlichen Doppelbindungen »Restvalenzen« verbleiben, von denen sich bei benachbarten Doppelbindungen je zwei gegenseitig absättigen können. Indem im Benzolkern consequenter Weise eine derartige Absättigung sämtlicher Restvalenzen der drei Aethylenbindungen gegeneinander angenommen wird, zeigen sich die 6 C-Atome durch 6 »inactive« Doppelbindungen verbunden (A. **308**, 213; **311**, 194).

Auf stereochemischer Grundlage beruhen einige Constitutionsformeln für das Benzol, so die Oktaëderformel von Thomson (B. **19**, 2944) und besonders das Benzolmodell von Sachse (B. **21**, 2530; Z. f. physik. Ch. **11**, 214; **23**, 2062; vgl. a. C. 1897 II, 545), sowie das von J. Loschmidt (Wien. Akad. Ber. 1890, Bd. 99, Abt. II, S. 20). Eine Zusammenstellung der Benzolformeln findet sich Ch. Ztg. (1894) **18**, 155. Neuere Diskussionen der verschiedenen stereochemischen Formeln siehe auch B. **35**, 526, 703 u. C. 1902 II, 350.

### Benzolringbildungen.

Die kernsynthetischen Reactionen aliphatischer Substanzen, bei denen Benzolringbildung eintritt, sind vor allem deshalb wichtig, weil sie die aliphatischen mit den aromatischen Verbindungen genetisch verknüpfen; sie sollen daher vor Abhandlung der einzelnen Körperklassen übersichtlich zusammengestellt werden und zwar in der Reihenfolge, in der die Ausgangskörper bei den aliphatischen Substanzen (Bd. I) abgehandelt worden sind.

1.  $\text{CH}_4$ , Methan liefert durch eine glühende Röhre geleitet u. a. *Benzol*.

2.  $3\text{CH}\equiv\text{CH}$ , Acetylen polymerisirt sich bei Rothgluth zu *Benzol*.

3a.  $3\text{CH}=\text{C}\cdot\text{CH}_3$ , Allylen polymerisirt sich mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  zu [1,3,5]-*Trimethylbenzol* oder *Mesitylen*.

3b.  $3\text{CH}_3\cdot\text{C}=\text{C}\cdot\text{CH}_3$ , Crotonylen polymerisirt sich zu *Hexamethylbenzol*.



4.  $\text{CCl}_4$ , Perchlormethan, und  $\text{CCl}_2=\text{CCl}_2$ , Perchloraethylen, liefern durch eine glühende Röhre geleitet *Perchlorbenzol*; vgl. auch *Perbrombenzol* (S. 64).

5.  $3\text{CH}\equiv\text{CBr}$ , Monobromacetylen polymerisirt sich zu [1,3,5]-*Tribrombenzol*.

6.  $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{J}$ , Hexyljodid liefert mit Chlorjod: *Hexachlorbenzol*, mit Brom: *Hexabrombenzol*.

7a.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3):\text{CH}.\text{CHO}$ , Geranial oder Citral liefert mit Kaliumbisulfat [1,4]-*Isopropyltoluol* oder *Cymol*.

7b.  $\text{CH}_3.\text{CH}_2\text{CH}:\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}:\text{CH}.\text{COCH}_3$ , aus Methylaethylacrolein und Aceton entstehend, liefert *Pseudocumol*.

7c.  $(\text{C}_3\text{H}_7).\text{CH}_2\text{CH}:\text{C}(\text{C}_3\text{H}_7).\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}.\text{CH}_3$ , aus 2 Mol. Isovaleraldehyd und 1 Mol. Aceton, liefert *Diisopropyltoluol* (B. 28, R. 608).

8a.  $3\text{CH}_3\text{COCH}_3$ , Aceton gibt mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  [1,3,5]-*Trimethylbenzol* oder *Mesitylen*.

8b.  $3\text{CH}_3\text{CO}.\text{CH}_2\text{CH}_3$ , Methylaethylketon giebt [1,3,5]-*Triaethylbenzol*.

8c.  $3\text{CH}_3\text{CO}.\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ , Methyl-n-propylketon giebt [1,3,5]-*Tri-n-propylbenzol*.

9.  $6\text{CO}$ , Kohlenoxyd verbindet sich mit Kalium in der Hitze zu *Hexaoxybenzol-Kalium*.

10.  $3\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl}$ , Butyrylchlorid wird durch  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  zu *Triaethylphloroglucin* condensirt.

11.  $3\text{CH}\equiv\text{C}.\text{CO}_2\text{H}$ , Propiolsäure polymerisirt sich im Sonnenlicht zu [1,3,5]-*Benzoltricarbonsäure* oder *Trimesinsäure*.

12.  $3\text{NO}_2\text{CH}(\text{CHO})_2$ , Nitromalonsäurealdehyd giebt beim Zersetzen seines Na-Salzes sym. *Trinitrobenzol*.

13.  $\text{NO}_2.\text{CH}(\text{CHO})_2$ , Nitromalonsäurealdehyd und  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$  Aceton liefern p-*Nitrophenol* (B. 28, 2597; C. 1899 II, 609).

14.  $3\text{CH}_3.\text{CO}.\text{CH}=\text{CHOH}$ , Oxymethylenaceton oder Formylaceton condensirt sich leicht zu [1,3,5]-*Triacetylbenzol*  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{COCH}_3)_3$ .

15a.  $2\text{CH}_3\text{CO}.\text{CO}.\text{CH}_3$ , Diacetyl condensirt sich mit Alkalien zu p-*Xylochinon* oder [2,5]-*Dimethylchinon*.

15b.  $2\text{CH}_3.\text{CO}.\text{CO}.\text{CH}_2\text{CH}_3$ , Acetylpropionyl giebt *Durochinon* oder *Tetramethylchinon*.

16.  $3\text{CH}(\text{OH})=\text{CH}.\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Oxymethylenessigester oder Formyl-essigester, sowie dessen dimoleculares Condensationsproduct, die Cumalinsäure, condensiren sich leicht zu Estern der [1,3,5]-*Benzoltricarbonsäure* oder *Trimesinsäure*; dieselbe Säure entsteht auch durch Einwirkung von Zink auf ein Gemisch von Ameisen- und Chloressigester (C. 1898 II, 472).

17.  $4\text{CH}_3\text{COCO}_2\text{H}$ , Brenztraubensäure condensiren sich beim Erwärmen mit Natronlauge unter Austritt von Oxalsäure und Wasser zu *Methyldihydrotrimesinsäure*, welche leicht unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  und Wasserstoff in *Uvitinsäure* übergeht.

18.  $2\text{CHOCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$   $\beta$ -Formylpropionsäure geben *Terephthal-säure* oder p-*Benzoldicarbonsäure*.

19.  $2\text{CH}_3\text{CO}.\text{CHNa}.\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Natriumacetessigester und  $\text{CHCl}_3$ , Chloroform setzen sich miteinander zu *Oxyuvitinsäureester* oder *Oxymethylisophthal-säureester* um, der sich auch direct aus Methenylbisacetessigester  $\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)\text{COCH}_3 \\ \diagdown \text{C}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)\text{COCH}_3 \end{matrix}$  mit Natriumalkoholat bildet.

20.  $2\text{ROCOCH:CH.CH}_2\text{COOR}$ , Glutaconsäureester vereinigen sich unter der Einwirkung von Natriumaethylat unter Abspaltung von 1 Mol. Alkohol und Essigester zu 4-Oxyisophthalsäureester (B. 37, 2117).

21.  $\text{CH}_3\text{C:CH.CO.CH.COCH}_3$ , Dehydracetsäure liefert *Orcin* oder 3,5-Dioxytoluol.

22.  $2\text{CH}_3\text{CO.CH}_2\text{CO.CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Acetonoxalester condensirt sich zu *Oxytoluylsäureester*.

23a.  $\text{CH}_3\text{.CH}_2\text{CH:C(CH}_3\text{).CH:C(COOR)}_2$  aus Methyläthylacrolein und Malonester liefert mit Natriumalkoholat *Oxymesitylsäure*.

23b.  $(\text{CH}_3)_2\text{:CH.CH}_2\text{.CH}_2\text{.C(CH}_3\text{):CH.CH:C(COOR)}_2$  Citralidenmalonester liefert 3-Isoamenyl-4-methylsalicylsäure.

Ob bei der Bildung von *Mellithsäure* oder *Benzolhexacarbonsäure*  $\text{C}_6(\text{CO}_2\text{H})_6$  durch Oxydation von Holzkohle oder Graphit eine Synthese stattfindet, ist zweifelhaft; vielleicht ist diese Reaction als die Umwandlung eines aus 12 Kohlenstoffatomen bestehenden Kohlenstoffmolecüls aufzufassen.

Ueberblicken wir nochmals diese Reactionen, bei welchen Fettkörper durch Kernsynthesen in Benzolabkömmlinge verwandelt wurden, so ergibt sich folgendes:

1) Einige gesättigte Verbindungen wie Methan (1) und Tetrachlormethan (4) liefern in der Hitze, durch *Pyrocondensation* den Benzolring. Viele Benzolabkömmlinge, wie Benzol und Methylbenzole, einfache Amido- und Oxybenzole, zeichnen sich durch eine bemerkenswerthe Beständigkeit gegen hohe Temperaturen aus (s. Steinkohlentheer, S. 52).

2) Bei der *Perchlorirung* mancher aliphatischer Verbindungen wurde das Auftreten von Perchlorbenzol beobachtet, besonders leicht geht Hexyljodid (6) in Perchlor- und Perbrombenzol über. 3) Eine grössere Anzahl aliphatischer Acetylenverbindungen, die ein dreifach gebundenes Kohlenstoffatompaar enthalten, liefern unter *Polymerisation* durch Vereinigung von drei gleichartigen Molecülen Benzolabkömmlinge. Am schwierigsten erfolgt die Polymerisation von Acetylen zu Benzol (2). Viel leichter polymerisirt sich Bromacetylen (5). Allylen (3a) und Crotonylen (3b) bedürfen Schwefelsäure, Propiolsäure (11) Sonnenlicht zur *aromatischen Polymerisation*.

Die anderen oben zusammengestellten aliphatischen Verbindungen, welche sich zu aromatischen Substanzen zu condensiren vermögen, *aromatische Condensation* zeigen, enthalten Kohlenstoff und Sauerstoff in doppelter Bindung, viele sind Ketone, oder sie enthalten die Oxymethylen-Gruppe. 4) Auf einer unmittelbaren *Additionsreaction* beruht die Bildung von Hexaoxybenzolkalium aus Kohlenoxyd und Kalium (9). *Hydrolytische Condensationen* sind: 5) die einfache Ringschliessung beim Uebergang von Citral oder Geranial und anderer hochmolekularer Ketoolefine in Cymol, Pseudocumol und Diisopropyltoluol (7a, b, c), sowie die Condensation von Dehydracetsäure zu Orcin (20), welche unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung verläuft. 6) Die Condensation von Aceton, Methyläthyl- und Methyl-n-propylketon zu [1,3,5]-Trialkylbenzolen (8a, 8b, 8c); eine ähnliche Reaction ist die unter dreimaliger HCl-Abspaltung aus Butyrylchlorid erfolgende Condensation zu Triaethylphloroglucin (10); sowie die Condensation zweier Mol.  $\beta$ -Formylpropionsäure unter Abspaltung von Wasser



und Wasserstoff zu Terephtalsäure (18). Verwandt mit diesen Condensationen sind 7) die Condensationen des Nitromalonsäurealdehyds und der Oxymethylenverbindungen (12, 13, 14, 16); ferner 8) die Condensation der  $\alpha$ -Diketone (15a, 15b) zu Chinonen, 9) von Acetonoxalsäure zu Oxytoluylsäure (22) und schliesslich 10) die Condensation von Chloroform und Natriumacetessigester zu Oxyuvitinsäureester, wobei der Methenylbisacetessigester als Zwischenproduct angenommen werden darf (19). 11) Die Bildung homologer Salicylsäuren aus Alkenylidenmalonestern mit Natriumalkoholat (23a, 23b) beruht auf einer intramolecularen Acetessigestercondensation.

Eigenartig verläuft die Condensation der Brenztraubensäure zu Methyl-dihydrotrimesin- bez. Uvitinsäure (17), wobei sich zunächst Oxalsäure abspaltet.

An diese Benzolringbildungsreactionen schliessen sich noch verschiedene Reactionen, die zu hydroaromatischen Verbindungen führen, die mit Benzolabkömmlingen in nahen genetischen Beziehungen stehen. Hier sollen die folgenden angeführt werden:

1. Natriummalonsäureester condensirt sich zu Phloroglucindicarbonsäureester, der auch aus Acetondicarbonsäureester und Malonsäureester entsteht (B. 29, R. 1117), Natriumacetondicarbonsäureester condensirt sich zu Dioxyphenylessigdicarbonsäureester (vgl. B. 31, 2014; C. 1897 II, 741); alle diese Condensationsproducte sind wahrscheinlich Hexahydrobenzolabkömmlinge.

Vgl. auch die Condensationen von Natriumacetondicarbonsäureester mit Jod zu Hydrochinontetracarbonäureester (B. 30, 2569), mit Aethoxymethylenacetessig- und mit Aethoxymethylenmalonsäureester zu Oxytrimesinsäureester bez. Resorcintricarbonäureester (C. 1899 II, 1018, 1020).

2. Bernsteinsäureester condensirt sich mit Natrium zu Succinylbernsteinsäureester.

3. 1,5-Diketoverbindungen, welche endständig neben einer CO-Gruppe eine  $\text{CH}_3$ - oder  $\text{CH}_2\text{R}$ -Gruppe enthalten, condensiren sich zu cyclischen Aldolen der Hexamethylenreihe, die leicht unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung in Ketotetrahydrobenzolderivate übergehen. Methylenbisacetessigester,  $\alpha,\gamma$ -Diacetylglutarsäureester giebt so Methylketotetramethylen-dicarbonester. — Aehnlich liefert der  $\gamma$ -Acetylbuttersäureester  $\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOC}_2\text{H}_5$  mit Natriumaethylat: Dihydroresorcin, welches umgekehrt durch Spaltung wieder in  $\gamma$ -Acetylbuttersäure übergehen kann (vgl. Benzolringsspaltungen).

Einige andere Methoden zur Synthese hydroaromatischer Verbindungen wurden S. 4 u. 5 erwähnt.

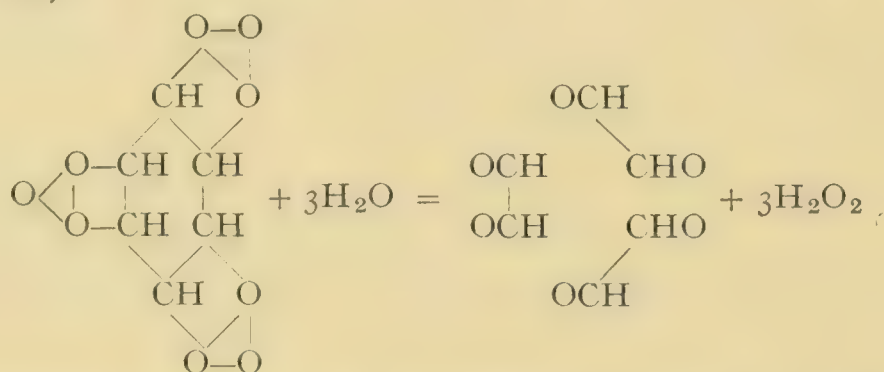
### Benzolringsspaltungen.

Wie schon hervorgehoben wurde, sind die Benzolderivate im Allgemeinen ausgezeichnet durch die Festigkeit des Benzolringes. Um den Benzolring zu spalten, behandelt man daher die geeigneten Benzolderivate mit Reagentien, welche die Doppelbindungen des Kernes theilweise oder ganz lösen. Der Aufspaltung geht demnach stets die Bildung hydroaromatischer Zwischenproducte voraus, die man meist nicht festhalten

konnte. Manchmal erhält man Spaltungsproducte, welche im Molecül noch die sechs Kernkohlenstoffatome als offene Kette enthalten, meist Bruchstücke der Aufspaltungsproducte, in einigen Fällen pentacarbo-cyclische Verbindungen, entstanden aus hexacarbo-cyclischen  $\alpha$ -Diketonen.

Am leichtesten erwiesen sich Phenole, Amidophenole, Chinone, Oxychinone und Phenolcarbonsäuren der Ringspaltung zugänglich.

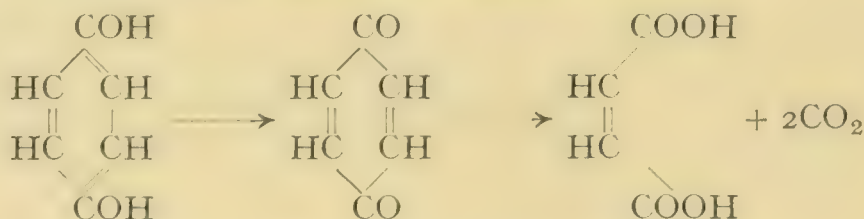
**1. Aufspaltung durch gelinde Oxydation.** Während heftig wirkende Oxydationsmittel den Benzolkern in Kohlendioxyd, Ameisensäure und Oxalsäure umwandeln, gelingt es mit Hilfe des Ozons, eine glatte und ausserordentlich durchsichtige Spaltung des Benzols zu erzielen. Es bildet sich hierbei zunächst durch Addition von drei Molecülen Ozon an die drei Doppelbindungen des Benzolkernes das Ozobenzol oder Benzoltriozonid  $C_6H_6O_9$ , das durch Einwirkung von Wasser in drei Molecüle Glyoxal zerfällt (Harries):



Diese Spaltung bildet eine der kräftigsten Stützen für die Kekulé'sche Benzolformel. In ähnlicher Weise, wie das Benzol verhalten sich auch die homologen Benzolkohlenwasserstoffe.

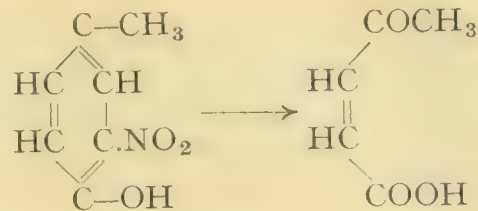
Das Brenzcatechin oder [1,2]-Dioxybenzol  $C_6H_4[1,2](OH)_2$  und die Protocatechusäure oder [3,4]-Dioxybenzoësäure  $CO_2H[1]C_6H_3[3,4](OH)_2$  werden durch salpetrige Säure zu Dioxyweinsäure oxydirt (Kekulé).

Das Hydrochinon oder [1,4]-Dioxybenzol und das aus diesem durch Oxydation leicht entstehende Chinon werden durch Silbersuperoxyd in Maleïnsäure und  $CO_2$  gespalten (R. Kempf):

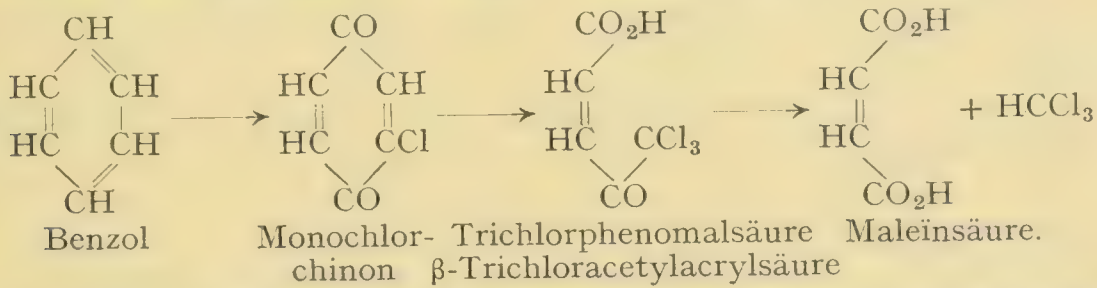


Phenol  $C_6H_5OH$  wurde durch verdünnte Kaliumpermanganatlösung in Mesoweinsäure übergeführt (Döbner). Es ist wahrscheinlich, dass auch in diesem Falle zunächst Chinon und aus diesem Maleïnsäure entsteht, die mit  $MnO_4K$  in Mesoweinsäure (vgl. Bd. I) übergeht. Aus tert.-Butylphenol  $(CH_3)_3C.C_6H_4OH$  und tert.-Amylphenol  $C_2H_5(CH_3)_2C.C_6H_4OH$  entstehen Trimethyl- bez. Aethyldimethylbrenztraubensäure (R. Anschütz und G. Rauff). Durch Oxydation von o-Nitro-p-kresol mit rauchender Schwefelsäure entsteht  $\beta$ -Acetyl-acrylsäure (G. Schultz und O. Löw).





2. **Aufspaltung durch gleichzeitige Chlorirung und Oxydation.** Benzol geht durch Behandlung mit Kaliumchlorat und Schwefelsäure unter Zwischenbildung von gechlortem Chinon in Trichlorphenomalsäure oder  $\beta$ -Trichloracetylacrylsäure (s. Bd. I) über, die mit Barytwasser in Chloroform und Maleinsäure zerfällt (Kekulé und Strecker):



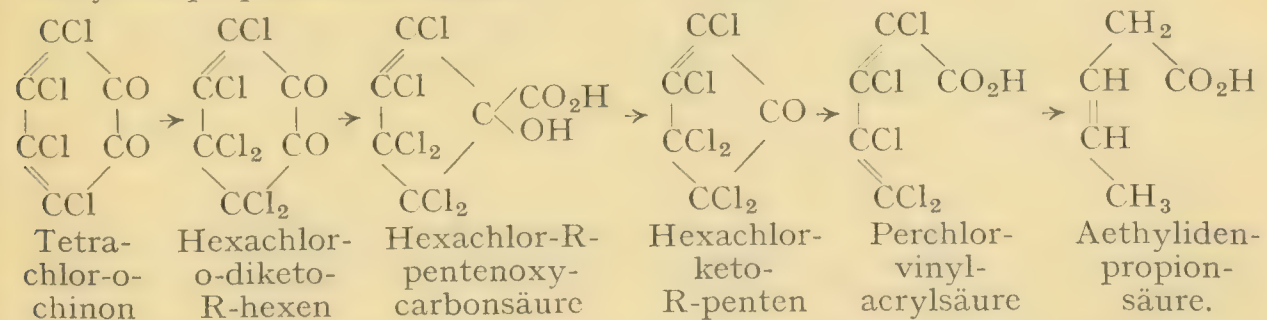
Aus Phenol, Salicylsäure oder Orthooxybenzoësäure  $\text{CO}_2\text{H}[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{OH}$  und aus Gallussäure  $\text{CO}_2\text{H}[1]\text{C}_6\text{H}_2[2,3,4](\text{OH})_3$  entsteht durch Behandlung mit Kaliumchlorat und Salzsäure die Trichlorbrenztraubensäure oder Iso-trichlorglycerinsäure  $\text{CCl}_3\text{C}(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{H}$  (s. Bd. I).

Pikrinsäure oder [1OH2,4,6]-Trinitrophenol liefert mit Bleichkalk behandelt Chlorpikrin (s. Bd. I), mit Brom und Kalkmilch Brompikrin (s. Bd. I).

Besonders lehrreich sind die Methoden der Benzolkernspaltung, welche Zincke ausgebildet hat; sie bestehen in der Darstellung von gechlorten R-Hexen- und R-Hexylenketonen, aus geeigneten aromatischen Substanzen, und Spaltung der ersteren.

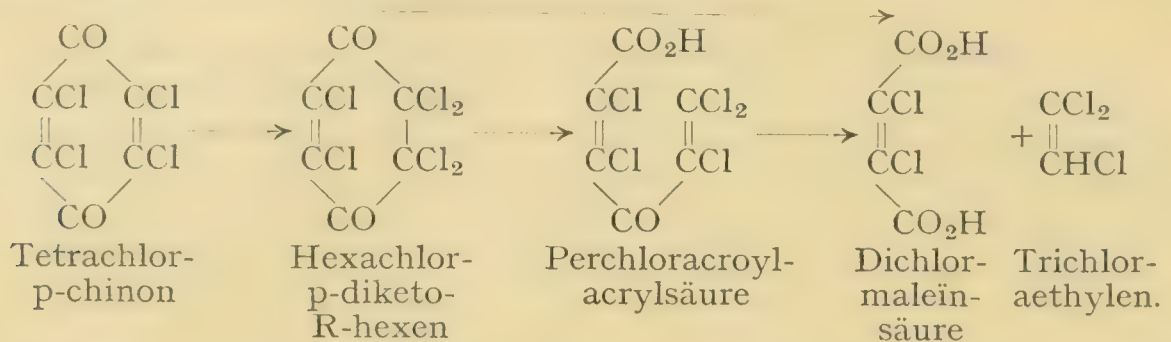
Es sollen im Nachfolgenden vier Beispiele herausgegriffen werden, von denen sich die drei ersten an die drei Dioxybenzole, das vierte an das [1,3,5]-Trioxybenzol oder Phloroglucin anknüpfen.

1. Mit Chlor behandelt geht Brenzcatechin oder o-Dioxybenzol zunächst in Tetrachlororthochinon, dieses in Hexachlor-o-diketo-R-hexen über. Schon beim Erwärmen mit Wasser erleidet die letztere Verbindung eine Umlagerung in Hexachlor-R-pentenoxy-carbonsäure, die sich mit Chromsäure zu Hexachlorketo-R-penten oxydiren lässt. Mit Natronlauge spaltet sich das Hexachlor-R-pentenketon in Perchlorvinylacrylsäure, bei deren Reduction Aethylidenpropionsäure entsteht (B. 27, 3364):

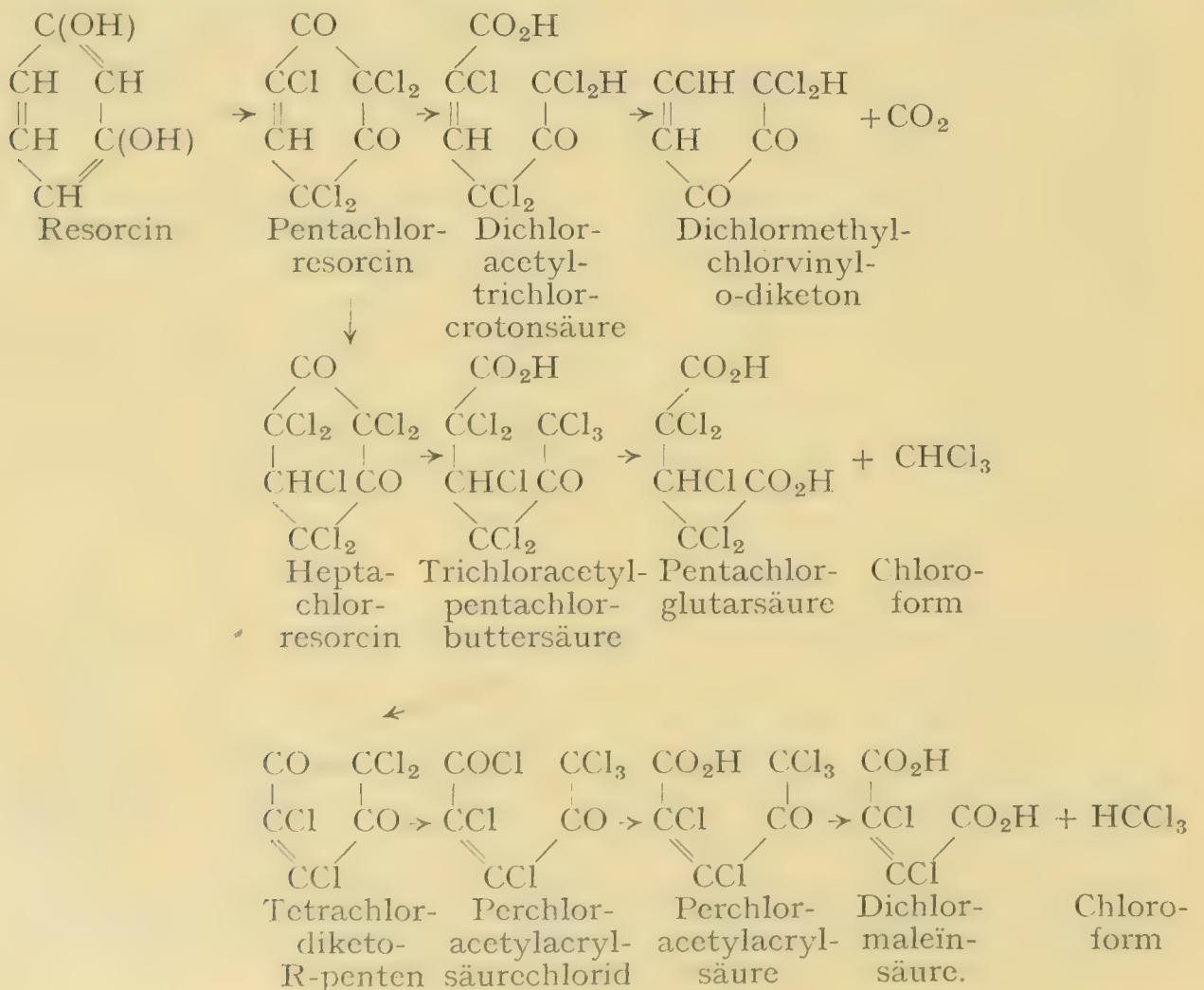


2. Einfacher verläuft die Spaltung des Hydrochinons. Durch Einwirkung von Chlor auf Hydrochinon oder Chinon, sowie von Kaliumchlorat und Salzsäure auf Phenol kann leicht Tetrachlorparachinon (Chloranil) er-

halten werden, aus diesen unter Chloraufnahme Hexachlor-paradiketo-R-hexen, welches mit alkoholischem Kali zu Perchloracrylsäure aufgespalten wird. Diese letztere, sowie das Hexachlor-paradiketo-R-hexen selbst werden durch wässrige Natronlauge in Dichlormaleinsäure und Trichloräthylen zerlegt (A. 267, 1):

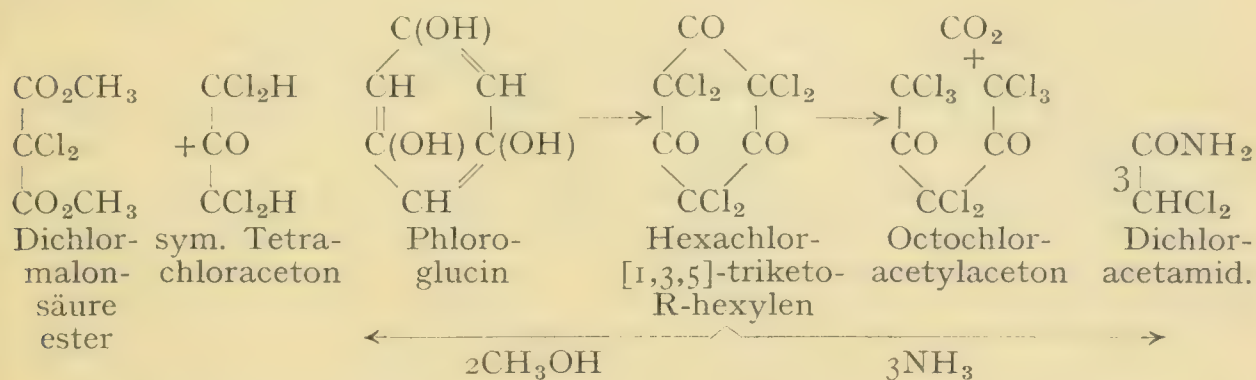


3. Aus Resorcin entsteht mit Chlor in Eisessig Pentachlorresorcin, aus diesem Heptachlorresorcin; beide m-Diketochloride spalten sich schon mit kaltem Wasser auf, aus der Pentachlorverbindung entsteht Dichloracetyltrichlorcrotonsäure, aus der Heptachlorverbindung mit Chlor und Wasser Trichloracetylpentachlorbuttersäure. Die Dichloracetyltrichlorcrotonsäure liefert mit Wasser gekocht: Dichlormethylchlorvinyl-o-diketon. Die Trichloracetylpentachlorbuttersäure spaltet sich mit Alkalien, ähnlich wie die Trichloracetylacrylsäure, in Chloroform und Pentachlorglutarsäure. Behandelt man sie dagegen mit kochendem Wasser, so geht sie in Tetrachlordiketo-R-penten über, das sich mit Chlor in Perchloracetylacrylsäurechlorid verwandelt. Mit Wasser liefert das Chlorid die Säure selbst, die mit Alkalien behandelt in Chloroform und Dichlormaleinsäure zerfällt:



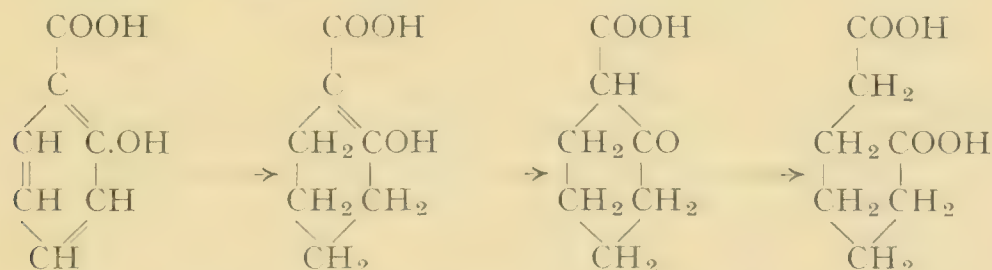


4. Ganz ähnlich wie Resorcin verhält sich das Phloroglucin oder [1,3,5]-Trioxybenzol, indem es mit Chlor in Hexachlor-[1,3,5]-triketo-Rhexen übergeht. Das Triketon zerfällt mit Chlor und Wasser in Octochloracetylaceton, mit Methylalkohol in Dichlormalonsäuredimethylester und sym. Tetrachloraceton, mit Ammoniak in 3 Molecüle Dichloracetamid (B. **23**, 1706):



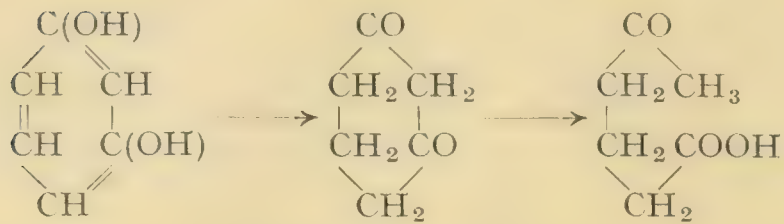
Bei den vier Beispielen findet die Aufspaltung zwischen einer CO-Gruppe und einer CCl<sub>2</sub>-Gruppe eines Ketochlorides statt. Diese Reactionen hat Zincke zuerst in der Naphtalinreihe ausgebildet und sie zur Aufspaltung des einen Naphtalinkerns und zur Umwandlung von Naphtalin in Indenabkömmlinge verwendet, später dehnte er sie auf die oben genannten Phenole und andere aromatische Verbindungen aus. In ähnlicher Weise führte Hantzsch die Spaltung des Phenols mit Chlor in alkalischer Lösung und seine Umwandlung in Cyclopentenderivate durch (B. **22**, 1238).

3. **Aufspaltung durch Reduction in alkalischer Lösung.** Diese Aufspaltung zeigen I. die o-Phenolcarbonsäuren bei der Reduction mit Natrium in amyalkoholischer Lösung. Als Zwischenproducte der Reduction sind wahrscheinlich Tetrahydrosäuren und deren Umlagerungsproducte: hydroaromatische o-Ketoncarbonsäuren, anzunehmen. Die letzteren verwandeln sich unter Aufnahme von Wasser in Pimelinsäuren; Salicylsäure liefert fast quantitativ n-Pimelinsäure, o-, m- und p-Kresotinsäure die drei isomeren Methylpimelinsäuren (Einhorn und Willstätter B. **28**, R. 744):



Mit demselben Erfolge ist diese Reaction auf die Naphtalin-o-oxycarbonsäuren (s. Naphtalinringspaltungen) übertragen worden.

II. Resorcin giebt bei der Reduction Dihydroresorcin, das bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat n-Glutarsäure liefert (Merling A. **278**, 32); bei mehrstündigem Erhitzen mit conc. Barytlösung auf 150—160° wird Dihydroresorcin unter H<sub>2</sub>O-Aufnahme zu γ-Acetylbuttersäure gespalten (Vorländer B. **28**, 2348):



Die Reaction kann rückläufig gemacht werden (vgl. S. 45).

### I. Die einkernigen Benzolkohlenwasserstoffe.

**Benzol**, *Phen*, *Benzen*  $\text{C}_6\text{H}_6$ , F. + 5,4<sup>0</sup>, Kp. 760 80,4<sup>0</sup>, ist der Grundkohlenwasserstoff der aromatischen Substanzen. Es entsteht bei der trockenen Destillation der Steinkohlen und findet sich daher im Steinkohlentheer, begleitet von einem ihm in den physikalischen Eigenschaften zum Verwechseln ähnlichen Körper, dem Thiophen (s. d.)  $\text{C}_4\text{H}_4\text{S}$ , und zahlreichen anderen Verbindungen. Reines Benzol entsteht beim Erhitzen von Benzoësäure oder Benzolpolycarbonsäuren mit Kalk. Synthetisch entsteht das Benzol aus Acetylen beim Erhitzen auf hohe Temperatur (Berthelot, 1870).

Man stellt das Benzol aus dem Steinkohlentheer durch Ausfractioniren dar und befreit es von Thiophen, dessen Vorhandensein sich mittelst der Indophenin- oder Phenanthrenchinonreaction (s. Thiophen) leicht feststellen lässt, durch wiederholtes Ausschütteln mit etwas conc. Schwefelsäure, Behandeln mit Aluminiumchlorid oder Erwärmen mit Chlorschwefel, Formaldehyd oder Phtalsäureanhydrid (B. 29, R. 1000, 1152; C. 1902 II, 737; 1909 II, 666). Schliesslich reinigt man es, nachdem man es in einer Kältemischung zum Krystallisiren gebracht hat, durch Abpressen.

Geschichte (B. 23, 1271). Das Benzol wurde 1825 von Faraday im comprimirten Leuchtgas aus Oel entdeckt, 1834 von Mitscherlich durch Destillation von Benzoësäure mit Aetzkalk erhalten und 1845 von A. W. Hofmann im Steinkohlentheer aufgefunden.

Eigenschaften. Das Benzol ist eine bewegliche, aetherisch riechende Flüssigkeit,  $D_0$  0,899,  $D_{20}$  0,8799. Es brennt mit leuchtender Flamme, mischt sich mit absol. Alkohol und Aether und löst sehr leicht Harze und Fette, ferner viele Kohlenstoffverbindungen, von denen manche mit Krystallbenzol (s. Triphenylmethan) zu krystallisiren vermögen. Auch Schwefel, Jod und Phosphor sind in Benzol löslich.

Verhalten und Umwandlungen. 1) Leitet man Benzol durch eine glühende Röhre, so geht es theilweise unter Abspaltung von Wasserstoff in Diphenyl  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ , Diphenylbenzole  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2$  u. a. über, zum Theil zerfällt es in Acetylen. 2) Bei der Oxydation von Benzol mit Braunstein und Schwefelsäure tritt etwas Benzoësäure auf, offenbar aus zunächst entstandenem Diphenyl herrührend (A. 221, 234), und etwas o-Phtalsäure, aber das Benzol ist recht beständig gegen Oxydationsmittel. Durch Silbersuperoxyd in Gegenwart von Salpetersäure oder durch Mangansulfat wird es zu Chinon (s. d.) oxydirt (B. 38, 3963; C. 1908 I, 74). Durch Behandlung mit  $\text{ClO}_3\text{K}$  und Schwefelsäure wird das Benzol aufgespalten und geht in Trichlorphenomalsäure oder  $\beta$ -Trichloracetylacrylsäure über (S. 47). Leitet man Ozon längere Zeit durch Benzol, so wird eine weisse amorphe Masse erhalten, das sog. *Ozobenzol*, eine sehr explosive Substanz der Formel  $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_9$ , welche durch Wasser unter Bildung von



Glyoxal langsam zersetzt wird (B. 37, 3431; s. S. 46). 3) Durch Erhitzen mit HJ-Säure auf 260—280° wird das Benzol grösstentheils unter Isomerisation in Methylpentamethylen (S. 14) umgewandelt; dagegen verbinden sich Benzol und Wasserstoff zu Hexahydrobenzol beim Ueberleiten über fein vertheiltes Nickel bei 180—200° (C. 1901 I, 817). 4) Chlor und Brom wirken sowohl substituierend als addierend auf Benzol ein (S. 61); über die Einwirkung von ClOH und Cl<sub>2</sub>O s. C. 1900 I, 849. 5) Salpetersäure führt es in Nitrobenzol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub>, 6) Schwefelsäure in Benzolsulfosäure C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>SO<sub>3</sub>H über. Die beiden letzteren Verbindungen werden technisch in grossem Maassstabe hergestellt. Mit Hilfe von Al<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub> und Halogenalkylen kann man Alkylreste in Benzol einführen (vgl. Bildungsweise 4 der Benzolkohlenwasserstoffe, S. 53). 7) Mit Aldehyden wird Benzol durch Schwefelsäure zu höheren aromatischen Kohlenwasserstoffen condensirt (s. Diphenylmethan und -aethan).

### Der Steinkohlentheer.

Wie das Benzol, so bilden sich zahlreiche Alkylbenzole und viele höhere condensirte aromatische Kohlenwasserstoffe: *Naphthalin* C<sub>10</sub>H<sub>8</sub>, *Acenaphthen* C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>, *Fluoren* C<sub>13</sub>H<sub>10</sub>, *Anthracen* und *Phenanthren* C<sub>14</sub>H<sub>10</sub>, *Fluoranthren* C<sub>15</sub>H<sub>10</sub>, *Pyren* C<sub>16</sub>H<sub>10</sub>, *Chrysen* C<sub>18</sub>H<sub>12</sub> u. a. m. bei der trockenen Destillation der Steinkohlen. Sie sind im sog. Steinkohlentheer enthalten, welcher in den Leuchtgasfabriken und den Kokereien in sehr bedeutenden Mengen gewonnen wird. Ausser dem Leuchtgas und dem Theer bildet sich bei der trockenen Destillation der Steinkohle das Ammoniakwasser, während der Koks in den Retorten zurückbleibt, um als kohlenstoffreicherer Brennmaterial wie die Steinkohle zu dienen.

Für die rasche, glänzende Entwicklung der aromatischen Chemie ist es von der grössten Bedeutung gewesen, dass im Steinkohlentheer die aromatischen Grundkohlenwasserstoffe der chemischen Forschung in jeder Menge von der Technik geliefert wurden. Denn während sich die Paraffine ihrer Eigenschaften halber als ungeeignet erwiesen, um von ihnen aus die aliphatischen Substanzen practisch aufzubauen, bilden die aromatischen Kohlenwasserstoffe mit ihrer Fähigkeit zu den mannigfaltigsten Reactionen nicht nur die systematische, sondern auch die practische Grundlage für die Chemie der aromatischen Substanzen. Der Steinkohlentheer, welcher diese Kohlenwasserstoffe enthält, ist die unversieglige Quelle zur Herstellung zahlloser aromatischer Verbindungen, von denen nicht wenige als Farbstoffe, Riechstoffe oder als Heilmittel die ausgedehnteste Verwendung gefunden haben.

Die Verarbeitung des Steinkohlentheers auf aromatische Kohlenwasserstoffe. Der Steinkohlentheer, welcher ausser den aromatischen Kohlenwasserstoffen noch Fettkohlenwasserstoffe, Thiophen und dessen methylirte Abkömmlinge, Phenole, Pyridinbasen und andere Verbindungen enthält, wird zunächst durch Destillation in drei oder vier Fractionen geschieden:

1. Leichtöl (3—5 pct.), spec. leichter als Wasser, siedet bis 150°.
2. Mittelöl (8—10 pct.), spec. ungefähr so schwer als Wasser, siedet von 150—210°.

3. Schweröl (8—10 pct.), spec. schwerer als Wasser, siedet von 210—270°.
4. Grünöl oder Anthracenöl (16—20 pct.), ist grün gefärbt und siedet von 270—400°.
5. Rückstand: Pech (ca. 60 pct.).

Für die Benzolkohlenwasserstoffe kommt nur das Leichtöl in Betracht, welches durch Waschen mit Schwefelsäure von Brandharzen, Olefinen, Pyridinbasen u.a.m., dann durch Waschen mit Natronlauge von Phenolen befreit wird. Hierauf unterwirft man es einer sorgfältigen fractionirten Destillation in Columnenapparaten.

Im Steinkohlentheer kommen ausser Benzol folgende Benzolkohlenwasserstoffe vor: Toluol oder Methylbenzol, die drei isomeren Xylole oder Dimethylbenzole, Aethylbenzol, sowie das Vinylbenzol oder Styrol, die drei isomeren Trimethylbenzole: Mesitylen, Pseudocumol, Hemimellithol, n-Propylbenzol, die drei isomeren Aethyltoluole, ferner Durol oder Tetramethylbenzol. Aromatische Kohlenwasserstoffe finden sich ferner reichlich im Braunkohlentheer, in geringerer Menge im Holztheeröl, im Schiefertheeröl und im Erdöl.

Die grösste Menge des Benzols und Toluols wird heute aus den Kokereigasen, welche ca. 42 g pro cbm von diesen Kohlenwasserstoffen enthalten, durch Behandlung der Gase mit höher siedenden Fraktionen des Steinkohlentheers in Rieseltürmen gewonnen.

Für das Verständniss der Bildung der aromatischen Kohlenwasserstoffe bei der trockenen Destillation der Steinkohlen kommt die Bildung derselben unter Entwicklung von Wasserstoff beim Durchleiten einfacher Fettkörper, wie Methan, Alkohol, Aether u. a. m., durch glühende Röhren in Betracht (vgl. B. **29**, 2691). Man nennt derartige Reactionen *pyrogene Synthesen* oder *Pyrocondensationen*, bei denen besonders dem Acetylen und dem Allylen eine Hauptrolle zufallen dürfte. Wie aus Acetylen Benzol, so könnte aus Acetylen und Allylen Toluol, aus Benzol und Acetylen Naphthalin u. s. w. entstehen (A. **139**, 281; B. **10**, 853; **11**, 1213; **18**, 3032; **19**, 2513; **20**, 660). Zu derartigen Pyrocondensationen geben die glühenden Retortenwände, mit denen bei der Zersetzung der Steinkohle durch Hitze die flüchtigen Zersetzungsproducte in Berührung kommen, ausgiebige Gelegenheit. Andererseits ist jedoch auch die Beschaffenheit des organischen Ausgangsmateriales als wesentlich zu berücksichtigen (B. **28**, 488).

#### Alkylbenzole $C_nH_{2n-6}$ .

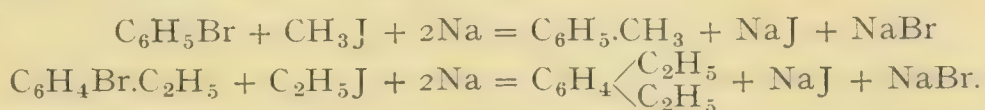
An die Spitze der allgemeinen Bildungsweisen der Alkylbenzole — von denen sich die in dem vorhergehenden Abschnitt aufgezählten Alkylbenzole im Steinkohlentheer finden — stellen wir die kernsynthetischen Reactionen (Bd. I).

1. Schon wiederholt wurde erwähnt, dass sich verschiedene symmetrische Trialkylbenzole durch Polymerisation von Alkylacetylenen mit Schwefelsäure bilden, ähnlich wie durch Polymerisation von Acetylen Benzol entsteht (S. 42).

Allylen  $3CH_3.C \equiv CH \xrightarrow{SO_4H_2} C_6H_3[1,3,5](CH_3)_3$  Mesitylen.  
Statt der Alkylacetylene kann man Ketone: Aceton, Aethylmethylketon mit Schwefelsäure behandeln (S. 42).



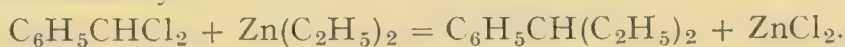
2. Weit allgemeiner ist die 1864 von Fittig entdeckte Reaction: Einwirkung von Natrium auf ein Gemenge bromirter Benzolkohlenwasserstoffe mit Bromiden oder Jodiden der Alkyle in aetherischer Lösung (A. **129**, 369; **131**, 303; B. **21**, 3185):



Diese Reaction ist eine höchst werthvolle Verallgemeinerung der von Würtz herrührenden Synthese der Paraffine durch Einwirkung von Natrium auf Halogenalkyle (Bd. I).

Einige Tropfen Essigester befördern die Reaction, die um so glatter verläuft, je grösser das Moleculargewicht des Alkyljodides ist.

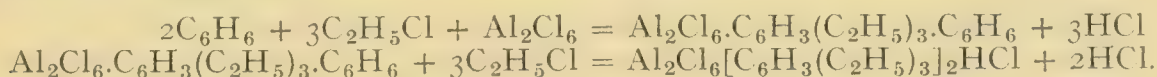
3. Der Synthese von Tetramethylmethan aus Acetonchlorid und Zinkmethyl (Bd. I) entspricht die Synthese des Isopropylbenzols aus Benzalchlorid und Zinkmethyl (B. **13**, 45) und des einen Amylbenzols aus Benzalchlorid und Zinkaethyl:



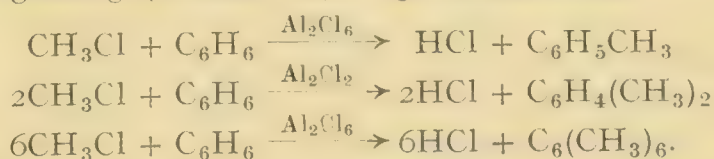
4. Ihrem Wesen nach beschränkt auf die aromatischen Verbindungen, aber dort von sehr allgemeiner Anwendbarkeit, ist die von Friedel und Crafts 1877 entdeckte sog. Aluminiumchloridsynthese, bestehend in der Einwirkung der Alkylhaloide auf Benzolkohlenwasserstoffe bei Gegenwart von Aluminiumchlorid.

Den Alkylhaloïden analog reagiren in einzelnen Fällen die Olefine bei gleichzeitiger Einwirkung von Salzsäure (C. 1907 II, 366).

Aehnlich wirken Zinkchlorid und besonders Eisenchlorid (vgl. Nencki B. **32**, 2414). Das Aluminiumchlorid kann zuweilen durch eine Mischung von Sublimat und Aluminiumspähnen ersetzt werden (vgl. B. **35**, 868). Es entstehen hierbei wahrscheinlich zuerst aus den Alkylhaloïden metallorganische Verbindungen, die dann auf die Kohlenwasserstoffe einwirken (C. 1900 I, 756; B. **33**, 815). In einzelnen Fällen ist es gelungen, hierbei auftretende Zwischenproducte festzuhalten. Es scheint hiernach die Reaction zwischen Benzol, Aethylchlorid und Aluminiumchlorid in folgenden Phasen zu verlaufen:



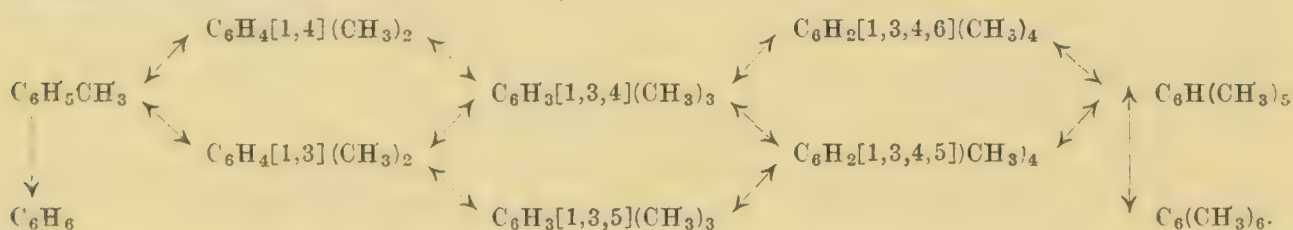
Dieses Reactionsproduct zerfällt beim Erhitzen in Triaethylbenzol, Salzsäure und die Verbindung  $\text{Al}_2\text{Cl}_6\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ , die unter der Einwirkung der Salzsäure ein neues Molecül Benzol in Triaethylbenzol überführen kann, so dass es mit wenig Aluminiumchlorid gelingt, eine grosse Menge Benzol zu alkyliren. Durch Wasser wird die Verbindung  $\text{Al}_2\text{Cl}_6\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{C}_2\text{H}_5)_3$  in  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{HCl}$  und Triaethylbenzol zerlegt (J. pr. Ch. [2] **72**, 57). Es gelingt ohne Schwierigkeit, sämmtliche Wasserstoffatome des Benzols durch Methyl- oder Aethylgruppen zu ersetzen (B. **14**, 2624; **16**, 1745). Zuweilen wirkt  $\text{CS}_2$  als Verdünnungsmittel günstig (A. **235**, 207; vgl. B. **29**, 2884):



In ähnlicher Weise reagiren mit den Benzolkohlenwasserstoffen sehr verschiedenartige Halogenverbindungen, wie Chloroform (s. Triphenylmethan)

und die Säurechloride (s. Benzophenon und Acetophenon). Auch Aethyläther reagiert bei Gegenwart von  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  auf Benzolkohlenwasserstoffe unter Bildung von polyäthylirten Benzolen (C. 1899 II, 755).

Abbaureactionen: 5. Merkwürdigerweise eignet sich das Aluminiumchlorid ebenso gut zum Abbau der Alkylbenzole als zum Aufbau. So werden sowohl bei der Einwirkung von Aluminiumchlorid für sich, als auch besonders leicht beim Einleiten von  $\text{HCl}$  in das mit Aluminiumchlorid versetzte Polyalkylbenzol die Seitenketten als Chloralkyl abgespalten (A. **235**, 177). Unter den geeigneten Versuchsbedingungen gelingt es, mit Aluminiumchlorid die Seitenketten aus dem einen Molecül eines Kohlenwasserstoffs in ein anderes Molecül desselben Kohlenwasserstoffs zu übertragen. Dabei werden bestimmte Stellungen der Alkylgruppen sowohl bei dem Aufbau als dem Abbau mittelst Aluminiumchlorid bevorzugt, wie es das folgende Reactionsschema veranschaulicht (Anschütz und Immendorff, B. **18**, 657):

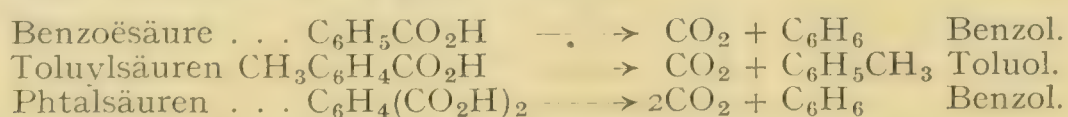


Nebenbei wird bei Butyl-, Amyl-benzolen u. s. w. leicht eine Isomerisation der Alkylradicale durch das Aluminiumchlorid bewirkt (C. 1899 I, 776).

Lässt man Brom in Gegenwart von Aluminiumbromid auf polyalkyirte Benzole einwirken, so wird unter Bromirung der entstehenden Producte die längste Seitenkette abgespalten (C. 1899 I, 32).

6. In ähnlicher Weise wirkt conc. Schwefelsäure zersplitternd und aufbauend (s. Durol S. 59).

7. Trockene Destillation eines Gemenges der aromatischen Säuren mit Kalk oder Natronkalk; zur Beförderung der Wärmeleitung fügt man Eisenfeile hinzu. Hierbei werden unter Abspaltung aller Carboxyle die Stammkohlenwasserstoffe abgeschieden:



8., 9. und 10. Ersatz von anorganischen Resten in Substitutionsproducten von aromatischem Kohlenwasserstoff durch Wasserstoff:

8. Behandeln von Diazoverbindungen mit Alkohol oder alkalischer Zinnoxidullösung (B. **22**, 587). Für die Lösung von Constitutionsfragen gebührt dieser Reaction eine besondere Bedeutung. Man erhält die Diazoverbindungen aus Amidoverbindungen, diese aus Nitroverbindungen, den Einwirkungsproducten von Salpetersäure auf Kohlenwasserstoffe.

9. Behandeln von Sulfo Säuren (s. d.) mit überhitztem Wasserdampf und Schwefelsäure, conc. Salzsäure oder Phosphorsäure bei  $180^\circ$ .

10. Erhitzen von sauerstoffhaltigen Derivaten, wie von Phenolen und Ketonen mit Zinkstaub (Baeyer, A. **140**, 295) oder  $\text{HJ}$ -Säure und Phosphor; es ist bemerkenswerth, dass hierbei z. B. Benzophenon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$  leicht, dagegen Diphenyläther  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$  nicht reducirt wird. Besonders glatt verläuft die Reduction der Ketone beim Ueber-



leiten der Dämpfe mit Wasserstoff über fein verteiltes Ni bei 190—195<sup>0</sup> (C. 1905 I, 29).

11. Manche Alkylbenzole, wie Propyl- und Isopropylbenzol u. a. m. stellt man zweckmässig durch Reduction der entsprechenden Olefinbenzole, wie  $C_6H_5CH:CHCH_3$ ,  $C_6H_5C(CH_3):CH_2$ , mit Na und Alkohol dar (B. 36, 621, 1628, 1632; 37, 1721).

Eigenschaften. Die Benzolkohlenwasserstoffe sind meist flüchtige Flüssigkeiten, einige Polymethylbenzole: Durol, Penta- und Hexamethylbenzol, auch Hexaaethylbenzol, sind bei gewöhnlicher Temperatur fest. Sie besitzen einen eigenartigen, nicht unangenehmen Geruch, sind in Wasser unlöslich, dagegen lösen sie sich in Alkohol und Aether. Sie sind selbst gute Lösungsmittel für viele organische Verbindungen, die aus diesen Lösungen meist durch Petrolaether ausgefällt werden können.

Verhalten und Umwandlungen. 1. Durch Reductionsmittel, besonders durch Ueberleiten ihrer Dämpfe mit Wasserstoff über fein verteiltes Nickel, gehen die Alkylbenzole wie das Benzol selbst in hydrocycliche Kohlenwasserstoffe über, durch HJ-Säure erfolgt Umlagerung des sechsgliedrigen in einen isomeren fünfgliedrigen Kohlenwasserstoff.

2. Sehr wichtig ist das Verhalten der Alkylbenzole bei der Oxydation. Durch verdünnte Salpetersäure, Chromsäuremischung, Kaliumpermanganat oder Ferridcyankalium werden nämlich die Seitenketten der Benzolhomologen in  $CO_2H$ -Gruppen übergeführt. Die Zahl der entstandenen  $CO_2H$ -Gruppen und ihre Stellung zueinander giebt Auskunft über die Zahl und Stellung der Alkoholradicale in dem oxydirten Benzolkohlenwasserstoff. Durch vorsichtige Oxydation, besonders mit  $MnO_4K$ , gelingt es, bei längeren Seitenketten Zwischenproducte zu erhalten, indem die Oxydation nach denselben Regeln erfolgt wie bei den Fettkörpern (vgl. Aromatische Carbonsäuren).

3. Chlor und Brom substituieren in der Kälte bei Gegenwart von Ueberträgern H-Atome des Benzolrestes, in der Wärme H-Atome der Seitenkette (s. Toluol u. S. 62).

4. Conc. Salpetersäure liefert Nitroverbindungen.

5. Conc. Schwefelsäure löst beim Erwärmen die Alkylbenzole zu Sulfosäuren, aus denen die Kohlenwasserstoffe wieder zurückgebildet werden können (vgl. Bildungsweise 9). Es beruht hierauf ein Verfahren zur Trennung der Benzole von den Grenzkohlenwasserstoffen, sowie zu ihrer Reindarstellung.

6. Durch Einwirkung von Ozon liefern die Alkylbenzole ebenso wie das Benzol, explosive Triozonide, die durch Wasser unter Bildung aliphatischer Aldehyde zerlegt werden (A. 343, 369).

7. Mit Chromylchlorid  $CrO_2Cl_2$  geben die homologen Benzole Verbindungen, aus denen durch Wasser aromatische Aldehyde und Ketone (s. diese) gebildet werden.

8. Beim Erhitzen von Toluol oder Xylole mit Schwefel bilden sich Stilben  $C_6H_5CH:CHC_6H_5$  oder methylierter Stilbene bez. deren weitere Umwandlungsproducte (C. 1903 I, 502).

Isomerie. Von dem ersten Glied der Reihe, dem Toluol, ist der Theorie nach nur eine Modification denkbar und bekannt: die 6 Wasserstoffatome des Benzols sind gleichwerthig (S. 31).

Von dem Xylol oder Dimethylbenzol sind als von einem Disubstitutionsproduct drei Isomere denkbar (S. 31 ff.):



Isomer mit den drei bekannten Xylole ist das Aethylbenzol  $C_6H_5C_2H_5$ .

Von der Formel  $C_9H_{12}$  sind schon 8 Isomere denkbar, die sämmtlich bekannt sind: 1) 3 Trimethylbenzole, 2) 3 Aethylmethylbenzole, 3) 2 Propylbenzole: n-Propyl- und Isopropylbenzol.

Die Isomerieerscheinungen werden demnach bedingt durch die Stellung oder den Ort, die Zahl, die Homologie und Isomerie der Alkyle, die Wasserstoff substituierend in das Benzol eingetreten sind.

Constitution. Von den Synthesen der Alkylbenzole ist besonders die Fittig'sche Reaction (S. 53) zu Constitutionsschlüssen geeignet, weil bei ihr, soweit bekannt, keine intramolekularen Atomverschiebungen eintreten, also die Alkyle den Platz einnehmen, den vorher das Halogenatom einnahm. Ferner ist die Oxydation wichtig, um über Zahl und Stellung der Seitenketten zu entscheiden (s. oben).

Die nachfolgende Zusammenstellung umfasst die wichtigsten Alkylbenzole:

Name	Formel	F.	Kp.	D.
<b>Toluol</b>	$C_6H_5CH_3$	—	110,3 <sup>0</sup>	0,8708 (13,1/4 <sup>0</sup> )
Xylole, Dimethylbenzole	$C_6H_4(CH_3)_2$			
o-Xylol		−28 <sup>0</sup>	142 <sup>0</sup>	0,8932 (0 <sup>0</sup> )
m-Xylol, <b>Isoxylol</b>		−54 <sup>0</sup>	139 <sup>0</sup>	0,8812 (0 <sup>0</sup> )
p-Xylol		+15 <sup>0</sup>	138 <sup>0</sup>	0,8801 (0 <sup>0</sup> )
Aethylbenzol	$C_6H_5CH_2CH_3$	—	136 <sup>0</sup>	0,8832 (0 <sup>0</sup> )
Trimethylbenzole	$C_6H_3(CH_3)_3$			
[1,2,3] = Hemimellitbol		—	175 <sup>0</sup>	—
[1,2,4] = <b>Pseudocumol</b>		—	170 <sup>0</sup>	—
[1,3,5] = <b>Mesitylen</b>		—	164,5 <sup>0</sup>	0,8694 (9,8/4 <sup>0</sup> )
Methylaethylbenzole	$C_6H_4(CH_3)(C_2H_5)$			
o- oder [1,2]-		—	159 <sup>0</sup>	0,8731 (16 <sup>0</sup> )
m- oder [1,3]-		—	159 <sup>0</sup>	0,8690 (20 <sup>0</sup> )
p- oder [1,4]-		—	162 <sup>0</sup>	0,8652 (21 <sup>0</sup> )
n-Propylbenzol	$C_6H_5CH_2CH_2CH_3$	—	158,5 <sup>0</sup>	0,8810 (0 <sup>0</sup> )
Isopropylbenzol, <b>Cumol</b>	$C_6H_5CH(CH_3)_2$	—	153 <sup>0</sup>	0,8798 (0 <sup>0</sup> )
Tetramethylbenzol	$C_6H_2(CH_3)_4$			
[1,2,3,4] = Prehnitol		−4 <sup>0</sup>	204 <sup>0</sup>	—
[1,2,3,5] = Isodurol		—	196 <sup>0</sup>	0,8961 (0/4 <sup>0</sup> )
[1,2,4,5] = Durol		79 <sup>0</sup>	190 <sup>0</sup>	—
Methylisopropylbenzole	$C_6H_4(CH_3)[CH(CH_3)_2]$			
[1,2]-		—	175 <sup>0</sup>	0,8723 (0 <sup>0</sup> )
[1,3]-		—	175 <sup>0</sup>	0,8582 (18 <sup>0</sup> )
[1,4] = <b>Cymol</b>		—	175 <sup>0</sup>	0,865
Pentamethylbenzol	$C_6H(CH_3)_5$	53 <sup>0</sup>	230 <sup>0</sup>	—
Hexamethylbenzol	$C_6(CH_3)_6$	164 <sup>0</sup>	264 <sup>0</sup>	—
Pentaaethylbenzol	$C_6H(C_2H_5)_5$	—	277 <sup>0</sup>	0,8985 (19 <sup>0</sup> )
Hexaaethylbenzol	$C_6(C_2H_5)_6$	129 <sup>0</sup>	298 <sup>0</sup>	—

Aus dieser Zusammenstellung ergibt sich, dass die Stellungsisomeren derselben Formel, also z. B. die drei Xylole, nahe beieinander liegende Kochpunkte haben. Bei den Dimethylbenzolen siedet die o-Verbin-



dung am höchsten, dann kommt die Metaverbindung, hierauf die p-Verbindung; dagegen schmilzt die p-Verbindung am höchsten. Von den Tetramethylbenzolen ist das Durol bei gewöhnlicher Temperatur fest, ebenso Pentamethyl-, Hexamethyl- und Hexaaethylbenzol.

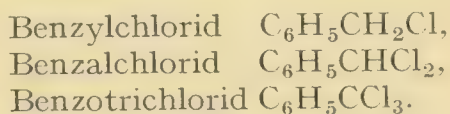
Durch Eintritt einer Methylgruppe steigt bei den Methylbenzolen der Kochpunkt um etwa 24—30°: vgl. Toluol, Xylole, Tri-, Tetra-, Penta- und Hexamethylbenzol. Durch Eintritt von CH<sub>3</sub> in die Seitenkette steigt der Kochpunkt um etwa 24°: vgl. Toluol, Aethylbenzol, n-Propylbenzol.

**Toluol** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>3</sub>, so genannt, weil es bei der trockenen Destillation des Tolubalsams entsteht, findet sich im Steinkohlentheer, begleitet von Thiotolen oder Methylthiophen (s. d.), und ist wie das Benzol für die Technik sehr werthvoll. Es entsteht nach den allgemeinen Bildungsweisen:

1. Aus Brombenzol, Jodmethyl und Natrium.
2. Aus Benzol, Chlormethyl und Aluminiumchlorid.
3. Aus den Polymethylbenzolen und Aluminiumchlorid.
4. Aus den drei Toluylsäuren und den Methylpolycarbonsäuren durch Destillation mit Kalk u. s. w.

Durch Reduction geht das Toluol in *Hexahydrotoluol*, durch Oxydation mit verdünnter Salpetersäure oder Chromsäure in Benzoësäure, mit Chromylchlorid CrO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> und Wasser oder MnO<sub>2</sub> und Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub> und Schwefelsäure in Benzaldehyd über. Beim Nitriren liefert es o- und p-Nitrotoluol, beim Sulfiren viel p-Toluolsulfosäure neben weniger o-Säure.

Hervorzuheben ist die Einwirkung von Chlor auf Toluol. In der Siedehitze wird ausschliesslich Wasserstoff der Seitenkette substituirt und es entstehen:



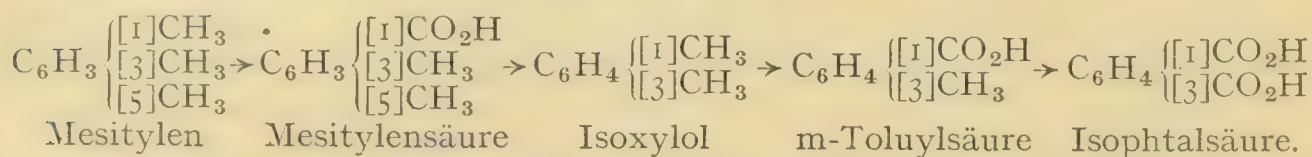
In der Kälte entstehen dagegen o- und p-Chlortoluol C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Cl.CH<sub>3</sub>. Bei Gegenwart von Jod und SbCl<sub>5</sub> tritt das Chlor auch in der Siedehitze nur in den Kern ein (Beilstein und Geitner, A. **139**, 311). Dagegen erleichtert etwas PCl<sub>5</sub> den Eintritt des Chlors in die Seitenkette (A. **272**, 150). Dieselbe Wirkung hat das Sonnenlicht.

Kohlenwasserstoffe C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>. Mit den drei Dimethylbenzolen ist das Aethylbenzol isomer. Von den drei im Steinkohlentheer vorkommenden Xylole ist das Iso- oder m-Xylol in grösster Menge vorhanden und technisch wichtig.

Bei der Oxydation mit verdünnter Salpetersäure werden o- und p-Xylol zu o- und p-Toluylsäure, diese schliesslich zu o- und p-Phtalsäure oxydirt. Metaxylol wird schwerer angegriffen. MnO<sub>4</sub>K oxydirt die drei Xylole ebenfalls zu den entsprechenden Toluylsäuren und diese zu den entsprechenden Phtalsäuren. Gewöhnliche Schwefelsäure löst das o- und m-Xylol zu Xylol-sulfosäuren, deren Salze und Sulfamide sich trennen lassen (B. **10**, 1013; **14**, 2625). Beim Destilliren von Rohxylol mit Wasserdampf geht p-Xylol zuerst über.

o-Xylol entsteht auch aus o-Bromtoluol, CH<sub>3</sub>J und Natrium, mit MnO<sub>4</sub>K oxydirt geht es in Phtalsäure über, von Chromsäure wird es wie viele o-Derivate verbrannt zu CO<sub>2</sub> und H<sub>2</sub>O.

**m-Xylol** oder **Isoxylol**. Theoretisch wichtig ist die Entstehung des m-Xylols aus Mesitylensäure beim Erhitzen mit Kalk. Durch diese Reaction ist das m-Xylol mit dem Mesitylen genetisch verknüpft, bei dem sich die [1,3,5]-Stellung der drei Methylgruppen nachweisen lässt. Damit ist für die durch Oxydation des m-Xylols entstehende Toluylsäure und Phtalsäure die m-Stellung erwiesen (S. 39).

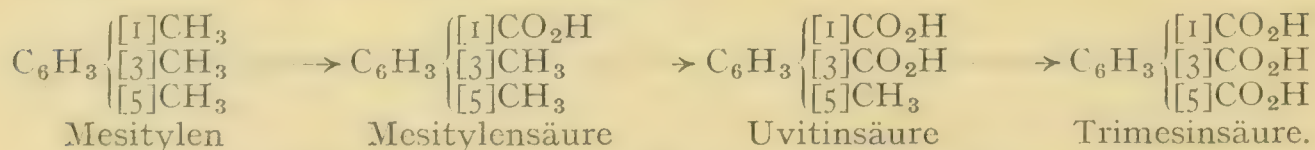


**p-Xylol** entsteht auch durch Destillation von Campher mit  $\text{ZnCl}_2$ , ferner aus p-Bromtoluol und p-Dibrombenzol,  $\text{CH}_3\text{J}$  und Na (B. 10, 1355). Es liefert bei der Oxydation mit verdünnter Salpetersäure zunächst p-Toluylsäure, dann Terephtalsäure, mit  $\text{CrO}_3$  sofort Terephtalsäure. Es löst sich in rauchender Schwefelsäure unter Bildung einer gut krystallisirenden Sulfosäure.

**Aethylbenzol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_3$ , kommt ebenfalls im Steinkohlentheer vor (B. 24, 1955). Es entsteht aus Brombenzol, Aethylbromid und Natrium, Benzol, Aethylbromid und  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  (B. 22, 2662), sowie durch Reduction von Styrol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$ . Durch verdünnte Salpetersäure und Chromsäure wird es zu Benzoësäure oxydirt; durch  $\text{CrO}_2\text{Cl}_2$  entsteht Phenylacetaldehyd  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CHO}$ .

Kohlenwasserstoffe  $\text{C}_9\text{H}_{12}$ . Die Isomerie der 8 Verbindungen dieser Formel: 3 Trimethylbenzole, 3 Methylaethylbenzole und 2 Propylbenzole ist bereits erörtert (S. 56). Die physikalischen Constanten der 8 Kohlenwasserstoffe finden sich in der Zusammenstellung (S. 56).

**Mesitylen**, *symmetrisches Trimethylbenzol*, kommt im Steinkohlentheer, sowie in gewissen Naphtafractionen (C. 1901 I, 1002) vor und entsteht, wie mehrfach erwähnt wurde, aus Aceton (Kane, 1837) oder Allylen mit conc. Schwefelsäure (S. 42; vgl. B. 29, 958, 2884). Der Beweis seiner symmetrischen Structur (S. 38) ist von grundlegender Bedeutung für die Ortsbestimmung der Benzolsubstitutionsproducte. Mit verdünnter Salpetersäure geht das Mesitylen in Mesitylensäure, Mesidinsäure oder Uvitinsäure und Trimesinsäure über:



Bei der Einwirkung von Ozon liefert das Mesitylen ein Triozonid, das durch Wasser unter Bildung von Methylglyoxal gespalten wird (A. 343, 370).

**Pseudocumol**, [1,3,4]-Trimethylbenzol, ist ebenfalls im Steinkohlentheer enthalten. Man trennt es vom Mesitylen mittelst der schwerer löslichen Sulfosäure (B. 9, 258) und stellt es aus dieser wieder dar (S. 54). Es entsteht aus Brom-p-xylol und 4-Brom-m-xylol, was seine Constitution beweist.

**Hemimellithol**, [1,2,3]-Trimethylbenzol, kommt im Steinkohlentheer vor (B. 42, 3603), entsteht aus Isodurylsäure  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_3\text{CO}_2\text{H}$  und aus 2-Brom-m-xylol mit  $\text{CH}_3\text{J}$  und Na.

Die drei Aethyltoluole wurden aus den drei Bromtoluolen mit Halogenaethyl und Na erhalten. Alle drei Isomeren finden sich im Steinkohlentheer (B. 42, 3613).

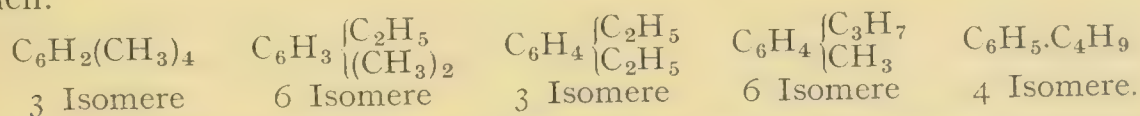


**p-Aethyltoluol**, F. 162°, ist auch aus p-Methylstyrol sowie aus p-Kresylketon durch Reduction dargestellt worden (B. 28, 2648; 36, 1637).

**n-Propylbenzol** entsteht aus Brombenzol, n-Propylbromid oder -jodid und Na, aus Benzylchlorid und Zinkaethyl, aus Benzol, n-Propylbromid und  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  bei  $-2^\circ$  (B. 24, 768) und aus Propenylbenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CHCH}_3$  mit Na und Alkohol (B. 36, 622). Es ist ebenfalls im Steinkohlentheer aufgefunden.

**Isopropylbenzol**, *Cumol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , ist zuerst durch Destillation von Cuminsäure  $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$  mit Kalk erhalten worden. Es entsteht synthetisch aus Benzalchlorid und  $\text{Zn}(\text{CH}_3)_2$  und aus Benzol, Isopropylchlorid oder -bromid und  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$ . Da beim Erwärmen n-Propylbromid durch  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  in Isopropylbromid umgelagert wird, so entsteht bei der  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$ -Synthese auch bei Anwendung von n-Propylbromid Isopropylbenzol, wenn man nicht in der Kälte arbeitet (s. o.). Am besten stellt man Cumol synthetisch dar durch Reduction von Isopropenylbenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3):\text{CH}_2$  mit Na und Alkohol (B. 35, 2640). Im Thierkörper wird Cumol zu Propylphenol oxydirt (B. 17, 2551).

Kohlenwasserstoffe  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}$  lässt die Theorie 22 Isomere voraussehen.



a) Tetramethylbenzole  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_4$ , die drei theoretisch möglichen sind bekannt.

**Durol** = [1,2,4,5]- oder *symm. Tetramethylbenzol* findet sich im Steinkohlentheer (B. 18, 3034), entsteht aus 6-Brom-pseudocumol und aus 4,6-Dibrom-m-xylol mit  $\text{CH}_3\text{J}$  und Na, aus Toluol und aus Pseudocumol mit  $\text{CH}_3\text{Cl}$  und Aluminiumchlorid (B. 35, 868), sowie auch aus Penta- und Hexamethylbenzol mit  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$ . Durch Oxydation geht es in Durylsäure und Cumidinsäure  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO}_2\text{H})_2$  über, woraus sich seine *symm.* Constitution ergibt (B. 11, 31). Conc. Schwefelsäure verwandelt das Durol in Hexamethylbenzol und die Sulfosäuren von Prehnitol, Pseudocumol und Isoxylol, die mittelst ihrer Amide getrennt werden können. Aehnlich verhalten sich Pentamethyl- und Pentaethylbenzol.

**Isodurol** = [1,2,3,5]- oder *unsymm. Tetramethylbenzol* entsteht aus Bromesitylen,  $\text{CH}_3\text{J}$  und Na (B. 27, 3441), woraus seine Constitution folgt; ferner aus Campher mit  $\text{ZnCl}_2$  oder Jod (B. 16, 2259). Durch Oxydation liefert es 3-Isodurylsäure (B. 15, 1853) und schliesslich Mellophansäure.

**Prehnitol** = [1,2,3,4]- oder *v-Tetramethylbenzol* entsteht aus 2-Brom-pseudocumol und aus 2,4-Dibrom-m-xylol,  $\text{CH}_3\text{J}$  und Na (B. 21, 2821). Durch Oxydation geht es in Prehnitylsäure  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_3\text{CO}_2\text{H}$  (B. 19, 1214) und Prehnitsäure  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO}_2\text{H})_4$  über.

b) Dimethylaethylbenzole: [1,2,4]- Kp. 189° und [1,3,4]- Kp. 184°, [1,4,3]- Kp. 185°, entstehen aus Campher mit  $\text{ZnCl}_2$  oder Jod, sowie aus den entsprechenden Dimethylvinylbenzolen durch Reduction (B. 23, 988, 2349; 36, 1637), [1,3,5]- Kp. 185°, aus Aceton und Methylaethylketon mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. 18, 666; 25, 1533).

c) 3 Diaethylbenzole liefern bei der Oxydation zunächst Aethylbenzoësäuren, dann Phtalsäuren. **p-Diaethylbenzol**, Kp. 183°, ist auch aus p-Aethylstyrol durch Reduction gewonnen worden (B. 36, 1633).

d) Methyl-n-propylbenzole: o- Kp. 181<sup>0</sup>, m- Kp. 177<sup>0</sup>, p- Kp. 183<sup>0</sup>, entstehen aus o-, m-, p-Bromtoluol, C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>J und Na (B. **24**, 443, 1649; **29**, R. 417).

e) Methyl-isopropylbenzole: Das wichtigste ist die p-Verbindung, das Cymol. m-Methylisopropylbenzol findet sich im leichten Harzöl (A. **210**, 10). Es entsteht auch beim Erhitzen von Fenchon (s. d.) mit Phosphorpentoxyd (A. **275**, 157). o-Methylisopropylbenzol ist aus o-Bromcumol mit Na und Jodmethyl dargestellt worden (B. **34**, 1950).

**Cymol** = [1,4]-Methylisopropylbenzol (s. Tabelle S. 56) findet sich im römischen Kümmelöl aus den Samen von *Cuminum Cyminum* neben Cuminaldehyd, im Oel aus den Samen des Wasserschieflings *Cicuta virosa*, im Oel von *Ptychotis ajowan*, im Thymianöl, im Eucalyptusöl von *Eucalyptus globulus* und zahlreichen anderen aetherischen Oelen. Es entsteht: aus Thymol, Carvacrol, Campher mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub> (B. **16**, 791, 2259) oder P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (A. **172**, 307); aus Terpentinöl und anderen Terpenen unter Entziehung von 2H durch SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> oder Jod. Bemerkenswert ist die Bildung von Cymol beim Kochen von Cuminalkohol mit Zinkstaub, und aus Citral (S. 43). Synthetisch entsteht das Cymol aus p-Bromisopropylbenzol, CH<sub>3</sub>J und Na, wodurch seine Constitution festgestellt ist (Widman, B. **24**, 439, 970, 1362). Das Cymol besitzt einen angenehmen Geruch. Characteristisch ist das in glänzenden Blättchen krystallisierende cymol-sulfosaure Baryum (C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>SO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Ba + 3H<sub>2</sub>O.

Durch verdünnte Salpetersäure und Chromsäuremischung wird Cymol zu Paratoluylsäure und Terephtalsäure, im Thierorganismus aber, oder beim Schütteln mit Natronlauge und Luft zu Cuminsäure oxydirt. MnO<sub>4</sub>K liefert p-Oxyisopropylbenzoësäure (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C(OH)C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CO<sub>2</sub>H. Durch Einwirkung von conc. Salpetersäure auf Cymol entsteht p-Tolylmethylketon (B. **19**, 588; **20**, R. 373).

f) Butylbenzole: n-Butylbenzol, Kp. 180<sup>0</sup>. Isobutylbenzol, Kp. 167<sup>0</sup>. Sec. Butylbenzol, Kp. 174<sup>0</sup>, entsteht auch aus sec. Butenylbenzol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C(CH<sub>3</sub>):CHCH<sub>3</sub> durch Reduction (C. 1900 I, 591; B. **35**, 2642). Tert. Butylbenzol, Kp. 167<sup>0</sup>. Letzteres wird von Brom im Sonnenlicht und in der Kälte nicht angegriffen (B. **23**, 2412; **27**, 1610).

Höhere Homologe des Toluols. Von diesen seien die folgenden erwähnt:

Kohlenwasserstoffe C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>. Pentamethylbenzol (s. Tabelle S. 56) entsteht neben Hexamethylbenzol aus Toluol, Xylol, Mesitylen, CH<sub>3</sub>Cl und Al<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub> (B. **20**, 896). Verhalten gegen conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> s. Durol (S. 59).

[1,3,5]-Diaethylmethylbenzol, Kp. 200<sup>0</sup>, aus einem Gemisch von Aceton und Methylaethylketon mit Schwefelsäure. [1,2,4,5]-Trimethylaethylbenzol, Aethylpseudocumol, Kp. 207<sup>0</sup> (B. **25**, 1530; **36**, 1641). Aethylmesitylen, Kp. 208<sup>0</sup> (B. **29**, 2459; **36**, 1642). [1,3]-Methyl-tert.-butylbenzol, Kp. 185—187<sup>0</sup>, kommt vor in der Harzessenz, dem Destillationsproduct des Fichtenharzes, entsteht aus Toluol, Isobutylbromid und Al<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub>. Sein Trinitroderivat bildet den künstlichen Moschus (B. **27**, 1606). Das isomere p-tert.-Butyltoluol, Kp. 190<sup>0</sup>, wird aus Toluol und Isobutylalkohol mit rauch. Schwefelsäure gewonnen (C. 1898 I, 450). Amylbenzole s. C. 1899 I, 776; B. **35**, 2644.

Kohlenwasserstoffe C<sub>12</sub>H<sub>18</sub>. Hexamethylbenzol (s. Tabelle S. 56) entsteht durch Polymerisation von Crotonylen mit SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>, durch Erhitzen



von salzsaurem Xylidin mit Methylalkohol auf 300<sup>0</sup>; fernere Bildungsweise vgl. Durol und Pentamethylbenzol. In Schwefelsäure ist es unlöslich, da es keine Sulfosäure zu bilden vermag. Durch Kaliumpermanganat wird es zu Benzolhexacarbonsäure  $C_6(CO_2H)_6$  (*Mellithsäure*) oxydirt.

**p-Di-n-propylbenzol**, Kp. 219<sup>0</sup>, aus p-Dibrombenzol, und **p-n-Propylisopropylbenzol**, Kp. 212<sup>0</sup>, aus Cumylchlorid  $ClCH_2.C_6H_4CH(CH_3)_2$  mit  $Zn(C_2H_5)_2$ , liefern bei der Oxydation mit Salpetersäure beide n-Propylbenzoësäure, isomer mit Cuminsäure. **Propylmesitylen**, Kp. 221<sup>0</sup> (B. 29, 2459), **Isobutylmesitylen**, Kp. 228, **Isoamylmesitylen**, Kp. 241<sup>0</sup>, wurden aus den entsprechenden Acylmesitylenen durch Reduction erhalten (B. 37, 1715). **[1,3,5]-Triaethylbenzol**, Kp. 218<sup>0</sup>, aus Aethylmethylketon mit Schwefelsäure; aus Benzol, Chloraethyl und  $Al_2Cl_6$  bildet sich neben dem sym. das as- oder [1,2,4]-**Triaethylbenzol**, Kp. 218<sup>0</sup>, welches von ersterem durch die grössere Beständigkeit seiner Sulfosäure gegen Phosphorsäure abgetrennt werden kann und auch aus Diaethylvinylbenzol durch Reduction gewonnen wird. (J. pr. Ch. [2] 65, 394; B. 36, 1634). **[1,2,3,4]-Tetraethylbenzol**, Kp. 251<sup>0</sup>. **[1,2,4,5]-Tetraethylbenzol**, F. +13<sup>0</sup>, Kp. 250<sup>0</sup> (B. 36, 1635). **Pentaaethylbenzol** (s. Tabelle S. 56). **Hexaaethylbenzol** (s. Tabelle S. 56), aus  $C_6H_6$ ,  $C_2H_5Br$  oder Aether (S. 52) und  $Al_2Cl_6$  (B. 16, 1745; 21, 2819). Ueber optisch aktive **Hexylbenzole**  $C_6H_5CH_2CH_2CH(CH_3)C_2H_5$ , Kp. 220<sup>0</sup>, und  $C_6H_5CH(CH_3).CH_2.CH(CH_3)_2$ , Kp. 197<sup>0</sup>, s. B. 37, 654, 2308. Aktives **p-Isopropylhexylbenzol**  $C_3H_7.C_6H_4CH_2.CH_2.CH(CH_3).C_2H_5$ , Kp. 265<sup>0</sup>, s. B. 38, 2313. **Heptylbenzol**  $C_6H_5CH(CH_3)CH_2CH_2C(CH_3)_2$  s. B. 35, 2645. **Tert.-p-Butylaethylbenzol**, Kp. 209<sup>0</sup>, aus p-Butylacetophenon (C. 1905 I, 29). **Tert.-p-Dibutylbenzol**, F. 76<sup>0</sup>, Kp. 236<sup>0</sup>, (C. 1904 II, 1112).

Nach der Fittigschen Methode (S. 52) wurden von Brombenzol und Bromtoluol aus folgende Mono- und Dialkylbenzole mit langer Seitenkette erhalten: **n-Octylbenzol**, Kp. 262<sup>0</sup>. **Cetylbenzol**  $C_6H_5.C_{16}H_{33}$ , F. 27<sup>0</sup>, Kp.<sub>15</sub> 230<sup>0</sup>. **o-Methylcetylbenzol**, F. 8—9<sup>0</sup>, Kp.<sub>15</sub> 239<sup>0</sup>. **m-Methylcetylbenzol**, F. 10—12<sup>0</sup>, Kp.<sub>15</sub> 237<sup>0</sup>. **p-Methylcetylbenzol**, F. 27<sup>0</sup>, Kp.<sub>15</sub> 240<sup>0</sup>. **Octodecylbenzol**, F. 36<sup>0</sup>, Kp.<sub>15</sub> 249<sup>0</sup> (B. 21, 3182).

## 2. Halogenderivate der Benzolkohlenwasserstoffe.

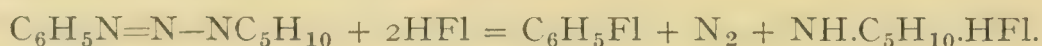
### A. Halogensubstitutionsproducte des Benzols.

Als cyclisches Trioletin addirt das Benzol im Sonnenlicht 6 Atome Chlor oder Brom, um damit in *Benzolhexachlorid* und *Benzolhexabromid* überzugehen, Körper, die als Cyclohexanabkömmlinge später im Anschluss an das Hexahydrobenzol abgehandelt werden. Die am Benzolkern stehenden Wasserstoffatome werden aber auch sehr leicht durch Chlor und Brom substituirt, leichter als die Wasserstoffatome der Paraffine.

Eigenschaften und Verhalten. Die Halogenbenzole sind theils farblose Flüssigkeiten, theils farblose krystallisirte Verbindungen. Sie riechen schwach, aber nicht unangenehm. Sie lösen sich nicht in Wasser, leicht in den anderen Lösungsmitteln und sind unzersetzt flüchtig. Von den Dihalogenbenzolen sind die Paraverbindungen bei gewöhnlicher Temperatur fest, sie schmelzen höher als die Ortho- und Metaverbindungen, kochen jedoch niedriger.

Auffallend ist die innige Bindung der Halogenatome an den Benzolkern, sie treten nicht oder nur ungemein schwierig mit Alkalilauge (B. **18**, 335; **20**, R. 712), Ammoniak, Cyankalium u. a. m. in Doppelzersetzung (vgl. dagegen die Halogenalkyle Bd. I), wohl aber wirken Metalle wie Magnesium, Natrium und Kupfer Halogen entziehend besonders auf die Brom- und Jodbenzole, ein Verhalten, das für die Synthese von homologen Benzolkohlenwasserstoffen sehr wichtig ist (S. 53). Eigenthümlich ist die Reactionsfähigkeit von Chlor-, Brom- und Jodbenzol mit Piperidin unter Bildung von *Phenylpiperidin*; auch längeres Erhitzen mit Dimethylamin führt schliesslich zum Dimethylanilin (B. **21**, 2279; C. 1898 II, 478; vgl. auch Nitrohalogenbenzole S. 73). Durch geringe Mengen von Kupferpulver oder Kupfersalzen, welche katalytisch wirken, wird die Umsetzung mit Ammoniak und Aminen ausserordentlich begünstigt (C. 1909 I, 475; B. **40**, 4541). Durch Natriumamalgam in alkoholischer Lösung, durch Jodwasserstoffsäure (vgl. C. 1898 II, 422; J. pr. Ch. [2] **65**, 564) und Phosphor, sowie durch Ni und Wasserstoff bei 270° (C. 1904 I, 720) werden die Halogenbenzole zu Benzol reducirt.

**Fluorbenzole** entstehen aus Benzoldiazopiperididen durch Uebergiessen mit Flusssäure (Wallach, A. **243**, 221):



Sie bilden sich aus den Benzoldiazoniumchloriden, -sulfaten und -fluoriden (s. d.) beim Zersetzen mit wässerigen Flusssäurelösungen (C. 1898 I, 1224; 1900 I, 145; 1905 I, 1230).

**Fluorbenzol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Fl}$ , F. —41,2°, Kp. 85°, D.<sub>4</sub><sup>20</sup> 1,0236, wurde auch durch Erhitzen von Fluorbenzoësäure mit Salzsäure erhalten.

p-Difluorbenzol,  $\text{C}_6\text{H}_4[1,4]\text{Fl}_2$ , Kp. 88°, D. 1,11.

**Chlorbenzole.** Bildungsweisen. 1. Freies Chlor wirkt nur träge auf Benzol ein, man befördert die Einwirkung durch Jod,  $\text{MoCl}_5$ ,  $\text{VCl}_4$  (C. 1904 I, 87),  $\text{FeCl}_3$  (vgl. C. 1899 II, 287) oder  $\text{AlCl}_3$ ; auch mittelst  $\text{PbCl}_4\cdot 2\text{NH}_4\text{Cl}$  kann man chloriren (C. 1903 I, 283, 570).

2. Durch Phosphorpentachlorid wird die Hydroxylgruppe der Phenole selbst schwierig durch Chlor ersetzt; leichter findet dieser Ersatz in den Nitrophenolen statt.

3. Ein sehr wichtiges Verfahren zur Darstellung von Chlorbenzolen und aromatischen Halogenderivaten überhaupt beruht in der Umwandlung sog. Diazoverbindungen, die man aus den Amidoverbindungen darstellt, den Reductionsproducten der Nitroverbindungen. Bei diesen Reactionen tritt keine Atomverschiebung ein, sondern das Chlor tritt bei der geeigneten Zersetzung der Diazoverbindung an dieselbe Stelle, an der vorher die Diazo-, die Amido- und die Nitrogruppe stand:



Kennt man daher bei den Di- und Polysubstitutionsproducten die Constitution einer der in einander auf diese Weise übergehenden Verbindungen, so wird dadurch auch die Constitution der anderen bewiesen.



Name	Formel	F.	Kp.	D.
Monochlorbenzol . . . . .	$C_6H_5Cl$	$-45^0$	$132^0$	$1,128 (0^0)$
[1,2]-(o)-Dichlorbenzol . . . . .	$C_6H_4Cl_2$	—	$180^0$	
[1,3]-(m)-Dichlorbenzol . . . . .	. . . . .	—	$172^0$	
[1,4]-(p)-Dichlorbenzol . . . . .	. . . . .	$+53^0$	$172^0$	
[1,2,3]-(v)-Trichlorbenzol . . . . .	$C_6H_3Cl_3$	$16^0$	$218^0$	
[1,2,4]-(as)-Trichlorbenzol . . . . .	. . . . .	$63^0$	$213^0$	
[1,3,5]-(s)-Trichlorbenzol . . . . .	. . . . .	$54^0$	$208^0$	
[1,2,3,4]-(v)-Tetrachlorbenzol . . . . .	$C_6H_2Cl_4$	$46^0$	$254^0$	
[1,2,3,5]-(as)-Tetrachlorbenzol . . . . .	. . . . .	$50^0$	$246^0$	
[1,2,4,5]-(s)-Tetrachlorbenzol . . . . .	. . . . .	$137^0$	$244^0$	
Pentachlorbenzol . . . . .	$C_6HCl_5$	$86^0$	$276^0$	
Hexachlorbenzol . . . . .	$C_6Cl_6$	$226^0$	$326^0$	

Bei dem Chloriren von Chlorbenzol entsteht vorzugsweise p-Dichlorbenzol und nur wenig o-Dichlorbenzol (B. 29, R. 648). p-Dichlorbenzol wird auch aus p-Chinon (s. d.) mit Phosphorpentachlorid erhalten. Bei der weiteren Chlorirung von o-, m- und p-Dichlorbenzol entstehen 1,2,4-Trichlor- und 1,2,4,5-Tetrachlorbenzol (C. 1905 II, 1528). Kennzeichnend für die **Dichlorbenzole** ist ihr Verhalten beim Nitriren:

o-Dichlorbenzol liefert [1,2]-Dichlor-4-nitrobenzol, F.  $43^0$ .  
 m-Dichlorbenzol « [1,3]-Dichlor-4-nitrobenzol, F.  $32^0$ .  
 p-Dichlorbenzol « [1,4]-Dichlor-3-nitrobenzol, F.  $55^0$ .

**Hexachlorbenzol**, Julin's Chlorkohlenstoff, ist auch bei der durchgreifenden Chlorirung vieler Alkylbenzole und anderer Benzolderivate (B. 29, 875) erhalten worden. Es tritt ferner beim Leiten von  $CHCl_3$  und von  $C_2Cl_4$  durch eine glühende Röhre auf.

**Brombenzole** werden in ganz ähnlicher Weise wie die Chlorsubstitutionsproducte gewonnen, also 1. durch unmittelbare Substitution, vermittelt durch Bromüberträger, wie Aluminiumbromid (B. 10, 971) oder ein Gemisch von Bromschwefel und Salpetersäure (B. 33, 2883; C. 1901 II, 750); 2. aus Phenolen; 3. aus Diazoverbindungen (s. d.):

Name	Formel	F.	Kp.	D
Monobrombenzol . . . . .	$C_6H_5Br$	$-31^0$	$155^0$	$1,517 (0^0)$
[1,2]-(o)-Dibrombenzol . . . . .	$C_6H_4Br_2$	$+7,80^*)$	$224^0$	
[1,3]-(m)-Dibrombenzol . . . . .	. . . . .	$-6,50^*)$	$219,40^*)$	
[1,4]-(p)-Dibrombenzol . . . . .	. . . . .	$89^0$	$219^0$	
[1,2,3]-(v)-Tribrombenzol . . . . .	$C_6H_3Br_3$	$87^0$	—	
[1,2,4]-(as)-Tribrombenzol . . . . .	. . . . .	$44^0$	$275^0$	
[1,3,5]-(s)-Tribrombenzol . . . . .	. . . . .	$119^0$	$278^0$	
[1,2,3,4]-(v)-Tetrabrombenzol . . . . .	$C_6H_2Br_4$	—	—	
[1,2,3,5]-(as)-Tetrabrombenzol . . . . .	. . . . .	$98^0$	$329^0$	
[1,2,4,5]-(s)-Tetrabrombenzol . . . . .	. . . . .	$175^0$	—	(B. 28, 191)
Pentabrombenzol . . . . .	$C_6HBr_5$	$160^0$	—	(C. 1900 I, 809)
Hexabrombenzol . . . . .	$C_6Br_6$	üb. $315^0$	—	

Von den Dibrombenzolen entsteht beim Bromiren des Benzols in der Hitze hauptsächlich die p- und nur wenig der o-Verbindung (B. 10, 1345). Kennzeichnend für die Dibrombenzole ist, wie bei den Dichlorbenzolen das Verhalten beim Nitriren (s. S. 74).

\*) Privatmitteilung von W. Körner.

Die Entstehung der Tribrombenzole aus den drei Dibrombenzolen lehrte W. Körner zur Ableitung der Constitution der ersteren und letzteren verwerthen (S. 37). Das Hexabrombenzol entsteht auch durch Erhitzen von  $\text{CBr}_4$  auf  $300^\circ$ .

**Chlorbrombenzole** s. C. 1899 I, 835; II, 959.

**Jodbenzole** werden 1. nach Kekulé durch Erhitzen ( $200^\circ$ ) von Benzol, Jod und Jodsäure erhalten. Die Einwirkung verläuft für Benzol nach der Gleichung (A. 137, 161):



2. Oder man behandelt Benzol mit einem Gemisch von Jodschwefel ( $\text{J}_2\text{S}_2$ ) und Salpetersäure, welche auf ersteren dissociirend wirkt (B. 33, 2875; C. 1901 II, 750).

3. Häufiger sind die Jodbenzole aus den entsprechenden Amidoverbindungen mit Hilfe der Diazoverbindungen bereitet worden (s. d.).

4. Brombenzol kann man in Jodbenzol überführen, indem man es in aetherischer Lösung in Phenylmagnesiumbromid umwandelt und dieses mit Jod umsetzt (C. 1903 I, 318):



Name	Formel	F.	Kp.
Jodbenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{J}$	$-30^\circ$	$188^\circ$
[1,2]-(o)-Dijodbenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2$	$+27^\circ$	$286^\circ$
[1,3]-(m)-Dijodbenzol . . . . .	. . . . .	$40^\circ$	$285^\circ$
[1,4]-(p)-Dijodbenzol . . . . .	. . . . .	$129^\circ$	$285^\circ$
[1,2,3]-(v)-Trijodbenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_3\text{J}_3$	$116^{0*}$ )	} vgl. B. 34, 3343. C. 1901 II, 535.
[1,2,4]-(as)-Trijodbenzol . . . . .	. . . . .	$91,4^{0*}$ )	
[1,3,5]-(s)-Trijodbenzol . . . . .	. . . . .	$184,4^{0*}$ )	
[1,2,3,4]-(v)-Tetrajodbenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_2\text{J}_4$	$136^{0*}$ )	
[1,2,4,6]-(as)-Tetrajodbenzol . . . . .	. . . . .	$148^\circ$	
[1,2,4,5]-(s)-Tetrajodbenzol . . . . .	. . . . .	$254^{0*}$ )	
Pentajodbenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{HJ}_5$	$172^\circ$	
Hexajodbenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{J}_6$	$140-150^\circ$	

**Hexajodbenzol**  $\text{C}_6\text{J}_6$  entsteht bei durchgreifender Jodirung von Benzolcarbonsäuren (Benzoësäure, Terephtalsäure) mit Jod und rauchender Schwefelsäure, bildet rothbraune Nadeln, die bei  $140$  bis  $150^\circ$  unter Zersetzung schmelzen (B. 29, 1631).

1,3,5-Trijod-2-chlorbenzol (C. 1907 I, 632). Ueber **Bromjodbenzole** s. B. 29, 1405; C. 1899 II, 371. 1,3,5-Trijod-2,4,6-tribrombenzol  $\text{C}_6\text{Br}_3\text{J}_3$ , F.  $322^\circ$  (C. 1898 II, 972).

**Jodidchloride. Jodosobenzol. Jodobenzol. Diphenyljodoniumhydroxyd.** Die Jodbenzole und ihre Homologen werden durch Einwirkung von Chlor oder leicht Chlor abgebenden Substanzen in Jodidchloride, z. B. Phenyljodidchlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{JCl}_2$  (Willgerodt, 1886) übergeführt, welche das Chlor an Jod gebunden enthalten, sich also vom Jodtrichlorid  $\text{JCl}_3$  ableiten. Die Bildung dieser eigenthümlichen Verbindungen kann zur Characterisirung von jodirten Benzolderivaten dienen.

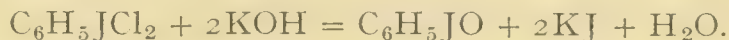
Die Jodidchloride lassen sich leicht in Jodosobenzole z. B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{JO}$  umwandeln, als deren Chloranhydride sie zu betrachten sind.

\*) Privatmitteilung von W. Körner.

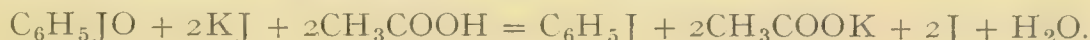


Von Jodosobenzolen gelangt man durch Oxydation zu den Jodobenzolen z. B.  $C_6H_5JO_2$ . Aus Jodoso- und Jodobenzol endlich erhält man das stark basische Diphenyljodoniumhydroxyd.

**Phenyljodidchlorid**  $C_6H_5JCl_2$ , gelbe Nadeln, entsteht beim Einleiten von Chlor in eine Lösung von Jodbenzol in Chloroform. Durch Erhitzen wird es unter Entwicklung von Chlor in p-Jodchlorbenzol umgewandelt (C. 1907 I, 1198; II, 43). Mit Wasser und Alkali oder anderen Basen geschüttelt liefert es Jodosobenzol:



**Jodosobenzol**  $C_6H_5JO$  ist eine amorphe, gegen  $210^0$  explodirende Substanz; beim Behandeln mit angesäuerter KJ-Lösung giebt es seinen Sauerstoff unter Abscheidung der äquivalenten Jodmenge ab:



Es besitzt basischen Character und giebt Salze, die sich von dem hypothetischen Hydrat  $C_6H_5J(OH)_2$  ableiten, wie  $C_6H_5J(OOCCH_3)_2$ ;  $C_6H_5JCl_2$  ist daher auch als salzsaures Jodosobenzol aufzufassen.

**Jodobenzol**  $C_6H_5JO_2$  entsteht aus Jodosobenzol beim Erhitzen für sich oder Kochen mit Wasser:



ferner durch Oxydation von Jodosobenzol mit unterchloriger Säure, oder Behandeln von Phenyljodidchlorid mit Chlorkalklösung (B. 29, 1567; vgl. B. 33, 853). Es entsteht auch aus Jodbenzol direct durch Oxydation mit Kaliumpersulfat und conc. Schwefelsäure (Caro'sches Reagens, B. 33, 533). Jodobenzol explodirt bei  $227-230^0$ , es zeigt das Verhalten eines Superoxyds.

Mit conc. Flusssäure liefert das Jodobenzol: **Benzoljodofluorid**  $C_6H_5JOFl_2$ , welches mit Wasser das Jodobenzol regenerirt (B. 34, 2631).

**Diphenyljodoniumhydroxyd**  $(C_6H_5)_2JOH$  ist nur in wässriger Lösung bekannt. Es entsteht beim Schütteln eines Gemenges von Jodoso- und Jodobenzol mit feuchtem Silberoxyd nach der Gleichung:



sein Jodid beim Kochen von Jodobenzol mit Jodkaliumlösung (B. 29, 2008). Das Diphenyljodoniumhydroxyd reagirt stark alkalisch und bildet Salze:  $(C_6H_5)_2J.J$ ,  $(C_6H_5)_2JCl$ ,  $(C_6H_5)_2J.NO_3$ , welche an die Salze des Thalliums erinnern (vgl. Ammoniumverbindungen und Metallorganische Verbindungen Bd. I); Carbonat und Nitrat sind leicht löslich, Chlorid und Bromid bilden weisse Niederschläge. **Diphenyljodoniumjodid**  $(C_6H_5)_2J.J$ , ist mit dem Jodbenzol polymer. Es bildet gelbliche Nadeln, die sich in Alkohol schwer lösen und bei  $175-176^0$  schmelzen unter Bildung von Jodbenzol (V. Meyer, B. 27, 1592; 28, R. 80).

Fettaromatische Jodoniumsalze werden durch Umsetzung von Acetylen-silberchlorid mit aromatischen Jodidchloriden erhalten:

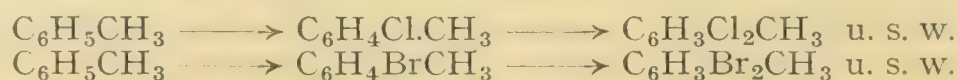


**Dichlorvinylphenyljodoniumchlorid**, F.  $174^0$ . Bromid, zersetzt sich bei  $162^0$ . Die freie Base ist nicht beständig (A. 369, 132).

Es sind eine grössere Anzahl homologe und substituirte Jodidchloride, Jodoso- und Jodobenzole und Jodoniumhydroxyde dargestellt worden (vgl. z. B. C. 1900 I, 761; 1902 II, 1196; B. 34, 3406, 3666; 37, 1301; 39, 269 u. a. m.).

## B. Halogenabkömmlinge der Alkylbenzole.

Unter denselben Bedingungen, wie bei dem Benzol selbst, in der Kälte, bei Gegenwart von Jod,  $\text{MoCl}_5$ ,  $\text{VCl}_4$ ,  $\text{FeCl}_3$ , Bromschwefel und Salpetersäure (B. **33**, 2885) treten, bei den Alkylbenzolen die Chlor- und Bromatome fast nur in den Benzolrest ein, es entstehen aromatische Substitutionsproducte; z. B. liefert Toluol:



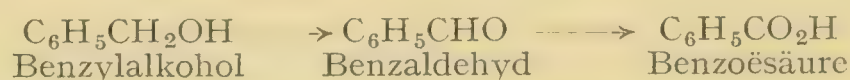
Dagegen wird beim Einleiten von Chlor und Brom in die siedenden Alkylbenzole fast nur Wasserstoff der Seitenkette ersetzt, es entstehen aliphatische Substitutionsproducte; z. B. liefert Toluol:



Verbindungen, die dem:



entsprechen und im Anschluss an die zugehörigen sauerstoffhaltigen Verbindungen:



abgehandelt werden, in die man sie leicht umwandeln und aus denen man sie mit Phosphorpentachlorid darstellen kann.

Im Sonnenlicht wirken Chlor und Brom bei den niederen Homologen auch in der Kälte auf die aliphatische Seitenkette substituierend (B. **20**, R. 530; vgl. B. **35**, 868). Isopropylbenzol wird durch Chlor in der Siedehitze in p-Chlorisopropylbenzol umgewandelt (B. **26**, R. 771). Auch  $\text{PCl}_5$  greift in der Hitze die Alkyle der Alkylbenzole an. — Uebrigens wirkt hier wie bei vielen anderen Reactionen die Anwesenheit sonstiger Substituenten im Benzolkern zuweilen reactionshindernd (C. 1898 I, 367, 1019).

Die beiden anderen Methoden, die für die Gewinnung von Halogenabkömmlingen des Benzols in Betracht kommen: Einwirkung von Halogenphosphorverbindungen auf Oxybenzole und Umwandlung entsprechender Diazoverbindungen, liefern im Benzolrest halogensubstituierte Alkylbenzole. Natürlich kann sowohl im aromatischen als auch im aliphatischen Rest desselben Alkylbenzols eine Substitution stattfinden. Immer sind die in die Seitenkette eingetretenen Halogenatome reactionsfähig, tauschen sich leicht gegen Radicale aus, während die in den Benzolrest eingetretenen Halogenatome sehr fest gebunden sind. Die aromatischen Monohalogenabkömmlinge der Alkylbenzole, besonders die Bromalkylbenzole, werden vielfach zum Aufbau höherer Alkylbenzole nach der von Fittig entdeckten Methode (S. 53) benutzt. Wichtig für die Erkenntniss der Constitution ist die Oxydation der Seitenketten zu Carboxylgruppen, wodurch man auch die in den Seitenketten etwa vorhandenen Halogenatome ermitteln kann (S. 56).

Mit Natriumamalgam in alkoholischer Lösung oder mit Jodwasserstoffsäure werden die Halogene durch Wasserstoff ersetzt.



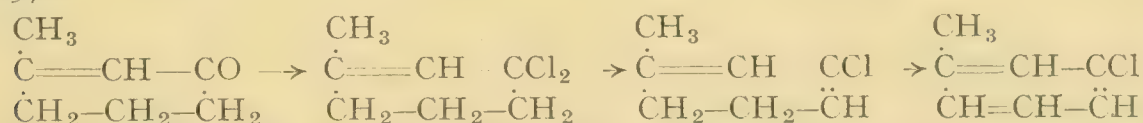
Von den ungemein zahlreichen, hierher gehörigen aromatischen Halogensubstitutionsproducten der Alkylbenzole mögen zunächst als einfachste Vertreter die Monohalogenoluole zusammengestellt werden:

Name	Formel	F.	Kp.
[1,2]-, o-Fluortoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{Fl}$	—	114 <sup>0</sup> (C. 1906 II, 1830)
[1,3]-, m-Fluortoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[3]\text{Fl}$	—	115 <sup>0</sup> «
[1,4]-, p-Fluortoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{Fl}$	—	116 <sup>0</sup> «
[1,2]-, o-Chlortoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{Cl}$	-34 <sup>0</sup>	156 <sup>0</sup>
[1,3]-, m-Chlortoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[3]\text{Cl}$	-48 <sup>0</sup>	150 <sup>0</sup>
[1,4]-, p-Chlortoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{Cl}$	+ 7 <sup>0</sup>	163 <sup>0</sup>
[1,2]-, o-Bromtoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{Br}$	-26 <sup>0</sup>	181 <sup>0</sup>
[1,3]-, m-Bromtoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[3]\text{Br}$	-40 <sup>0</sup>	183 <sup>0</sup>
[1,4]-, p-Bromtoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{Br}$	+ 28 <sup>0</sup>	184 <sup>0</sup>
[1,2]-, o-Jodtoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{J}$	—	204 <sup>0</sup>
[1,3]-, m-Jodtoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[3]\text{J}$	—	204 <sup>0</sup>
[1,4]-, p-Jodtoluol .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{J}$	35 <sup>0</sup>	211 <sup>0</sup>

o-, m- und p-Fluortoluol sind nach denselben Methoden wie das Fluorbenzol dargestellt worden. Beim Chloriren und Bromiren von Toluol in der Kälte oder bei Gegenwart von Jod oder  $\text{FeCl}_3$  entstehen Para- und Orthoverbindungen in nahezu gleich grossen Mengen. Man kann das p-Chlortoluol von der o-Verbindung durch Erhitzen mit Schwefelsäure auf 150<sup>0</sup> trennen, wodurch die o-Verbindung in eine Sulfosäure übergeht.

Rein gewinnt man die sämtlichen Monochlor-, Monobrom- und Monojodtoluole durch Zersetzung der aus den drei Amidotoluolen oder Toluidinen erhaltenen Diazoverbindungen (s. d.). Leicht zugänglich sind o- und p-Chlortoluol aus den entsprechenden Toluidinen. Das m-Bromtoluol hat man auch so gewonnen, dass man Acet-p-toluidin bromirte zu m-Bromacet-p-toluidin und hierauf die Amidogruppe durch Wasserstoff ersetzte.

Das m-Chlortoluol ist auch aus dem 3-Methyl- $\Delta_2$ -keto-R-hexen, in das der Methylendiacetessigester sich leicht umwandeln lässt, dargestellt worden, indem man zunächst mit Phosphorpentachlorid Tetrahydro-m-dichlortoluol bereitete, das sich in HCl und Dihydro-m-chlortoluol spaltet. Brom entzieht diesem Körper 2 Wasserstoffatome, es entsteht m-Chlortoluol (B. 27, 3019):



Geht man vom Aethylidenbisacetessigester aus, so erhält man [1,3,5]-Chlor-m-xylol (B. 29, 310); [1,3,6]-Chlorcymol ist in ähnlicher Weise aus dem Menthon oder Keto-hexahydro-p-cymol dargestellt worden (B. 29, 314).

Die dem p-Jodtoluol entsprechende Jodoso- und Jodoverbindung ist bekannt (B. 26, 358; 27, 1903).

Für die Halogenoluole ist ihre Umwandlung in feste Nitrohalogenoluole und ihre Oxydation zu den Halogenbenzoësäuren von bekannter Constitution kennzeichnend. Chromsäure oxydirt die m- und p-Halogenoluole zu den entsprechenden Carbonsäuren, sie verbrennt dagegen die o-Halogenoluole vollständig. Beim Kochen mit verdünnter Salpetersäure, durch Kaliumpermanganat oder Ferricyankalium werden alle drei Isomeren, auch die Orthoverbindungen, in Carbonsäuren übergeführt.

*Aromatische Dihalogenoluole* mit gleichartigem Halogen sind 6 Isomere möglich. Die 6 isomeren Dichlortoluole sind bekannt (B. 29, R. 867), sie

sind isomer mit dem Benzalchlorid  $C_6H_5CHCl_2$  und den drei Chlorbenzylchloriden  $ClC_6H_4CH_2Cl$ . Ausführliches über die höheren Chlorirungsproducte des Toluols s. C. 1902 II, 1178; 1904 II, 1292 u. a. O. Auch die 6 isomeren Dibromtoluole und Dijodtoluole sind sämtlich dargestellt worden (C. 1910 I, 525). Pentabromtoluol entsteht aus Suberan und Brom (S. 22). Die 6 isomeren Tribromxylole sind sämtlich bekannt (C. 1906 II, 1831).

Die nachstehende Zusammenstellung enthält die leicht zugänglichen Bromderivate von Polymethylbenzolen:

Name	F.	Kp.
[1,2,4]-Brom-o-xylol . . . . .	-2 <sup>0</sup>	214 <sup>0</sup>
[1,3,4]-Brom-m-xylol . . . . .	—	203 <sup>0</sup>
[1,4,2]-Brom-p-xylol . . . . .	+9 <sup>0</sup>	200 <sup>0</sup>
Tribromhemimellithol (S. 58) . . . . .	245 <sup>0</sup>	—
[1,2,4,3]-Monobrompseudocumol (S. 58) . . . . .	—	237 <sup>0</sup>
[1,2,4,3,6]-Dibrompseudocumol . . . . .	64 <sup>0</sup>	293 <sup>0</sup>
Tribrom-pseudocumol . . . . .	224 <sup>0</sup>	—
Monobrom-mesitylen (S. 58) . . . . .	-1 <sup>0</sup>	225 <sup>0</sup>
Dibrom-mesitylen . . . . .	+60 <sup>0</sup>	285 <sup>0</sup>
Tribrom-mesitylen . . . . .	224 <sup>0</sup>	—
Monobrom-prehntol (S. 59) . . . . .	30 <sup>0</sup>	265 <sup>0</sup>
Dibrom-prehntol . . . . .	210 <sup>0</sup>	—
Monobrom-isodurolo (S. 59) . . . . .	—	253 <sup>0</sup>
Dibrom-isodurolo . . . . .	209 <sup>0</sup>	—
Monobrom-durolo (S. 59) . . . . .	61 <sup>0</sup>	262 <sup>0</sup>
Dibrom-durolo . . . . .	199 <sup>0</sup>	317 <sup>0</sup>
Brompentamethylbenzol . . . . .	160 <sup>0</sup>	289 <sup>0</sup>

Bemerkenswert ist ferner, dass conc. Schwefelsäure auch Bromatome, ähnlich wie Alkylgruppen (S. 54) zu übertragen vermag; so wird durch conc. Schwefelsäure Monobromdurolo zunächst in Dibromdurolo und Durolo umgewandelt (B. 25, 1526).

Eine Anzahl jodirter Alkylbenzole sind analog dem Jodbenzol selber mittelst Jodschwefel und Salpetersäure dargestellt worden (vgl. B. 33, 2875). — Ueber den Einfluss der Alkylgruppen auf die »Rückwärtssubstitution« des Jods in jodirten Benzolen siehe J. pr. Ch. [2] 65, 564.

**3. Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Benzolkohlenwasserstoffe,**  
in denen der stickstoffhaltige Rest durch Stickstoffbindung mit dem Benzolkern zusammenhängt.

Man kann diese Verbindungen nach der Zahl der in den Resten enthaltenen Stickstoffatome eintheilen. Die erste Klasse bilden die Verbindungen, deren stickstoffhaltige Gruppen nur ein Stickstoffatom enthalten. An die Spitze stellen wir die für die Benzolderivate überhaupt so charakteristischen *Nitro*verbindungen, die stickstoffhaltigen Ausgangskörper zur Gewinnung der folgenden Gruppen. An sie reihen sich die *Amido*verbindungen, zu denen die Generatoren zahlreicher Theerfarbstoffe und therapeutisch wichtiger aromatischer Verbindungen gehören. Den Uebergang zwischen beiden Gruppen bilden die *Nitroso*- und die  $\beta$ -*Hydroxylamin*-verbindungen.



Die zweite Klasse bilden die Verbindungen, deren stickstoffhaltige Reste zwei und mehr mit einander verbundene Stickstoffatome enthalten. Zwei Stickstoffatome enthalten die *Nitroamine*, die *Nitroso- $\beta$ -hydroxylamine*, die *Nitrosamine*, die *Azoxyverbindungen*, die *Hydrazine*, die *Diazo-* und die *Azoverbindungen*. Drei Stickstoffatome enthalten die *Nitrosohydrazine*, die *Diazoamidoverbindungen* und die *Azoimidoverbindungen*; vier Stickstoffatome die *Diazohydrizo-* oder *Buzylenverbindungen*, und die *Tetrazone*; fünf Stickstoffatome die *Disdiazamidoverbindungen*; acht Stickstoffatome die *Bisdiazotetrazone* oder *Oktazone*.

Die Kenntnis einiger dieser Körperklassen ist auch für die Chemie der anorganischen Stickstoffverbindungen von der grössten Bedeutung geworden. Denken wir uns diese 19 Gruppen aromatischer Stickstoffverbindungen von den anorganischen Stickstoffverbindungen abgeleitet, deren Formel wir beim Ersatz der aromatischen Reste durch Wasserstoff erhalten, so kommen von den 19 Formeln nur sechs in freiem Zustande oder in Form anorganischer Verbindungen bekannten Körpern zu, sie sind in der nachfolgenden Uebersicht fett gedruckt:

1. Nitroverbindungen . . . . .	abgel. von	<b>H.NO<sub>2</sub></b>
2. Nitrosoverbindungen . . . . .	»	H.NO <sup>1)</sup>
3. $\beta$ -Hydroxylaminverbindungen . . . . .	»	<b>H.NHOH</b>
4. Amidverbindungen . . . . .	»	<b>H.NH<sub>2</sub></b>
5. Nitroamine . . . . .	»	<b>H.NH.NO<sub>2</sub></b>
6. Nitroso- $\beta$ -hydroxylamine . . . . .	»	H.N(OH).NO
7. Nitrosamine . . . . .	»	H.NH.NO
8. Diazoverbindungen . . . . .	»	H.N=N.OH bez. H.NH.NO od. H.N(OH):N
9. Azoverbindungen . . . . .	»	H.N=N.H
10. Azoxyverbindungen . . . . .	»	H.N $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{---} \end{array}$ N.H
11. Hydrazine . . . . .	»	<b>H.NH.NH<sub>2</sub></b>
12. Nitrosohydrazine . . . . .	»	H.N(NO).NH <sub>2</sub>
13. Diazoamidoverbindungen . . . . .	»	H.N=N.NH <sub>2</sub>
14. Diazooxyamidoverbindungen . . . . .	»	H.N=N-NHOH
15. Diazoimidoverbindungen . . . . .	»	<b>H.N <math>\begin{array}{c} \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{---} \\ \text{N} \end{array}</math></b>
16. Diazohydrizo- oder Buzylenverb. . . . .	»	H.N=N.NH.NH <sub>2</sub>
17. Tetrazone . . . . .	»	H.NH.N=N.NH <sub>2</sub>
18. Bisdiazamidoverbindungen . . . . .	»	H.N=N-NH-N=N.H
19. Bisdiazotetrazone oder Oktazone . . . . .	»	H.N:N.NH.N:N.NH.N:NH.

Die ersten drei Gruppen werden in der vorstehenden Reihenfolge abgehandelt. An die  $\beta$ -Hydroxylamine (3) schliessen sich die Nitroso- $\beta$ -hydroxylamine (6). Es folgen die Amidverbindungen (4), die Nitrosamine (7), die Nitroamine (5), die Diazoverbindungen (8), die Diazoamido- (13), die Bisdiazamido- (18), die Diazooxyamido- (14) und die Azoimidoverbindungen (15). Hieran reihen sich die Azoxy- (10) und Azoverbindungen (9). Den Schluss bilden die Hydrazine (11), die Nitroso-

1) Ueber das hypothetische *Nitroxyl* HNO, oder dessen Hydratform das *Dioxyammoniak* HN(OH)<sub>2</sub> vgl. Angeli » Ueber einige sauerstoffhaltige Verbindungen des Stickstoffs«, Stuttgart 1908.

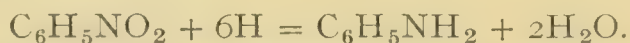
hydrazine (12), die Tetrazone (17), Diazohydrazo- oder Buzylenverbindungen (16) und die Bisdiazotetrazone oder Oktazone (19). Für diese Anordnung sind die genetischen Beziehungen der einzelnen Körperklassen zueinander massgebend, die vor den rein systematischen den Vorrang beanspruchen.

### 1. Nitroderivate des Benzols und der Alkylbenzole.

Das Benzol und die Alkylbenzole, welche noch am Kern stehende Wasserstoffatome enthalten, geben bei der Einwirkung von Salpetersäure leicht Nitroderivate:



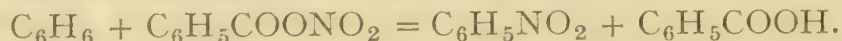
In diesen mehr oder weniger gelb gefärbten Verbindungen ist der Stickstoff der Nitrogruppe mit einem Kohlenstoffatom in unmittelbarer Bindung, wie im Nitromethan, denn es entstehen durch Reduction Amidverbindungen:



In dem vorhergehenden Abschnitt wurde mitgeteilt, dass man durch Chlor und Brom sämtliche Wasserstoffatome des Benzols ersetzen kann. Anders ist es bei der Einführung der Nitrogruppen. Leicht treten die beiden ersten Nitrogruppen ein, schwer die dritte, und es ist nicht gelungen, mehr als drei Nitrogruppen direct in ein Benzolderivat einzuführen.

Energischer als Salpetersäure wirkt ein Gemenge von Salpetersäure (1 Th.) und Schwefelsäure (2 Th.), indem letztere Wasser entziehend wirkt; es entstehen hierbei meist Di- und Trinitroproducte. Eine gemässigte Nitrirung erzielt man, wenn man die Substanz zuerst in Eisessig oder Chloroform (B. 42, 4151) löst. Je mehr Alkylgruppen ein Benzolkohlenwasserstoff enthält, um so leichter ist er nitrirbar. Die Entstehung von Nitrophenolen bei der Nitrirung von Benzolkohlenwasserstoffen kann durch die Annahme einer Addition der Salpetersäure an doppelte Bindungen des Benzolringes und Abspaltung von salpetriger Säure einer- und Wasser andererseits erklärt werden (B. 24, R. 721; 42, 4152). Derartige labile Additionsproducte dürften auch die Ursache der bei der Nitrirung zunächst auftretenden dunkelbraunen Färbung sein. Beim Erhitzen mit verdünnter Salpetersäure tritt die Nitrogruppe bei Alkylbenzolen in die aliphatische Seitenkette. Die so entstehenden Verbindungen werden später im Anschluss an die entsprechenden Alkohole abgehandelt (B. 27, R. 193; C. 1899 I, 1237).

Als ein vorzügliches Nitrirungsmittel hat sich in einzelnen Fällen das Benzoyl- und Acetylnitrat (s. d.) erwiesen (B. 39, 3798; C. 1907 I, 1025). Man vermeidet hierbei das bei der Nitrirung mit Salpetersäure auftretende Wasser:



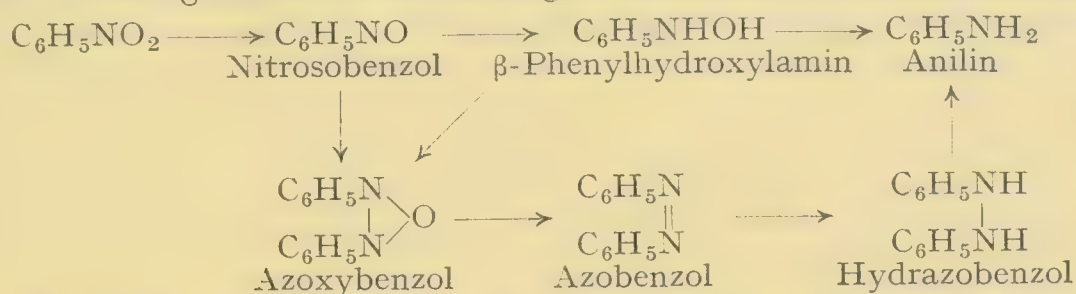
Auch durch Einwirkung von  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  auf ein Gemisch des Kohlenwasserstoffs mit Aethylnitrat können Nitroverbindungen gewonnen werden (C. 1908 II, 403).

Aus den aromatischen Aminen, die durch Reduction der Nitroverbindungen entstehen, kann man letztere wieder gewinnen durch Vermittelung der Diazoverbindungen, deren salpetrigsaure Salze mit Kupferoxydul Nitrokörper liefern. Auch durch directe Oxydation sind Nitroverbindungen aus Aminen erhalten worden, z. B. Nitrobenzol aus Anilin mit Kaliumpermanganat oder Sulfomonopersäure, wobei als Zwischenproducte  $\beta$ -Phenylhydroxylamin (S. 78) und Nitrosobenzol (S. 80) isolirt worden sind (B. 32, 1675).



Eigenschaften und Verhalten. Die Nitrokohlenwasserstoffe lösen sich nur sehr wenig in Wasser, aber sie sind in concentrirter Salpetersäure löslich und werden aus dieser Lösung durch Wasser gefällt. Leicht lösen sie sich in Alkohol, Aether, Eisessig u. a. m. Die Nitroproducte zeigen meist einen höheren Schmelzpunkt als die entsprechenden Bromderivate.

Besonders wichtig ist die leichte Reducionsfähigkeit der Nitroverbindungen. Als Zwischenproducte der Reduction zu Amidverbindungen hat man die Nitrosoverbindungen und die  $\beta$ -Phenylhydroxylamine (S. 79) festgehalten. Beide vereinigen sich bei Verwendung alkalischer Reducionsmittel unter der Einwirkung des Alkali zu Azoxyverbindungen, die dann weiterhin einer Reduction zu Azo- und Hydrazoverbindungen unterliegen. Diese genetischen Beziehungen veranschaulicht das Schema:



Bei der electrolytischen Reduction in Schwefelsäure gelöster Nitrokörper entstehen neben den Amidokohlenwasserstoffen Amidophenole durch Umlagerung der unbeständigen  $\beta$ -Phenylhydroxylamine (B. **29**, R. 230); in salzsaurer Lösung bilden sich auf einem ähnlichen Wege p-Chloraniline (B. **29**, 1894; C. 1907 I, 463).

Ueber electrolytische Reduction von Nitrokörpern vgl. auch C. 1901 I, 105, 149; B. **38**, 4006; A. **355**, 175 u. a. O.

Die leichte Reducirbarkeit der Nitroverbindungen zu Substanzen, von denen viele vor allem in der Teerfarbenfabrikation die mannigfaltigste Verwendung finden, verschaffen ihnen die Bedeutung wichtiger und unentbehrlicher Zwischenproducte.

Durch Oxydation mit alkalischer Ferridcyankaliumlösung werden bes. die Polynitrobenzole leicht in Polynitrophenole umgewandelt. Nitrobenzol liefert beim Erwärmen mit gepulvertem Aetzkali o-Nitrophenol neben Azoxybenzol; ähnlich verhält sich m-Nitrotoluol, welches m-Nitro-o-kresol, und m-Dinitrobenzol, welches 2,4-Dinitrophenol giebt (B. **32**, 3486; **34**, 2444, C. 1901 I, 149).

Durch Erhitzen mit Salzsäure auf 200—300° werden in manchen Polynitrokohlenwasserstoffen die Nitrogruppen durch Chlor ersetzt, theilweise tritt dann noch eine weitere Chlorirung ein (B. **29**, R. 594).

**Nitrobenzole.** Die Schmelzpunkte und Kochpunkte der bekannten Nitrobenzole enthält die nachfolgende Zusammenstellung:

Name	Formel	F.	Kp.
Nitrobenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$	+5,72°	209° (C. 1897 II, 547)
[1,2]-, o-Dinitrobenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$	116°	319° (773 mm)
[1,3]-, m-Dinitrobenzol . . . . .		90°	303° (771 mm)
[1,4]-, p-Dinitrobenzol . . . . .		172°	299° (777 mm)
[1,2,4]-, as-Trinitrobenzol . . . . .		$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$	57°
[1,3,5]-, s-Trinitrobenzol . . . . .	121°		—
[1,2,3,5]-Tetranitrobenzol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_4$		116°

**Nitrobenzol**  $C_6H_5NO_2$  wurde 1834 von Mitscherlich (Pogg. Ann. **31**, 625) entdeckt bei der Behandlung von Benzol mit Salpetersäure. Es bildet sich auch bei der Oxydation von Anilin (S. 86). Technisch wird es in grossem Maassstabe dargestellt und meist auf Anilin und auf Azobenzol verarbeitet. Zur technischen Darstellung des Nitrobenzols lässt man unter Rühren ein Gemisch von Salpetersäure und Schwefelsäure zu Benzol fliessen, das sich in gusseisernen Cylindern befindet (s. G. Schultz, Chemie des Steinkohlentheers).

Das Nitrobenzol ist eine schwach gelbliche, stark lichtbrechende Flüssigkeit,  $D_{20} 1,20$ , die ähnlich wie Benzaldehyd oder Bittermandelöl riecht, in verdünnter wässriger Lösung süss schmeckt (B. **27**, 1817) und giftig wirkt, besonders wenn der Dampf eingeathmet wird. Ausser in der Farbentechnik wird das Nitrobenzol auch in der Riechstofftechnik verwendet, um Seifen den Geruch nach Bittermandelöl zu erteilen (*unechtes Bittermandelöl*, *Mirbanöl*). Im Laboratorium dient es manchmal als Lösungsmittel. Das Verhalten des Nitrobenzols bei der Reduction wurde oben bereits besprochen (S. 71); das technisch wichtigste Product derselben ist das Anilin (S. 85). Das Nitrobenzol dient bei verschiedenen wichtigen Reactionen als Oxydationsmittel (s. *Rosanilin* und *Chinolin*).

**Dinitrobenzole**  $C_6H_4(NO_2)_2$ : Kocht man Benzol längere Zeit mit rauchender Salpetersäure oder erwärmt kurze Zeit mit Salpetersäure und Schwefelsäure, so entsteht hauptsächlich m-Dinitrobenzol neben der in Alkohol leichter löslichen o- und p-Dinitroverbindung (B. **7**, 1372). Die Metaverbindung wird in der Farbstofftechnik zur Bereitung von m-*Phenylendiamin* verwendet.

Das p-Dinitrobenzol gewinnt man auch aus dem p-*Chinondioxim* (s. d.) durch Oxydation, das o-Dinitrobenzol aus den Rückständen von der m-Dinitrobenzolverbereitung durch Lösen in dem zweifachen Gewicht kochender Salpetersäure und Eingiessen in das fünf- bis sechsfache Volum kalter Salpetersäure, wodurch sich das o-Dinitrobenzol in Krystallen ausscheidet (B. **26**, 266).

Die Dinitrobenzole sind der halbseitigen Reduction fähig zu Nitroanilinen (s. d.), die den genetischen Zusammenhang der Phenylendiamine mit den Dibrombenzolen und den Benzoldicarbonsäuren oder Phtalsäuren vermitteln (S. 37).

**Ortho-dinitrobenzol** krystallisirt in Tafeln, liefert mit Natronlauge gekocht o-Nitrophenol, mit alkoholischem Ammoniak erhitzt o-Nitranilin; ähnlich verhalten sich andere aromatische o-Dinitroverbindungen.

**Meta-dinitrobenzol** bildet mit Ferridcyankalium und Natronlauge oder mit gepulvertem KOH erwärmt  $\alpha$ - oder [1,OH,2,4]-Dinitrophenol und  $\beta$ - oder [1,OH,2,6]-Dinitrophenol (vgl. S. 71). Durch alkoholisches Cyankalium wird eine  $NO_2$ -Gruppe durch Aethoxyl ersetzt unter gleichzeitigem Eintritt einer Cyangruppe: es entsteht [2]-Nitro-[6]-aethoxybenzonnitril (B. **17**, R. 19). Mit Alkalisulfit bildet es unter gleichzeitiger Reduction und Sulfurirung m-Nitranilin-p-sulfosäure (B. **29**, 2448).

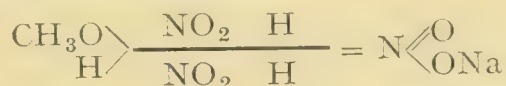
**Para-dinitrobenzol**, farblose Nadeln.

Durch Erhitzen der Dinitrobenzole mit Chlor oder Brom auf  $200^{\circ}$  werden die Nitrogruppen ganz oder theilweise durch Halogene ersetzt (B. **24**, 3749). Durch Erwärmen der Dinitrobenzole mit Natrium-methylat oder



-aethylat wird eine Nitrogruppe durch die Methoxy- bez. Acthoxygruppe ersetzt (C. 1899 I, 1027).

**Trinitrobenzole:** [1,3,5]-, *s*-Trinitrobenzol, schneeweisse Blättchen, entsteht aus *m*-Dinitrobenzol oder durch Erhitzen von Trinitrobenzoesäure, sowie synthetisch beim Ansäuern von Nitromalonaldehydnatrium (B. 28, 2597; C. 1899 II, 609), [1,2,4]-, *as*-Trinitrobenzol aus *p*-Dinitrobenzol beim Erhitzen mit Salpetersäure und Pyroschwefelsäure auf 180°. Das *s*-Trinitrobenzol lässt sich zu Pikrinsäure oder [1,OH,2,4,6]-Trinitrophenol oxydiren. Das *s*-Trinitrobenzol bildet mit Anilin, Naphtalin u. a. m. additionelle Verbindungen; ähnliche Verbindungen liefern auch *m*- und *p*-Dinitrobenzol, Trinitrotoluol u. a. m. (B. 13, 2346; 16, 234; 39, 76; C. 1906 II, 1249). Mit wässerigen Alkalien giebt das *s*-Trinitrobenzol orangerothe Färbungen, welche vielleicht auf Bildung unbeständiger Salze beruhen; auch mit Natriumalkoholaten bildet es additionelle Verbindungen salzartiger Natur, aus denen Wasser das Trinitrobenzol quantitativ regenerirt. Man kann sie auffassen als Salze »chinol«artiger Nitronsäuren:

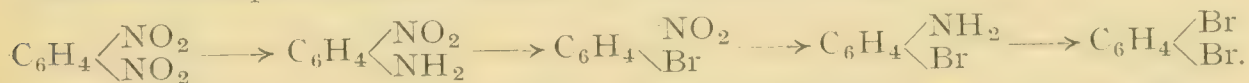


(vgl. »Chinole« und A. 323, 219; C. 1903 I, 707; B. 42, 2119). Beim Erwärmen mit Natriumalkoholatlösung wird eine Nitrogruppe des *s*-Trinitrobenzols durch die Alkoxygruppe ersetzt (C. 1901 I, 1289).

*as*-**Tetranitrobenzol** C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[1,2,3,5](NO<sub>2</sub>)<sub>4</sub>, gelbe Nadeln, entsteht aus Dinitro-dinitrosobenzol (S. 79) durch vorsichtige Oxydation mit Salpetersäure (B. 34, 56).

**Nitrohalogenbenzole.** Bildungsweisen: 1. Beim Nitriren von Fl-, Cl-, Br-, J-Benzol; es entstehen überwiegend *p*- neben *o*-Mononitrohalogenbenzolen. 2. Durch Behandeln der Nitrobenzole mit Brom oder Chlor; es wird bei Polynitroverbindungen leicht eine Nitrogruppe durch Halogen ersetzt. 3. Oder man verwandelt die Dinitrobenzole in Nitraniline und ersetzt die Amidogruppe mittelst der Diazoverbindungen durch Halogene. 4. Die Nitrophenole liefern mit PCl<sub>5</sub>: Chlornitrobenzole.

Die Halogennitrobenzole vermitteln den Uebergang von den Dinitro-, Nitroamido-, Diamido- zu den Halogenamido- und Dihalogenbenzolen, sie sind daher für die Erkenntnis der Zusammengehörigkeit der verschiedenen Disubstitutionsproducte des Benzols besonders wichtig:



Wenn Nitrogruppen in Ortho- oder Para-Stellung zu einem Halogenatom in den Benzolkern treten, so wird dieses Halogenatom gegen Alkalien, Ammoniak u. s. w. reactionsfähig wie in den Halogenalkylen (Bd. I), während eine Nitrogruppe in Meta-Stellung diesen Einfluss nicht ausübt (vgl. hierzu C. 1903 I, 571). Besonders auffallend erkennt man diese Gesetzmässigkeit an dem Verhalten des 1,2,4,6-Tetrachlor-3,5-dinitrobenzols. In demselben können nur die Halogenatome 2, 4 und 6, nicht dagegen das in *m*-Stellung zu den beiden Nitrogruppen befindliche Cl-Atom 1 durch die Reste NH<sub>2</sub>, NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> etc. ersetzt werden (C. 1904 I, 1408). Die Lockerung der Halogenbindung tritt umsomehr hervor je mehr Nitrogruppen in den Kern eintreten, so dass das 1,3,5,6-Trinitrochlorbenzol oder Pikrylchlorid (S. 74) den Character eines Säurechlorids hat.

In einzelnen Fällen wird nicht das Halogen, sondern eine Nitrogruppe abgespalten, vgl. sym. Dinitrochlor- und 1-Cl-3,4,6-Trinitrochlorbenzol.

Nachstehend sind die Schmelzpunkte der isomeren **Mononitro-fluor-chlor-, brom- und jodbenzole** angegeben:

	[1,2]	[1,3]	[1,4]	
$C_6H_4FI(NO_2)$	$-8^0$	$+1,69^0$	$+26,5^0$	(C. 1905 I, 29, 1230).
$C_6H_4Cl(NO_2)$	$32,5^0$	$48^0*$	$83^0$	(C. 1898 II, 238; 1903 I, 208)
$C_6H_4Br(NO_2)$	$43,1^0*$	$56^0$	$126^0$	(B. <b>29</b> , 788)
$C_6H_4J(NO_2)$	$49^0$	$36^0*$	$171,4^0$	(B. <b>29</b> , 1880).

Meta-chlornitrobenzol kommt in 2 phys. Modifikationen vor: nach dem Schmelzen rasch abgekühlt schmilzt es schon bei  $23,7^0$ , nach kurzer Zeit verwandelt es sich in die bei  $44,2^0$  schmelzende stabile Modification. Die gleiche Erscheinung zeigt auch das p-Nitrofluorbenzol: F.  $21,5^0$  und  $26,5^0$ .

Von den zahlreichen bekannt gewordenen Nitrohalogenbenzolen sei noch das in drei einander sehr ähnlichen Modifikationen erhaltene [1,Cl,3,4]-**Di-nitrochlorbenzol**, F.  $36,3^0$ ,  $37^0$  und  $38^0$ , hervorgehoben (B. **9**, 760; C. 1908 II, 1425).

sym-**Dinitrochlorbenzol**, F.  $59^0$ , entsteht durch Chloriren von m-Dinitrobenzol, beim Erwärmen mit Natriumalkoholatlösung tauscht es nicht das Cl-Atom (s. o.), sondern eine  $NO_2$ -Gruppe gegen eine RO-Gruppe aus, einen Nitrochlorphenolaether bildend (C. 1900 I, 1115; 1901 I, 1289).

Analog verhält sich das [1,Cl,3,4,6]-**Trinitrochlorbenzol**, F.  $116^0$ , das man durch weitere Nitrierung des [1,Cl,3,4]-Dinitrobenzols erhält. Bei der Einwirkung von Ammoniak wird die in 3-Stellung befindliche Nitrogruppe durch die Amidogruppe ersetzt (B. **36**, 3953).

[1,2,4,5]-**Dichlordinitrobenzol**, F.  $114^0$ , und [1,2,3,4]-**Dichlordinitrobenzol**, F.  $55^0$ , entstehen neben einander bei der Nitrierung des o-Dichlorbenzols. Beim Erwärmen mit Ammoniak tauscht das erste eine Nitrogruppe, das zweite ein Cl-Atom gegen die  $NH_2$ -Gruppe aus (B. **37**, 3892).

[1,3,5,4,Cl]**Trinitrochlorbenzol**, **Pikrylchlorid**  $C_6H_2Cl(NO_2)_3$ , F.  $83^0$ , aus Pikrinsäure mittelst  $PCl_5$ . Letzteres giebt mit wässerigem Ammoniak Pikramid  $C_6H_2(NH_2)(NO_2)_3$ , beim Kochen mit Soda entsteht Pikrinsäure. **Pikrylbromid**  $C_6H_2(NO_2)_3Br$ , F.  $123^0$ , aus Bromdinitrobenzol mit Salpetersäure (C. 1903 I, 963).

**Dinitrodichlorbenzole** und deren Umsetzungsproducte sind C. 1902 II, 513; 1903 I, 503, 511 beschrieben; **Dinitrotrichlorbenzol**, F.  $130^0$  s. B. **29**, R. 1155.

Von den 6 isomeren **Dibromnitrobenzolen** können 5 durch directe Nitrierung der drei Dibrombenzole erhalten werden, und zwar liefert:

o-Dibrombenzol	1. [1,2]-Dibrom-4-nitrobenzol, F. $58^0$ ,	Hauptproduct.
	2. [1,2]-Dibrom-3-nitrobenzol, F. $85,2^0$ ,	Nebenproduct.
m-Dibrombenzol	1. [1,3]-Dibrom-4-nitrobenzol, F. $61^0$ ,	Hauptproduct.
	2. [1,3]-Dibrom 2-nitrobenzol, F. $82^0$ ,	Nebenproduct.
p-Dibrombenzol	[1,4]-Dibrom-1-nitrobenzol, F. $85^0$ .	

Das noch fehlende [1,3]-Dibrom-5-nitrobenzol, F.  $104,5^0$  wurde von Körner (J. 1875, 306) aus dem Dibrom-p-nitranilin durch Eliminierung der Amidogruppe dargestellt. Ueber die Umwandlung der Dibromnitrobenzole in die Tribrombenzole und ihre Bedeutung für die Konstitutionsbestimmung der drei Dibrombenzole vgl. S. 37.

**Nitrotoluole.** [1,2]-, o-**Nitrotoluol**  $CH_3[1]C_6H_4[2]NO_2$ , zwei Modifikationen, F.  $-9^0$  und  $-4^0$ , Kp.  $218^0$ , und [1,4]-, p-**Nitrotoluol**  $CH_3[1]C_6H_4[4]NO_2$ , F.  $54^0$ , Kp.  $230^0$ , entstehen durch Nitriren von Toluol; sie

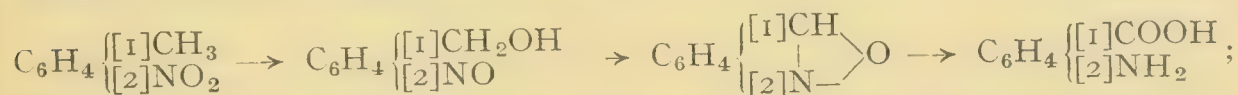
\*) Privatmitteilung von W. Körner.



werden durch fractionirte Destillation getrennt und liefern reducirt die technisch wichtigen Toluidine. Nitriert man bei  $-55^{\circ}$ , so entsteht 5,5 mal so viel p- als o-Nitrotoluol (B. **26**, R. 362), auch bei höherer Temperatur wird mit rauchender Salpetersäure vorherrschend p-Nitrotoluol erhalten, während Salpeterschwefelsäure bei niedriger Temperatur gegen 66 pct. o-Nitrotoluol liefert.

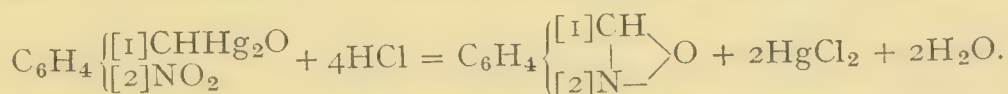
Bei weiterer Nitrierung von o- und p-Nitrotoluol entstehen: [2,4]-**Di-nitrotoluol**, F.  $70^{\circ}$ , [2,5]-**Dinitrotoluol**, F.  $48^{\circ}$ , (B. **21**, 433; **22**, 2679) und [2,4,6]-**Trinitrotoluol**, F.  $82^{\circ}$ .

Merkwürdig ist die Umwandlung von o-Nitrotoluol durch Erhitzen mit Alkalilauge in *Anthranilsäure*, wobei o-Nitrosobenzylalkohol und Anthranil als Zwischenproducte isolirt worden sind (C. 1908 II, 210). Die Reaction verläuft danach in folgenden Phasen:



ähnlich entsteht aus o-Nitrotoluolsulfosäure: *Anthranilsulfosäure* (C. 1903 I, 371) und beim Erhitzen von o-Nitrotoluol mit Brom auf  $170^{\circ}$ : *Dibrom-anthranilsäure*.

o-Nitrotoluol liefert beim Kochen mit HgO in alkalischer Lösung eine Mono- und eine Diquecksilberverbindung. Letztere besitzt wahrscheinlich die Formel  $\text{NO}_2\text{[1]C}_6\text{H}_4\text{[2]CH} \begin{matrix} \text{Hg} \\ \text{Hg} \end{matrix} \text{O}$ ; sie bildet dunkelgelbe Krystalle, die sich oberhalb  $220^{\circ}$  zersetzen und durch conc. Salzsäure in der Kälte glatt in  $\text{HgCl}_2$  und *Anthranil* (s. d.) zerlegt werden (B. **40**, 4209; C. 1908 I, 1346):



Auch p-Nitro- und 2,4-Dinitrotoluol reagieren mit HgO.

[1,3]-, m-**Nitrotoluol**  $\text{CH}_3\text{[1]C}_6\text{H}_4\text{[3]NO}_2$ , F.  $16^{\circ}$ , Kp.  $230^{\circ}$ , entsteht, wenn man Acet-p-toluidin nitriert und die Amidgruppe durch Wasserstoff ersetzt (B. **22**, 831). Bei weiterer Nitrierung von m-Nitrotoluol entsteht [3,4]-**Dinitrotoluol**, F.  $61^{\circ}$ , und [3,5]-**Dinitrotoluol**, F.  $92^{\circ}$  (B. **27**, 2209).

**Nitroproducte anderer Alkylbenzole.** Bei der Leichtigkeit, mit der die aromatischen Nitroverbindungen entstehen, eignen sich viele zur Erkennung und zum Nachweis ihrer Grundkohlenwasserstoffe. Einige derselben werden im Nachfolgenden zusammengestellt:

[4]-**Nitro-o-xylol**  $\text{NO}_2\text{[4]C}_6\text{H}_3\text{[1,2]}\text{(CH}_3\text{)}_2$ , F.  $29^{\circ}$  (B. **17**, 160; **18**, 2670). [4,5]- und [4,6]-**Dinitro-o-xylol**, F.  $116^{\circ}$  und  $76^{\circ}$  (B. **35**, 628).

[5]-**Nitro-m-xylol**, F.  $74^{\circ}$ . [2,4]-**Dinitro-m-xylol**, F.  $82^{\circ}$ . [2,6]-**Dinitro-m-xylol**, F.  $93^{\circ}$ . [2,4,6]-**Trinitro-m-xylol**, F.  $182^{\circ}$  (B. **17**, 2424). [4,5,6]-**Trinitro-m-xylol**, F.  $125^{\circ}$  (C. 1906 II, 29; 1909 I, 1320).

[2]-**Nitro-p-xylol**, Kp.  $239^{\circ}$  (B. **18**, 2680). [2,6]-**Dinitro-p-xylol**, F.  $123^{\circ}$  und [2,3]-**Dinitro-p-xylol**, F.  $93^{\circ}$ , bilden eine Doppelverbindung vom F.  $99^{\circ}$  (B. **15**, 2304). [2,3,6]-**Trinitro-p-xylol**, F.  $137^{\circ}$  (B. **19**, 145).

[2,4]-**Dinitroäthylbenzol**, Kp.<sub>10</sub>  $163^{\circ}$ . [2,4,6]-**Trinitroäthylbenzol**, F.  $37^{\circ}$  (B. **42**, 2633).

**Nitromesitylen**  $\text{NO}_2\text{[2]C}_6\text{H}_2\text{[1,3,5]}\text{(CH}_3\text{)}_3$ , F.  $44^{\circ}$  (B. **33**, 3625). **Dinitromesitylen**, F.  $86^{\circ}$ . **Trinitromesitylen**, F.  $232^{\circ}$  (vgl. B. **29**, 2201).

**Nitro-pseudocumol**  $\text{NO}_2\text{[5]C}_6\text{H}_2\text{[1,2,4]}\text{(CH}_3\text{)}_3$ , F.  $71^{\circ}$ . **Dinitro-pseudocumol**  $\text{(NO}_2\text{)}_2\text{[3,5]C}_6\text{H}\text{[1,2,4]}\text{(CH}_3\text{)}_3$ , F.  $172^{\circ}$ . [3,5,6]-**Trinitro-pseudocumol**  $\text{(NO}_2\text{)}_3\text{[3,5,6]C}_6\text{[1,2,4]}\text{(CH}_3\text{)}_3$ , F.  $185^{\circ}$  (B. **42**, 3608).

[4,5,6]-Trinitro-*v*-trimethylbenzol  $(\text{NO}_2)_3[4,5,6]\text{C}_6[1,2,3](\text{CH}_3)_3$ , F. 209° (B. 19, 2517).

Nitroprehnitol  $\text{NO}_2[5]\text{C}_6\text{H}[1,2,3,4](\text{CH}_3)_4$ , F. 61° (B. 21, 905). Dinitroprehnitol, F. 178°. Dinitroisodurol  $(\text{NO}_2)_2[4,6]\text{C}_6[1,2,3,5](\text{CH}_3)_4$ , F. 156°. Dinitrodurol  $(\text{NO}_2)_2[3,6]\text{C}_6[1,2,4,5](\text{CH}_3)_4$ , F. 205°.

Nitropentamethylbenzol, F. 154° (B. 42, 4162).

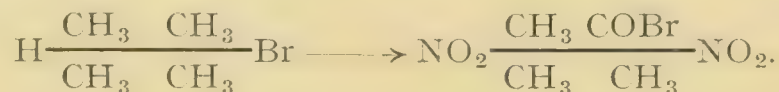
[2,4,6]-Trinitro- $\psi$ -butyltoluol  $(\text{NO}_2)_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}[1]\text{CH}_3[3]\text{C}(\text{CH}_3)_3$ , F. 96° bis 97°, riecht intensiv nach Moschus und wird als künstlicher Moschus in den Handel gebracht (B. 24, 2832).

**Nitrohalogenderivate der Alkylbenzole.** Es sind eine grosse Zahl derartiger Verbindungen dargestellt worden.

2-Chlor-5-nitrotoluol, F. 44° und 4-Chlor-2-nitrotoluol, F. 38°, entstehen durch Nitriren von o- resp. p-Chlortoluol (B. 19, 2438; 20, 199). 3-Chlor-4-nitrotoluol, F. 55°, aus Nitro-m-toluidin. Weitere Halogennitrotoluole s. B. 37, 1018.

2,4,6-Trinitro-5-chlortoluol, F. 148°, bildet sich neben der 2,4-Dinitroverbindung beim Nitriren von m-Chlortoluol. Es ist ein Homologes des Pikrylchlorids (S. 74). Wie in diesem ist das Halogen ausserordentlich reaktionsfähig und gegen zahlreiche Gruppen austauschbar (C. 1904 II, 33).

Nitrobromdurol, F. 178°, durch Nitriren von Bromdurol mit Salpeterschwefelsäure in Chloroformlösung. Sehr eigentümlich verläuft die Einwirkung rauchender Salpetersäure auf Bromdurol, die unter Wanderung des Bromatoms und Oxydation zum Dinitrodurylsäurebromid führt (B. 42, 4157):



### Substitutionsregelmässigkeiten.

Bildung der Diderivate. Beim Chloriren und Bromiren von Benzol und Toluol, beim Nitriren von Monohalogenbenzolen und von Toluol werden fast nur p- und o-Diderivate gebildet, während beim Nitriren von Benzol hauptsächlich m-Dinitrobenzol entsteht. Wie Toluol verhalten sich Phenol, Anilin u. a. m.: es entstehen zunächst p- und o-Diderivate. Hauptsächlich m-Verbindungen liefern dagegen Benzolsulfosäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H}$ , Benzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ , Benzaldehyd  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ , Benzonitril  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CN}$ , Acetophenon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{CH}_3$  und einige andere Verbindungen mit sog. negativen Seitengruppen. Die in den Monoderivaten vorhandenen Substituenten üben also einen bestimmenden Einfluss aus auf den Ort, an dem die weitere Substitution stattfindet. Dabei ist es nicht gleichgültig, in welcher Reihenfolge man die Substituenten einführt. Aus Chlorbenzol entsteht beim Nitriren hauptsächlich p-Nitrochlorbenzol, während beim Chloriren von Nitrobenzol hauptsächlich m-Nitrochlorbenzol erhalten wird.

Ueber die Abhängigkeit der Substitutionsvorgänge von der Atom- und Radicalgrösse der Substituenten s. B. 23, 130.

Regel von Crum Brown und J. Gibson: Wenn die Wasserstoffverbindung des Atoms oder Radicals, welches im Monoderivat in den Benzolkern getreten ist, nicht direct, d. h. in einer Operation, zu der entsprechenden Hydroxylverbindung oxydirt werden kann, so entstehen bei weiterer Substitution o- und p-Derivate, im anderen Fall m-Derivate (B. 25, R. 672).



Eine Erklärung für die Substitutionsregelmässigkeiten versucht die folgende Regel zu geben: Der zweite Substituent tritt in die o- oder p-Stellung, wenn der erste mit viel Valenz-Energie am Benzolkohlenstoffatom haftet, weil dann in o- und p-Stellung zu diesem C-Atom mehr Energieüberschuss vorhanden ist; bei lockerer Bindung des ersten Substituenten wird dagegen in m-Stellung mehr Energieüberschuss vorhanden sein, und die Substitution dort stattfinden (J. pr. Ch. [2] **66**, 321; vgl. C. 1906 I, 458).

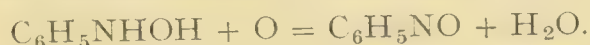
Bildung der Triderivate. Bei dem weiteren Substituieren: Chloriren, Nitriren der Ortho- und Para-diderivate treten die substituierenden Gruppen in die Para- resp. Orthostellung, so dass aus den Diderivaten [1,2] und [1,4] dieselben Triderivate [1,2,4] gebildet werden (A. **192**, 219). Aus den Meta-diderivaten [1,3] werden [1,3,4]- und [1,2,3]-Triderivate erhalten. Sind beide Substituenten Gruppen von stark saurem Character, wie in m-Dinitrobenzol, so entstehen [1,3,5]-Derivate.

Bildung der Tetraderivate. Wird ein unsymm. Triderivat [1,2,4] weiter substituiert, so werden gewöhnlich unsymm. Tetraderivate [1,2,4,6] gebildet. Aus Anilin  $C_6H_5.NH_2$ , Phenol  $C_6H_5.OH$  etc. entstehen Trichlor- und Trinitroderivate, wie  $C_6H_2Cl_3.NH_2$  und  $C_6H_2(NO_2)_3.NH_2$  [1,2,4,6]:  $-NH_2$  oder  $-OH$  in [1], in denen die eingetretenen Gruppen sich zueinander in der Metastellung [2,4,6]=[1,3,5] befinden. Eliminirt man in ihnen die Gruppen OH und  $NH_2$ , so erhält man symm. Triderivate  $C_6H_3X_3$  [1,3,5].

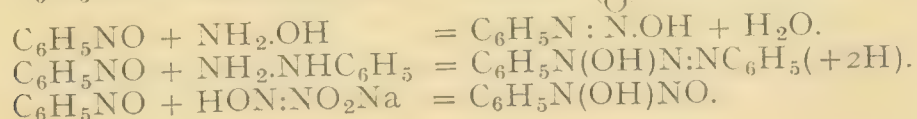
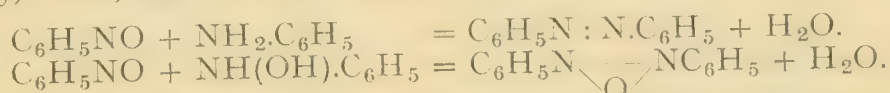
## 2. Nitrosoderivate des Benzols und der Alkylbenzole.

Mononitrosoderivate der Benzolkohlenwasserstoffe können nicht direct aus den Benzolen durch Substitution gewonnen werden. Sie entstehen

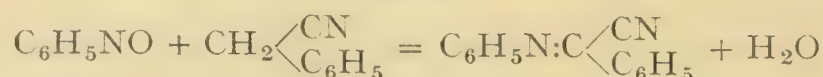
1. Durch Oxydation der entsprechenden  $\beta$ -Hydroxylaminderivate (S. 79) mit Kaliumbichromat und Schwefelsäure, Eisenchlorid oder Luftsauerstoff:



2. Aus Anilinen durch Oxydation mit Sulfomonopersäure (B. **32**, 1675).
3. Bei der electrolytischen Reduction von Nitrobenzol ohne Diaphragma unter Verwendung neutraler Electrolyte z. B. Lösungen von Natrium-, Magnesium- oder Aluminiumsulfat. Die Bildung des Nitrosobenzols scheint hierbei zum Theil eine secundäre zu sein, indem primär an der Kathode entstandenes  $\beta$ -Phenylhydroxylamin an der Anode zu Nitrosobenzol oxydirt wird (C. 1908 I, 911). Die Nitrosoverbindungen bilden farblose Krystalle von grosser Flüchtigkeit, im geschmolzenen oder gelösten Zustande sind sie grün gefärbt. Dieser Farbenumschlag rührt wahrscheinlich daher, dass die im festen Zustande dimeren Molecüle beim Schmelzen oder Lösen in einfache Molecüle dissociirt werden (B. **34**, 3877). Durch Oxydation geben die Nitrosobenzole Nitro-, durch Reduction Amidokörper. Mit aromatischen Aminen condensiren sie sich unter Wasseraustritt zu Azokörpern, mit  $\beta$ -Phenylhydroxylaminen zu Azoxykörpern, mit Hydroxylamin zu sog. Isodiazobenzolen, mit Phenylhydrazinen zu Diazooxyamidverbindungen, mit den Salzen der Nitrohydroxylaminsäure (vgl. Bd. I) oder der Benzolsulfhydroxamsäure bilden sie  $\beta$ -Phenyl-nitrosohydroxylamine (Bamberger, B. **28**, 245, 1218; **29**, 102; **32**, 3554; C. 1904 I, 24):



Mit Substanzen, welche  $\text{CH}_2$ -Gruppen enthalten, die infolge der Nachbarschaft acidificirender Radicale reactiv geworden sind, liefern die Nitrosobenzole unter Wasseraustritt Ketonanile z. B.:



(B. **34**, 494). Durch conc. Schwefelsäure werden Nitrosobenzole aldolartig polymerisirt zu p-Nitrosodiphenylhydroxylaminen  $\text{NO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$  (B. **31**, 1513; **32**, 219; und S. 80). Das Nitrosobenzol gleicht in diesen Reactionen ganz ausserordentlich den Aldehyden, speciell dem Benzaldehyd  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$  (s. d.), von dem es sich durch Ersatz der  $\text{CH}$ -Gruppe durch ein Stickstoffatom unterscheidet. Mit Diazomethan (Bd. I) vereinigen sich die Nitrosobenzole zu Additionsproducten, die unter N-Abspaltung in N-Phenyl-aether des Glyoxims (S. 109) übergehen (B. **30**, 2791).

**Nitrosobenzol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}$ , F.  $68^\circ$ , ist in Lösung zuerst durch Einwirkung von Nitrosylbromid auf Quecksilberdiphenyl erhalten worden (v. Baeyer 1874; vgl. Einwirkung von NO auf Quecksilberdiphenyl B. **30**, 506; **31**, 1528; und von NOCl auf Phenylmagnesiumbromid C. 1909 II, 694); es wird dargestellt durch Oxydation von  $\beta$ -Phenylhydroxylamin oder Anilin oder durch electrolytische Reduction von Nitrobenzol und entsteht in geringer Menge neben anderen Producten durch Oxydation von Diazobenzolchlorid, ferner aus Diazobenzolperbromid mit Alkalien und durch Destillation von Azoxybenzol (B. **27**, 1182, 1273). Durch Belichtung wird Nitrosobenzol in Benzollösung völlig zersetzt: es bilden sich neben Harzen hauptsächlich Azoxybenzol, Nitrobenzol, Anilin, o-Oxyazobenzol (B. **35**, 1606).

o-, m-, p-Nitrosotoluol  $\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NO}$ , F.  $72^\circ$ ,  $53^\circ$ ,  $48^\circ$ . 2,3-, 2,4-, 2,5-, 2,6 und 3,4-Nitrosoxylol  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}$  schmelzen bei  $91^\circ$ ,  $41^\circ$ ,  $101^\circ$ ,  $141^\circ$  u. Z., und  $45^\circ$ . Nitrosomesitylen  $(\text{CH}_3)_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}_2\text{NO}$ , F.  $122^\circ$ , wird am besten aus Amidomesitylen (Mesidin) mit Sulfomonopersäure erhalten (A. **316**, 257 ff.). p-Chlor- und p-Bromnitrosobenzol, F.  $87^\circ$  und  $92^\circ$ .

o-, m- und p-Nitronitrosobenzol, F.  $126^\circ$ ,  $90^\circ$ ,  $119^\circ$ , entstehen durch Oxydation der drei Nitraniline mit Sulfomonopersäure (B. **36**, 3803; **38**, 4011). o- und p-Nitronitrosobenzol werden ferner durch Reduction von o- und p-Dinitrobenzol mit Hydroxylamin oder Zinnoxidul in stark alkalischer, methylalkoholischer Lösung gewonnen. Hierbei entstehen zunächst stark gefärbte Alkalisalze einer Dinitronsäure von chinonartiger Structur:  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NOOK} \\ \diagdown \\ \text{NOOK} \end{array}$ , aus denen beim Ansäuern unter Wasserabspaltung die Nitronitrosobenzole hervorgehen. Analog entsteht o-Nitronitroso-p-xylol, F.  $130,5^\circ$ , aus o-Dinitro-p-xylol. m-Dinitrobenzol wird unter gleichen Bedingungen nicht reducirt, sondern erleidet Substitution unter Bildung von Dinitroamidoverbindungen (B. **39**, 2526, 2533). Trinitronitrosobenzol  $(\text{NO}_2)_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}_2\text{NO}$ , F.  $198^\circ$  (B. **34**, 59).

2-Nitro-6-nitrosotoluol, F.  $117^\circ$ , 2-Nitro-4-nitrosotoluol, F.  $87^\circ$  (B. **40**, 3331).

p-Dinitrosoderivate entstehen durch Oxydation der p-Chinondioxime in alkalischer Lösung mit Ferridcyankalium, z. B.:

p-Dinitrosotoluol  $\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_3[2,5](\text{NO})_2$ , F.  $133^\circ$ , aus Toluchinondioxim  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{NOH})_2$ , gelbe, erstickend chinonartig riechende Nadeln, die durch rauchende Salpetersäure in p-Dinitrotoluol, durch salzsaures Hydroxylamin in Toluchinondioxim umgewandelt werden (B. **21**, 734, 3319).

o-Dinitrosoderivate werden aus o-Nitrodiazoimiden (s. d.) durch Erwärmen unter N-Abspaltung gewonnen.

o-Dinitrosobenzol  $\text{C}_6\text{H}_4[1,2](\text{NO})_2$ , F.  $72^\circ$ , aus o-Nitrodiazobenzolimid bei  $90^\circ$ , liefert bei der Reduction zunächst o-Chinondioxim (A. **307**, 28).



**m-Dinitrosobenzol**  $C_6H_4[1,3](NO)_2$ , F.  $146,5^0$ , entsteht neben m-Nitrosobenzol bei der Reduction von m-Dinitrobenzol mit Zinkstaub und Eisessig in alkoholischer Lösung (B. **38**, 1899).

**1,2,3,4-Tetranitrosobenzol**  $C_6H_2(NO)_4$ , F.  $93^0$ , aus Dichinoyltetroxim durch Oxydation mit Natriumhypochlorit (B. **32**, 505).

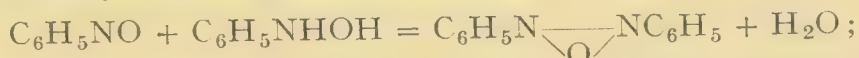
**Dinitrodinitrosobenzol**  $C_6H_2(NO_2)_2(NO)_2$ , F.  $133^0$ , goldglänzende Blättchen, entsteht aus Pikrylchlorid (S. 74) mit Hydroxylamin in essigsaurer Lösung; es giebt durch Oxydation as-Tetranitrobenzol (B. **34**, 55).

### 3. $\beta$ -Alphyl- oder Arylhydroxylamine<sup>1)</sup>.

Diese sehr reactionsfähigen Substanzen werden als Zwischenproducte bei der Reduction von Nitro- und Nitrosobenzolen erhalten. Sie sind sehr empfindlich gegen Alkalien und Säuren, man stellt sie daher mittelst neutraler Reduktionsmittel, so durch Einwirkung von Zinkstaub und Salmiaklösung auf Nitrobenzole oder von Aluminiumamalgam und Wasser auf die aetherischen Lösungen der Nitrobenzole dar (B. **29**, 494, 863, 2307).

Besonders glatt verläuft die electrolytische Reduction der Nitroverbindungen in essigsaurer Lösung unter Zusatz von Natriumacetat (B. **38**, 3076). Auch mit alkoholischem Schwefelammonium gelingt es leicht,  $\beta$ -Arylhydroxylamine zu erhalten. Aus Polynitroverbindungen entstehen hierbei durch partielle Reduction Nitroarylhydroxylamine (B. **41**, 1936). Anilin wird durch Monosulfopersäure zu  $\beta$ -Phenylhydroxylamin oxydirt (B. **32**, 1675).

Die Arylhydroxylamine reduciren ammoniakalische Silberlösung und Fehling'sche Lösung. Sie absorbiren in wässriger Lösung energisch den Luftsauerstoff, besonders bei Gegenwart von Alkali. Dabei tritt Wasserstoffsperoxyd auf, die Hydroxylamine werden zunächst zu Nitrosobenzolen (S. 77) oxydirt, die jedoch meist mit dem noch unangegriffenen Arylhydroxylamin zu Azoxybenzolen zusammentreten:



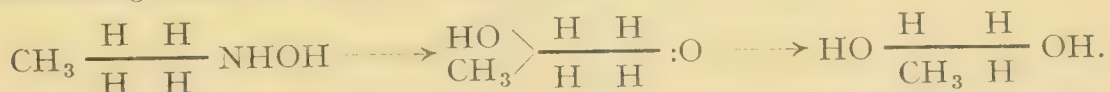
durch ortho- und para-ständige Methylgruppen wird diese Reaction indessen verlangsamt, sodass sie beim Mesitylhydroxylamin ganz ausbleibt (A. **316**, 257).

Mit Diazobenzollösungen liefern die Arylhydroxylamine Diazooxyamidoverbindungen z. B.  $C_6H_5N(OH)N_2C_6H_5$ ; auch diese Reaction wird durch o- und p-ständige Methylgruppen behindert.

Durch Schwefelsäure werden Phenylhydroxylamin und Hydroxylamine mit freier Parastellung in p-Amidophenole umgelagert:



Ist die Parastellung durch eine Methylgruppe ersetzt, so tritt trotzdem Umlagerung ein, es entstehen aber unter  $NH_3$ -Abspaltung zunächst sog. »Chinole«, die den Chinonen (s. d.) nahestehen und durch weitere Atomverschiebung leicht in methylylirte Hydrochinone übergehen z. B.:



Concentrirtere Schwefelsäure wandelt das Phenylhydroxylamin in p-Amidophenol-o-sulfosäure um. Conc. Salzsäure führt das m-Tolyhydroxyl-

1) Alphyl abgekürzt statt Alkylphenyl  $C_nH_{2n+1}C_6H_4$  (Bamberger); neuerdings wird für diese Reste die Bezeichnung »Arryl« oder »Aryl« = aromatisches Radical vorgeschlagen (Vorländer; J. pr. Ch. [2] **59**, 247).

amin in Chlortoluidine über (B. **33**, 3600; **34**, 61; **35**, 3697). Vgl. übrigens die ähnlichen Umlagerungen der arom. Nitramine, Nitrosamine, Chloramine in p-Nitro-, Nitroso-, Chloraniline.

Mit Aldehyden, z. B. Benzaldehyd, liefern die Arylhydroxylamine unter Wasseraustritt n-Arylaether von Aldoximen z. B.  $C_6H_5N \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \\ O \end{array} CHC_6H_5$  (C. 1905 II, 764). Dagegen giebt Formaldehyd Methylendiaryhydroxylamine z. B.  $CH_2[N(OH)C_6H_5]_2$ , Methylendiphenylhydroxylamin wandelt sich leicht in den n-Phenylaether des Glyoxims (S. 109) um, durch wasserfreies  $SO_4Cu$  aber geht es in Diphenyloxyformamidin  $CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \\ N(OH)C_6H_5 \\ NC_6H_5 \end{array}$  über (S. 98).

Durch Säurechloride etc. werden die Arylhydroxylamine am Stickstoff acidylirt z. B. N-Formylphenylhydroxylamin  $C_6H_5N(CHO)OH$  F.  $71^0$ , N-Acetylphenylhydroxylamin  $C_6H_5N(COCH_3)OH$ , F.  $67^0$ , N-Benzolsulfonphenylhydroxylamin  $C_6H_5N(SO_2C_6H_5)OH$  (B. **34**, 243; **35**, 1883).

**$\beta$ -Phenylhydroxylamin**  $C_6H_5NHOH$ , F.  $81^0$ , Chlorhydrat, weisse Krystallflocken, aus Aether gefällt; auch mit Metallen bildet es Salze:  $C_6H_5NHONa$  aus Phenylhydroxylamin mit Natrium in Aether.

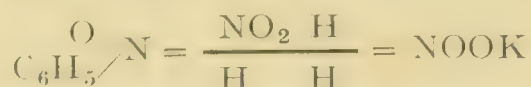
Zu den oben angeführten Umsetzungen des  $\beta$ -Phenylhydroxylamins sei noch die Bildung von Nitrosophenylhydroxylamin (s. u.) mit  $N_2O_3$  und die Bildung von Phenylsulfaminsäure  $C_6H_5NHSO_3H$  mit  $SO_2$  (in aetherischer Lösung) angeführt; in wässriger Lösung giebt Phenylhydroxylamin mit  $SO_2$  o-Anilinsulfosäure (vgl. B. **34**, 246). Ueber die Einwirkung von Bromcyan auf  $\beta$ -Phenylhydroxylamin s. B. **37**, 1536.

o-, m-, p-Tolyhydroxylamin  $CH_3C_6H_4NHOH$ , F.  $44^0$ ,  $68^0$ ,  $94^0$ , 2,3-, 2,4-, 2,5-, 2,6 und 3,4-Xylyhydroxylamin  $(CH_3)_2C_6H_3.NHOH$ , F.  $74^0$ ,  $64^0$ ,  $91^0$ ,  $98^0$  und  $101^0$ ; Mesityhydroxylamin  $(CH_3)_3[2,4,6]C_6H_2NHOH$ , F.  $116^0$ .

**$\beta$ -Chlorphenylhydroxylamin**  $ClC_6H_4NHOH$ , F.  $88^0$ . m-Nitrophenylhydroxylamin  $NO_2C_6H_4NHOH$ , F.  $119^0$ , durch electrolytische Reduction von m-Dinitrobenzol (B. **38**, 3078). 3,5-Dinitrophenylhydroxylamin  $(NO_2)_2C_6H_3NHOH$ , F.  $135-137^0$ , entsteht aus sym. Trinitrobenzol durch Reduction mit  $H_2S$  (C. 1905 II, 1330). 2,4,6-Trinitrophenylhydroxylamin  $(NO_2)_3C_6H_2NHOH$ , F.  $174^0$ , aus Pikrylchlorid mit Hydroxylaminchlorhydrat; es geht beim Erwärmen mit Natronlauge in eine mit Pikrinsäure isomere **Isopikrinsäure** über (B. **34**, 57).

Das **Diphenylhydroxylamin**  $(C_6H_5)_2NOH$  ist bisher nicht isolirt worden. Es bildet jedoch wahrscheinlich das erste Product bei der Spaltung des Tetraphenylhydrazins (s. d.) mit conc. Säuren (B. **41**, 3482).

o, p-Dinitrodiphenylhydroxylamin  $(NO_2)_2[2,4]C_6H_3N(OH)C_6H_5$ , F.  $114^0$  unter Zersetzung, orangefarbene Nadeln, entsteht aus 1,2,4-Bromnitrobenzol und  $\beta$ -Phenylhydroxylamin. Es bildet sich ferner beim Behandeln von Tetranitrotetraphenylhydrazin mit conc. Schwefelsäure. Mit Alkalien bildet es braunrot gefärbte Salze, die vielleicht dem chinoiden Typus:



angehören. In conc.  $SO_4H_2$  löst es sich unverändert mit intensiv violetter Farbe (B. **39**, 3038).

p-Nitrosodiphenylhydroxylamin  $NOC_6H_4N(OH)C_6H_5$ , bronceglänzende Blättchen, die bei  $147-152^0$  unter lebhafter Zersetzung schmelzen, entsteht durch Einwirkung concentrirter  $SO_4H_2$  auf Nitrosobenzol (S. 78). Die tiefrot gefärbten Salze, sowie der aus ihnen erhaltene **Methylester**, F.  $138^0$ , leiten sich wahrscheinlich von der chinoiden Form  $HON:C_6H_4:NOC_6H_5$  ab. Durch



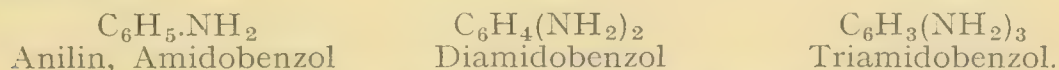
Kochen mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$  oder  $\text{NaOH}$  wird es rückwärts in Nitrosobenzol gespalten (B. **39**, 3036).

#### 4. $\beta$ -Alphyl-nitrosohydroxylamine.

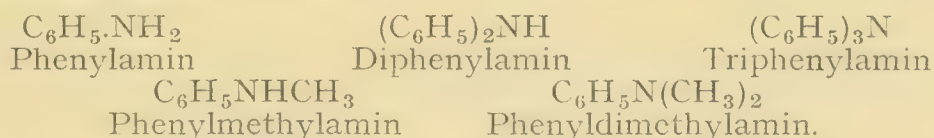
$\beta$ -Phenylnitrosohydroxylamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{OH})\cdot\text{NO}$  oder  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}(:\text{NOH})$ , F.  $59^\circ$ , entsteht 1. Aus der eiskalten salzsauren  $\beta$ -Phenylhydroxylaminlösung mit Natriumnitritlösung. 2. Durch Einwirkung von Hydroxylamin und Natriumalkoholat auf Nitrobenzol (C. 1899 II, 371). 3. Aus Nitrosoacetanilid (S. 120), sowie, neben der isomeren Diazobenzolsäure (S. 120), aus n-Diazobenzolkalium durch Oxydation mit alkalischer Wasserstoffsuperoxydlösung (B. **42**, 3568, 3582). 4. Durch Einleiten von Stickoxyd in eine aetherische Lösung von Phenylmagnesiumbromid (A. **329**, 190). 5. Durch Umsetzung von Nitrosobenzol mit den Natriumsalzen der Nitrohydroxylaminsäure  $\text{HON}\cdot\text{NO}_2\text{H}$  (Bd. I) oder der Benzolsulphhydroxamsäure (C. 1904 I, 24). Ammoniumsalz, F.  $164^\circ$ . Characteristisch ist das schwerlösliche Eisensalz. Das  $\beta$ -Phenylnitrosohydroxylamin ist ein sehr unbeständiger Körper, der unter Selbstersetzung in Nitrosobenzol, Diazobenzolnitrat und andere Substanzen, besonders p<sub>2</sub>-Dinitrodiphenylamin  $\text{NH}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2)_2$  übergeht; durch Methylieren seiner Salze mit Jodmethyl oder des freien Körpers mit Diazomethan entsteht ein Methylaether, F.  $38^\circ$ , der sich ebenso, wie die Salze des Phenylnitrosohydroxylamins wahrscheinlich von der tautomeren Form  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}(:\text{NOH})$  (s. o.) ableitet, da er durch Reduction mit Aluminiumamalgam in den Diazobenzolmethylester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{NOCH}_3$  (S. 127) übergeht (B. **31**, 574), p-Chlor- u. p-Brom- $\beta$ -phenylnitrosohydroxylamin, F.  $74,5^\circ$  und  $87^\circ$ .

#### 5. Amidoderivate oder Aniline.

Die aromatischen Amidverbindungen leiten sich durch Ersatz von Wasserstoff durch Amidgruppen von dem Benzol und den Alkylbenzolen ab:



Andererseits kann man dieselben als Derivate des Ammoniaks auffassen, woraus sich die Existenz primärer, secundärer und tertiärer Amine der Benzolreihe ergibt (S. 89):



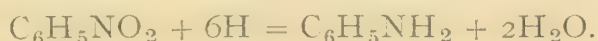
Wird dagegen Wasserstoff in den Seitenketten der Homologen des Benzols durch die Amidogruppe ersetzt, so entstehen die wahren Analoga der Amine der Fettreihe, wie  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2$  Benzylamin, welche im Anschluss an die entsprechenden Alkohole betrachtet werden.

##### A. Primäre Phenylamine.

Bildungsweisen der primären Phenylamine, deren Amidgruppen mit dem Benzolkern verbunden sind:

##### I. Reductionsreactionen:

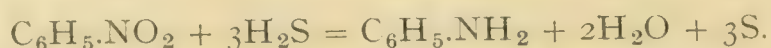
1. Diese Amidoderivate werden fast ausschliesslich durch Reduction der entsprechenden Nitroverbindungen dargestellt:



Als Zwischenproducte der Reduction werden unter geeigneten Bedingungen die  $\beta$ -Phenylhydroxylamine und Nitrosobenzole erhalten (S. 71).

Die wichtigsten Reductionsmethoden sind folgende:

a) Einwirkung von Schwefelammonium in alkoholischer Lösung (Zinin 1842):

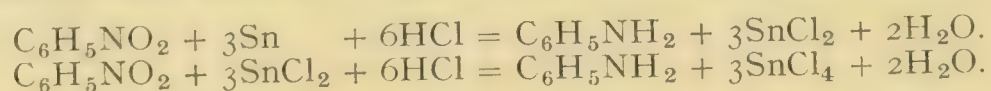


Bei den Polynitroverbindungen wird leicht nur eine Nitrogruppe in dieser Weise reducirt, es entstehen Nitroamidverbindungen.

In den Chlornitrobenzolen wird durch Schwefelammonium nur dann die Nitrogruppe reducirt, wenn dieselbe nicht neben Chlor oder eine andere Nitrogruppe gelagert ist; im anderen Falle wird Chlor oder die Nitrogruppe durch Schwefel oder SH ersetzt (B. **11**, 1156, 2056). Ueberhaupt sind Nitrogruppen in Ortho-Stellung zu anderen Substituenten häufig durch Schwefelammon nicht reducierbar, die Reduction lässt sich dann meist mit Zinnchlorür bewirken (B. **35**, 2073; C. 1905 II, 1330, vgl. jedoch C. 1902 I, 115). Ueber die Reduction von Nitroverbindungen mit fixen Schwefelalkalien siehe C. 1903 I, 746; 1907 I, 404.

b) Einwirkung von Zink und Salzsäure auf die alkoholische Lösung der Nitrokörper (A. W. Hofmann); Einwirkung von Eisenfeile und Essigsäure oder Salzsäure (Béchamp 1852). Letztere Methode: Eisen und Salzsäure, wird namentlich in der Technik zur Darstellung von Anilin, o- und p-Toluidin angewandt. Die Erklärung des Verlaufes dieser Reaction vgl. bei Anilin (S. 86).

c) Einwirkung von Zinn und Salzsäure (Roussin) oder Essigsäure (B. **15**, 2105); oder einer Lösung von Zinnchlorür in Salzsäure:



Die letztere Reaction kann zur quantitativen Bestimmung der Nitrogruppen dienen. Versetzt man die alkoholische Lösung einer Polynitroverbindung mit einer alkoholischen salzsauren Lösung der berechneten Menge  $\text{SnCl}_2$ , so hat man es in der Hand, eine schrittweise Reduction herbeizuführen. Bei o-p-, [2,4]-Dinitrotoluol wird auf diese Weise die [4]- $\text{NO}_2$ -Gruppe reducirt, während mit alkoholischem Schwefelammonium die [2]- $\text{NO}_2$ -Gruppe der Reduction unterliegt (B. **19**, 2161; vgl. B. **35**, 2073). Bei der Reduction mit Zinn und Salzsäure wirkt ein Zusatz von Graphit reactionsfördernd (J. pr. Ch. [2] **65**, 579). Ueber die Geschwindigkeit der Reduction mit Zinnchlorür und Salzsäure s. Z. physik. Ch. **56**, 1.

d) Durch electrolytische Reduction in mineralsaurer Lösung werden die Nitroverbindungen zu den Amidoverbindungen reducirt. In stark schwefelsaurer Lösung erhält man als Hauptproduct das p-Amidophenol, das durch Umlagerung aus dem zunächst gebildeten  $\beta$ -Phenylhydroxylamin entstanden ist (S. 79). Zusammenfassende Literatur s. A. **355**, 175.

In manchen Fällen sind noch folgende Reductionsmittel mit Vortheil verwendet worden:

e) Titantrichlorid und Salzsäure, vor allem zur quantitativen Bestimmung der Nitrogruppen (B. **36**, 1554).

f) arsenigsaures Natrium (J. pr. Ch. [2] **50**, 563).

g) Zinkstaub in alkoholischer oder ammoniakalischer Lösung.

h) Zur Reduction wasser- oder alkalilöslicher Nitrokörper dient Ferrosulfat mit Barytwasser (B. **24**, 3193) oder Ammoniak (B. **15**, 2294).



i) Molecularer Wasserstoff reducirt Nitrokörper glatt zu Anilinen, wenn man erstere bei höherer Temperatur (200—400<sup>0</sup>) über fein vertheilte Metalle, wie Kupfer, Nickel u. a. leitet (C. 1901 II, 681; vgl. a. 465), oder bei Gegenwart colloidaler Metalle, vor allem Palladium und Platin bei gewöhnlicher Temperatur in alkoholischer oder aetherischer Lösung mit Wasserstoff behandelt (B. 40, 2209).

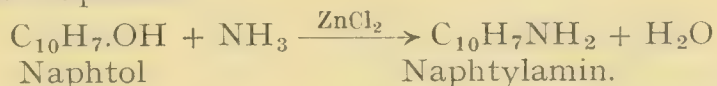
2. Durch Reduction von Nitrosoverbindungen, s. Nitrosobenzol (S. 78) und Nitrosodimethylanilin (S. 115); s. a. Chinonoxime.

3. Durch Reduction von Hydrazoverbindungen und Hydrazinen (s. d.).

## II. Austauschreactionen:

4. Durch Ersatz eines Halogenatoms oder einer Nitrogruppe, einer Hydroxyl- oder Alkoxygruppe durch die Amidogruppe. Die Halogenbenzole liefern für sich mit Ammoniak erhitzt nur Spuren von Amidoverbindungen. Dagegen vollzieht sich die Umsetzung sehr glatt bei Gegenwart geringer Mengen von Kupfersalzen (C. 1909 I, 475). Die Reaction verläuft um so leichter und ohne Anwendung eines Katalysators, je mehr Nitrogruppen ausserdem eingeführt sind. [1,2]-Chlor-, Bromnitrobenzol, [1,2]-Dinitrobenzol, [1,2]-Nitrophenol und seine Alkylaether, [1,4]-Chlor- und Bromnitrobenzol, [1,4]-Nitrophenol und seine Alkylaether geben mit Ammoniak erhitzt Nitroamidverbindungen. Die [1,3]- oder Metaverbindungen reagiren nicht (vgl. S. 71; B. 21, 1541; A. 174, 276).

Phenole können unmittelbar in primäre (und secundäre) Amine durch Erhitzen mit Chlorzinkammoniak  $ZnCl_2 \cdot NH_3$  auf 300—350<sup>0</sup> (B. 16, 2812; 17, 2635; 19, 2916; 20, 1254) umgewandelt werden. Leichter als die Phenole reagiren die Naphtole:

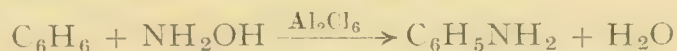


5. Durch Erhitzen der Halogenderivate und der sulfonsauren Alkalien mit Natriumamid  $NaNH_2$  (B. 39, 3006).

6. Ein Ersatz der Carboxylgruppe aromatischer Carbonsäuren durch die Amingruppe lässt sich unter Vermittelung a) der Amide, b) der Azide dieser Säuren nach den Methoden von Hofmann und von Curtius in derselben Weise bewirken wie bei den Carbonsäuren der Fettreihe (s. Bd. I). Hieran reiht sich als ähnliche Reaction c) die Beckmann'sche Umlagerung der Oxime aromatischer Ketone in acidylirte aromatische Amine (vgl. Bd. I), aus denen durch Verseifung die Amine gewonnen werden:



7. Eine directe Einführung der Amidogruppe in Benzolkohlenwasserstoffe gelingt, wenn man letztere mit Hydroxylaminchlorhydrat und Aluminium- oder Eisenchlorid erwärmt (B. 34, 1778):



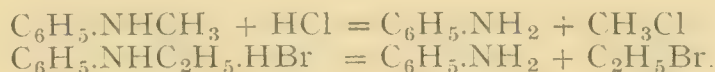
Die Ausbeute an Anilinen ist hierbei aber nur gering.

## III. Abspaltungsreactionen:

8. Durch Erhitzen von Amidocarbonsäuren:

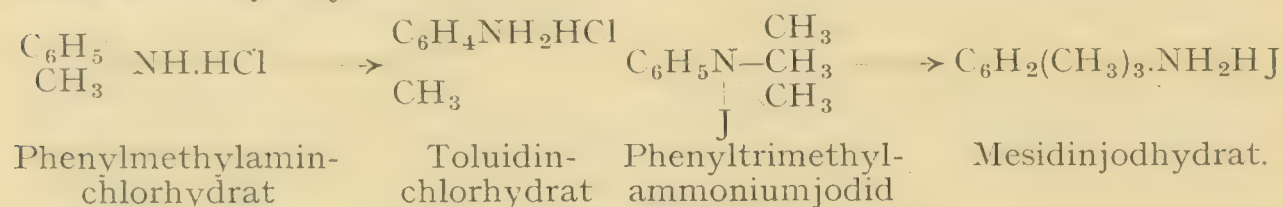


9. Durch Erhitzen von secundären und tertiären Aminen mit Salzsäure und aus den quartären Ammoniumsalzen durch rasches Erhitzen für sich:



## IV. Kernsynthesen:

10. Erhitzt man Anilin mit Chlormethyl, so entsteht zunächst salzsaures Monomethylanilin, das sich bei höherer Temperatur wieder in Chlormethyl und Anilin (s. o.) spaltet, bei noch höherer Temperatur ( $340^{\circ}$ ) wird durch Chlormethyl Kernwasserstoff im Anilin durch Methyl ersetzt, es entsteht Toluidinchlorhydrat; aus Phenyltrimethylammoniumjodid entsteht Mesidinjodhydrat:



Auf diesem Wege kann man secundäre und tertiäre aromatische Basen in isomere primäre verwandeln. Statt der halogenwasserstoffsäuren Salze der secundären und tertiären Basen kann man auch Salze primärer Basen mit geeigneten Alkoholen auf  $300^{\circ}$  erhitzen (B. **13**, 1729):



Oder man erhitzt freie Basen mit Paraffinalkoholen und Chlorzink auf  $250^{\circ}$  (B. **16**, 105).

Derartige Wanderungen von Atomgruppen, die ein Wasserstoffatom des Amidyls in aromatischen Aminen ersetzen, in den Kern sind häufiger zu beobachten; vgl. Phenylhydroxylamin u. a. (S. 79); vgl. auch B. **29**, R. 870.

11. Die Oxime mancher hydroaromatischen Ketone, wie des Methyl- und Dimethylcyclohexenons, Trimethylcyclohexenons oder Isoacetophorons liefern beim Erhitzen mit Salzsäure unter Atomverschiebung primäre Aniline (A. **322**, 379).

Eigenschaften und Umwandlungen der Phenylamine. Die primären Amine sind eigenthümlich und nicht unangenehm riechende, farblose Verbindungen, die sich unter gewöhnlichem Druck unzersetzt destilliren lassen. In Beziehung auf Salzbildung sind sie den Alkylaminen ähnlich (Bd. I), allein sie sind weit schwächere Basen als die primären Alkylamine, sie reagiren nicht alkalisch und sind in Wasser wenig löslich, aber mit Wasserdämpfen flüchtig.

Der basische Character der primären Phenylamine wird durch Eintritt negativer Gruppen noch weiter abgeschwächt; die Salze der disubstituirten Aniline, wie  $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{.NH}_2$  und  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2\text{.NH}_2$ , werden schon durch Wasser zerlegt oder sind nicht existenzfähig. Die Verbindungen nähern sich in ihrem chemischen Verhalten den Carbonsäureamiden, wie die ihnen entsprechenden Oxyverbindungen oder Phenole den Character von Säuren haben.

Durch Wasserstoff werden die Amidoverbindungen beim Ueberleiten ihrer Dämpfe über fein vertheiltes Nickel bei  $190^{\circ}$ , oder durch Erhitzen unter hohem Druck bei Gegenwart von Ni, zu den entsprechenden Hexahydroanilinen (s. d.) reducirt. Diese zeigen als Cykloalkylamine wieder den stark ausgeprägten basischen Character der aliphatischen Amine.

Als Typus primärer Phenylamine wird das Anilin eingehend abgehandelt werden.



Einige allgemeine Reactionen der Amidogruppe sind die folgenden:

1. Alkalimetalle lösen sich beim Erwärmen unter Wasserstoffentwicklung. Aus Anilin entstehen *Anilinkalium*  $C_6H_5NHK$  und *Anilindikalium*  $C_6H_5NK_2$  (S. 87).

2. Halogenalkyle verbinden sich mit den Anilinen zu secundären, tertiären und schliesslich zu *quartären Ammoniumverbindungen* (Bd. I).

3. Mit je einem Molecül eines Aldehydes verbinden sich unter Wasseraustritt ein oder zwei Molecüle eines primären Amins (B. **25**, 2020). Mit Furfurol geben alle primären Aniline intensiv roth gefärbte Verbindungen.

4. Ausserordentlich wichtig für die Entwicklung der aromatischen Chemie ist das Verhalten der freien primären Aniline und ihrer Salze gegen salpetrige Säure geworden. Hierbei entstehen *Diazoamidverbindungen* und *Diazoverbindungen*, von denen die letzteren die Zwischenglieder bei der Umwandlung der Nitro- und Amidverbindungen in die verschiedenartigsten Substitutionsproducte geworden sind.

5. Gegen Thionylchlorid verhalten sich die primären Aniline wie die primären aliphatischen Amine (Bd. I); es entstehen *Thionylaniline*.

6. Sehr leicht lässt sich ein Wasserstoff der Amidogruppe durch Säurereste ersetzen, wodurch die Säureanilide entstehen, die den Säureamiden entsprechen (Bd. I). Besonders häufig werden die meist gut krystallisirenden Acetverbindungen dargestellt (S. 97 u. a.).

7. Wie die primären aliphatischen Amine (Bd. I), so liefern auch die primären Aniline mit Chloroform und Alkalilauge: *Carbylamine*.

8. Mit Schwefelkohlenstoff verbinden sich die primären Aniline unter Schwefelwasserstoffentwicklung zu *Dialphylsulfharnstoffen*, während die primären aliphatischen Amine *alkyldithiocarbaminsaure Ammoniumsalze* liefern (Bd. I).

9. Bedeutungsvoll für die Entwicklung der Chinolinchemie ist die Synthese des *Chinolins* (s. d.) und anderer, Chinolinkerne enthaltender Basen beim Erhitzen von Anilin und anderen primären aromatischen Basen mit Glycerin, Schwefelsäure und Nitrobenzol. Auch durch Condensation mit Aldehyden der Fettreihe durch Salzsäure oder Schwefelsäure entstehen Chinolinderivate (s. Chinolinsynthesen).

10. Primäre aromatische Basen liefern mit  $\alpha$ -Halogenketoverbindungen erhitzt *Indole* (s. d.), zuweilen neben *Dihydropyrazinderivaten* (s. d.).

**Anilin**, *Phenylamin*, [*Aminophen*], [*Aminobenzen*]  $C_6H_5NH_2$ , F.  $-8^\circ$ , Kp.  $184^\circ$ ,  $D_0$  1,0361, ist ein schwach aromatisch riechendes Oel, das sich in 31 Theilen Wasser von  $12,5^\circ$  löst (B. **10**, 709).

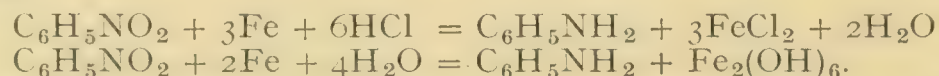
Geschichte. Das Anilin wurde 1826 durch Destillation des Indigo von Unverdorben entdeckt und *Krystallin* genannt, der Krystallisationsfähigkeit seiner Salze halber. 1834 fand es Runge im Steinkohlentheeröl und gab ihm wegen der Blaufärbung mit Chlorkalklösung den Namen *Kyanol*. 1841 stellte Fritzsche durch Destillation von Indigo mit Kalilauge eine Base dar, die er Anilin nannte von dem Namen *Indigofera anil* der Indigopflanze. In demselben Jahre 1841 bereitete Zinin das »Benzidam« durch Reduction von Nitrobenzol mit Schwefelammonium. Die Identität der vier Basen bewies A. W. Hofmann 1843 (A. **47**, 37).

Technisch wird das Anilin in grossem Maassstab erhalten durch Reduction von Nitrobenzol mit Eisen und etwa  $\frac{1}{40}$  der nach der Gleichung:



nöthigen Menge Salzsäure.

Wahrscheinlich bildet sich zunächst nur  $\text{FeCl}_2$  und es erfolgt bei Gegenwart von Eisenchlorür eine Reduction des Nitrobenzols durch Eisen und Wasser, indem das Eisenchlorür als Ueberträger dient. Das fein vertheilte feuchte Metall ist das unmittelbar reducirend wirkende Agens (B. **27**, 1436, 1815):



Durch welche Mittel man ausserdem das Nitrobenzol zu Anilin reduciren kann, ist oben S. 81, 82 auseinandergesetzt. Auch ist bei den allgemeinen Bildungsweisen (S. 80—84) für primäre Phenylamine das Anilin meist als Beispiel gewählt. Dasselbe ist der Fall gewesen bei den Umwandlungsreactionen der primären Phenylamine: der Einwirkung von Alkalimetallen, Halogenalkylen, Aldehyden, salpetriger Säure, Thionylchlorid, bei der Säureanilidbildung, dem Verhalten gegen Schwefelkohlenstoff, Chloroform und Alkalilauge, Glycerin, Schwefelsäure und Nitrobenzol u. a. m. (vgl. S. 84, 85). Das leicht zugängliche Anilin ist kaum weniger als das Ammoniak selbst in Reactionen eingeführt und wir werden ihm bei zahlreichen aromatischen Verbindungen als Generator begegnen. Trotz seiner schwach basischen Eigenschaften fällt es Zink-, Aluminium- und Eisenoxydsalze und verdrängt beim Erhitzen Ammoniak aus seinen Salzen wegen seiner geringeren Flüchtigkeit.

Anilin ist giftig. Es ist ein Lösungsmittel für viele Körper, z. B. Indigo.

Gegen Oxydationsmittel ist das Anilin sehr empfindlich. Es färbt sich an der Luft allmählich braun und verharzt. Durch Chlorkalklösung wird Anilinlösung purpurviolett gefärbt (B. **27**, 3263). Mit Schwefelsäure und einigen Tropfen Kaliumchromatlösung versetzt, färbt sich Anilin roth, später intensiv blau. Oxydirt man Anilin mit Chlorkalklösung in der Hitze, oder mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in der Kälte, so kann es durch eine Reihe von Zwischenproducten in *Nitrobenzol* zurückverwandelt werden (B. **26**, 496; **31**, 1522). Mit Chromsäure liefert es *Chinon* (s. d.), mit chloresäuren Salzen bei Gegenwart gewisser Metallsalze *Anilinschwarz* (s. d.).

Mit Nitrosobenzol (S. 77) vereinigt sich das Anilin zu Azobenzol, mit Nitrobenzol setzt es sich bei Gegenwart gepulverten Actzkalis zu *Azobenzol* und *Phenazinoxid* um (B. **34**, 2442).

Das Anilin dient zur Herstellung zahlreicher farbstofftechnisch oder therapeutisch wichtiger Verbindungen, wie *Anilinschwarz*, *Fuchsin* und vieler anderer, ferner *Antifebrin*, *Antipyryn* u. a. m.

**Anilinsalze:** Chlorhydrat wird völlig rein und trocken durch Einleiten von trockenem Chlorwasserstoff in eine aetherische Anilinlösung erhalten, F. 198<sup>0</sup>, Kp. 245<sup>0</sup> (B. **31**, 1698); in der Technik wird es Anilinsalz genannt. In Wasser zerfliesslich. **Platinchloriddoppelsalz**, gelbe Nadeln aus Alkohol. **Zinnchlorür-** und **Zinnchloriddoppelsalz**  $\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O}$  und  $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ . **Sulfat**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2)_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ . **Thiosulfat**



$S_2O_3H_2(C_6H_5NH_2)_2$ : nur primäre Aniline bilden normale Thiosulfate, sec. und tert. nicht (C. 1902 I, 303). **Nitrat** bildet rhombische Tafeln. **Oxalat**, rhombische Prismen. Nicht nur das Chlorhydrat, sondern auch freies Anilin bildet mit einigen Salzen Doppelsalze: Es verbindet sich auch additionell mit Trinitrobenzol (S. 73).

**Kaliumanilin:**  $C_6H_5NHK$  und  $C_6H_5NK_2$  sind in reinem Zustande nicht bekannt. Die Bildung von Di- und Triphenylamin bei der Einwirkung von Brombenzol auf das Reactionsproduct von Kalium auf Anilin beweist, dass Wasserstoff der Amidgruppe durch Kalium ersetzt wird. Natrium wirkt erst bei  $200^0$  auf Anilin. Durch geringe Mengen von Kupfer, Kupferoxyd etc. wird die Bildung des Na-Salzes erleichtert (C. 1909 II, 1512); vgl. übrigens Acetanilid (S. 97) und Monomethylanilin (S. 91).

Magnesiumhaloidverbindungen des Anilins, wie  $C_6H_5NHMgJ$ , erhält man in Gestalt krystallinischer Niederschläge durch Einwirkung von Anilin auf eine ätherische Lösung von Alkylmagnesiumhaloïden (C. 1903 I, 1024):



Sie absorbiren lebhaft  $CO_2$  unter Bildung carbaminsaurer Salze (B. 37, 3978); mit Säureestern liefern sie die entsprechenden Säureanilide (C. 1904 I, 201; 1906 I, 1000).

**Amidomethylbenzole.** Einige Vertreter dieser Gruppe sind für die Farbstofftechnik von grosser Bedeutung, vor allem o- und p-Toluidin. Die meisten Basen sind bei gewöhnlicher Temperatur flüssig, liefern aber sehr leicht, mit Eisessig gekocht, mit Acetylchlorid oder Essigsäureanhydrid behandelt, Acetverbindungen (S. 97). Diese substituirten Acetamide sind gut krystallisirende Körper von bestimmtem Schmelzpunkt, sehr geeignet zur Kennzeichnung der Basen, aus denen man sie auf so einfache Weise erhält. Dem F. oder Kp. der Base ist daher im Folgenden der F. der Acetverbindungen beigefügt. Man erhält die Amidomethylbenzole durch Reduction entsprechender Nitroverbindungen und durch Erhitzen salzsaurer Salze der am Stickstoff methyilirten Basen, wie Dimethylanilin  $C_6H_5N(CH_3)_2$ , unter Druck bei hoher Temperatur (S. 81).

**Toluidine**  $CH_3.C_6H_4NH_2$ . Die drei Toluidine sind isomer mit Benzylamin  $C_6H_5CH_2NH_2$ , das im Anschluss an den Benzylalkohol abgehandelt wird, und mit Methylanilin  $C_6H_5NHCH_3$  (S. 91). Sie werden durch Reduction der drei Nitrotoluole (S. 74) dargestellt. Das m-Toluidin entsteht auch durch Reduction von m-Nitrobenzalchlorid, einem Umwandlungsproduct von m-Nitrobenzaldehyd (B. 15, 2009; 18, 3398). Das p-Toluidin wurde 1845 von A. W. Hofmann und Muspratt entdeckt (A. 54, 1).

o-Toluidin, flüssig	. . . Kp. $197^0$ ;	<i>Acet-o-toluid</i> , F. $110^0$ ,	Kp. $296^0$
m-Toluidin, »	. . . » $199^0$ ;	<i>Acet-m-toluid</i> , » $65^0$ ,	» $303^0$
p-Toluidin, F. $45^0$	. . . » $198^0$ ;	<i>Acet-p-toluid</i> , » $153^0$ ,	» $307^0$ .

p-Toluidin vereinigt sich mit einem Mol. Wasser zu einem Monohydrat  $CH_3C_6H_4NH_2.H_2O$ , F.  $41,5^0$ , das zur Isolirung und Reinigung der Base Verwendung finden kann (C. 1908 I, 2092).

Die **Chlorhydrate** von o-, m- und p-Toluidin schmelzen bei  $215^0$ ,  $228^0$ ,  $243^0$  und kochen unzersetzt bei  $242^0$ ,  $250^0$ ,  $257^0$  (B. 31, 1698).

Trennung von o- und p-Toluidin. Bei der Nitrirung von Toluol bilden sich o- und p-Nitrotoluol, aus denen man durch Reduction die technisch wichtigen Toluidine erhält. Man trennt das o- von dem p-Toluidin,

indem man das Basengemisch mit einer zur völligen Neutralisation unzureichenden Menge Schwefelsäure behandelt und destilliert. Die stärkere p-Base bleibt als Sulfat zurück. Oder man benutzt die grössere Löslichkeit des o-Toluidinoxalates (J. pr. Ch. [2] **14**, 449), sowie des o-Acettoluids (B. **2**, 433) zur Trennung von den entsprechenden p-Verbindungen. Anilin, o- und p-Toluidin lassen sich auch durch das verschiedene Verhalten ihrer Chlorhydrate gegen Mononatriumphosphat trennen (B. **19**, 1718, 2728; vgl. B. **29**, R. 434.)

In der Anilinfarbertechnik unterscheidet man:

*Anilinöl* für Blau: reines Anilin;

*Anilinöl* für Roth: moleculare Mengen Anilin, o- und p-Toluidin;

*Anilinöl* für Safranin: Anilin und o-Toluidin, aus dem Destillate (échappés) der Fuchsinschmelze gewonnen.

Die freien Toluidine werden durch Oxydation leicht in Azoverbindungen (B. **26**, 2772) umgewandelt. Schützt man die Amidogruppe durch Einführung eines Säureradicals, z. B. der Acetylgruppe, vor der Oxydation, so kann man die Methylgruppe zur Carboxylgruppe mit Kaliumpermanganat oxydiren, also o-Acettoluid in o-Acetamidobenzoësäure umwandeln (B. **14**, 263). Bei dem Chloriren, Bromiren oder Nitriren der Acettoluide stellt sich der negative Substituent meist in o-Stellung zu der Acetamidogruppe (vgl. Substitutionsregeln S. 76).

o-Toluidin wird wie Anilin durch Chlorkalklösung und Salzsäure violett gefärbt, p-Toluidin dagegen nicht. Eisenchlorid scheidet aus der salzsauren o-Toluidinlösung einen blauen Körper, *Toluidinblau*, ab.

**Xylidine**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ . Alle sechs möglichen Isomeren sind bekannt:

v-o-Xylidin	flüssig,	Kp. 223°;	entsprechendes	<i>Acetylid</i> ,	F 134°.
as-o-Xylidin	F. 49°,	» 226°;	»	»	» 99°.
v-m-Xylidin	flüssig,	» 216°;	»	»	» 170°.
as-m-Xylidin	«	» 212°;	»	»	» 120°.
s-m-Xylidin	«	» 220°;	»	»	» 144°.
p-Xylidin	F. 15°,	» 213°;	»	»	» 180°.

Schmelz- und Kochpunkte der **Chlorhydrate** s. B. **31**, 1699.

Das zur Darstellung von Azofarbstoffen dienende technische, aus Dimethylanilin gewonnene Xylidin besteht hauptsächlich aus as-m-Xylidin und p-Xylidin (B. **18**, 2664, 2919). Ueber Trennung der isomeren Xylidine von einander vgl. C. 1899 II, 1113.

**Amidopolymethylbenzole**  $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2$ . Das in der Technik durch Erhitzen von salzsaurem Xylidin mit Methylalkohol auf 250° unter Druck gewonnene Product besteht wesentlich aus s-Pseudocumidin und Mesidin und dient zur Darstellung rother Azofarbstoffe (B. **15**, 1011, 2895).

s-Pseudocumidin [5NH<sub>2</sub>,1,2,4], F. 68°, Kp. 235°; Acetv. F. 164° (B. **18**, 92, 2661).

Mesidin [2NH<sub>2</sub>,1,3,5], flüssig, Kp. 230°; Acetv. F. 216° (B. **18**, 2229; **24**, 3546).

Duridin [3NH<sub>2</sub>,1,2,4,5], F. 75°, Kp. 261—262°; Acetv. F. 207° (B. **42**, 4160).

Isoduridin [4NH<sub>2</sub>,1,2,3,5], F. 23°, Kp. 255°; Acetv. F. 215° (B. **18**, 1149).

Prehnidin [5NH<sub>2</sub>,1,2,3,4], F. 64°, Kp. 260°; Acetv. F. 170° (B. **21**, 644, 905).

Amidopentamethylbenzol, F. 151°, Kp. 277°; Acetv. F. 213° (B. **18**, 1825)

**Homologe des Anilins mit grösseren Alkoholradicalen** werden nicht nur aus den entsprechenden Nitroverbindungen durch Reduction, sondern



auch aus Anilin selbst durch eine *Kernsynthese* erhalten, wenn man Anilin mit Fettalkoholen und Zinkchlorid auf 250–280° erhitzt (vgl. S. 84). Das Alkyl stellt sich zur Amidogruppe in p-Stellung. Wendet man Isobutyl- und Isoamylalkohol an, so entstehen p-Tertiärbutyl- und p-Tertiäramylanilin, indem wahrscheinlich zunächst durch Wasserabspaltung Isobutylen bez.  $\beta$ -Isoamylen gebildet werden, die sich unter dem Einfluss des Condensationsmittels an das p-Kohlenstoffatom des Anilins anlagern (B. 28, 407).

p-Amidoethylbenzol  $C_2H_5C_6H_4NH_2$ , F.  $-5^\circ$ , Kp. 216° (B. 22, 1847).

p-Amidopropylbenzol, Kp. 225°; Acetv. F. 87° (B. 17, 1221).

p-Amidoisopropylbenzol, Kp. 225°; Acetv. F. 102° (B. 21, 1159).

p-Amidotertiärbutylbenzol, F. 17°, Kp. 240°; Acetv., F. 172° (B. 24, 2974).

p-Amidooctylbenzol, F. 19°, Kp. 310°; Acetv. F. 93° (B. 18, 135).

## B. Secundäre und tertiäre Phenylamine und Phenylammoniumbasen.

**Phenylalkylamine.** Bildungsweisen: 1. Die Alkylabkömmlinge des Anilins und seiner Homologen entstehen in ähnlicher Weise wie die Amine der Fettreihe (Bd. I) durch Einwirkung der Alkylbromide und Alkyljodide auf die primären Basen, meist schon bei gewöhnlicher Temperatur. Sie können auch durch Erhitzen von Anilinchlorhydrat oder noch besser von Anilinbromhydrat (B. 19, 1939) mit Alkoholen auf 250° gewonnen werden, wobei sich zunächst Alkylchloride oder Alkylbromide bilden, die auf das Anilin einwirken.

2. Nach Bildungsweise 1. entstehen die halogenwasserstoffsäuren Salze der Mono- und Dialkylaniline nebeneinander. Um die Monoalkylaniline zu bereiten, geht man von den Acetverbindungen der primären Basen aus, löst dieselben in Toluol oder Xylol auf und trägt die berechnete Menge Natrium in die Lösung ein. Unter Wasserstoffentwicklung bildet sich das weisse feste Natriumacetanilid, das sich glatt mit Jodalkylen umsetzt. Durch Verseifung des Alkylacetanilides erhält man das Alkylanilin:



Trennung der primären, secundären und tertiären Basen: Aus einer sauren Lösung eines Gemisches werden durch Natriumnitrit die secundären Basen als ölförmige Nitrosamine gefällt, während die primären in wasserlösliche Diazoniumchloride, die tertiären Amine in die ebenfalls löslichen Chlorhydrate der p-Nitrosodialkylaniline übergehen. Aus den abgeschiedenen Nitrosaminen kann man mit Zinn und Salzsäure die secundären Basen zurückgewinnen. Ferner kann man sich zur Trennung der ferrocyanwasserstoffsäuren Salze (A. 190, 184) oder der Metaphosphate bedienen (B. 10, 795; 22, 1005; 26, 1020).

**Phenylalkylammoniumbasen.** Die tertiären Phenylalkylamine, wie  $C_6H_5N(C_2H_5)_2$ , vermögen sich noch mit Alkylhaloïden zu Ammoniumverbindungen zu vereinigen, aus denen durch Einwirkung von feuchtem Silberoxyd oder Kalk Ammoniumhydroxyde entstehen:  $C_6H_5N(C_2H_5)_3J$  giebt  $C_6H_5N(C_2H_5)_3OH$ . Bei homologen Anilinen, welche die Substituenten in Ortho-Stellungen zur Amingruppe enthalten, ist die Bildung quartärer Ammoniumbasen theils schwierig, theils überhaupt nicht durchführbar (B. 33, 345; vgl. 34, 1129); es steht dies im Einklang mit einer Reihe ähnlicher Reactionshinderungen durch Ortho-Substituenten (vgl. z. B.

S. 79). Eine Anzahl von Phenylalkylammoniumbasen mit drei verschiedenen Alkylradicalen, z. B. das Phenylmethylallylaethylammoniumhydroxyd  $C_6H_5(CH_3)(C_3H_5)(C_2H_5)NOH$ , lassen sich durch fractionirte Krystallisation ihrer bromcamphersulfonsauren Salze in optisch active Stickstoffverbindungen zerlegen (C. 1906 I, 1152). Die Lösungen derselben zeigen namentlich in hydroxylhaltigen Lösungsmitteln grosse Neigung zur Autoracemisation, wodurch sich die Drehung mit der Zeit von selbst verliert.

**Dialkylanilinoxyde.** Sie entstehen aus den Dialkylanilinen durch Oxydation mit Wasserstoffsperoxyd oder Sulfomonopersäure (B. 35, 1082) und entsprechen dem Trimethylaminoxyd  $(CH_3)_3NO$  (s. Bd. I) und den Alkylpiperidinoxyden (s. d.). Durch o-ständige Methylgruppen wird die Bildung der Dialkylanilinoxyde erschwert (B. 39, 4285). Mit Säuren bilden sie additionell Salze, z. B. Dimethylphenyloxyammoniumchlorhydrat  $C_6H_5N(CH_3)_2 \begin{matrix} \text{OH} \\ \diagup \\ \text{Cl} \end{matrix}$ ; sie geben leicht ihren Sauerstoff ab, wirken daher oxydirend.

Beim Erhitzen des Dimethylanilinoxyds oder seines Chlorhydrates tritt zunächst Zerfall in Dimethylanilin und Sauerstoff ein: letzterer aber wirkt auf ersteres oxydirend, so dass eine grössere Anzahl weiterer Umsetzungsproducte entsteht. Beim Erwärmen von Dimethylanilinoxyd mit conc. Schwefelsäure entsteht hauptsächlich o- und p-Dimethylamidophenol (B. 34, 12). Mit salpetriger und schwefliger Säure bilden sich zunächst Additionsproducte, die indessen sogleich in kernsubstituirt Substanzen: Nitrodimethylanilin und Dimethylanilinsulfosäure, umgelagert werden (B. 32, 342, 1882).

Das Methylaethylanilinoxyd  $C_6H_5(CH_3)(C_2H_5)NO$  ist mittelst der Bromcamphersulfosäure in eine rechts- und eine linksdrehende Base gespalten worden. Es ist dies der erste Fall, dass eine Verbindung des fünfwertigen Stickstoffs in optisch activen Formen auftritt, in der nicht sämtliche 5 Valenzen durch verschiedene Radicale abgesättigt sind (B. 41, 3966; vgl. auch C. 1904 I, 438).

**Eigenschaften und Umwandlungen.** Die wichtigsten hierher gehörigen Verbindungen sind die Methyl- und Aethylaniline. Frisch destillirt bilden sie farblose, stark lichtbrechende Flüssigkeiten, die allmählich am Licht sich braun färben. Sie riechen ähnlich wie Anilin, aber unangenehmer.

Die **secundären Phenylalkylamine** erinnern im Verhalten an die Dialkylamine (Bd. I). 1. Sie bilden Salze und verbinden sich mit Halogenalkylen zu den halogenwasserstoffsäuren Salzen der tertiären Amine. 2. Durch Säurechloride und Säureanhydride wird der Imidwasserstoff durch Säureradiale ersetzt. Dieselben Verbindungen kann man auch auf die bei Bildungsweise 2. auseinandergesetzte Weise (S. 89) erhalten. 3. Mit salpetriger Säure liefern sie Nitrosamine (Bd. I).

Die **tertiären Phenyldialkylamine**, die ein aromatisches Wasserstoffatom in Parastellung zu der Dialkylamidogruppe enthalten, zeigen eine merkwürdige Beweglichkeit dieses Wasserstoffatoms, die es gestattet, eine Reihe von Reactionen hervorzurufen, zu denen die primären und secundären Aniline nicht oder nicht in dem Maasse befähigt sind. Vor allem ist das Verhalten der Phenyldialkylamine gegen salpetrige Säure theoretisch und technisch wichtig. Salpetrige Säure führt die Phenyldialkylamine in p-Nitrosoverbindungen über.



Die primären, secundären und tertiären aromatischen Amine unterscheiden sich demnach durch ihr Verhalten gegen salpetrige Säure in folgender Art:

1. Primäre Phenylamine geben *Diazoverbindungen* oder *Diazoamidoverbindungen*.
2. Secundäre Phenylalkylamine geben *Nitrosamine*.
3. Tertiäre Phenylalkylamine geben *p-Nitrosoverbindungen*.

Einige andere Reactionen der Phenylalkylamine werden im Anschluss an das Dimethylanilin erwähnt.

Die Methyl- und Aethylaniline zeigen folgende Kochpunkte und spec. Gewichte:

<b>Monomethylanilin</b> , flüssig,	Kp. 192 <sup>0</sup> ,	D. 0,976	(15 <sup>0</sup> ).
<b>Dimethylanilin</b> , . F. 0,5 <sup>0</sup> ,	» 192 <sup>0</sup> ,	» 0,9575	(20 <sup>0</sup> /4 <sup>0</sup> ).
<b>Aethylanilin</b> , . . flüssig,	» 206 <sup>0</sup> ,	» 0,954	(18 <sup>0</sup> ).
<b>Diaethylanilin</b> , . . »	« 213,5 <sup>0</sup> ,	» 0,939	(18 <sup>0</sup> ).

Die methylirten Aniline finden in der Technik zur Darstellung von Anilinfarben Verwendung und werden durch Erhitzen von Anilinchlorhydrat und Methylalkohol auf 220<sup>0</sup> oder durch Einleiten von Chlormethyl in kochendes Anilin gewonnen.

**Methylanilin**  $C_6H_5NHCH_3$  entsteht auch aus *Phenylcarbylamin* (S. 99) und aus *Formaldehydanilin* (S. 93) durch Reduction. Chlorhydrat F. 122<sup>0</sup>, wird aus der aetherischen Lösung der Base mit trockenem HCl gewonnen (B. **30**, 3134; C. 1898 II, 479). Durch Chlorkalklösung wird es nicht gefärbt. Beim Erhitzen auf 330<sup>0</sup> geht es in p-Toluidin über. Methylphenylnitrosamin s. S. 120; Methylacetanilid s. S. 97.

Durch Oxydation mit Wasserstoffsperoxyd oder Sulfomonopersäure werden aus Methyl- und Aethylanilin die Alkylgruppen abgespalten und es entstehen:  $\beta$ -Phenylhydroxylamin, Nitroso- und Nitrobenzol, Azoxy- und Azobenzol u. a. m. (B. **35**, 703).

Mit Formaldehyd und HCl bilden Methyl- und Aethylanilin:  $C_6H_5N(CH_3)CH_2Cl$  und  $C_6H_5N(C_2H_5)CH_2Cl$ , die durch Reduction in Dimethyl- und Methylaethyl-anilin übergeführt werden können (C. 1902 II, 340; 1905 I. 227).

**Dimethylanilin**  $C_6H_5N(CH_3)_2$  bildet sich auch beim Erhitzen von Brom- oder Jodbenzol mit Dimethylamin auf 250—260<sup>0</sup> (C. 1898 II. 478). Mit trockenem Chlorwasserstoff liefert es ein Mono- und ein Dichlorhydrat:  $C_6H_5N(CH_3)_2 \cdot HCl$  und  $C_6H_5N(CH_3)_2 \cdot 2HCl$ , krystallinische an feuchter Luft zerfliessliche Körper, die leicht Salzsäure abgeben (B. **30**, 3134). Jodhydrat, F. 112<sup>0</sup>, vgl. C. 1898 II, 479. Durch Hypochlorite wird es nicht gefärbt. Mit Jodmethyl verbindet es sich zu Trimethylphenyliumjodid  $C_6H_5N(CH_3)_3J$ . Durch Behandlung mit salpetriger Säure geht es in p-Nitrosodimethylanilin (S. 115), mit Salpetersäure in p-Nitrodimehtylanilin über. Mit Acetylbromid und Benzoylbromid liefert es Acetyl- und Benzoylmonomethylanilin neben Trimethylphenylammoniumbromid (B. **19**, 1947). Durch Wasserstoffsperoxyd oder Sulfomonopersäure wird es zu

**Dimethylanilinoxyd**  $C_6H_5N(CH_3)_2O$  (S. 90), F. 153<sup>0</sup>, oxydirt; **Pikrat**, F. 135<sup>0</sup>, **Chlorhydrat**, F. 125<sup>0</sup>.

Das Dimethylanilin ist in eine Reihe von Condensationsreactionen eingeführt worden. Mit Choral verbindet es sich zu einem Abkömmling der

p-Amidomandelsäure  $(\text{CH}_3)_2\text{N}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CCl}_3$ . Mit Phosgen geht es in Tetramethyl-p-diamidobenzophenon  $[(\text{CH}_3)_2\text{N}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]]_2\text{CO}$ , mit Orthoameisenester und Chlorzink in Hexamethyl-p-leukanilin  $\text{CH}[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2]_3$ , mit Benzotrichlorid in Malachitgrün (s. d.) über u. s. w.

Ebenso verhalten sich die homologen Mono- und Dialkylaniline. Es möge noch das

**Methylaethylanilin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)$ , Kp.  $201^\circ$ , erwähnt werden. Seine Verbindung mit  $\text{CH}_3\text{J}$  ist identisch mit Dimethylanilinaethyljodid; ebenso ist Methylaethylanilin-aethyljodid identisch mit Diaethylanilin-methyljodid; ferner Methylpropylanilin-aethyljodid identisch mit Aethylpropylanilin-methyljodid (B. **19**, 2785); zu den theoretischen Schlüssen hieraus über die Gleichwerthigkeit der 5 Stickstoffaffinitäten vgl. übrigens B. **33**, 1003. Durch Erhitzen mit Kalilauge wird aus diesen Ammoniumjodiden das höhere Alkyl abgespalten.

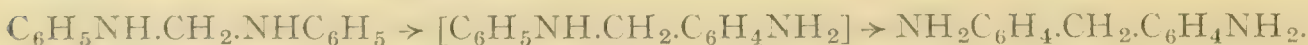
**Methylaethylanilinoxid**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NO}$ , aus Methylaethylanilin und Wasserstoffsuperoxyd; farblose sehr hygroskopische Prismen. Chlorhydrat, F.  $124^\circ$ ; Pikrat, F.  $148^\circ$ . Ueber die Spaltung der Base in optisch active Componenten s. S. 90.

**Alkylenmono- und dianiline** entstehen aus Dibromparaffinen mit Anilinen; 1,4-Dibromide reagiren unter Bildung cyclischer Alkylenimide oder Pyrrolidine (vgl. Bd. I), falls nicht in Orthostellung zur Amidogruppe ein Substituent steht (*sterische Hinderung*; vgl. oben S. 89 und B. **32**, 848, 2251).

**Aethylenmonophenyldiamin**  $\text{NH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NHC}_6\text{H}_5$ , Kp.  $263^\circ$ , wird mittelst Phtalimidkalium erhalten (B. **24**, 2191). **Aethylendiphenyldiamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $65^\circ$ . **Trimethylendiphenyldiamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}[\text{CH}_2]_3\text{NHC}_6\text{H}_5$ , Kp.<sub>16</sub>  $280-285^\circ$ , entsteht neben Trimethylenphenylimin (s. d.) aus Trimethylenbromid und Anilin. **1,4-Pentylendi-o-toluidin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ , Kp.<sub>23</sub>  $191$  bis  $193^\circ$ .

Weitere cyclische Alkylendianiline, wie  $[\text{CH}_2]_2 \begin{matrix} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{matrix} \text{CH}_2$ , F.  $124^\circ$ , und  $[\text{CH}_2]_3 \begin{matrix} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{matrix} \text{CH}_2$ , F.  $87^\circ$ , **Diphenylhydro-glyoxaline** und **-pyrimidine**, wurden aus Alkylendianilinen mit Aldehyden erhalten (B. **31**, 3284; **32**, 2256). **Diaethylendiphenyldiamin**, *Diphenylpiperazin*, s. Piperazine.

**Alkylidendianiline** werden leicht aus Fettaldehyden (1 Mol.) und Anilinen (2 Mol.) in wässriger Lösung in der Kälte erhalten. Durch Mineralsäuren werden sie zerlegt; die Methylendianiline erfahren durch Erhitzen mit conc. Salzsäure oder den entsprechenden Anilinchlorhydraten, wahrscheinlich unter intermediärer Bildung von Amidobenzylanilinen, eine Umlagerung zu Diamidodiphenylmethanen (vgl. C. 1896 II, 952; B. **33**, 250; **41**, 2145; s. a. *Benzidinumlagerung*):



Die einfacheren Alkylidendianiline gehen leicht in die Alkylidenmonaniline (s. u.) bez. deren Umwandlungsproducte über (A. **302**, 335; B. **36**, 41).

**Methylendiphenyldiamin**  $\text{CH}_2(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $65^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $160^\circ$ , giebt bei der Oxydation mit Sulfomonopersäure neben verschiedenen Spaltungsproducten Diphenyloxyformamidin (S. 98 u. B. **35**, 714); **Methylen-o<sub>2</sub>- und p<sub>2</sub>-ditolyldiamin**, F.  $52^\circ$  und  $89^\circ$ . **Aethylidendiphenyldiamin**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $51^\circ$ . **Trichloräthylidendiphenyldiamin**  $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $107^\circ$ .

**Alkylidenmonaniline**: Alkylidenmonaniline entstehen in energischer Reaction durch Vereinigung von äquimolecularen Mengen der Fettaldehyde und Aniline unter Wasseraustritt; die einfachen Körper sind meist unbeständige Oele, die sich sogleich theils polymerisiren, wie das Formaldehyd-



anilin, teils aldolartig condensiren. Mit schwefliger Säure und Natriumbisulfit reagiren die Alkylidenaniline ähnlich wie die Aldehyde, jedoch verläuft die Reaction bei den Abkömmlingen der höheren homologen Aldehyde complicirter; aus Aethylidenanilin erhält man  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{matrix} \text{NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$ , dessen Na-Salz auch aus Acetaldehydnatriumbisulfit mit Anilin entsteht. Blausäure addiren die einfachen sowohl, als die polymeren Alkylidenaniline leicht unter Bildung von Nitrilen der  $\alpha$ -Anilidocarbonsäuren, die auch aus den Bisulfit-Additionsproducten mit CNK und aus den Aldehydcyanhydrinen mit Anilinen, sowie endlich durch directe Umsetzung von Anilinsalzen mit Aldehyden und CNK erhalten werden (B. **37**, 4073; **39**, 986, 2796). Dagegen addiren die aldolartigen Condensationsproducte Blausäure nicht; diese Körper verhalten sich vielmehr wie zweisäurige disecundäre Basen; auch addiren sie Brom, sind daher wahrscheinlich als Dianilinoderivate der mit den Aldolen isomeren Olefinglycole zu betrachten z. B.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{CH}:\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)$ ; diese Körper condensiren sich unter Anilinabspaltung leicht weiter zu Chinolinderivaten (vgl. *Chinaldinsynthesen* u. B. **25**, 2020; A. **316**, 89; **318**, 58, C. 1902 I, 911).

**Anhydroformaldehydanilin**  $(\text{CH}_2\text{NC}_6\text{H}_5)_3$ , F.  $140^\circ$ , wird durch Vermengen von Formaldehydlösung mit Anilin unter Kühlung erhalten, giebt durch Reduction Methylanilin, mit Blausäure Anilidoacetonitril. Mit aromatischen Aminen condensiren sich die Anhydroformaldehydaniline bei Gegenwart der Chlorhydrate zu Amidobenzylanilinen (C. 1900 I, 496):

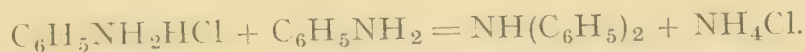


**Aethylidenanilin**  $\text{CH}_3\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , Oel, addirt leicht Blausäure zu  $\alpha$ -Anilidopropionitril und condensirt sich leicht zu 2 stereoisomeren Modificationen des  $\beta$ -**Anilidobutylidenanilins**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)\cdot\text{CH}:\text{CHNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $126^\circ$  und  $85^\circ$ , von denen die niedriger schmelzende leicht in die höher schmelzende übergeführt werden kann. Beim Erhitzen mit Salz- oder Essigsäure liefern beide Chinaldin, mit salpetriger Säure zwei **Dinitrosoverbindungen**, F.  $161^\circ$  und  $120^\circ$  (s. o.); die endständige Anilingruppe ist viel leichter abspaltbar wie die mittelständige **Aldolanilin**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})(\text{CH}_2\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_5)$ , aus Aldol und Anilin, ist ein röthlich gefärbtes, leicht zersetzliches Oel; durch Behandlung mit Schwefelammon wird es in **Thioaldolanilin**  $\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH} \begin{matrix} \text{NC}_6\text{H}_5 \\ \text{S} \end{matrix}$ , F.  $92^\circ$ , umgewandelt (B. **29**, 59). Höhere

Homologe, Alkylidenaniline und Aldolaniline vgl. auch B. **33**, 3460; **34**, 509; C. 1901 II, 582 u. a. O.

C. **Polyphenylamine**. Die Bildungsweisen und das Verhalten derartiger Verbindungen sollen an dem Di- und Triphenylamin erläutert werden.

**Diphenylamin**  $\text{NH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $54^\circ$ , Kp.  $310^\circ$ . 1. Diese für die Anilinfarbertechnik wichtige Verbindung ist 1864 von A. W. Hofmann durch Erhitzen von *Anilinblau*, *Rosanilin* und ähnlichen Farbstoffen zuerst erhalten worden (A. **132**, 160). 2. Es entsteht beim Erhitzen von Anilin mit Anilinchlorhydrat auf  $140^\circ$  und wird so technisch in grossen Mengen dargestellt:



Auf ähnliche Weise hat man homologe *Ditolylamine* u. a. m. bereitet (vgl. C. 1903 I, 85). 3. Durch Erhitzen von Anilin mit Brombenzol unter Zusatz von Kupferpulver oder Kupferjodür entsteht Diphenylamin in

guter Ausbeute. Zweckmässig geht man vom Acetanilid aus und erhält so zunächst die Acetylverbindung, aus der die freie Base leicht abgeschieden werden kann. 4. Durch Erhitzen von Arylanthranilsäuren (s. d.) unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung (A. **355**, 312). Die beiden letzten Methoden eignen sich vorzüglich zur Darstellung asymmetrischer und substituierter Diphenylamine (B. **40**, 4541).

5. Diphenylamin bildet sich beim Erhitzen von Anilin und Phenol mit Chlorzink auf  $260^\circ$ . 6. Aehnlich bildet es sich auch beim Erhitzen von Phospham  $\text{PN}_2\text{H}$  mit Phenol auf  $200\text{--}250^\circ$  (vgl. C. 1900 I, 743). 7. Es entsteht auch aus Brombenzol und Anilin beim Erhitzen mit Natronkalk auf  $350\text{--}390^\circ$  (B. **27**, R. 74).

Diphenylamin ist ein angenehm riechender, krystallinischer Körper. In Wasser ist es nahezu unlöslich, leicht löslich in Alkohol und Aether. Es stellt eine nur schwache Base dar, deren Salze durch Wasser zerlegt werden. Der Imidwasserstoff ist auch durch Metalle ersetzbar: Diphenylaminkalium  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NK}$  (C. 1898 II, 1252).

Durch Oxydation von Diphenylamin mit Kaliumpermanganat oder Bleisuperoxyd in Aceton- bez. Benzollösung entsteht *Tetraphenylhydrazin*  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N.N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$  (s. d. und B. **39**, 1500). In alkalischer Lösung wird es von Kaliumpermanganat zu *Diphenyl-p-azophenylen* oder *Chinondianil*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=[\text{I}]\text{C}_6\text{H}_4[4]=\text{NC}_6\text{H}_5$  oxydiert (B. **20**, R. 719). Chlor und Brom verwandeln Diphenylamin in Tetra- oder Hexahalogensubstitutionsproducte, Salpetersäure in die Hexanitroverbindung (S. 113). Schwefelsäure löst Diphenylamin, die Lösung färbt sich mit Spuren von Salpetersäure dunkelblau: *Reaction auf Salpetersäure*. — Durch Erhitzen mit Schwefel geht Diphenylamin in *Thio-diphenylamin*  $\text{NH} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{S}$  (s. d.), den Grundkörper der *Thionin*farbstoffe, mit Fettsäuren auf  $300^\circ$  erhitzt, in *Acridine* (s. d.), wie  $\text{N} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{CH}$ , über. Das Diphenylamin dient zur Darstellung von *Triphenylrosanilin* (s. d.) oder *Anilinblau*.

**Methyldiphenylamin**  $\text{CH}_3\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , Kp.  $292^\circ$  (A. **235**, 21).

**Phenyl-p-toluidin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ , F.  $87^\circ$ ; **Phenyl-m-xylidin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$ , F.  $43^\circ$ , nach Methode 3 und 4.

**Triphenylamin**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}$ , F.  $127^\circ$ , destillirt unzersetzt, entsteht durch Erhitzen von Dikaliumanilin (S. 87) oder von Natriumdiphenylamin mit Brombenzol (B. **18**, 2156). Am leichtesten erhält man es durch Erhitzen von Diphenylamin mit Jodbenzol und etwas Kupferpulver, oder aus der Diphenylanthranilsäure durch Abspaltung von  $\text{CO}_2$  (B. **40**, 2448). Es krystallisirt aus Aether in grossen Tafeln. Löst sich in Schwefelsäure beim Erwärmen mit intensiv blauer Farbe. Mit Säuren vermag es keine Salze zu bilden. Durch Nitriren gibt es ein Trinitroproduct, aus dem durch Reduction *Triamidotriphenylamin* gebildet wird (B. **19**, 759). Durch Einwirkung von Phosgen auf Triphenylamin entsteht *Hexaphenylrosanilin* (s. d.).

**p-Tritolylamin**  $(\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4)_3\text{N}$ , F.  $117^\circ$ , aus p-Ditolylamin und p-Jodtoluol. Es liefert mit Brom,  $\text{PCl}_5$ ,  $\text{SbCl}_5$  etc., dunkelblau gefärbte, unbeständige Additionsproducte, die durch Wasser unter Rückbildung von Tritolylamin zersetzt werden (B. **40**, 4268).



**Anilinabkömmlinge anorganischer Säuren.**

**Aromatische Thionylamine** (Michaelis). Diese den Alkylthionylaminen (Bd. I) entsprechenden Verbindungen entstehen durch Einwirkung von Thionylchlorid auf primäre Basen, eine für diese Verbindungen kennzeichnende Reaction. Die Thionylaniline bilden meist gelbe, auch unter gew. Druck unzersetzt kochende Flüssigkeiten, die eigentümlich aromatisch und zugleich nach Chlorschwefel riechen. **Thionylanilin**  $C_6H_5N:SO$ , Kp.  $200^{\circ}$ ,  $D_{15}^{20}$  1,236. **Thionyl-o-chloranilin**, Kp.<sub>46</sub>  $207^{\circ}$ ; m-Verbindung, Kp.  $233^{\circ}$ ; p-Verbindung, F.  $36^{\circ}$ , Kp.  $237^{\circ}$ . **Thionyl-o-bromanilin**, Kp.<sub>46</sub>  $210^{\circ}$ ; m-Verbindung, F.  $32^{\circ}$ ; p-Verbindung, F.  $60^{\circ}$ . **Thionyl-o-nitranilin**, F.  $32^{\circ}$ .

**Thionyl-o-toluidin**, Kp.<sub>100</sub>  $184^{\circ}$ ; m-Verbindung, Kp.  $220^{\circ}$ ; p-Verbindung F.  $7^{\circ}$ , Kp.  $224^{\circ}$  (A. 274, 201) u. a. m. Einwirkung von Thionylchlorid auf tertiäre Aniline s. A. 310, 137.

**Phenylsulfaminsäure**  $C_6H_5NHSO_3H$ , nur in Form von Salzen bekannt, entsteht 1. bei der Einwirkung von  $SO_3$  oder  $ClSO_3H$  auf Anilin in Chloroformlösung (B. 24, 360), 2. durch Erhitzen von Anilin mit Amidosulfonsäure (B. 27, 1244), 3. durch Vereinigung von  $\beta$ -Phenylhydroxylamin (S. 80) mit  $SO_2$ , 4. durch Einwirkung von Natriumbisulfid oder Natriumhydrosulfid auf Nitrobenzol in wässriger Lösung (C. 1904 I, 1380; 1906 II, 37):



Durch verdünnte Säuren wird die Phenylsulfaminsäure leicht unter Bildung von Anilinsalzen gespalten, während durch conc. Säuren Umlagerung in die o- bez. p-Anilinsulfosäure erfolgt (B. 30, 2274). p-Tolylsulfaminsäure wird aus ihrer Ammoniumsalzlösung durch Säuren gefällt (B. 28, 3161). p-Chlorphenylsulfaminsäure  $ClC_6H_4NHSO_3H$  wird beim Erhitzen in p-Chloranilino-sulfosäure umgelagert (B. 34, 2748). Bildung von Phenylsulfaminsäuren aus den Anilinen mit  $SO_2$  s. C. 1898 II, 195. **Sulfanilid**  $SO_2(NHC_6H_5)_2$  (B. 24, 362).

Die aromatischen **Nitrosamine** und **Nitroamine** werden später vor den Diazoverbindungen abgehandelt.

**Phosphorphenylamine.** Phosphazobenzolchlorid  $C_6H_5N:PCl$ , F.  $136$  bis  $137^{\circ}$ , wird durch Einwirkung von  $PCl_3$  auf Anilinchlorhydrat erhalten; es liefert mit Phenol: **Phenoxylphosphazobenzol**  $C_6H_5N:P(OC_6H_5)$ , mit Anilin: **Phosphazobenzolanilid**  $C_6H_5N:P.NHC_6H_5$  (B. 27, 490). **Anilidophosphorsäuredichlorid**  $C_6H_5NH.POCl_2$ , F.  $84^{\circ}$ , wird aus  $POCl_3$  und Anilinchlorhydrat erhalten (B. 26, 2939). **Orthophosphorsäureanilid**  $(C_6H_5NH)_3PO$ , F.  $208^{\circ}$  (A. 229, 334). **Oxyphosphazobenzolanilid**  $C_6H_5NH.PO:NC_6H_5$ , F.  $357^{\circ}$ , ist das Endproduct der Einwirkung von  $POCl_3$  auf Anilin (B. 29, 716; A. 326, 129). Aus Anilinchlorhydrat und Phosphorpentachlorid entsteht **Trichlorphosphanil**  $C_6H_5N.PCl_3$  (B. 28, 2212; vgl. C. 1902 II, 355).

**Sulfophosphazobenzolchlorid**  $C_6H_5N:PSCl$ , F.  $149^{\circ}$ , Kp.  $280-290^{\circ}$ , aus  $PSCl_3$  und Anilinchlorhydrat (B. 29, 1239).

**Arsenphenylamine** entstehen bei der Einwirkung von Arsenchlorür oder Arsenbromür auf Anilin in Aether oder Chloroform. **Arsenanilidodichlorid**  $C_6H_5NHAsCl_2$ , F.  $87^{\circ}$ . **Arsenanilidodibromid**, F.  $112^{\circ}$ . **Arsendianilidomonochlorid**  $(C_6H_5NH)_2AsCl$ , F.  $127^{\circ}$ . **Arsenanilido-dimethylaether**  $C_6H_5NHAs(OCH_3)_2$ , Kp.<sub>12</sub>  $55^{\circ}$  (A. 261, 279).

**Silicotetraphenylamid**  $Si(NHC_6H_5)_4$ , F.  $137^{\circ}$  (B. 22, R. 746), geht beim Erhitzen in **Silicodiphenylimid**  $Si(NC_6H_5)_2$  über (C. 1903 I, 572).

### Carbonsäureabkömmlinge der aromatischen primären und secundären Amine.

In der Einleitung zu den Fettsäuren (Bd. I) wurde an dem Beispiel der Essigsäure auseinandergesetzt, welche stickstoffhaltigen Abkömmlinge durch Veränderung der Carboxylgruppe erhalten werden können. Die erste Kategorie von Verbindungen sind die Carbonsäureamide, für die eine verschiedenartige Auffassung möglich ist, entsprechend den Formeln:



Von der Formel II leiten sich die Imidoaether ab.

Zahlreiche derartige Fettsäureabkömmlinge sind vom Anilin und seinen primären Homologen aus erhalten worden. Für die Säureamide secundärer Basen kommt nur die Formel I in Betracht. Bei einem primären Amin sind die beiden Wasserstoffatome durch Säureradicale ersetzbar.

Die Einführung der zweiten Acidylgruppe wird erleichtert durch o-Substituenten im Anilinkern, welche andererseits den Eintritt der ersten Acidylgruppe verzögern (C. 1901 I, 836).

Den Säureamiden entsprechen die Thiamide und Isothiamide:



An diese Körperklassen schliessen sich die Amidchloride, Imidchloride und die Amidine an.

**Anilide einbasischer Fettsäuren.** Die Anilide oder Phenylamide der Fettsäuren entstehen nach denselben Bildungsweisen (Bd. I) wie die Säureamide selbst: 1. Durch Erhitzen der Anilinsalze der Fettsäuren. 2. Durch Einwirkung von Anilin auf Ester, 3. auf Säurechloride, 4. auf Säureanhydride. 5. Sie bilden sich ferner durch Einwirkung von Säureestern auf  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHMgJ}$  (C. 1904 II, 201).

Die Säureanilide sind sehr beständig, meist unzersetzt destillierbar und können direkt chlorirt, bromirt und nitriert werden (S. 112). Sie dienen zur einfachen und raschen Kennzeichnung der aromatischen Basen. Durch Erwärmen mit Alkalien oder durch Erhitzen mit Salzsäure werden die Anilide wieder in ihre Componenten gespalten. Durch Kochen mit Schwefel gehen sie in Benzothiazole (s. d.) über.

Die secundären Anilide bilden, ebenso wie die secundären Alkylaniline (S. 89), durch Einwirkung von salpetriger Säure Nitrosoanilide (vgl. S. 120). Dieselben geben mit Phenol und Schwefelsäure die Nitrosaminreaction, sind aber weit weniger beständig als die Nitrosamine der secundären Aniline; durch Reductionsmittel wird in ihnen die Nitrosogruppe wieder abgespalten. — Mittelst unterchlorig- oder unterbromigsaurer Salze lässt sich der Wasserstoff am Stickstoff der Anilide durch Halogen ersetzen:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NCl.COCH}_3$ ; diese Stickstoffhalogenide lagern sich leicht, besonders unter dem Einfluss von Salzsäure oder Sonnenlicht in kernsubstituirte Aniline um, z. B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NCl(COCH}_3) \rightarrow \text{Cl[4]C}_6\text{H}_4\text{NHCOCH}_3$  (B. 32, 3573; C. 1903 I, 21, 141).



**Formanilid**  $C_6H_5NH.CHO$ , F.  $46^{\circ}$ , Kp.  $284^{\circ}$  (A. **270**, 279), entsteht beim Kochen von Anilin mit Ameisensäure oder beim raschen Erhitzen von Anilin mit Oxalsäure. Es löst sich in Wasser, Alkohol und Aether.

Salze und Alkylabkömmlinge. Aus der wässrigen Lösung wird durch Natronlauge das **Natriumformanilid**  $C_6H_5N:(CHONa)$  krystallinisch gefällt, das mit Jodmethyl das **Methylformanilid**  $C_6H_5N \begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ , F.  $12,5^{\circ}$ , Kp.  $253^{\circ}$ , ergibt. Durch Erwärmen mit alkoholischem Kali oder Salzsäure wird letzteres in Säure und Methylanilin gespalten (B. **21**, 1107).

**Silberformanilid**  $C_6H_5N:CH(OAg)$  wird aus der alkoholischen Lösung der Natriumverbindung mit Silbernitrat gefällt und geht mit Jodmethyl in **Methylisoformanilid**  $C_6H_5N:CHOCH_3$ , Kp.  $196^{\circ}$ , über, welches beim Erhitzen in das isomere Methylformanilid umgelagert wird (B. **23**, 2274; R. 659; vgl. B. **33**, 1470; C. 1899 I, 981). Dagegen liefert das Silbersalz mit Säurechloriden, wie Benzoylchlorid, N-Derivate (B. **29**, R. 1141). **Aethylisoformanilid**, *Aethoxymethylenanilin*  $C_6H_5N:CHOC_2H_5$ , Kp.  $212^{\circ}$ , wird auch durch längeres Kochen von Anilin mit Orthoameisensäureester neben Diphenylformamidin (S. 98) erhalten (A. **287**, 360).

**Acetanilid**, *Antifebrin*  $C_6H_5NHCOCH_3$ , F.  $114^{\circ}$ , Kp.  $295^{\circ}$ , entsteht beim Kochen von Anilin mit Eisessig (B. **15**, 1977; Geschwindigkeit der Reaction J. pr. Ch. [2] **26**, 208), aus Anilin und Acetylchlorid, Essigsäureanhydrid oder mit Thioessigsäure; letzteres Reagens hat sich als allgemein sehr geeignet zur Einführung von Acetylgruppen in Aniline erwiesen (B. **35**, 110). Acetanilid entsteht ferner aus Malonanilsäure (S. 110) durch  $CO_2$ -Abspaltung. Bemerkenswert ist die Bildung aus dem isomeren Acetophenonoxim durch Schwefelsäure bei  $100^{\circ}$  (B. **20**, 2581):



Das Acetanilid bildet aus Wasser krystallisirt, in dem es in der Kälte schwer löslich ist, kleine weisse Blättchen. Es wird als Antipyreticum und Antirheumaticum angewendet. Einwirkung von  $PCl_5$  s. A. **184**, 86. Beim Erhitzen mit Schwefel entsteht Bisthiazol (s. d.). **Bromacetanilid**, F.  $131^{\circ}$ , liefert beim Schmelzen mit Aetzkali an der Luft *Indigo* (s. d.).

Salze. Das **Chlorhydrat** wird durch Wasser zerlegt. Beim Erhitzen geht es in Diphenylacetamidin, Flavvanilin (s. d.) und Dimethylchinolin über (B. **18**, 1340). Mit Natriumaethylat setzt es sich beim Erhitzen in Aethylanilin und Natriumacetat um (B. **19**, R. 680).

**Natriumacetanilid**  $C_6H_5N:C(ONa)CH_3$  durch Einwirkung von Natrium auf die Xylollösung von Acetanilid erhalten, liefert mit Jodalkylen Monoalkylacetanilide (B. **10**, 328), aus denen die Monoalkylaniline gewonnen werden können (B. **23**, 2587). Dieselben Acetanilide entstehen durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf die secundären Basen; dagegen entsteht aus Acetanilid mit Silberoxyd und Jodmethyl oder durch Erhitzen von Acetanilid mit Dimethylsulfat **Acetphenylimidomethylaether**  $CH_3C \begin{matrix} \text{NC}_6\text{H}_5 \\ \text{OCH}_3 \end{matrix}$ , Kp.  $197^{\circ}$  (C. 1901 I, 1043; A. **333**, 293). **Mercurioacetanilid**  $(C_6H_5NCOCH_3)_2Hg$  (B. **28**, R. 113).

**Methylacetanilid**, *Exalgin*, F.  $101^{\circ}$ , Kp.  $253^{\circ}$  (Antineuralgicum). **Aethylacetanilid**, F.  $54^{\circ}$ , Kp.  $258^{\circ}$ . **n-Propylacetanilid**, F.  $47^{\circ}$ , Kp.  $266^{\circ}$  (B. **21**, 1108).

Substituirte Acetanilide. Durch Einwirkung von Chlor, Brom und Salpetersäure auf Acetanilid entstehen o- und p-Derivate (S. 111).

**Formylacetanilid**  $C_6H_5N(COH)(COCH_3)$ , F.  $56^{\circ}$ , aus Mercurioformanilid und Acetylchlorid (B. **29**, R. 1155).

**Diacetanilid**  $C_6H_5N(COCH_3)_2$ , F.  $37^0$ , Kp.<sub>11</sub>  $142^0$ , entsteht durch Erhitzen von Acetanilid mit Acetylchlorid auf  $170-180^0$  oder mit Essigsäureanhydrid (C. 1897 II, 548) oder auch direct aus Anilin mit einem Ueberschuss von Essigsäureanhydrid, sowie durch Kochen von Phenylsenföl mit Essigsäureanhydrid (B. **27**, 91; **28**, 1665); es zeigt ähnliche physiologische Wirkungen wie Acetanilid (B. **31**, 2788). Ueber Umlagerung des Diacetanilids in p-Acetamidoacetophenon:  $(CH_3CO)_2NC_6H_5 \rightarrow CH_3CONHC_6H_4COCH_3$  s. C. 1902 II, 355; 1903 I, 1222.

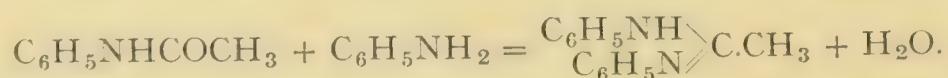
Die Acetverbindungen sind ausgezeichnet durch ihr Krystallisationsvermögen. Sie dienen als Erkennungsmittel für viele primäre und secundäre aromatische Basen. Daher sind die Schmelzpunkte vieler Acetverbindungen im Anschluss an die betreffenden Basen angeführt worden (S. 87, 88).

**Thioanilide** entstehen aus den Aniliden mit  $P_2S_5$ , aus Amidinen und aus Isonitrilen mit  $H_2S$ , sowie aus Phenylsenföl mit Magnesiumalkyljodiden (S. 107). **Thioformanilid**  $C_6H_5NHCHS$  schmilzt bei  $137^0$  unter Zerfall in  $H_2S$  und Phenylisocyanid (B. **11**, 338; A. **192**, 85). Homologe Thioformanilide s. B. **18**, 2292.

**Thioacetanilid**, F.  $75^0$ , geht mit Ferridcyankalium oxydirt in *Aethenylamidothiophenol*  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown S \end{matrix} C.CH_3$  über (B. **19**, 1072; Thioanilide homologer Fettsäuren B. **36**, 587). **Methylthioacetanilid**, F.  $59^0$ , Kp.  $290^0$ .

**Methylisothioacetanilid**  $C_6H_5N:C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown SCH_3 \end{matrix}$ , Kp.  $245^0$ , **Aethylisothioacetanilid**, Kp.  $250^0$ , entstehen durch Einwirkung von Natriumalkoholat und Alkyljodiden auf Thioacetanilid (vgl. *Phenylisothiourthane* S. 103 und *Phenylisothioharnstoffe* S. 103). Beim Schütteln mit Salzsäure werden sie in Anilinchlorhydrat und *Thioessigester* (Bd. I) zerlegt (B. **12**, 1061).

**Phenylirte Amidine der Ameisensäure und Essigsäure.** Ausser nach den Bd. I erwähnten allgemeinen Methoden der Amidinbildung entstehen die phenylirten Amidine durch Einwirkung von  $PCl_3$  oder Salzsäure auf das Gemenge von Anilin und Anilid unter Abspaltung von Wasser (B. **15**, 208, 2449):



Sie sind schwache Basen und vereinigen sich mit 1 Aeq. Salzsäure zu Salzen. Beim Kochen mit Alkohol zerfallen sie in Anilin und Säureanilide.

**Diphenyl-formamidin**, *Methenyldiphenyldiamin*  $C_6H_5N:CH.NHC_6H_5$ , F.  $135^0$ , entsteht auch beim Erhitzen von Anilin mit Chloroform oder Ameisensäure auf  $180^0$ , aus Blausäuresesquichlorhydrat  $(CNH)_2(HCl)_3$  mit Anilin (B. **35**, 2498) und beim Kochen von Phenylisocyanid  $C_6H_5.NC$  mit Anilin. Es krystallisirt aus Alkohol in langen Nadeln und destillirt gegen  $250^0$  unter theilweiser Zersetzung in Benzonitril und Anilin.

Diarylformamidine sind vor den Amidinen der höheren Carbonsäuren durch Reactionsfähigkeit ausgezeichnet; mit der  $CH_2$ -Gruppe von Malonester, Acetessigester und ähnlichen Substanzen reagiren sie unter Anilinabspaltung und Bildung von Anilinomethylenderivaten wie  $C_6H_5NHCH:C(CO_2R)_2$  Anilinomethylenmalonester,  $C_6H_5NHCH:C(COCH_3)CO_2R$  Anilinomethylenacetessigester u. s. w. (B. **35**, 2505).

**Diphenyloxyformamidin**  $C_6H_5N:CH.N(OH)C_6H_5 + H_2O$ , schmilzt wasserfrei bei  $131^0$ ; entsteht aus Methylisofornanilid (S. 97) mit  $\beta$ -Phenylhydroxylamin sowie aus Methylendiphenylhydroxylamin durch  $H_2O$ -Entziehung



mittelst wasserfreiem Kupfersulfat. Es wird durch Essigsäureanhydrid in Diphenylharnstoff  $C_6H_5NH.CO.NHC_6H_5$  umgelagert (B. **35**, 1451, 1874).

**Diphenyl-aethenylamidin** schmilzt bei  $131^0$ , entsteht durch Addition von  $CH_3.Mg.J$  an Carbodiphenylimid (s. d.). **Phenyl-aethenylamidin**  $C_6H_5.N:C(NH_2).CH_3$ , aus Acetonitril und HCl-Anilin (A. **184**, 362; **192**, 25) (Bd. I) ist flüssig.

**Phenylisoretin**  $C_6H_5NH.CH:NOH$ , F.  $138^0$  u. Z., aus Formylchloridoxim (Bd. I) mit Anilin (B. **27**, R. 745).

**Phenylirte Carbylamine** (Bd. I). **Phenylisocyanid**, *Phenylcarbylamin*  $C_6H_5N:C$ , kocht unter gewöhnlichem Druck bei  $166^0$ , wobei starke Polymerisation eintritt, unter 20 mm bei  $64^0$  unverändert. Die farblose Flüssigkeit,  $D_{15} 0,977$  färbt sich bald hellblau, schliesslich dunkelblau und verharzt. Das Phenylisocyanid entsteht aus Anilin und Chloroform mit alkoholischem Kali, ferner beim Erhitzen von Thioformanilid (S. 98). Das Phenylcarbylamin riecht abscheulich und anhaftend, schmeckt bitter, verursacht Speichelfluss und Kopfschmerzen. Es zeigt folgendes Verhalten: 1. Durch Erhitzen auf  $220^0$  lagert es sich in *Benzonitril*  $C_6H_5CN$  um. 2. Nascirender Wasserstoff verwandelt es in *Methylanilin*. 3. Mit Salzsäure in trockenem Aether giebt es *Phenylimidoformylchlorid*. 4. Mit Eisessig: *Formanilid*; 5. mit  $H_2S$  bei  $100^0$ : *Thioformanilid* (mit Thioessigsäure entsteht Acetanilid: B. **32**, 1425); 6. mit Schwefel bei  $130^0$ : *Senföl*; 7. mit Anilin bei  $170^0$ : *Diphenylformamidin*; 8. mit Chlor: *Isocyanphenylchlorid* oder *Phenylimidocarbonylchlorid* (S. 107); 9. mit Phosgen: *Mesoxanilimidchlorid*  $C_6H_5N:CCl.CO.CCl:N$   $C_6H_5$ ; 10. mit Acetylchlorid: *Brenztraubensäureanilidchlorid* (Nef, A. **270**, 274). *o-Tolylisocyanid*,  $Kp_{16} 75^0$ ,  $D_{24} 0,968$ . *p-Tolylisocyanid*,  $Kp_{32} 99^0$  (B. **27**, R. 792).

**Phenylaminabkömmlinge von Oxysäuren.** Diese Verbindungen sind zu einigen Condensationsreactionen fähig, an denen sich oft das in Orthostellung zum Stickstoff befindliche Benzolwasserstoffatom beteiligt, so dass heterocyclische Verbindungen entstehen. Die Säuren werden durch Erhitzen der entsprechenden Halogenfettsäuren mit Anilinen erhalten (vgl. B. **30**, 2303, 2464, 3169; **31**, 2678); ihre Nitrile entstehen: 1. durch Addition von Blausäure an die Alkylidenaniline, 2. aus den Bisulfit-Additionsproducten der letzteren (S. 93) mit CNK (C. 1902 II, 315; B. **37**, 4073); 3. durch Erhitzen der Aldehyd- oder Ketoncyanhydrine mit Anilin; 4. durch direkte Umsetzung von Anilinsalzen mit Aldehyden oder Ketonen und CNK (B. **39**, 986, 2796).

**Anilidoessigsäure**, *Phenylglycocol*, *Phenylglycin*  $C_6H_5NHCH_2CO_2H$ , F.  $127^0$ , entsteht durch Erhitzen von Chlor- oder Bromessigsäure mit Anilin und Wasser (B. **10**, 2046; **21**, R. 136). Ihre Alkylester erhält man durch Erhitzen von Anilin mit Chloressigester oder Dichlorvinylaether in wässriger Suspension (C. 1908 I, 1006; II, 358) oder durch Einwirkung von Diazocessigester (s. Bd. I) auf Anilin. Ihr **Nitril**, F.  $43^0$ , entsteht 1. aus Anhydroformaldehydanilin mit absol. Blausäure; 2. aus dessen Bisulfitverbindung mit CNK; 3. aus Formaldehydcyanhydrin mit Anilin; 4. aus Anilinchlorhydrat, Formaldehyd und CNK (C. 1902 II, 315; 1903 I, 208; 1904 I, 1308). Durch Erhitzen der freien Säure auf  $150^0$  wird das **Diphenylglycinanhydrid** oder **Diphenyldiacipiperazin**  $C_6H_5N \begin{matrix} \diagup CH_2-CO \\ \diagdown CO-CH_2 \end{matrix} NC_6H_5$ , F.  $263^0$ , erhalten (B. **25**, 2270). Das Phenylglycin besitzt technisch hervorragende Bedeutung, da es beim Schmelzen mit Actzkali oder besser Natriumamid in *Indoxyl*  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(OH) \\ \diagdown NH \end{matrix} CH$  übergeht, das sich an der Luft leicht zu *Indigo* oxydirt

Durch Destillation des anilidoessigsäuren Calciums mit Calciumformiat entsteht Indol  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} CH$  (s. d.).

Neben Phenylglycin entsteht aus Anilin und Chloressigsäure **Diglycolphenylamidsäure**, *Anilinodiessigsäure*  $C_6H_5N(CH_2COOH)_2$ , F. 150—155°; giebt bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  **Formylphenylglycin**  $C_6H_5N(CHO)CH_2COOH$ , F. 125°, das besser aus Phenylglycin durch Erhitzen mit Ameisensäure gewonnen wird (B. 34, 1647). **Diglycolphenylamidsäureanhydrid**  $C_6H_5N(CH_2CO)_2O$ , F. 148° (B. 25, 2272), **Imid**  $C_6H_5N(CH_2CO)_2NH$ , F. 158° (B. 22, 1809), **Anil**,  $C_6H_5N(CH_2CO)_2NC_6H_5$ , F. 152° (B. 22, 1802). Isomer mit der Diglycolphenylamidsäure ist die **Diglycolanilsäure**  $O \begin{matrix} \diagup CH_2CONHC_6H_5 \\ \diagdown CH_2CO_2H \end{matrix}$ , F. 118°, aus Diglycolsäureanhydrid und Anilin. Sie geht mit Acetylchlorid in das **Diglycolsäureanil**  $O(CH_2CO)_2NC_6H_5$ , F. 116°, über, das mit dem Diglycolphenylamidsäureanhydrid isomer ist (A. 273, 66). **Thiodiglycol-anilsäure** und **-anilid** s. A. 273, 70.

**Methylphenylglycin**  $C_6H_5(CH_3)NCH_2COOH$ , durch Erhitzen von Methylanilin mit Chloressigsäure. Das Nitril, Kp. 266° wird durch Einwirkung von Methylanilin auf Formaldehydcyanhydrin erhalten. **Amid**, F. 163° (B. 37, 2636).

**Dimethylphenylbetain**  $C_6H_5N(CH_3)_2CH_2COO + H_2O$ , F. 124°, entsteht durch Einwirkung von Chloressigsäure auf Dimethylanilin. Beim Erhitzen lagert es sich in den **Methylphenylglycocollmethylester**, Kp.<sub>10</sub> 141°, um (B. 37, 415).

**o-Nitrophenylglycin**  $NO_2[2]C_6H_4[1]NHCH_2CO_2H$ , F. 193°, (vgl. *Chinoxaline*).

**α-Anilidopropionsäure**, *Phenylalanin*  $C_6H_5NHCH(CH_3)COOH$ , F. 162°, wird aus ihrem Nitril, dem Umsetzungsproduct von Aethylidencyanhydrin mit Anilin, sowie von Aethylidenanilin mit Blausäure erhalten (B. 15, 2036; 23, 2010; 25, 2032) **α-Anilidobuttersäure**  $C_6H_5NHC(CH_3)_2COOH$ , F. 185°; **Nitril**, F. 94° (B. 39, 989). **β-Anilidopropionsäureester**, Kp.<sub>18</sub> 175°, aus β-Jodpropionsäureester (B. 29, 514), **β-Anilidofettsäuren** entstehen auch durch Anlagerung von Anilin an Olefincarbonsäuren (B. 36, 1262).

**Dianilidoessigsäure**  $(C_6H_5NH)_2CHCOOH$ , F. 88—93°, entsteht durch Einwirkung von Anilin auf Diacetylglyoxyssäure. Sie spaltet leicht 1 Mol. Anilin ab unter Bildung der Anilglyoxyssäure. Beim Erwärmen mit Anilin und Anilinchlorhydrat wird sie in die p,p-Diamidodiphenylessigsäure (s. d.) umgelagert (B. 41, 3031, 4264).

**Anilinabkömmlinge von Ketoncarbonsäuren.** **Brenztraubensäureanilid**  $CH_3.CO.CONHC_6H_5$ , F. 104°. **Brenztraubensäureanilidchlorid**  $CH_3.CO.CCl:N C_6H_5$ , Kp.<sub>13</sub> 136°, aus Phenylcarbylamin (S. 99) und Acetylchlorid (A. 270, 299). **Anilbrenztraubensäure**  $C_6H_5N:C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$ , F. 122° u. Z., entsteht aus Anilin und Brenztraubensäure in Aether (A. 263, 126) und geht leicht in *Aniluwitoninsäure*, ein Chinolinderivat, über.

**Acetessigsäureanilid**  $CH_3.CO.CH_2.CONHC_6H_5$ , F. 85°, entsteht aus Acetessigester und Anilin bei 130°, es lässt sich durch conc. Schwefelsäure zu **γ-Methylcarbostyryl** (s. d.), condensiren. **Anilacetessigester**, **β-Phenylimidobuttersäureester**  $C_6H_5N:C \begin{matrix} \diagup CH_2CO_2C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$  oder **β-Anilidocrotonsäureester**,  $C_6H_5NHC \begin{matrix} \diagup CHCO_2C_2H_5 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$ , Kp.<sub>16</sub> 165°, entsteht aus Anilin und Acetessigester bei gewöhnlicher Temperatur; er addirt Blausäure wie die Alkylidenaniline (S. 93), was für die Anil-Formel spricht (B. 35, 2080). Durch Alkalien und



Säuren wird er in seine Generatoren gespalten. Er lässt sich durch Erhitzen unter gewöhnlichem Druck zu  $\gamma$ -*Oxychinaldin* (s. d.) und *Phenyllutidoncarbon-säure* (s. d.) condensiren (B. **20**, 947, 1398; **22**, 83). Aehnlich verhalten sich die Tolyamidverbindungen (B. **21**, 523).

### Anilinderivate der Kohlensäure.

Die zahlreichen hierher gehörigen Verbindungen werden in derselben Reihenfolge abgehandelt wie die Amin- und Alkylaminderivate der Kohlensäure, mit denen sie sich auf diese Weise am übersichtlichsten vergleichen lassen (s. Bd. I).

**Carbanilsäure**, *Phenylcarbaminsäure* ist in freiem Zustand nicht bekannt. In Form ihrer Salze erhält man sie durch Einwirkung von stark verd. Alkali- oder Erdalkalilaugen auf Phenylisocyanat (S. 106). Beim Ansäuern sogar durch Kohlensäure zerfallen die Salze sofort in  $\text{CO}_2$  und Anilin (J. pr. Ch. [2] **73**, 177). Ihre Ester, die **Phenylurethane**, entstehen: 1. aus Anilin und Chlorkohlensäureestern (B. **18**, 978), 2. aus Carbanil und Alkoholen (B. **3**, 654). 3. Aus Harnstoffchloriden und Alkoholen (B. **24**, 2108). 4. aus Benzoylazid mit Alkoholen (vgl. Bd. I u. B. **29**, R. 181). **Methylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CO}_2\text{CH}_3$ , F.  $47^\circ$ , geht mit Schwefelsäure in Amidosulfobenzoësäureester über (B. **18**, 980). **Aethylester**, F.  $52^\circ$ .

**Harnstoffchloride** entstehen aus secundären aromatischen Basen und Phosgen in Benzollösung (B. **23**, 424). **Phenylharnstoffchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{COCl}$ , F.  $59^\circ$ , und **-bromid** F.  $67^\circ$ , vgl. B. **28**, R. 777. **Methylphenylharnstoffchlorid**  $(\text{CH}_3)(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}\cdot\text{COCl}$ , F.  $88^\circ$ , Kp.  $280^\circ$ . **Diphenylharnstoffchlorid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}\cdot\text{COCl}$ , F.  $85^\circ$ . Mit Benzol und Aluminiumchlorid gehen sie in die Amide von Benzoësäure über (B. **20**, 2118; **24**, 2108), vgl. Synthesen der aromatischen Carbonsäuren. Mit Natrium in Aether entsteht aus **Di-p-tolylharnstoffchlorid**, F.  $102^\circ$ , ein tetrasubstituirtes Oxamid (S. 109) (B. **25**, 1819, 1825).

**Phenylirte Harnstoffe**. **Phenylharnstoff**  $\text{NH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_5$ , F.  $144^\circ$ , entsteht 1. aus Cyansäure und Anilin durch Verdampfen einer Lösung von Anilinchlorhydrat mit Kaliumisocyanat (B. **9**, 820); 2. aus Ammoniak und *Carbanil* (S. 106).

Sym. Alkylphenylharnstoffe entstehen durch Einwirkung von Anilin auf Isocyansäureester oder von Phenylisocyanat (S. 106) auf Alkylamine. Sym. **Aethylphenylharnstoff**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCONHC}_6\text{H}_5$ , F.  $99^\circ$ .

Asym. Alkylphenylharnstoffe, aus Alkylanilinchlorhydrat und Kaliumisocyanat: as-**Aethylphenylharnstoff**, F.  $62^\circ$ .

Sym. **Diphenylharnstoff**, **Carbanilid**  $\text{CO}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $235^\circ$ , Kp.  $260^\circ$ , entsteht 1. aus Phosgen und Anilin (B. **16**, 2301); 2. aus Phenylisocyanat und Anilin (A. **74**, 15); 3. aus s-Diphenylsulfoharnstoff mit Quecksilberoxyd oder alkoh. Kalilauge (A. **70**, 148); 4. aus Anilin und Harnstoff bei  $170^\circ$ ; 5. aus Monophenylharnstoff und Anilin bei  $190^\circ$  (B. **9**, 820); 6. aus Diphenylcarbonat mit Anilin bei  $170^\circ$  (B. **18**, 516); 7. aus Oxanilid durch Erhitzen mit  $\text{HgO}$  (M. **25**, 375); 8. aus Phenylisocyanat und Wasser. Das Carbanilid bildet seidglänzende Nadeln, die leicht in Alkohol und Aether, schwer in Wasser löslich sind.

as-**Diphenylharnstoff**  $\text{NH}_2\text{CON}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $189^\circ$ , zerfällt beim Erhitzen schliesslich in Diphenylamin und Cyansäure. Es entsteht aus Diphenylharnstoffchlorid mit alkohol. Ammoniak bei  $100^\circ$ .

**Triphenylharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $132^\circ$ , und **Tetraphenylharnstoff**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $183^\circ$ , sind ebenfalls aus Diphenylharnstoffchlorid erhalten worden (B. **37**, 963).

**Cyclische Alkylenphenylharnstoffabkömmlinge** (vgl. Bd. I): **Aethylenphenylharnstoff** s. B. **24**, 2192. **Trimethylenphenylharnstoff** (B. **23**, 1173).

**Aethylencarbanilid**  $\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH}_2 \end{matrix}$ , F. 183° (B. **20**, 784). **Trimethylen-carbanilid**, F. 153° (B. **20**, 783).

**Ureide der phenylirten Harnstoffe** von Monocarbonsäuren. **Acetylphenylharnstoff**  $\text{CH}_3\text{CONH.CO.NHC}_6\text{H}_5$ , F. 183°, aus Phenylharnstoff mit Essigsäureanhydrid oder Acetylchlorid (B. **8**, 1181) und aus Phenylisocyanat und Acetylchloramid (C. 1904 I, 241). **Acetylcabanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CO.N}(\text{COCH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 115° (B. **17**, 2882).

**Ureide von Oxysäuren.** **Glycolylphenylharnstoff**, *Phenylhydantoin*, F. 194°, aus Phenylglycin und Harnstoff bei 160°, sowie aus Chloracetylurethan mit Anilin (C. 1899 II, 420; J. pr. Ch. [2] **66**, 231; Homologe s. C. 1906 I, 461). **Diphenylhydantoin**, F. 139° (B. **25**, 2274).

**Phenylirte Pseudoharnstoffderivate** entstehen aus phenylirten Cyanamiden (S. 108) mit Alkoholen und HCl, ähnlich wie die Imidoäther aus Nitrilen: **Methylphenylisoharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHC}(\text{OCH}_3):\text{NH}$  s. C. 1901 II, 919. **Aethylphenylisoharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.C}(\text{OC}_2\text{H}_5):\text{NH}$ , Kp.<sub>19</sub> 138°. **Aethylphenylmethylisoharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3).\text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5):\text{NH}$ , Kp.<sub>21</sub> 137° (B. **32**, 1494; **33**, 807). — **Aethyldiphenylisoharnstoff**, *Anilidophenylcarbaminsäureäthyläther*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{NHC}_6\text{H}_5$ , Oel, Kp.<sub>20</sub> 200°. **Methylditolylisoharnstoff**, F. 48°, Kp.<sub>11</sub> 199°, entstehen aus den Carbodiphenylimiden (S. 108) mit Alkohol bei 180—190° oder besser mit Natriumalkoholaten, geben mit Salzsäure Additionsproducte, durch Säuren werden sie leicht gespalten, gegen Alkalien und Amine sind sie sehr beständig (C. 1899 I, 828).

**Triphenylchlorcarbamidin**,  $\text{ClC} \begin{matrix} \diagup \text{NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{matrix}$ , F. 92°, entsteht durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf Triphenylharnstoff; liefert mit Na-Aethylat **Aethylisotriphenylharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 49° (B. **37**, 964).

**Phenylirte Ureide der Kohlensäure.** **Phenylallophansäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CO.NHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 120° (J. pr. Ch. [2] **32**, 18). **Diphenylallophansäure** s. B. **4**, 246. Sym. **Phenylbiuret**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:}(\text{CONH}_2)_2$ , F. 192°, aus Phenylharnstoff und  $\text{PCl}_3$ . **as-Phenylbiuret**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CONH.CO.NH}_2$ , F. 167° (A. **352**, 73). **Diphenylbiuret**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CONH.CO.NHC}_6\text{H}_5$ , F. 210° (B. **4**, 265), durch Erhitzen von Phenylharnstoff mit überschüssigem Phosgen. **Triphenylbiuret**, F. 147° (B. **4**, 250).

**Phenylirte Hydroxylamin- und Hydrazinderivate des Harnstoffs.** **Phenylhydroxylharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CO.NHOH}$  schmilzt bei 140° unter Zersetzung, entsteht aus Carbanil und Hydroxylaminchlorhydrat (A. **263**, 264).

**Phenylsemicarbazid**, *Phenylcarbaminsäurehydrazid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CO.NH.NH}_2$ , F. 120°, isomer mit Carbaminsäurephenylhydrazid (s. d.), entsteht: 1. aus seinem Acetylderivat, F. 169°, das sich beim Kochen von Benzazid mit Acetylhydrazid in Acetonlösung unter Stickstoffentwicklung bildet:



2. durch Spaltung des Acetonphenylsemicarbazons  $(\text{CH}_3)_2\text{C:NNH.CO.NHC}_6\text{H}_5$ , das man leicht durch Erhitzen von Anilin mit Acetonsemicarbazon erhält (B. **38**, 831); 3. aus Phenylharnstoff mit Hydrazinhydrat. **Hydrazidicarbonanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CO.NHNH.CONHC}_6\text{H}_5$ , F. 245°, aus Phenylsemicarbazid durch Erhitzen, wird durch Salpetersäure zu **Azodicarbonanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCO.N:N.CONHC}_6\text{H}_5$ , F. 183°, oxydirt. **Phenylcarbaminsäureazid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.CON}_3$ , F. 104°, wird im Gegensatz zu anderen Carbonsäureaziden durch Wasser oder



Alkohol in Stickstoffwasserstoffsäure und Carbaminsäure bez. deren Ester gespalten (J. pr. Ch. [2] 58, 205).

**Phenylirte Abkömmlinge der Thiocarbaminsäuren und des Thioharnstoffs.** Phenylcarbaminsäurethiomethylester  $C_6H_5NH.COSCH_3$ , F.  $83^{\circ}$ , und Aethylester, F.  $74^{\circ}$ , entstehen aus Diphenylamidinthioalkylen (S. 104) beim Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure auf  $180^{\circ}$  (B. 15, 339).

**Phenylsulfurethan**, *Xanthogenanilid*, *Thiocarbanilsäureaethylester*  $C_6H_5NHCS.OC_2H_5$  oder  $C_6H_5N:C(SH)OC_2H_5$ , F.  $71^{\circ}$ , entsteht aus Phenylsenföl mit Alkohol bei  $120^{\circ}$  oder mit alkoh. Kali. Mit primären und secundären Basen setzt es sich zu Phenylsulfoharnstoffen um. Beim Destilliren zerfällt es in Phenylsenföl und Alkohol (B. 15, 1307, 2164). Mit Ferridcyankalium alkalisch oxydirt geht es in *Aethoxysenföl* oder *Aethoxybenzothiazol*  $C_6H_4 \begin{matrix} N \\ \diagdown \\ S \end{matrix} C.OC_2H_5$  (s. d.) über. Es löst sich ähnlich den Phenylthioharnstoffen (s. u.) in Alkalien und bildet auch mit Silber, Quecksilber und Blei Metallverbindungen.

**Phenylimidothiocarbonsäure**  $C_6H_5N:C \begin{matrix} OH \\ \diagdown \\ SH \end{matrix}$  ist nicht bekannt, ihre Aether entstehen durch Einwirkung von Alkyljodiden auf die Metallverbindungen der Phenylsulfurethane oder auf die freien Phenylsulfurethane; ähnlich verhalten sich die Thioacetanilide (S. 98) und die Phenylsulfoharnstoffe (s. u.). Aethylmethylester  $C_6H_5N:C \begin{matrix} OC_2H_5 \\ \diagdown \\ SCH_3 \end{matrix}$ , Kp.  $260^{\circ}$  u. Z., Diaethylester, F.  $30^{\circ}$  (A. 207, 148).

**Phenylthiocarbaminsäure-Abkömmlinge.** Die freie Säure zerfällt aus dem Kaliumsalz abgeschieden in Anilin und Schwefelkohlenstoff. Ihr Kaliumsalz  $C_6H_5NHCSSK$  entsteht beim Kochen von xanthogensaurem Kalium mit Anilin. Es bildet goldgelbe Krystalle (B. 24, 3022). Das Ammoniumsalz  $C_6H_5NHCSSNH_4$  entsteht aus Anilin, Schwefelkohlenstoff und wässrigem Ammoniak (J. pr. Ch. [2] 65, 369). Weitere Aryldithiocarbamate s. B. 40, 2970.

**Phenylthiocarbaminsäuremethylester**, F.  $87^{\circ}$ , und **Phenylthiourethan**, F.  $60^{\circ}$ , entstehen beim Erwärmen von Phenylsenföl mit Mercaptanen, Generatoren, in die sie sich beim Erhitzen auf höhere Temperaturen wieder spalten. Sie lösen sich in Alkalien. **Aethylphenylthiourethan**  $(C_2H_5)C_6H_5NCSSC_2H_5$ , F.  $68^{\circ}$ , Kp.  $310^{\circ}$ , aus Diphenylpseudoaethylthioharnstoff (vgl. S. 104) mit  $CS_2$  bei  $160^{\circ}$ . Diese Verbindung ist sehr beständig, löst sich nicht mehr in Alkalien und wird durch  $HgO$  oder alkalische Bleilösung nicht entschweifelt. Beim Erhitzen mit Methyljodid bilden die Phenylthiourethane, ähnlich dem Phenylsulfurethan und Diphenylsulfoharnstoff Additionsproducte (B. 15, 568, 1308).

**Phenylthiuramsulfür**  $S(CSNHC_6H_5)_2$ , F.  $137^{\circ}$  (B. 24, 3023).

**Methylphenylthiocarbaminsrechlorid**  $(CH_3)C_6H_5N.CSCl$ , F.  $35^{\circ}$ , aus Methylanilin und Thiophosgen (B. 20, 1631).

**Phenylsulfoharnstoffe (I): Phenylsulfoharnstoff**, *Sulfocarbanilamid*  $NH_2CSNHC_6H_5$ , F.  $154^{\circ}$ , aus Phenylsenföl und Ammoniak oder aus phenylthiocarbaminsaurem Ammonium (s. o.) mit Bleicarbonat (J. pr. Ch. [2] 65, 369). Durch Kochen mit Silbernitrat geht er in Phenylharnstoff (S. 101) über, mit  $HgO$  in Phenylcyanamid. Mit Brom in Chloroformlösung liefert der Phenylthioharnstoff, in der Pseudoform reagirend, das Bromid eines Disulfides  $C_6H_5N:C(NH_2)SSC(NH_2):NC_6H_5$ , F.  $128^{\circ}$  (B. 34, 3130); mit Jodmethyl vereinigt er sich zum Jodhydrat des n-Phenylmethylpseudothioharnstoffs (S. 104); mit Essigsäureanhydrid entsteht zunächst der labile as-

**Phenylacetylthioharnstoff**  $C_6H_5N(COCH_3)CSNH_2$ , F.  $145^0$ , der sich schon beim Erhitzen über den Schmelzpunkt in die sym. Form  $C_6H_5.NH.CSNHCOCH_3$ , F.  $171^0$ , umlagert (C. 1902 I, 1300; 1908 I, 1541). Diese Reactionen sind von allgemeinerer Anwendbarkeit bei aromatischen Thioharnstoffen.

**s-Diphenylsulfoharnstoff**, *Sulfocarbanilid*  $CS(NHC_6H_5)_2$ , F.  $151^0$ , farblose glänzende Blättchen, die sich leicht in Alkohol lösen (B. 19, 1821). Er entsteht 1. aus Phenylsenfö (S. 107) und Anilin in alkoholischer Lösung, 2. durch Kochen von Anilin und  $CS_2$  unter Entziehung von  $H_2S$ . Die Bildung des Harnstoffs wird dabei durch Zusatz von Schwefel oder Wasserstoffsuperoxyd sehr begünstigt (B. 39, 4369).

Reactionen des Sulfocarbanilids sind in grosser Zahl bekannt geworden: 1. Jod verwandelt es in Sulfocarbanil (S. 107) und  $\alpha$ -Triphenylguanidin (S. 106). 2. Durch Kochen mit conc. Salzsäure wird es in Phenylsenfö und Anilin gespalten. Gemischte sym. Sulfocarbanilide, wie  $C_6H_5NH.CSNH.C_6H_4C_2H_5$ , liefern bei dieser Spaltung zwei verschiedene Senföle und zwei verschiedene Basen (B. 16, 2016). 3. Durch Entschwefeln mit  $HgO$  geht es in den sym. Diphenylharnstoff (S. 101) über. 4. In Benzollösung entsteht mit  $HgO$  Carbodiphenylimid (S. 108). 5. Mit Ammoniak und  $PbO$  entsteht Diphenylguanidin, mit Anilin: Triphenylguanidin, mit Hydroxylamin: Oximidodiphenylharnstoff  $(C_6H_5NH)_2C:NOH$ , mit Hydrazinhydrat bei Gegenwart von Alkali: Amidodiphenylguanidin (S. 106) u. a. m.

Phenyl- und sym. Diphenylsulfoharnstoffe lösen sich in Alkalien zu Salzen, in denen das Metall am Schwefel steht (vgl. Thioacetanilid S. 98).

Ueber Alkylphenylsulfoharnstoffe s. B. 17, 2088; 23, 815; 26, 1686. **as-Diphenylsulfoharnstoff**, F.  $198^0$ , aus Diphenylaminrhodanid (B. 26, R. 607). **Triphenylthioharnstoff**, F.  $152^0$  (B. 17, 2092). **Tetraphenylthioharnstoff**  $(C_6H_5)_2N.CS.N(C_6H_5)_2$ , F.  $195^0$ , entsteht durch Erhitzen von *Triphenylguanidin* (S. 106) mit  $CS_2$  (B. 15, 1530).

**Phenylsulphydantoine.** Während sich das früher für Thio- oder Sulphydantoin gehaltene Product als Pseudothiohydantoin erwies, sind aromatische Phenylsulphydantoine bekannt geworden (B. 24, 3278):

**Phenyl- $\alpha$ -methylsulphydantoin**  $SC \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5).CO \\ \diagdown NH-CHCH_3 \end{matrix}$  oder  $HSC \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5).CO \\ \diagdown N-CHCH_3 \end{matrix}$  F.  $184^0$ , aus Phenylsenfö und Alanin durch Zusammenschmelzen.

**Phenylirte Pseudosulfoharnstoffderivate.** Man erhält derartige Verbindungen z. B. aus Phenyl- und sym. Diphenylsulfoharnstoff durch Einwirkung von Alkyljodiden und Aetzkali oder besser beim Erwärmen mit Alkyljodiden oder -bromiden in alkoholischer Lösung (B. 25, 48). In letzterem Fall entsteht das Jodhydrat einer Base, die mit Natriumcarbonatlösung abgeschieden wird und von neuem Halogenalkyl zu addiren vermag. Beim Erwärmen mit alkohol. Kali spalten die Imidophenylcarbaminsäurethioester Mercaptane ab.

**n-Phenylmethylpseudothioharnstoff**, *Imidophenylcarbaminsäurethiomethylester*  $C_6H_5NH \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} CSCH_3$ , F.  $71^0$ . Sym. **Diphenylpseudomethylthioharnstoff**,

*Phenylimidophenylcarbaminsäurethiomethylester*  $C_6H_5NH \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} C.SCH_3$ , F.  $110^0$ .

Beide liefern beim Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure Phenylcarbaminsäurethiomethylester (S. 103), woraus die Stellung der Methylgruppe am Schwefel folgt. Mit alkohol. Ammoniak bei  $120^0$  entstehen Phenylguanidine (S. 105) und Mercaptan. Mit  $CS_2$  erhitzt geht der Diphenylpseudomethyl-



thioharnstoff in Phenylsenföl (S. 107) und Phenylthiocarbaminsäureester (S. 103) über (B. 15, 343). Der Phenylpseudomethylthioharnstoff giebt mit Acetylchlorid wie der Phenylthioharnstoff (S. 103) ein *as*-Acetylderivat, F. 86°, das beim Erhitzen in die sym. Form übergeht (C. 1902 I, 1300).

Mit  $\text{CH}_2\text{J}_2$ ,  $\text{CH}_2\text{Br}\cdot\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{CH}_2\text{Br}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\text{Br}$  liefert der Diphenylthioharnstoff cyclische Abkömmlinge des Pseudosulfoharnstoffs (B. 21, 1872):



Der Aethylenabkömmling enthält den sog. Thiazolring, der Trimethylenabkömmling den nächst höheren, mit dem Thiazolring homologen Penthiazolring.

**Triphenylpseudothioharnstoff**  $\left(\begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{N} \end{array}\right)\text{C}\cdot\text{S}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 185—188°, durch Umsetzung von Triphenylchlorcarbamidin (S. 102) mit Thiophenolnatrium (B. 36, 965).

**Pseudo-phenylthiohydantoinsäure**  $\text{HN}:\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{SCH}_2\text{CO}_2\text{H} \end{array}\right\rangle$ , F. 150° (vgl. C. 1898 II, 296), und **Pseudo-diphenylthiohydantoinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{SCH}_2\text{CO}_2\text{H} \end{array}\right\rangle$  entstehen aus Phenyl- und Diphenylthioharnstoff mit Chloressigsäure. Durch Abspaltung von Wasser gehen diese Verbindungen in Pseudothiohydantoine über:

**Lab.-Pseudo-phenylthiohydantoin**  $\text{HN}:\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{CH}_2$ , F. 148°, entsteht auch aus **Rhodanacetanilid**  $\text{CNS}\cdot\text{CH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_5$ , F. 91°, durch Erwärmen auf 100° und geht bei höherem Erhitzen in ein stabiles Isomeres  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{NH}\cdot\text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{CH}_2$ , F. 178°, über; beim Kochen mit Salzsäure giebt letzteres unter intermediärer Aufspaltung zu Pseudophenylthiohydantoinsäure ein Gemisch von Senfölessigsäure (Bd. I) und Phenylsenfölessigsäure  $\text{CO}\left\langle\begin{array}{l} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{CH}_2$  (C. 1902 II, 792). Letztere entsteht auch durch Spaltung des **Pseudodiphenylthiohydantoin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{CH}_2$ , F. 176°.

**Hydroxylamin- und Hydrazinderivate der phenylirten Thioharnstoffe:**  
**Phenylhydroxylthioharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCSNHOH}$ , F. 106°, aus Hydroxylamin und Phenylsenföl, zersetzt sich leicht in Wasser, Schwefel und Phenylcyanamid (B. 24, 378).

**Phenylthiosemicarbazid**, *Phenylthiocarbaminsäurehydrazid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CS}\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}_2$ , F. 140° u. Z., entsteht aus Phenylsenföl und Hydrazinhydrat, sowie aus Diphenylsulfoharnstoff mit Hydrazinhydrat in alkoholischer Lösung (B. 33, 1058). Es setzt sich mit Aldehyden unter Bildung von Phenylthiosemicarbazonen um. Seine Acylderivate liefern unter Wasserabspaltung leicht Thiobiazoline (s. d.); ein eigenthümliches Verhalten zeigt das Benzoylderivat, indem es durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung mittelst Acetylchlorid ein Phenylimidophenylthiobiazolin, mittelst Benzoylchlorid aber ein Diphenyltriazolmercaptopan (s. Triazole) liefert (B. 29, 2914):



**Phenylirte Guanidinderivate:** **Phenylguanidin**  $\text{NH}:\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{NH}_2 \end{array}\right\rangle$ , F. 60°, entsteht aus Cyanamid und Anilinhydrat. Analog erhält man das

**Diphenylguanidin**, *Melanilin*  $\text{NH:C}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 147°, aus Cyananilid (S. 108) und Anilinchlorhydrat, also auch durch Einwirkung von Chlorcyan auf trockenes Anilin. Beide sind wie das Guanidin selbst einsäurige Basen. Durch  $\text{CS}_2$  wird das Diphenylguanidin in Diphenylsulfoharnstoff und Rhodanwasserstoff zersetzt.

$\alpha$ -**Triphenylguanidin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 143°, entsteht beim Erhitzen von Diphenylharnstoff oder Diphenylsulfoharnstoff für sich oder mit Kupfer auf 140°, ferner durch Erwärmen der alkoh. Lösung von Diphenylsulfoharnstoff und Anilin mit  $\text{Pb}(\text{OH})_2$  (C. 1902 II, 795) oder  $\text{HgO}$ , oder durch Kochen derselben mit Jodlösung.  $\text{CS}_2$  spaltet es in Diphenylsulfoharnstoff und Phenylsenfö (S. 107).

$\beta$ -**Triphenylguanidin**  $\text{NH:C} \begin{matrix} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ , F. 131°, ist durch Erhitzen von Cyananilid mit Diphenylaminchlorhydrat erhalten worden.  $\text{CS}_2$  spaltet es in Diphenylamin, Phenylsenfö und Rhodanwasserstoff.

Sym. **Tetraphenylguanidin**  $\text{NH:C}[\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2]_2$ , F. 130°, entsteht durch Einwirkung von  $\text{CNCl}$  auf Diphenylamin bei 170°.

$\alpha$ s-**Tetraphenylguanidin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C} \begin{matrix} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ , F. 140°, und **Pentaphenylguanidin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}[(\text{NC}_6\text{H}_5)_2]_2$ , F. 179°, werden durch Umsetzung von Anilin resp. Diphenylamin mit Triphenylchlorcarbamidin (S. 102) erhalten (B. 36, 964).

**Amidodiphenylguanidin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}(\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{NH.NH}_2$ , F. 99°, entsteht aus Diphenylthioharnstoff mit Hydrazinhydrat in alkoholisch-alkalischer Lösung (während ohne Alkali Phenylthiosemicarbazid entsteht); es ist eine starke Base, mit Anilinen liefert es Additionsproducte, mit Carbonsäuren und mit salpetriger Säure condensirt es sich zu Triazol- bez. Tetrazol-derivaten (B. 33, 1058; 35, 1710, 1716).

**Diphenyloxyguanidin**, *Oximidodiphenylharnstoff*  $\text{HON:C}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 151°, aus Diphenylthioharnstoff mit alkoholischer Hydroxylaminlösung und  $\text{PbO}$  (B. 32, 2238).

**Phenylbiguanide**:  $\alpha$ -**Phenylbiguanid**  $\begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \text{C.NH.C} \begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ , Chlorhydrat F. 237°, entsteht beim Erhitzen von Anilinchlorhydrat mit Dicyandiamid (C. 1905 I, 730; II, 1530).  $\alpha$ -**Diphenylbiguanid**  $\begin{matrix} \text{NH} \\ \text{NH}_2 \end{matrix} \text{C.NH.C} \begin{matrix} \text{NC}_6\text{H}_5 \\ \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$  F. 167°, aus Sulfocarbanilid und Guanidin s. A. 310, 335; B. 34, 2594.

### Phenylirte Nitrile und Imide der Kohlensäure:

**Phenylisocyanat**, *Carbanil*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:CO}$ , Kp. 166°, beissend riechende Flüssigkeit, entsteht: 1. durch Destillation von Oxanilid oder 2. von Carbanilsäureestern mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  (B. 25, 2578 Anm.); ferner 3. aus Diazobenzol-salzen (S. 132) durch Einwirkung von Kaliumcyanat und Kupfer (B. 25, 1086); 4. aus Phenylsenfö  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:CS}$  beim Erhitzen mit  $\text{HgO}$  auf 170° (B. 23, 1536); 5. durch Einwirkung von Thionylchlorid auf Benzhydroxamsäure (s. d.) in Benzollösung (C. 1907 I, 633); 6. durch Erwärmen von Benzoylazid (s. d.) oder Benzoylchlorid und Natriumazid in indifferenten Lösungsmitteln (B. 42, 3133, 3359); 7. durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Monophenylharnstoff bei Gegenwart überschüssiger Salzsäure (C. 1906 II, 510); 8. durch Einwirkung von Phosgen auf Anilin bez. dessen Chlorhydrat; 9. In geringer Menge konnte Phenylisocyanat beim Erhitzen wässriger Lösungen von Benzoylchloramidkalium und dibenzhydroxamsauren Kalium nachgewiesen werden (J. pr. Ch. [72], 306). Nach den Methoden 6, 7 und 8 sind auch eine Reihe substituierter Carbanile dargestellt worden (C. 1900 I, 30; 1902 II, 554).



Das Carbanil verhält sich ganz ähnlich wie die Isocyansäurealkylester: Mit Wasser geht es in Diphenylharnstoff (S. 101), mit Alkalien in die Salze der Phenylcarbaminsäure über (J. pr. Ch. [2] **73**, 177). Mit Alkoholen und Phenolen verbindet es sich zu Carbanilsäureestern, eine Reaction, die zum Nachweis der *alkoholischen Hydroxyle* dienen kann (B. **18**, 2428, 2606). Aehnlich reagirt es mit der SH-Gruppe, sowie auch mit der Hydroxylgruppe der Aldoxime und Ketoxime. Mit der Gruppe C:O und der Gruppe C:S reagirt das Carbanil nicht (B. **25**, 2578); dagegen vereinigt es sich mit 1,3-Dicarbonylverbindungen wie Acetylaceton, Acetessigester, Malonsäureester etc. bei Gegenwart geringer Mengen Alkali zu C-Carbanilidoderivaten z. B.  $C_6H_5NHCOCH(COCH_3)CO_2R$ , die im Gegensatz zu den O-Carbanilidoderivaten saure Natur besitzen und die Eisenchloridreaction zeigen (B. **37**, 4627).

Mit  $NH_3$  entsteht Phenylharnstoff (S. 101). Mit Diazoamidverbindungen  $C_6H_5N_2NHR'$  entstehen gemischte Harnstoffe, in denen der Wasserstoff der NH-Gruppe durch den Rest  $-CONHC_6H_5$  vertreten ist (S. 135 u. B. **22**, 3109). Einwirkung auf Dicarbonsäuren s. C. 1900 I, 1017; auf Oxysäuren C. 1903 I, 564.

Alle diese Phenylcyanatreactionen, falls sie bei Abwesenheit eines Lösungsmittels erfolgen, finden meist in normaler Weise ohne Umlagerungen statt und eignen sich daher zu *Constitutionsbestimmungen* (B. **23**, 2179; vgl. auch B. **33**, 2002; **37**, 4632; **38**, 22).

Durch Erhitzen von Carbanil mit Benzol und  $Al_2Cl_6$  entsteht Benzoylanilid (s. Synthesen der Benzoësäure und ihrer Homologen).

*o*-,*m*-,*p*-Tolylisocyanat  $CH_3C_6H_4N:CO$ , F. 186°, 183°, 187°, nach Methode 7.

**Triphenylisocyanurat**  $C_3O_3(NC_6H_5)_3$ , F. 275°, entsteht 1. durch Polymerisation aus Carbanil beim Erhitzen mit Kaliumacetat (B. **18**, 3225); 2. durch Einwirkung von conc. Salzsäure bei 150° auf Triphenylisomelamin (S. 109).

**Triphenylcyanurat**  $C_3N_3(OC_6H_5)_3$ , F. 224°, wird durch Einwirkung von Cyan- oder Cyanurchlorid auf Phenolnatrium erhalten.

**Isocyanphenylchlorid**, *Phenylimidocarbonylchlorid*  $C_6H_5N:CCl_2$ , Kp. 209° (corr.), farbloses, stechend riechendes Oel, das aus Phenylisocyanid (S. 99) und Chlor in Chloroformlösung, sowie aus Phenylsenföf und Chlor (B. **26**, 2870) entsteht und mit Anilin in  $\alpha$ -Triphenylguanidin übergeht (A. **270**, 282).

**Rhodanphenyl**  $C_6H_5S.CN$ , Kp. 131°, ist isomer mit Phenylsenföf und dem *Methenylamidothiophenol*  $C_6H_4\left\langle \begin{smallmatrix} S \\ N \end{smallmatrix} \right\rangle CH$  (s. Amidothiophenole). Es entsteht durch Einwirkung 1. von Rhodanwasserstoffsäure auf Diazobenzolsulfat (S. 132); 2. von Cyanchlorid auf Thiophenolblei. Es verhält sich ähnlich wie die Alkyrhodanester.

**Phenylsenföf**, *Sulfcabanil*, *Isothiocyansäure-phenylester*  $C_6H_5N:CS$ . Kp. 222°, ist eine farblose, senföfartig riechende Flüssigkeit. Es entsteht aus Diphenylsulfoharnstoff (S. 104) durch Abspaltung von Anilin mittelst heisser Schwefelsäure, oder conc. Salzsäure, oder am besten mit conc. Phosphorsäure (B. **15**, 986); 2. neben Triphenylguanidin (S. 106) aus Diphenylsulfoharnstoff mit alkohol. Jodlösung; 3. durch Einwirkung von Thiophosgen auf Anilin; 4. durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Phenylsulfoharnstoff (C. 1906 II, 510).

Beim Erhitzen mit Kupfer oder mit Zinkstaub wird es in Benzonitril verwandelt, indem das zunächst entstehende Phenylisonitril (S. 99) sich bei der Reactionstemperatur in Benzonitril umlagert. Mit wasserfreien Al-

kohlen auf 120° erhitzt, oder durch alkoh. Kalilösung geht es in Phenylsulfurethane (S. 103) über (C. 1900 I, 289); mit Ammoniak, Anilin, Hydrazin, Hydroxylamin in Phenylsulfoharnstoffe (S. 103), mit Chlor in Isocyanphenylchlorid (s. o.). Mit Na-Malonsäureester verbindet es sich zum Thiocarbanilomalonsäureester  $C_6H_5NHCS.CH(CO_2C_2H_5)_2$  (C. 1908 I, 1929). Mit aromatischen Kohlenwasserstoffen, Phenolaethern und Thiophenolaethern vereinigt sich das Phenylsenföl unter dem Einfluss von Aluminiumchlorid zu Thioaniliden von Carbonsäuren (J. pr. Ch. [2] **59**, 572). Mit Alkylmagnesiumjodiden (Bd. I) verbindet sich Phenylsenföl zu Salzen, die beim Zerlegen mit Säuren Thioanilide von Fettsäuren liefern z. B.  $C_6H_5.NCS \xrightarrow{CH_3MgJ} C_6H_5NH.CS.CH_3$  (B. **36**, 585). Durch Reduction mit Zink und Salzsäure wird Phenylsenföl in Anilin und Thioformaldehyd, durch Aluminiumamalgam jedoch in Sulfocarbanilid und Methylmercaptan zerlegt (B. **34**, 2033).

**Phenylirte Cyanamidderivate** (vgl. Cyanamid Bd. I): **Phenylcyanamid**, *Cyananilid*  $C_6H_5NHCN + \frac{1}{2}H_2O$ , F. 47°, verliert im Exsiccator das Krystallwasser, wird flüssig und bildet an feuchter Luft wieder das Hydrat. Bei längerem Stehen oder Erhitzen polymerisirt es sich zu Triphenylisomelamin. Es entsteht, 1. wenn man Chlorcyan in eine ätherische Anilinlösung leitet, 2. durch Erhitzen von Phenylsulfoharnstoff (S. 103) mit HgO oder Bleiacetat und Alkali (B. **18**, 3220). Es ist leicht löslich in Alkohol und Aether und verbindet sich mit H<sub>2</sub>S wieder zu Phenylsulfoharnstoff. Substituirte Cyananilide s. C. 1905 I, 441; 1907 I, 543.

**Phenylmethylcyanamid**  $C_6H_5N(CH_3)CN$ , F. 30°, entsteht aus Cyananilid, JCH<sub>3</sub> und NaOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> (B. **33**, 1383), aus Mono- und auch aus Dimethylanilin mit Bromcyan; auf letzterem Wege: Einwirkung von Dialkylanilinen auf Bromcyan, sind auch eine Anzahl homologer Phenylalkylcyanamide erhalten worden (B. **33**, 2728; **35**, 1279).

**Diphenylcyanamid**  $(C_6H_5)_2N.CN$ , F. 73°, aus as-Diphenylthioharnstoff (S. 104) mit ammoniakalischer Silberlösung (B. **26**, R. 607).

**Carbodiphenylimid**  $C_6H_5N:C:NC_6H_5$ , dicke Flüssigkeit, Kp.<sub>30</sub> 218°. Bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck lagert sich das Carbodiphenylimid zum Theil in eine polymere, bei 161° schmelzende Modification um, die das dreifache Moleculargewicht besitzt (B. **28**, 1004; vgl. B. **29**, 270). Carbodiphenylimid entsteht: 1. durch Einwirkung von HgO auf eine Lösung von sym. Diphenylsulfoharnstoff (S. 104) in Benzol, 2. durch Destillation von α-Triphenylguanidin (S. 106), 3. durch Erhitzen von Phenylisocyanat auf 180° unter Abspaltung von CO<sub>2</sub> (B. **41**, 1125). Mit Wasser verbindet es sich zu sym. Diphenylharnstoff, mit H<sub>2</sub>S zu sym. Diphenylsulfoharnstoff, mit Anilin zu α-Triphenylguanidin (vgl. auch o-Phenylendiamin S. 117), mit Phenol zum Diphenylisoharnstoffphenylaether (C. 1909 II, 426). Beim Einleiten von HCl in die benzolische Lösung von Carbodiphenylimid entstehen die Verbindungen:  $C_6H_5N:CCl.NHC_6H_5$  und  $C_6H_5NH.CCl_2.NHC_6H_5$  (B. **28**, R. 778); mit Malonester und ähnlichen Verbindungen vereinigt sich das Carbodiphenylimid zu Körpern wie  $C_6H_5NH.C(NC_6H_5).CH(CO_2C_2H_5)_2$  (B. **32**, 3176). Auch Fettsäuren und Thiofettsäuren vereinigen sich mit Carbodiphenylimid zu Verbindungen wie *Acetyldiphenylharnstoff*, *Acetyldiphenylthioharnstoff* (J. pr. Ch. [2] **64**, 261). Mit Alkylmagnesiumjodiden entstehen Mg-haltige Verbindungen, welche beim Zerlegen mit Säuren Diphenylamide (S. 99) liefern.

**Carbodi-p-tolyimid**  $(C_7H_7N)_2C$ , F. 57—59°.

**Triphenylmelamin**, *Triphenylcyanurtriamid*  $C_6H_5N:C \begin{array}{l} \diagup NH.C(NHC_6H_5) \\ \diagdown NH.C(NHC_6H_5) \end{array} NH$ . F. 228°, entsteht durch Einwirkung von Cyanurchlorid auf Anilin oder durch



Erhitzen von Trithiocyanursäuremethylester mit Anilin auf 250—300° (B. 18, 3218)

**Hexaphenylmelamin**  $C_3N_3[N(C_6H_5)_2]_3$ , F. 300°, aus Cyanurchlorid und Diphenylamin.

**Triphenylisomelamin**  $NH:C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5).C(NH) \\ \diagdown N(C_6H_5).C(NH) \end{matrix} \backslash NC_6H_5$ , F. 185°, entsteht durch Polymerisation von Phenylcyanamid (S. 108), ferner durch Einwirkung von Bromcyan auf Anilin. Durch Erwärmen mit Salzsäure werden in ihm schrittweise die NH-Gruppen durch Sauerstoff ersetzt unter schliesslicher Bildung von Isocyanursäure-triphenylester (S. 107) (B. 18, 3225).

Ausser dem normalen und dem Isotriphenylmelamin sind noch asymm. Triphenylmelamine bekannt (B. 18. 228).

### Anilide der Dicarbonsäuren.

Die Oxalsäure und ihre Homologen, sowie die ungesättigten Dicarbonsäuren bilden Anilsäuren und Dianilide, entsprechend den Aminsäuren und Diamiden. Diejenigen Dicarbonsäuren, welche Anhydride zu bilden vermögen, geben ausserdem Anile oder Phenylimide, entsprechend den Imiden.

Die Anilsäuren erhält man 1. durch theilweise Spaltung der Dianilide, 2. durch Vermischen der Aether- oder Chloroformlösungen der Anhydride mit Anilin (B. 20, 3214), 3. aus den Anilen durch Aufspaltung. Aus den Anilsäuren werden durch Behandlung mit  $PCl_5$  (B. 21, 957), oder Acetylchlorid die Anile zurückgebildet, die auch beim Erhitzen der Säuren oder Anhydride mit Anilin auftreten. Eine grössere Anzahl dieser Verbindungen sind im ersten Theil im Anschluss an die betreffenden Säuren erwähnt worden.

**Phenylaminabkömmlinge der Oxalsäure.** **Oxanilsäure**  $C_6H_5NH.CO.CO_2H$ , F. 150° (über eine isomere Oxanilsäure, F. 210°, s. A. 270, 295) entsteht beim Erhitzen von Oxalsäure mit Anilin (B. 23, 1820), aus Oxanilid mit alkohol. Kali, aus Citraconanilsäure durch Oxydation mit  $MnO_4K$  (B. 23, 747). **Methylester**, F. 114°, (A. 254. 10). **Aethylester**, F. 66°. **Chlorid**, F. 82° (B. 23, 1823).

**Oxanilsäurenitril**, *Cyanformanilid*  $C_6H_5NHCOCN$ , F. 120°, entsteht durch Addition von Blausäure an Phenylisocyanat. Beim Erhitzen über den Schmelzpunkt zerfällt es wieder in seine Componenten. Durch vorsichtige Verseifung geht es in **Phenyloxamid**  $C_6H_5NHCOCONH_2$ , F. 224°, durch Anlagerung von  $H_2S$  in **Oxanilsäurethioamid**  $C_6H_5NHCOCSNH_2$ , F. 176°, über (B. 38. 2977).

**Oxanilid**  $(CONHC_6H_5)_2$ , F. 245°, wird auch aus dem isomeren **Glyoxim-N-phenylaether**  $C_6H_5N \begin{matrix} \diagdown \\ \diagup \end{matrix} CH-CH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} NC_6H_5$ , F. 183° u. Z., durch Umlagerung mittelst Eisessig und Essigsäureanhydrid erhalten. Letzterer entsteht 1. aus Nitrosobenzol mit Diazomethan, 2. aus  $\beta$ -Phenylhydroxylamin mit Glyoxal sowie auch mit Formaldehyd (S. 80 u. B. 30, 2871; 35, 1883).

Eine Anzahl geschwefelter Abkömmlinge der Oxanilsäure werden durch Einwirkung von  $P_2S_5$  auf die entsprechenden Verbindungen der Oxalsäure erhalten. Sie zeichnen sich durch ihre intensiv gelbe bis gelbrote Farbe aus (B. 37, 3708).

**Thiooxanilsäure**  $C_6H_5NHCSOOH$ , F. 102°. **Thiooxanilid**  $C_6H_5NHCS.CO.NHC_6H_5$ , F. 145°. Beide Verbindungen lassen sich leicht in Derivate des Benzothiazols (s. d.) überführen. **Thiooxanilsäurethioamid**  $C_6H_5NHCS.CS.NH_2$ , F. 98°. **Dithiooxanilid**  $(CSNHC_6H_5)_2$ , F. 134°, entsteht auch durch Einwirkung von  $H_2S$  auf Oxanilidchlorid (C. 1902 II, 121).

**Tetra-p-tolyloxamid**  $[CON[4](C_6H_4[1]CH_3)_2]_2$ , F. 127°, aus p-Ditolylharnstoffchlorid (S. 101).

**Oxaniliddioxim**  $[C:(NOH)(NHC_6H_5)]_2$ , F. 215° u. Z. entsteht aus *Dibromglyoximperoxyd*. **Halborthooxalsäuredianilidomethylester**  $CO_2CH_3.C(NHC_6H_5)_2OCH_3$  und **Phenylimidooxalsäuredimethylester**  $CO_2CH_3.C:NC_6H_5(OCH_3)$ , F. 111°, entstehen aus Dichloroxalsäureester (B. 28, 60) und Anilin. **Phenyl-oxaminsäurediphenylamidin**  $C_6H_5NHCO.C \begin{matrix} \swarrow NHC_6H_5 \\ \searrow NC_6H_5 \end{matrix}$ , F. 134°, aus Halbortho-oxalester und aus *Oxanildichloridsäureaethylester* (A. 184, 268). Das entsprechende Nitril, *Carbodiphenylimidhydrocyanid*  $NC.C(NHC_6H_5):NC_6H_5$ , welches aus Carbodiphenylimid (S. 108) durch Vereinigung mit Blausäure entsteht, liefert mit gelbem Schwefelammon ein Thiamid  $NH_2CS.C(NHC_6H_5):NC_6H_5$ , das sich leicht in *Isatinanilid* und *Indigo* überführen lässt.

**o-Nitroxanilsäure**, F. 112°. **o-Dinitroxanilid** s. A. 209, 369.

**Malonanilsäure**  $C_6H_5NHCOCH_2CO_2H$  schmilzt bei 132° unter Zersetzung in  $CO_2$  und Acetanilid. Sie entsteht auch durch eine eigenthümliche Umlagerung von acetylphenylcarbaminsäurem Natrium aus Natriumacetanilid mit  $CO_2$ , beim Erhitzen auf 140° (B. 18, 1359). Mit  $PCl_5$  bildet sie *Trichlorchinolin* (B. 18, 2975). **Malonanilid**  $CH_2(CONHC_6H_5)_2$ , F. 223° (B. 17, 135, 235). **Malonsäuremethylanilid** (B. 31, 1826). **Dithiomalonanilid**  $CH_2(CSNHC_6H_5)_2$ , F. 149°, aus Malonanilid mit  $P_2S_5$  (B. 39, 3300).

**Succinanilsäure, Succinanil** s. Bd. I: Succinimid.

**Fumaranilsäure, Fumaranilsäurechlorid, Fumarsäuredianilid, Maleinanilsäure, Maleinanil, Dichlormaleinanil, Dichlormaleinanildichlorid, Dichlormaleinanildimethylester, Dichlormaleinimidanil, Dichlormaleindianil, Citraconanilsre, Citraconanil, Itaconanilsre**, s. Bd. I bei den entsprechenden Carbonsäuren.

**Anilidodicarbonsäuren: Anilidomalonsäure**  $C_6H_5NH.CH(COOH)_2$  schmilzt bei 119° unter  $CO_2$ -Abspaltung und Bildung von Phenylglycin (S. 99). Ihre Ester (Methyl-, F. 68°, Aethyl-, F. 45°) entstehen aus den Brommalonestern mit Anilin und verhalten sich wie die Malonester, indem sie am C-Atom alkylirt werden können, sich an  $\alpha\beta$ -Olefincarbonsäureester addiren u. s. w. (s. Bd. I).

Durch Erhitzen auf 260—265° werden sie zu *Indoxylsäureester* condensirt, welche leicht in Indigo überführbar sind (B. 35, 511). Einwirkung von salpetriger Säure, s. C. 1902 II, 1318.

**Phenylasparaginansäure, Phenylasparaginanil;  $\beta$ -Anilidobrenzweinsäure; Pseudoitaconanilsäure** s. Amidobernsteinsäuren Bd. I.

**Phenylirte Ureide von Dicarbonsäuren: Phenylparabansäure**

$CO \begin{matrix} \swarrow N(C_6H_5)-CO \\ \searrow NH- \quad \quad \quad CO \end{matrix}$ , F. 208° und **Diphenylparabansäure**, F. 204°, entstehen aus den entsprechenden Carbamiden mit Aethoxalsäurechlorid (J. pr. Ch. [2] 32, 20).

**Diphenylmalonylharnstoff, Diphenylbarbitursäure**  $CO \begin{matrix} \swarrow N(C_6H_5).CO \\ \searrow N(C_6H_5).CO \end{matrix} > CH_2$ , F. 238°, entsteht durch Einwirkung von Malonylchlorid auf Carbanilid.

Wie aus dem Malonylharnstoff die Harnsäure (Bd. I), so wird aus dem Diphenylmalonylharnstoff über die **Diphenylviolursäure**, F. 227°, das **Diphenyluramil**, F. 195°, und die **Diphenyl- $\psi$ -harnsäure**, F. 217°, die **1,3-Diphenylharnsäure**, F. über 300°, erhalten (C. 1907 II, 1065).

**Substitutionsproducte des Anilins.** Von den Substitutionsproducten der primären Phenylamine beanspruchen nur die Anilinabkömmlinge eine grössere Bedeutung, da an ihnen die Gesetzmässigkeiten der Substitution von aromatischen Amidoverbindungen beobachtet wurden und sie Zwischenglieder bei zahlreichen Constitutionsbestimmungen sind.



**Halogenaniline.** Bildungsweisen. 1. Das Anilin unterliegt, wie das Phenol, weit leichter der Substitution als das Benzol. Lässt man auf die wässrige Lösung von Anilinsalzen Chlor- oder Bromwasser einwirken, so treten die Halogenatome in [2,4,6]-Stellung. Ueber die der Substitution voraufgehenden, additionellen Zwischenproducte s. A. **346**, 128; B. **38**, 2159.

Geht man vom Acetanilid (S. 97) aus, so erhält man durch Cl und Br zunächst p- und o-Monosubstitutionsproducte, letztere werden sogleich in o,p-Disubstitutionsproducte umgewandelt. Wahrscheinlich entstehen dabei zunächst Stickstoffchloride (S. 96), welche dann in kernsubstituierte Anilide umgelagert werden (C. 1900 I, 179). Lässt man dagegen Cl und Br bei Gegenwart von conc. Schwefelsäure auf Anilin einwirken, so entstehen m-Verbindungen. Durch die Verbindung mit den starken Säuren wird der Character der Amidogruppe negativ (B. **22**, 2903); vgl. übrigens die Substitutionsregel S. 76. Ueber die weitere Substituierung von meta-substituierten Anilinen s. B. **15**, 1328; C. 1899 II, 1049.

Jod vermag die Aniline direct zu substituieren, da die entstehende HJ-Säure durch überschüssiges Anilin gebunden wird:



2. Glatt gewinnt man die Monohalogenaniline aus den Monohalogen-nitroverbindungen, die ihrerseits aus den Nitroamidoverbindungen erhalten werden. Die Uebergänge vermitteln die Diazoverbindungen.

Das p-Chloranilin ist eine stärkere Basis als die o- und die m-Verbindung (B. **10**, 974). p-Chloranilin wird auch durch Reduction von Nitrobenzol in stark salzsaure Lösung erhalten, wobei sich vielleicht zunächst  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{NHCl}$  bildet, welches sich in p-Chloranilin umlagert (vgl. S. 96 u. B. **29**, 1895; C. 1904 II, 95; 1907 I, 463).

	[1,2]-, o-		[1,3]-, m-		[1,4]-, p-		
	F.	Kp.	F.	Kp.	F.	Kp.	
$\text{FIC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	—	—	—	—	flüssig	188°	(A. <b>243</b> , 222)
$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	flüssig	207°	flüssig	230°	70°	230°	(A. <b>176</b> , 27)
$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	31°	229°	18°	251°	66°	zers.	(B. <b>8</b> , 364)
$\text{JC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	56°	—	27°	—	63°	—	(B. <b>17</b> , 487)

Von den höheren Halogensubstitutionsproducten des Anilins seien die folgenden erwähnt: Aus Acetanilid entstehen:

$\alpha$ -[1NH<sub>2</sub>,2,4]-Dichloranilin, F. 63°, Kp. 245° (B. **7**, 1602).

$\alpha$ -[1NH<sub>2</sub>,2,4]-Dibromanilin, F. 79° (A. **121**, 266).

Aus den entsprechenden Nitroverbindungen wurden erhalten:

$\beta$ -[1,4,2NH<sub>2</sub>]-Dichloranilin, F. 54°, Kp. 250° (A. **196**, 215).

$\beta$ -[1,4,2NH<sub>2</sub>]-Dibromanilin, F. 51° (A. **165**, 180).

[1NH<sub>2</sub>,2,6]-Dijodanilin, F. 122° (C. 1904 II, 319).

[1NH<sub>2</sub>,2,4]-Dijodanilin, F. 96° (C. 1904 II, 590).

Aus Anilin entstehen mit Cl und Br:

[1NH<sub>2</sub>,2,4,6]-Trichloranilin, F. 77°, Kp. 262° (J. pr. Ch. [2] **16**, 449;

B. **27**, 3151).

[1NH<sub>2</sub>,2,4,6]-Tribromanilin, F. 119° (B. **16**, 635).

[1NH<sub>2</sub>,3,4,5]-Tribromanilin, F. 118—119° (C. 1898 I, 939).

[1NH<sub>2</sub>,2,4,6]-Trijodanilin, F. 184° (C. 1910 I, 526).

Man kann die 5 Benzolwasserstoffatome des Anilins durch Chlor oder Brom substituieren:

**Pentachloranilin**, F. 232<sup>0</sup>. **Pentabromanilin**, F. 222<sup>0</sup>. Eliminirt man mittelst der Diazoverbindungen (S. 129) die Amidogruppe, so erhält man Halogenbenzole.

**Di-, Tri- und Tetrajodaniline** und deren Umwandlungsproducte s. B. **34**, 3343.

Weitere Halogenaniline s. C. 1907 II, 1784; A. **346**, 160.

**Nitraniline**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$  sind isomer mit der Diazobenzolsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNO}_2$  (S. 120). Anilin wird von Salpetersäure heftig angegriffen und leicht verharzt. 1. Um Mono- und Disubstitutionsproducte zu erhalten, nitriert man Acetanilid (S. 97). Durch die Acetylgruppe wird die Amidogruppe geschützt, es entstehen zunächst p- und o-Nitracetanilid, und zwar bei Verwendung überschüssiger Salpetersäure hauptsächlich die p-Verbindung, während man mit der berechneten Menge  $\text{NO}_3\text{H}$  in Eisessig unter Zusatz von Essigsäureanhydrid in vorwiegendem Maasse das o-Nitroacetanilid erhält (B. **39**, 3903). Nitriert man aber Anilin bei Gegenwart von conc. Schwefelsäure in der Kälte, so entsteht neben Para- und Orthonitranilin auch Meta-nitranilin (B. **10**, 1716; **17**, 261), und zwar um so reichlicher, je mehr Schwefelsäure zugegen (S. 111). Es findet hierbei eine Bindung der Amidogruppe und gleichsam Umwandlung in eine saure Gruppe statt, wodurch Metasubstitution hervorgerufen wird (vgl. Substitutionsregel S. 76). Man trennt die drei Isomeren durch ihre verschiedene Basicität; beim Neutralisieren ihrer sauren Lösung fällt erst o-, dann p-, dann m-Nitranilin (B. **28**, 1954). In ähnlicher Weise können auch die Nitroacetanilide getrennt werden (B. **39**, 3903).

2. Die Nitraniline können durch Erhitzen der Halogennitrobenzole mit alkoholischem Ammoniak auf 150—180<sup>0</sup> erhalten werden; ferner durch Erhitzen der Nitrophenolaether, wie  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\cdot\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$ , mit wässerigem Ammoniak. In beiden Fällen reagiren nur die Para- und Ortho-, nicht aber die Metaderivate.

3. Durch Einwirkung einer alkoholisch-alkalischen Hydroxylaminlösung auf Meta-Dinitroverbindungen gelingt die directe Einführung einer Amidogruppe in o- bez. p-Stellung zu den vorhandenen Nitrogruppen (B. **39**, 2533).

4. Durch theilweise Reduction von Polynitroverbindungen (S. 82).

5. Durch Erhitzen von Nitroamidobenzolsulfosäuren mit Salzsäure auf 170<sup>0</sup> (B. **18**, 294; C. 1905 I, 416).

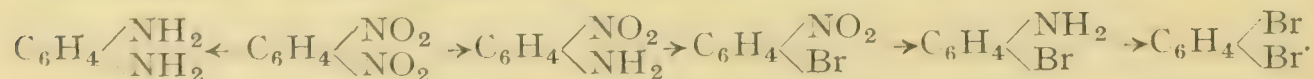
6. o- und p-Nitranilin entstehen durch Umlagerung von Diazobenzolsäure (S. 120):

[1,2]-, o-Nitranilin, F. 71<sup>0</sup>; Acetv. F. 92<sup>0</sup>. o-Nitrodimethylanilin s. B. **32**, 1066.

[1,3]-, m-Nitranilin, F. 114<sup>0</sup>; « F. 142<sup>0</sup>.

[1,4]-, p-Nitranilin, F. 147<sup>0</sup>; « F. 207<sup>0</sup>.

Die Nitroaniline verknüpfen die Diamido- und Dinitrobenzole mit den Nitrohalogen-, Amidohalogen- und Dihalogenbenzolen:



Ortho- und Paranitranilin (nicht aber Meta-) geben beim Kochen mit Alkalien, durch Abspaltung von  $\text{NH}_3$ , die entsprechenden Nitrophenole  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\cdot\text{OH}$ ; noch leichter reagiren Di- und Trinitroaniline.

Mit der Vermehrung der Zahl der Nitrogruppen nehmen die Nitraniline immer mehr den Character von Säureamiden an.

Aus den entsprechenden Dinitrophenolen oder Polynitrohalogenbenzolen mit  $\text{NH}_3$  wurden erhalten;

$\alpha$ -[1 $\text{NH}_2$ ,2,4]-Dinitranilin, F. 182<sup>0</sup>.  $\beta$ -[1 $\text{NH}_2$ ,2,6]-Dinitranilin, F. 138<sup>0</sup>.





Das isomere *o*-Methyl-*aci*-hexanitrodiphenylamin (II.), schwarz-violette Krystalle, die sich bei 141° zersetzen, erhält man durch Einwirkung von JCH<sub>3</sub> auf das Ag-Salz des Hexanitrodiphenylamins. Durch Spuren alkoholischer Salzsäure wird der Ester rasch verseift. Acetylchlorid liefert dagegen mit dem Ag-Salz ein N-Acetylhexanitrodiphenylamin, hellgelbe Krystalle, F. 240° (B. 41, 1745).

p-Nitrotriphenylamin NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 144°, aus p-Nitrojodbenzol und Diphenylamin unter Zusatz von Kupferbronze (B. 41, 3511).

### p-Nitrosoverbindungen der primären, secundären und tertiären aromatischen Amine.

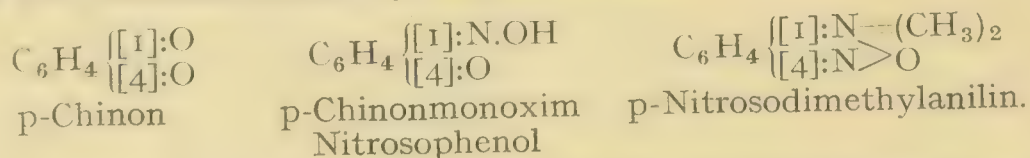
Bildungsweisen: 1. Behandelt man die Nitrosamine von Monomethylanilin oder Diphenylamin (S. 120) mit alkoholischer Salzsäure, so lagern sie sich um in p-Nitrosoverbindungen (O. Fischer-Hepp'sche Umlagerung, B. 19, 2991).

2. Die tertiären Dialkylaniline liefern mit salpetriger Säure oder ihre Chlorhydrate mit Natriumnitrit p-Nitrosoverbindungen (A. v. Baeyer u. Caro, B. 7, 963).

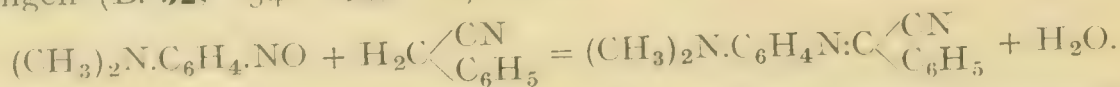
Nebenbei bilden sich bei dieser Reaction auch Nitroverbindungen (B. 31, 2527; 32, 1912). Durch Ortho-Substituenten wird die Nitrosirung tert. Alkylaniline gehindert (C. 1899 I, 610).

3. Die Nitrosophenole liefern mit Ammoniumacetat und Chlorammonium geschmolzen p-Nitrosoaniline (B. 21, 729).

Verhalten. Die p-Nitrosoverbindungen der secundären und der tertiären aromatischen Amine spalten sich beim Erhitzen mit Natronlauge in Nitrosophenolnatrium und Alkylamine. Die Nitrosophenole werden von den meisten Chemikern als die Monoxime der Parachinone aufgefasst. Im Anschluss an diese Formulirung der Nitrosophenole sind viele geneigt, die p-Nitrosoverbindungen der secundären und tertiären aromatischen Amine ebenfalls als Chinonabkömmlinge zu betrachten:



Die tertiären Nitrosoaniline sind wichtig als Generatoren von Farbstoffen der *Oxazin*-, *Thiazin*- und *Indulin*reihe (s. d.). Mit Verbindungen, welche eine reactionsfähige Methylengruppe enthalten, condensiren sich die tert. Nitrosoaniline unter Wasseraustritt und Bildung sog. *Azomethin*-Verbindungen (B. 32, 2341; 34, 118), z. B.:



p-Nitrosoanilin NO[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]NH<sub>2</sub>, F. 173°, stahlblaue Nadeln (B. 21, 729; 28, R. 735; 36, 3830). p-Nitrosomonomethylanilin NO[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]NHCH<sub>3</sub>, F. 118°, bildet blauschillernde Blätter, ist leicht löslich in verdünnter Natronlauge und aus der Lösung mit CO<sub>2</sub> fällbar. Beim Erhitzen mit Natronlauge zerfällt es in Methylamin und Nitrosophenolnatrium. p-Nitrosomonaethylanilin, F. 78°.

*o*-, *m*- und p-Nitrosoacetanilid NOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NHCOCH<sub>3</sub>, F. 107°, 111°, 173°, entstehen durch Oxydation der drei Monoacetylphenylendiamine mit Sulfo- monopersäure. Das p-Nitrosoacetanilid existirt in einer grünen und einer farblosen Modification, F. 173° u. 181° (C. 1908 I, 2027).

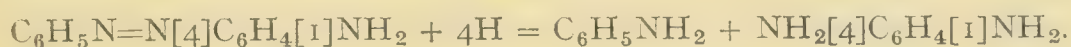


**p-Nitrosodimethylanilin**  $\text{NO}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F.  $85^\circ$ , bildet grosse, grüne Blätter. Durch Kaliumpermanganat und Ferridcyankalium wird es zu p-Nitrodimethylanilin oxydirt, durch Reduction wird es in das für die Farbstofftechnik wichtige p-Amidodimethylanilin umgewandelt. Natronlauge spaltet es in Nitrosophenol und Dimethylamin (vgl. C. 1898 II, 478). Sein Chlorhydrat ist in kaltem Wasser schwer löslich. **p-Nitrosodiaethylanilin**, F.  $84^\circ$ .

**p-Nitrosodiphenylamin**, F.  $144^\circ$ , bildet grüne Tafeln und wird aus Diphenylnitrosamin mit Salzsäuregas erhalten. Es löst sich in conc. wässrigen Alkalien unter Bildung dunkelbrauner Alkalisalze, welche sich vom Anil des Chinonmonoxims  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{NOH}$  ableiten (B. 20, 1252; 21, R. 227; C. 1898 I, 246; B. 39, 3039).

### C. Diamine.

**Bildungsweisen.** Die aromatischen Diamine, deren Amidogruppen am Benzolkern stehen, werden 1. durch Reduction a) der Nitroamido-, b) der Dinitroverbindungen mit Zinn und Salzsäure bereitet. 2. Aus Monaminen, indem man diese in Amidoazokörper (S. 144) umwandelt und letztere durch Reduction spaltet:



3. Aus Diamidobenzoë Säuren unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  durch Erhitzen mit Baryt, eine Reaction, die zur Ermittlung der Constitution der drei Phenylendiamine von besonderer Bedeutung geworden ist (S. 37).

4. Phenylirte Diamidobenzole bilden sich bei der *Semidinumlagerung* (S. 147) von Hydrazobenzolen; so entsteht o-Amidoditolylamin aus Hydrazotoluol.

5. Diphenylirte Diamidobenzole  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$  entstehen durch Erhitzen der Dioxybenzole: *Resorcin* und *Hydrochinon* (s. d.) mit Anilin und  $\text{CaCl}_2$  oder  $\text{ZnCl}_2$ .

**Eigenschaften.** Die Diamine sind feste farblose, unzersetzt flüchtige Körper, die sich an der Luft rasch bräunen. Sie sind zweisäurige Basen und geben meist gut krystallisirende Salze. Kennzeichnend sind die Färbungen ihrer Lösungen auf Zusatz von Eisenchlorid. Die Amidwasserstoffatome sind in derselben Weise ersetzbar wie bei den Monaminen.

**Diamidobenzole** oder **Phenylendiamine**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$ . Die o-Verbindung wird aus o-Nitranilin, am besten durch Reduction mit Natronlauge und Zinkstaub (B. 28, 2947) bereitet. Am leichtesten ist die m-Verbindung aus m-Dinitrobenzol (S. 72) zugänglich. Die p-Verbindung wird durch Spaltung von Amidoazobenzol oder durch Erhitzen von p-Dichlorbenzol mit Ammoniak bei Gegenwart von  $\text{SO}_4\text{Cu}$  erhalten (Z. f. Ch. 1866, 136; C. 1908 II, 1221).

[1,2]-, o-Phenylendiamin, F.  $102^\circ$ , Kp.  $252^\circ$ .

[1,3]-, m-Phenylendiamin, »  $63^\circ$ , »  $287^\circ$ .

[1,4]-, p-Phenylendiamin, »  $147^\circ$ , »  $267^\circ$ .

**o-Phenylendiamin** wird in salzsaurer Lösung durch Eisenchlorid dunkelroth gefärbt unter Bildung von Diamidophenazinchlorhydrat (B. 27, 2782). Bei der Oxydation mit  $\text{PbO}_2$  oder  $\text{Ag}_2\text{O}$  entsteht o-Chinondiimin, das sich sofort zum o<sub>2</sub>-Diamidoazobenzol polymerisirt. Bei der S. 117 gegebenen Uebersicht über die zahlreichen o-Condensationen, deren die o-Diamine fähig

sind, ist das o-Phenylendiamin meist als Beispiel benutzt. **Acetyl-o-phenylendiamin**, F. 132° (B. 40, 1085). **o-Amidophenylurethan**, F. 86°. **o-Amidodimethylanilin**, Kp. 217° (B. 32, 1903). **4,6-Dinitro-o-phenylendiamin**, F. 215°, dunkelrothe Nadeln, entsteht durch Reduction von Pikramid mit alkohol. Schwefelammonium (B. 41, 3093).

**m-Phenylendiamin** geht mit salpetriger Säure in *Triamidoazobenzol* (s. d.) oder *Bismarckbraun* über, es färbt daher eine stark verdünnte Lösung von salpetriger Säure intensiv gelb und kann zur quantitativen kolorimetrischen Bestimmung der letzteren in Wasser dienen (B. 14, 1015); bei schnellem Einfließenlassen der Nitritlösung in die salzsaure Lösung des m-Phenylendiamins entsteht neben dem Bismarckbraun **1,2,4-Nitroso-m-phenylendiamin**  $\text{NOC}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$ , granatrothe Blättchen, F. 210° (B. 37, 2276). Ueber Einwirkung von  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{CS}_2$  und Oxalester vgl. B. 7, 1263; 21, R. 521; 24, 2113; 36, 411. **Tetramethyl-m-phenylendiamin**, Kp. 267° (B. 30, 3110). **Tetraphenylphenylendiamine**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2]_2$  entstehen aus den Dichlorbenzolen durch Erhitzen mit Diphenylaminkalium (B. 32, 1912). **m-Phenylendicarbylamin**  $\text{C}_6\text{H}_4[1,3](\text{N:C})_2$  wird beim Erhitzen in Isophtalsäurenitril umgelagert (C. 1902 I, 463). **o-Nitro- und o-Amidophenyl-m-phenylendiamin**  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4.\text{NH}.\text{C}_6\text{H}_4[3]\text{NH}_2$  s. B. 34, 3089. **4-Nitro-m-phenylendiamin** s. C. 1906 I, 517. **2,4-Dinitro-m-phenylendiamin**, F. 254° (B. 39, 2538).

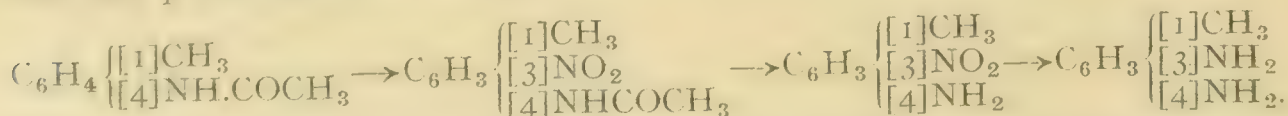
**p-Phenylendiamin** oxydirt sich durch Luftsauerstoff zu dunkelgranatrothen Krystallen des **Tetraamidodiphenyl-p-azophenylens**

$\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{N}[1]\text{C}_6\text{H}_3[2,5](\text{NH}_2)_2 \\ [4]\text{N}[1]\text{C}_6\text{H}_3[2,5](\text{NH}_2)_2 \end{array} \right.$ , F. 231° u. Z. (B. 27, 480). Durch  $\text{Ag}_2\text{O}$  wird es in *Chinondiimin* (s. d.), durch  $\text{MnO}_2$  und Schwefelsäure in *Chinon* (s. d.), durch Chlorkalk in *Chinondichlorimin* (s. d.) verwandelt. **p-Amidodimethylanilin**  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F. 41°, Kp. 257°, wird durch Reduction von p-Nitroso- oder p-Nitrodimethylanilin (S. 115) und durch Spaltung von *Helianthin* oder von p-Dimethylamidoazobenzol (B. 16, 2235) gewonnen. In saurer Lösung gibt es mit  $\text{H}_2\text{S}$  und Eisenchlorid eine dunkelblaue Färbung: *Methylenblau* (s. d.), und dient daher als empfindliches Reagens auf Schwefelwasserstoff. **N,N'-Dimethyl-p-phenylendiamin**  $\text{CH}_3\text{NH}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{NHCH}_3$ , F. 53°, Kp. 17 150°, wird durch  $\text{Ag}_2\text{O}$  zu *Chinondimethylimin* oxydirt (B. 38, 2248). **Thionyl- und Formyl-p-amidodimethylanilin** s. B. 27, 602. **31**, 2179. **p-Phenylendicarbylamin**  $(\text{C}_6\text{H}_4)[1,4](\text{N:C})_2$  giebt beim Erhitzen Terephtalsäurenitril (C. 1902 I, 463). **Nitro-p-phenylendiamin**, F. 135°, grün glänzende Nadelchen, aus [1,2,4]-Dinitranilin (B. 28, 1707; 29, 2284).

**Diamidotoluole, Toluylendiamine.** Die 6 der Theorie nach denkbaren Isomeren sind bekannt:

1. [1 $\text{CH}_3$ ,2,3]-Toluylendiamin, F. 61°, Kp. 255° (A. 228, 243).
2. [1 $\text{CH}_3$ ,3,4]-Toluylendiamin, » 88°, » 265°.
3. [1 $\text{CH}_3$ ,2,4]-Toluylendiamin, » 99°, » 280°.
4. [1 $\text{CH}_3$ ,2,6]-Toluylendiamin, » 103°, . . . (B. 17, 1959).
5. [1 $\text{CH}_3$ ,3,5]-Toluylendiamin, flüssig, Kp. 284° (A. 217, 200).
6. [1 $\text{CH}_3$ ,2,5]-Toluylendiamin, F. 64°, » 273°.

[1,3,4]-Toluylendiamin ist das am leichtesten zugängliche o-Diamin, es wird aus p-Acettoluidin bereitet:



1,2,4-Toluylendiamin dient als Ausgangskörper zur Bereitung von *Toluylenroth* (s. d.).



**Xylylendiamine:** Die elf theoretisch möglichen Diamidoxylöle oder Xylylendiamine sind sämtlich dargestellt worden und zwar 4, die sich vom o-Phenylendiamin ableiten:  $(\text{NH}_2)_2[1,2](\text{CH}_3)_2[3,4]$ , F.  $89^\circ$ ,  $-[4,5]-$ , F.  $126^\circ$ ,  $-[3,5]-$ , F.  $78^\circ$ ,  $-[3,6]-$ , F.  $75^\circ$ ; 4, die sich vom m-Phenylendiamin ableiten:  $(\text{NH}_2)_2[1,3](\text{CH}_3)_2[4,5]-$ , F.  $67^\circ$ ,  $-[2,4]-$ , F.  $66^\circ$ ,  $-[4,6]$ , F.  $105^\circ$ ,  $-[2,5]-$ , F.  $103^\circ$ ; und 3, die sich vom p-Phenylendiamin ableiten:  $(\text{NH}_2)_2[1,4](\text{CH}_3)_2[2,3]-$ , F.  $116^\circ$ ,  $-[2,6]-$ , F.  $104^\circ$ ,  $[2,5]-$ , F.  $150^\circ$  (B. 35, 636).

$[1,2,3,5,6]-$ ,o-Diamidopseudocumol, F.  $90^\circ$ .  $[1,4;3,5,6]-$ ,p-Diamidopseudocumol, F.  $78^\circ$  (B. 24, 1647). Diamidomesitylen, F.  $90^\circ$  (A. 141, 134; 179, 176) u. a. m.

In den kernmethylirten Phenylendiaminen ist das zu einem Methyl para-ständige Amidyl leichter acidylirbar als das o- und das m-ständige Amidyl (B. 35, 681). Ueber den Einfluss von Kern-Alkylen auf die Alkylierung der Phenylendiamine am Stickstoff s. C. 1902 I, 1279.

p-Amido-diphenylamin  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $75^\circ$ , entsteht durch Reduction von p-Nitrosodiphenylamin mit  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ . Es bildet sich auch bei der electrolytischen Reduction von Nitrobenzol in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. Durch Eisenchlorid wird es zu Emeraldin (s. d.) oxydirt (B. 40, 289).

p<sub>2</sub>-Diamidodiphenylamin, F.  $158^\circ$ , durch Semidinumlagerung des p-Amidohydrazobenzols (C. 1906 I, 232).

p-Amidotriphenylamin  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $145-148^\circ$ , durch Reduction der entsprechenden Nitroverbindung. Ein p-Chloranilinotriphenylamin  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NHC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $77-81^\circ$ , entsteht durch eine complicirte Reactionsfolge bei der Spaltung von Tetraphenylhydrazin (s. d.) mit Salzsäure (B. 41, 3507).

### Die Condensationen der o-Diamine.

Die o-Diamine besitzen in hervorragendem Maasse die Fähigkeit, Condensationsproducte zu bilden, und zwar meist aus fünf oder sechs Atomen bestehende Ringsysteme, die im Zusammenhang erst bei den *heterocyclischen* Kohlenstoffverbindungen abgehandelt werden. Den m- und p-Diaminen geht diese Fähigkeit ab. Die Condensation erfolgt, indem Wasserstoffatome beider Amidogruppen eines o-Diamins durch mehrwerthige Atomgruppen ersetzt werden: manchmal treten dabei die in o-Stellung befindlichen Stickstoffatome untereinander in Bindung.

1. Durch Einwirkung von  $\text{SO}_2$  und  $\text{SeO}_2$  entstehen *Piazthiole* (s. d.) und *Piaselenole* (s. d.).

2. Durch salpetrige Säure werden *Azimide* (s. d.) erhalten.

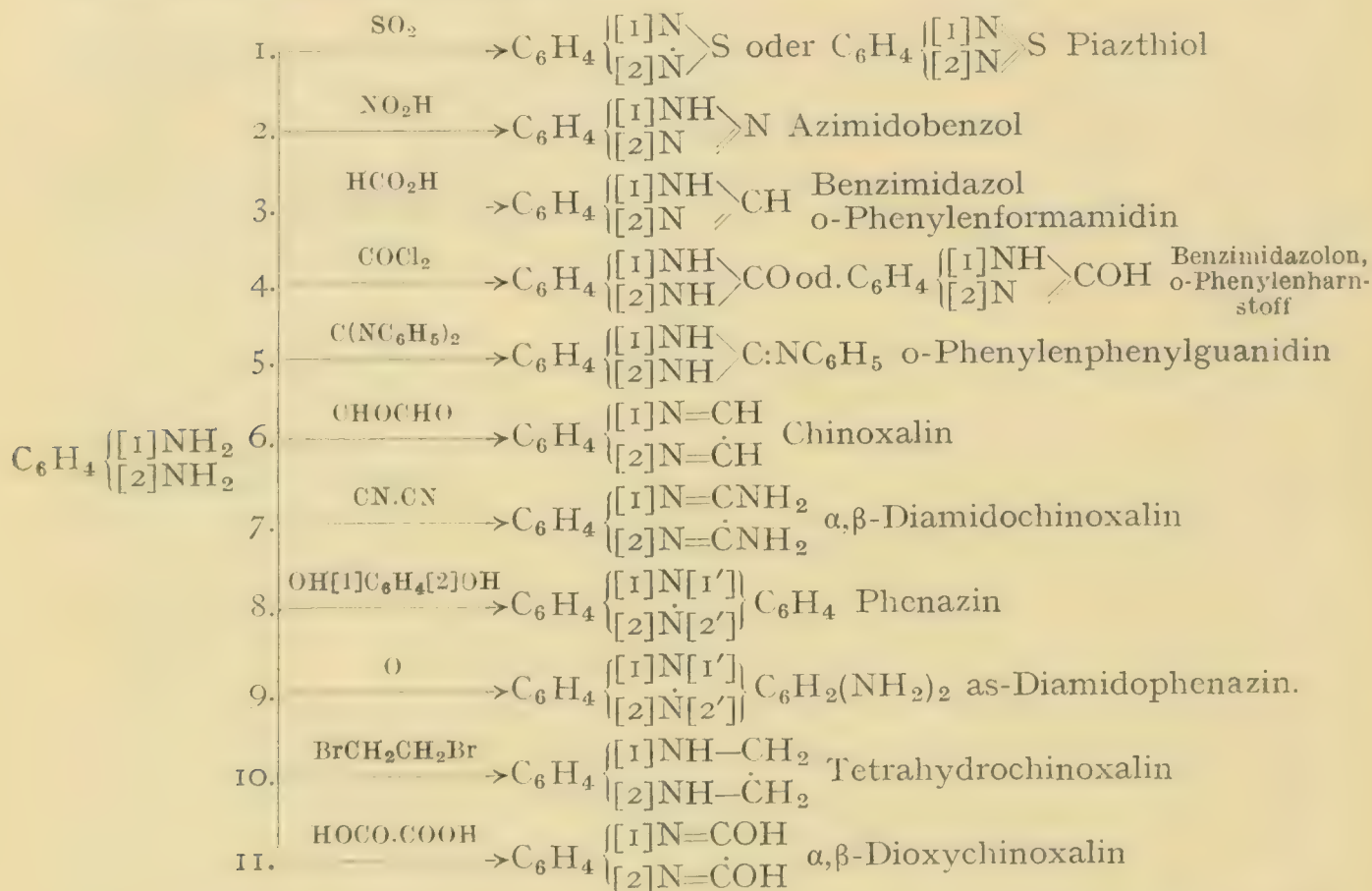
3. Mit Carbonsäuren, deren Chloriden und Anhydriden, sowie mit Aldehyden liefern die o-Diamine *cyclische Amidine: Anhydrobasen* oder *Aldehydine* (Ladenburg), Substanzen, die mit den *Glyoxalinen* oder *Imidazolen* nahe verwandt sind und später im Anschluss an diese abgehandelt werden. Derartige Condensationen treten auch ein bei der Reduction acidylirter o-Nitroamidoverbindungen (Hobrecke).

4. Durch  $\text{COCl}_2$  und  $\text{CSCl}_2$  oder  $\text{CS}_2$  bilden sich *cyclische Harnstoff- und Thioharnstoffderivate*, ebenso durch Condensation mit Harnstoff und Thioharnstoff sowie mit Rhodanammonium (S. 118).

5. Durch Carbodiimide (S. 108) und Phenylsenföle (S. 107) entstehen *cyclische Guanidinderivate*.

6. Sehr bemerkenswerth ist ferner die Umsetzung von o-Diaminen mit Glyoxal und anderen  $\alpha$ -Dicarbonylverbindungen, auch mit Traubenzucker, unter Wasseraustritt zu sog. *Chinoxalinen* (Hinsberg).

Verwandte sechsgliedrige Ringe bilden sich 7. durch Condensation von o-Diaminen mit Cyan, 8. durch Condensation mit o-Dioxybenzolen. 9. Durch Oxydation von o-Phenylendiamin entsteht *as-Diamidophenazin*. 10. Dibenzolsulfonderivate des o-Phenylendiamins condensiren sich mit Alkylendihalogeniden, wie Methylenjodid, Aethylenbromid, Trimethylenbromid zu cyclischen Diaminen, aus denen durch Abspaltung der Benzolsulfongruppen die entsprechenden *Phenylenalkylendiamine* erhalten werden (B. 28, R. 756). 11. Auch mit Oxalsäure und den homologen Paraffindicarbonsäuren, sowie mit der o-Phtalsäure condensiren sich o-Phenylendiamine zu Ringen mit höherer Gliederzahl (A. 327, 9).



Aehnliche Condensationsreactionen, wie die o-Diamine, zeigen die o-Amidophenole, die o-Amidothiophenole und die o-Dioxybenzole.

### Unterscheidung der o-, m- und p-Diamine.

1. Die Paradiamine vermögen verschiedenartige Farbstoffe zu bilden. Durch geeignete Oxydation eines Gemenges der Paradiamine mit primären Monaminen (oder Phenolen) bei gew. Temperatur bilden sich *Indamin*- und *Indophenol*-farbstoffe, bei höherer Temperatur die sog. *Safranine* (s. d.). Durch Oxydation mit Eisenchlorid bei Gegenwart von  $\text{H}_2\text{S}$  bilden die Paradiamine, welche eine freie  $\text{NH}_2$ -Gruppe enthalten, schwefelhaltige Farbstoffe der Thiodiphenylaminreihe (Lauth'sche Farbstoffe). Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_2$  und  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gehen die p-Diamine in Chinone über, die am Geruch kenntlich sind. Mit Eisenchlorid (B. 17, R. 431) färben sich die Diamine, s. oben o-Phenylendiamin.

2. o-Diamine bilden mit salpetriger Säure *Azimidoverbindungen* (s. o.), die m-Diamine braune Amidoazofarbstoffe (s. *Phenylenbraun* S. 146: Reaction auf salpetrige Säure) (B. 11, 624, 627), bei Ueberschuss von salpetriger Säure entstehen in saurer Lösung Bis-diazoverbindungen: die p-Diamine bilden ebenfalls Bis-diazoverbindungen.



3. Mit Rhodanammonium erwärmt, liefern die Chlorhydrate der Diamine Dirhodanate  $C_6H_4(NH_2HSCN)_2$ . Die Rhodanate der o-Diamine geben auf  $120^\circ$  erhitzt cyclische Sulfoharnstoffe, wie  $C_6H_4(NH)_2CS$ , die durch Erwärmen mit alkalischer Bleilösung nicht entschweifelt werden. Dagegen werden die aus den Meta- und Paradiaminen entstehenden Verbindungen durch alkal. Bleilösung sofort geschwärzt (Reaction von Lellmann, B. **18**, R. 326).

4. Mit Senfölen liefern die Diamine Disulfoharnstoffe. Schmilzt man diese Producte, so zerfallen die o-Abkömmlinge in einen cyclischen Phenylsulfoharnstoff und Dialkylsulfoharnstoff, wobei die geschmolzene Masse bald wieder erstarrt. Die m-Abkömmlinge schmelzen unzersetzt, die p-Abkömmlinge zersetzen sich völlig (B. **18**, R. 327; **19**, 808).

5. Die o-Diamine zeigen noch eine Reihe anderer Condensationsreactionen, die oben zusammengestellt sind und, da die m- und p-Diamine sich bei diesen Umsetzungen anders verhalten, ebenfalls zur Unterscheidung der ersteren von den letzteren dienen können. Zum Nachweis der o-Diamine benutzt man das Verhalten gegen *Phenanthrenchinon* (s. d.); noch empfindlicher ist das Verhalten gegen *Kvokonsäure* (B. **19**, 2727). Beide Reactionen beruhen auf der Bildung von Chinoxalinderivaten.

**Triamine.** Die drei theoretisch möglichen Triamidobenzole sind bekannt, das symmetrische allerdings nur in Form von Salzen. [1,2,3]-**Triamidobenzol**, F.  $103^\circ$ , Kp.  $330^\circ$  (A. **163**, 23), aus Triamidobenzoësäure, dem Reductionsproduct der *Chrysanissäure*. [1,2,4]-**Triamidobenzol**, F.  $132^\circ$ , Kp.  $340^\circ$ , aus *Chrysoïdin* (B. **10**, 659; **15**, 2196) oder Diamidoazobenzol (S. 145) und aus entsprechenden Nitroamidoverbindungen (B. **19**, 1253). Durch Oxydation an der Luft geht es in einen *Eurhodin*-farbstoff über (B. **22**, 856). [1CH<sub>3</sub>,2,3,4]-**Triamidotoluol** (B. **14**, 2657). **Triamidomesitylen**, F.  $118^\circ$ , s. C. 1898 II, 539. Di-, Tetra- und Hexamethylirte Triamine s. B. **29**, 1053; **30**, 3110.

**Tetramine.** v-, [1,2,3,4]-**Tetramidobenzol**, aus *Dichinoyltetroxim* durch Reduction (B. **22**, 1649). s-, [1,2,4,5]-**Tetramidobenzol**, aus Dinitro-m-phenylendiamin, zeigt die Reactionen der o- und der p-Diamine (B. **22**, 440; vgl. B. **30**, 346). as-, [1,2,3,5]-**Tetramidobenzol** aus Tetranitrobenzol s. B. **34**, 57.

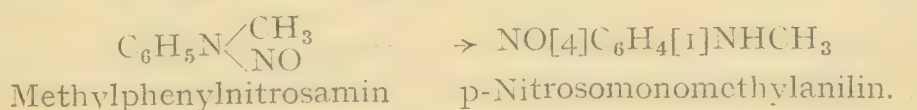
**Pentamine.** **Pentamidobenzol**, aus Trinitro-m-phenylendiamin. **Pentamidotoluol**  $CH_3C_6H_4(NH_2)_5$ , aus Trinitro-s-toluyldiamin (B. **26**, 2304).

Mit der Zahl der Amidogruppen wächst die Unbeständigkeit der Polyamine.

In den sym. Triamidobenzolen lassen sich die  $NH_2$ -Gruppen durch Erhitzen mit Salzsäure durch OH-Gruppen ersetzen; aus sym. Triamidobenzol entsteht Phloroglucin (M. **21**, 20; **22**, 983).

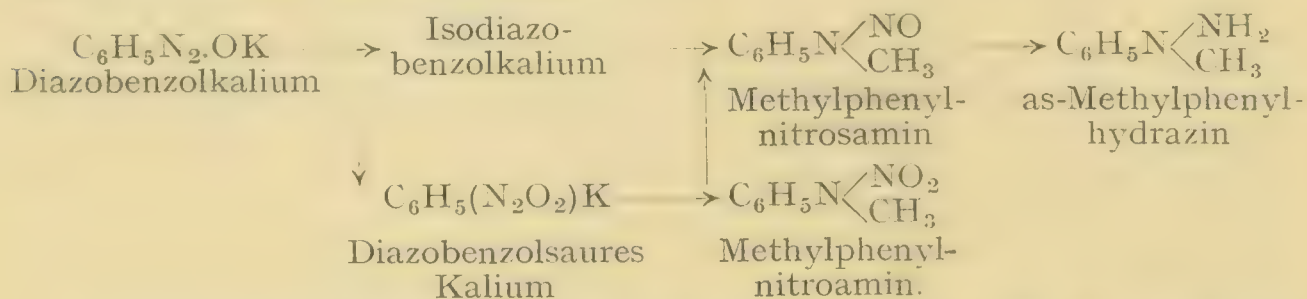
## 6. Phenyl-nitrosamine.

Aromatische Nitrosamine werden auf dieselbe Weise wie die aliphatischen Nitrosamine (Bd. I) aus den Chlorhydraten sec. aromatischer Basen durch Kaliumnitrit erhalten, eine Reaction, die zur Unterscheidung und Trennung der secundären von den primären und tertiären Basen benutzt werden kann, da die Nitrosamine aus der sauren Lösung eines Basengemenges als Oele ausgefällt werden. In alkoholischer oder aetherischer Lösung mit Salzsäuregas behandelt gehen die Phenylnitrosamine in p-Nitrosoaniline über (S. 114):



Durch Reduction bilden sie Hydrazine, oder spalten sich in Ammoniak und die ursprünglichen secundären Basen. Sie sind mit Wasserdämpfen flüchtig (B. **10**, 329; **22**, 1006; A. **190**, 151), zersetzen sich aber bei trockener Destillation.

Nicht nur mit den secundären Aminen und den Hydrazinen, sondern auch mit den Diazoverbindungen stehen die Nitrosamine in engen Beziehungen: Diazobenzolkalium (S. 126) lässt sich in Isodiazobenzolkalium umlagern, das mit  $\text{JCH}_3$  in Phenylmethylnitrosamin übergeht, dessen Reductionsproduct as-Phenylmethylhydrazin ist. Isodiazobenzolkalium lässt sich zu Diazobenzolsaurem Kalium oxydiren. Letzteres liefert mit  $\text{JCH}_3$  das Phenylmethylnitramin, das zu Phenylmethylnitrosamin und as-Phenylmethylhydrazin reducirt werden kann, genetische Beziehungen, die folgendes Schema veranschaulicht:



**Phenylmethylnitrosamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)\text{NO}$ , F.  $12-15^\circ$  (B. **27**, 365 Anm.), entsteht auch aus Nitrosophenylglycin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{CH}_2\text{COOH}$  beim Kochen mit Wasser (B. **32**, 247). Durch schmelzendes Kali wird die Methylgruppe abgespalten, und es entsteht Isodiazobenzolkalium (S. 127); in der Kälte bildet das Phenylmethylnitrosamin mit HCl in alkoholischer Lösung ein Chlorhydrat  $[\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{CH}_3]\text{HCl}$ , das sich beim Kochen oder Erwärmen in das isomere p-Nitrosomethylanilin umlagert (B. **35**, 2975). **Phenylaethylnitrosamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NO}$ , gelbliches, nach Bittermandelöl riechendes Oel (B. **7**, 218). **Diphenylnitrosamin**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NNO}$ , F.  $66^\circ$ , blassgelbe Tafeln. Es löst sich in conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  mit dunkelblauer Farbe. Weitere aromatische Nitrosamine s. B. **33**, 100.

**Nitrosoanilide:** Diese Körper sind mit den Diazoverbindungen noch enger verknüpft als die Phenylalkylnitrosamine. Sie entstehen 1. aus den Aniliden in Eisessiglösung mit salpetriger Säure, 2. aus den Diazoalkalisalzen (norm.- sowohl als Iso-) mit Säurechloriden in alkalischer Lösung. Durch HCl-Gas werden sie wieder in Anilide und Nitrosylchlorid  $\text{NOCl}$  gespalten, auch bei der Reduction werden stets die Anilide zurückgebildet; durch Alkalien dagegen wird schon bei niedriger Temperatur die Acidylgruppe abgespalten unter Bildung von Diazoalkalisalzen; mit Kaliumsulfid entsteht aus Nitrosoacetanilid Benzoldiazosulfonsäure und Phenylhydrazindisulfonsäure; mit Benzol liefert Nitrosoacetanilid unter N-Entwicklung Diphenyl (B. **30**, 366; A. **325**, 226): **Nitrosoformanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{CHO}$ , F.  $39^\circ$ . **Nitrosoacetanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{COCH}_3$ , F.  $40^\circ$ . p-**Bromnitrosoacetanilid**, gelbe Nadeln, bei  $88^\circ$  explodirend. **Nitrosodiphenylharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO}).\text{CO}.\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $82^\circ$  u. Z., verhält sich wie die Nitrosoanilide.

## 7. Phenylnitramine.

**Diazobenzolsäure, Nitranilid.** Phenylnitramin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{NO}_2$  oder  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{NOOH}$ , F.  $46^\circ$ , farblose Krystalle, entsteht: 1. durch Oxydation von norm.-Diazo- und Isodiazobenzolkalium mit Ferridcyanidkalium oder Kaliumpermanganat (B. **28**, R. 82) neben dem isomeren Nitrosophenylhydroxyl-



amin  $C_6H_5N(NO)OH$  (B. **42**, 3568); 2. durch Nitrierung von Anilin mit Stickstoffpentoxyd (B. **27**, 584; vgl. **29**, 1015; A. **311**, 91); 3. durch Einwirkung von Natrium auf eine aetherische Lösung von Anilin und Aethylnitrat (C. 1905 II, 894); 4. durch Zersetzung von Diazobenzolperbromid mit Alkalien neben Nitrosobenzol (B. **27**, 1273; **28**, R. 31); 5. aus Nitrylchlorid und Anilin (B. **27**, 668); 6. aus Anilinnitrat mit Essigsäureanhydrid durch Wasserabspaltung, ähnlich wie Acetanilid aus Anilinacetat (A. **311**, 99). Nach den Bildungsweisen 1. und 6. wurde eine Reihe substituierter Diazobenzolsäuren bereitet.

**Eigenschaften und Verhalten.** Im Licht, beim Erhitzen und in Berührung mit Mineralsäuren lagert sich die Diazobenzolsäure um in ein Gemenge von o- und p-Nitranilin (S. 112), mit denen sie isomer ist. Es ist wahrscheinlich, dass bei der Nitrierung des Anilins die Diazobenzolsäure als Zwischenproduct auftritt. Durch Reduction mit Natriumamalgam geht sie in Isodiazobenzolnatrium und dieses leicht in Phenylhydrazin (B. **27**, 1181) über, mit Zink und Essigsäure liefert sie Diazobenzol. Sie bildet Salze: Kaliumsalz  $C_6H_5N_2O_2K$  und Natriumsalz, glänzend weisse Blättchen. Mit  $JCH_3$  ergiebt das Natriumsalz den  $\alpha$ -Methylester, das **Phenylmethylnitramin**  $C_6H_5N \begin{matrix} \langle CH_3 \\ NO_2 \end{matrix}$ , F.  $39^\circ$ , der sich mit Schwefelsäure in o- und p-Nitromethylanilin umlagert, mit Kalilauge erhitzt Methylanilin liefert und sich zu Methylphenylnitrosamin,  $\alpha$ -Methylphenylhydrazin und Monomethylanilin reduciren lässt. Mit Jodmethyl ergiebt das Silbersalz den  $\beta$ -**Diazobenzolsäuremethylester**  $C_6H_5N:NOOCH_3$ , gelbbraunes, heliotropartig riechendes Oel (B. **27**, 359; vgl. B. **31**, 177, 574).

**Homologe Diazobenzolsäuren.** Die sym.-trisubstituirten Phenylnitramine, deren o- und p-Stellungen zur Amidogruppe besetzt sind, erleiden nicht die Umlagerung in Nitranilin. Sie sind beständig gegen Mineralsäuren und können daher durch directe Nitrierung der entsprechenden Aniline mit conc.  $NO_2H$  erhalten werden.

o-Diazotoluolsäure, farbloses Oel. p-Diazotoluolsäure, F.  $52^\circ$ . Diazopseudocumolsäure, F.  $87^\circ$ . o-, m-, p-Nitrodiazobenzolsäure, F.  $65^\circ$ ,  $86^\circ$ ,  $111^\circ$  (B. **28**, 399). Dinitro-p-tolylmethylnitramin  $(NO_2)_2C_6H_2(CH_3).N(CH_3)NO_2$ , F.  $138^\circ$ , wird durch Einwirkung von Salpetersäure auf Dimethyl-p-toluidin gewonnen (B. **29**, 1015).

2,4,6-Trichlorphenylnitramin, F.  $135^\circ$ . 2,4,6-Tribromphenylnitramin, F.  $144^\circ$  (C. 1905 I, 1231). 2,4-Dinitrophenylnitramin, F.  $101^\circ$  u. Z., durch Einwirkung von conc. Salpetersäure auf o- und p-Nitranilin oder 2,4-Dinitranilin (A. **339**, 229). 2,4,6-Trinitrophenylnitramin, ausserordentlich explosiv, entsteht als Nebenproduct bei der Nitrierung des Anilins (B. **41**, 3094; **42**, 2959).

## 8. Diazoverbindungen.

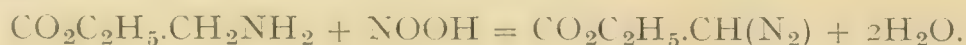
Die aromatischen Diazoverbindungen sind wegen ihrer Umwandlungsfähigkeit in die verschiedenartigsten Substitutionsproducte der aromatischen Kohlenwasserstoffe und als Zwischensubstanzen bei der Bildung der wichtigen sog. Azofarben für Wissenschaft und Farbstofftechnik von gleich hervorragender Bedeutung.

Bei den primären aliphatischen Aminen wurde das Verhalten dieser Verbindungen gegen salpetrige Säure betont, welches gestattet, die Amidogruppe gegen Hydroxyle auszutauschen, eine Wechselwirkung, die der

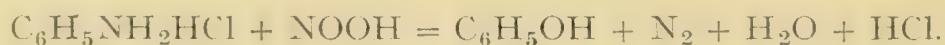
Zersetzung des Ammoniaks selbst mit salpetriger Säure in Stickstoff und Wasser entspricht:



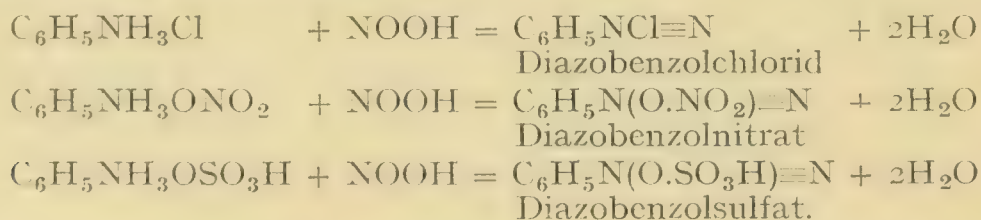
Unter den stickstoffhaltigen Abkömmlingen der Aldehydosäuren trat uns in dem Einwirkungsproduct von salpetriger Säure auf Glycocollester eine Verbindung entgegen, bei welcher die Gruppe  $\text{N N}$  mit einem Kohlenstoff sich vereinigt hatte, der *Diazoessigester*, entstanden nach der Gleichung:



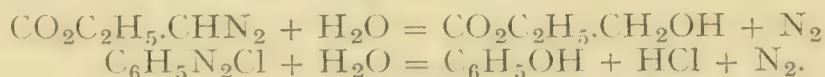
Verwandt mit dieser letzteren Wirkungsweise der salpetrigen Säure auf aliphatische  $\alpha$ -Amidosäureester, aber weit früher beobachtet, ist die gemässigte Einwirkung der salpetrigen Säure auf die Salze aromatischer primärer Amine. Lässt man salpetrige Säure auf die wässrige Lösung der Salze primärer aromatischer Amine ohne Abkühlung einwirken, so erfolgt, wie bei den aliphatischen Aminen, ein Ersatz der Amidogruppe gegen Hydroxyl:



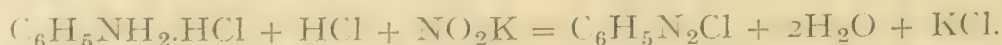
Kühlt man dagegen, so werden drei Wasserstoffatome durch ein Stickstoffatom ersetzt, es entsteht z. B.:



Diese aromatischen Diazoverbindungen unterscheiden sich dadurch von den aliphatischen, dass nicht beide, sondern nur ein N-Atom der  $\text{N}_2$ -Gruppe mit einer Affinität an den Kohlenstoffkern gebunden, diese Gruppe andererseits aber noch mit einem anderen einwerthigen Atom oder Radical verknüpft ist. Durch Kochen mit Wasser gehen die Verbindungen beider Klassen in Oxyverbindungen über:



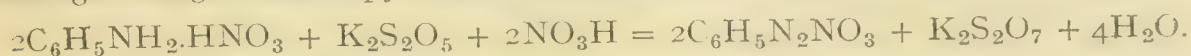
Bildungsweise der Diazobenzole. 1a) Man leitet gasförmige salpetrige Säure, dargestellt durch Erwärmen von arseniger Säure mit Salpetersäure, in einen Brei des zu diazotirenden Salzes mit Wasser. Dabei wird durch Eis gekühlt. Die Lösung der Diazoverbindung wird mit einem Gemisch von Alkohol und Aether gefällt. 1b) Man versetzt die gekühlte Lösung des zu diazotirenden Salzes mit soviel Säure, als nöthig ist (B. 8, 1073; 25, 1974 Anm.; 29, R. 1158), um aus Kalium- oder Natriumnitrit, dessen Lösung man unter guter Kühlung zugiebt, die salpetrige Säure in Freiheit zu setzen:



1c) Schwach basische Amine, z. B. Dinitranilin, die in wässriger Lösung keine beständigen Salze zu bilden vermögen, löst man in conc.  $\text{NO}_3\text{H}$  und



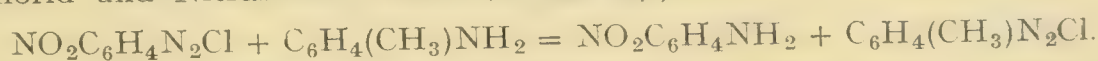
trägt die zur Reduction von 1 Mol. Salpetersäure zu salpetriger Säure notwendige Menge Kaliumpyrosulfit (Kaliummetabisulfit) ein (B. **42**, 2956):



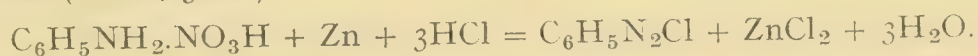
2. Da die Diazobenzolsalze in Wasser weit leichter als in Alkohol löslich sind, so führt man, um die festen Diazosalze zu bereiten, die Diazotirung zweckmässig mit Alkylnitriten (Bd. I) in alkoholischer oder eisessigsaurer Lösung aus (vgl. B. **34**, 3338).

Für die Technik kommen daneben noch verschiedene andere Methoden zur Darstellung fester Diazosalze in Betracht (vgl. z. B.: C. 1898 I, 295; II, 742).

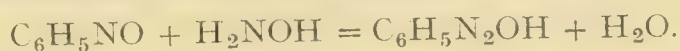
Mitunter vollzieht sich eine eigenthümliche Wanderung der Diazogruppen, wenn man die Lösung eines Anilinsalzes mit einer Diazosalzlösung vermischt; so entstehen aus Nitrodiazobenzolchlorid mit Toluidin Toluoldiazochlorid und Nitranilin u. a. m. (B. **29**, 287):



3. Durch Einwirkung von Zinkstaub und Salzsäure auf das Nitrat eines Amins (B. **16**, 3080):



4. Aus Nitrosobenzolen mit Hydroxylamin:



5. Leitet man Stickoxyd in eine Chloroformlösung von Nitrosobenzol, so fällt Diazobenzolnitrat (B. **30**, 512; **31**, 1528):  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO} + 2\text{NO} = \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{NO}_2$ .

6. Aus Nitrosoacetanilid durch Verseifung mit Alkalilauge (S. 120).

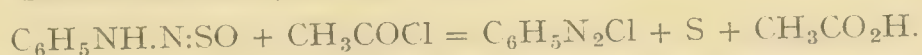
7. Durch Einwirkung von Natriumamid auf Nitrobenzol (B. **37**, 629).

8. Aus Phenylhydroxylamin, Benzolsulphhydroxamsäure und Natronlauge (B. **37**, 2390):



9. Aus Phenylhydrazinsalzen mit HgO oder durch Einwirkung von Chlor und Brom auf die alkoholische Lösung der freien Phenylhydrazine bei tiefen Temperaturen. Diese letztere Methode eignet sich vorzüglich zur Darstellung fester Diazoniumsalze (S. 152).

10. Aus Thionylphenylhydrazon (S. 157) mit Thionylchlorid, Acetylchlorid und anderen Säurechloriden (A. **270**, 116):



Eigenschaften. Die Säuresalze der Diazoverbindungen sind meist krystallinische, farblose Körper, die sich an der Luft leicht bräunen. Sie sind in Wasser leicht löslich, wenig in Alkohol, und werden durch Aether aus der alkoh. Lösung gefällt. Electricische Leitfähigkeit und kryoskopisches Verhalten s. B. **28**, 1734, 2020. Sie sind meist sehr unbeständig (B. **24**, 324) und zersetzen sich beim Erhitzen oder durch Schlag unter heftiger Explosion. Sie sind sehr reactionsfähig und zeigen mannigfache, sehr glatt verlaufende Reactionen, bei denen Stickstoff frei wird und die Diazogruppe am Benzolkern direct durch Halogene, Wasserstoff, Hydroxyl und andere Gruppen ersetzt wird.

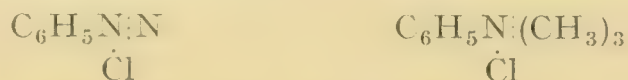
Geschichte, Constitution, Isomeren der Diazoverbindungen:

Die Diazoverbindungen sind Ende der 50er Jahre von Peter Griess entdeckt worden (A. **137**, 39). Griess fasste die Salze der Diazoverbin-

dungen auf als Additionen von  $C_6H_4N_2$  und den Säuren, z. B. HCl. Kekulé bewies, dass die Azogruppe nur ein Wasserstoff des Benzols ersetzt und andererseits das Radical der Säure festhält, z. B.  $C_6H_5-N=N.Cl$  (Z. f. Ch. N. F. (1866) **2**, 308; Chemie der Benzolderivate **1**, 223). Demgegenüber sahen Blomstrand, A. Strecker und E. Erlenmeyer sen. in den Diazosalzen Ammoniumsalze, z. B.  $C_6H_5N(Cl)=N$ .

Als Beweis für die Thatsache, dass die Azogruppe  $\cdot N_2$  ein Benzolwasserstoffatom ersetzt, wird die Existenz von Körpern, wie Tetrabrombenzolsulfanilsäurediazid  $C_6Br_4\left\langle \begin{smallmatrix} N_2 \\ SO_3 \end{smallmatrix} \right\rangle$  (B. **10**, 1537) angeführt. Zu Gunsten der Kekulé'schen Formulirung sprachen die Beziehungen der *Diazobenzolsalze* zu den *Hydrazinen* (E. Fischer, A. **190**, 100) und den *gemischten Azoverbindungen*.

Neuerdings nimmt man für die Säuresalze der Diazoverbindungen ziemlich allgemein die Blomstrand'sche Formel (B. **29**, R. 93, 783) an. Es führten dazu hauptsächlich vergleichende Studien über das kryoskopische Verhalten und die elektrische Leitfähigkeit von Diazosalzlösungen einerseits und Ammonium- und Alkalisalzen andererseits (B. **28**, 1734, 2020; **32**, 2043, 3135): man vergleicht die Diazosäuresalze mit den quaternären Ammoniumsalzen



und bezeichnet sie demgemäss als *Diazoniumsalze*. In chemischer Hinsicht entspricht dieser Auffassung u. a. die Schwerlöslichkeit des Diazoniumperchlorats, welche derjenigen des Kaliumperchlorats analog ist, sowie die Fähigkeit der Diazoniumhalogenide, mit Halogenen additionelle Verbindungen zu bilden (S. 125), ein Verhalten, das sie mit den Tetralkylammoniumhalogeniden (Bd. I), sowie den Halogeniden einiger Alkalimetalle, z. B. Cäsium, Rubidium, gemeinsam haben. Auch lässt sich mit dieser Formel die Ueberführung der Anilinsalze durch salpetrige Säure in Diazosalze leicht darstellen, ohne dass man gezwungen wäre, wie bei der Kekulé'schen Formel, eine Wanderung des Säurerestes von dem Anilinstickstoff zu dem neu hinzutretenden N-Atome anzunehmen:

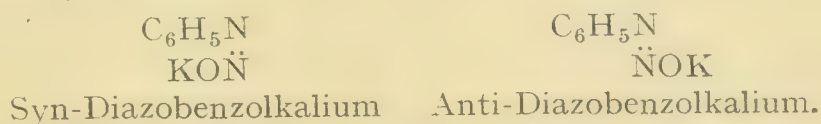


Die den Diazoniumsalzen entsprechenden basischen Hydrate sind sehr unbeständig (vgl. B. **31**, 340, 1612; **33**, 2147), indem sie sich wahrscheinlich unter Atomwanderung in Verbindungen des Kekulé'schen Diazotypus (s. o.) umwandeln. Der chemische Character dieser umgelagerten (ebenfalls nicht isolirbaren) Hydrate ist dann ein anderer geworden: sie sind Säuren, welche fassbare Metallsalze:  $C_6H_5N:NOK$  bilden. Durch Mineralsäuren werden diese Metallsalze wieder in Diazoniumsalze der Säuren zurückverwandelt. Die *Diazoalkalisalze* oder *Alkalidiazotate* lagern sich nun wiederum theils schon bei gewöhnlicher Temperatur, theils beim Erhitzen (B. **29**, 455) in die stabileren *Alkaliisodiazotate* um, welche sich von den ersteren u. a. dadurch unterscheiden, dass sie in alkalischer Lösung nicht oder nur schwierig »kuppeln«, d. h. sich mit arom. Aminen oder Phenolen zu Azofarbstoffen verbinden (Schraube und Schmidt B. **27**, 514). Man glaubte ursprünglich diesen Isodiazotaten die Structur  $C_6H_5NMe.NO$  ertheilen und sie von der »Nitrosamin«-Form der Diazokörper ableiten zu sollen, da sie mit Jodmethyl die Phenylmethylnitrosamine (S. 120) lieferten. Allein es ist, wenigstens in mehreren Fällen, gelungen, aus den Isodiazotaten durch



Ansäuern zunächst Hydroxyle enthaltende, saure Hydrate darzustellen, die sich allerdings meist rasch in die beständigeren, neutralen » Nitrosamin «-Formen  $\text{ArNH}\cdot\text{NO}$  umlagern (vgl. Bd. I: *Pseudosäuren*) (B. 35, 2964).

Nach Hantzsch<sup>1)</sup> wird daher die Isomerie der Diazometallsalze oder Diazotate bei Strukturidentität durch Stereoisomerie bedingt (vgl. Bd. I: Stereoisomerie bei Aethylenderivaten und Bd. II: Benzaldoxime) entsprechend den Formulierungen



Den Unterschied in der Kuppelungsfähigkeit (s. o.), sowie auch bei anderen Reactionen der normalen gegenüber den Iso-Diazotaten erklärt Hantzsch aus dem grösseren Energieinhalt der ersteren im Vergleich zu den letzteren; man könnte die beiden Gruppen von Diazotaten daher auch als *labile* und *stabile* unterscheiden (vgl. auch Bd. I: *dynamische Isomerie*).

Es giebt demnach vier Klassen von Diazokörpern, welche sämtlich mehr oder weniger leicht ineinander umwandelbar sind: 1. Diazoniumsalze, 2. und 3. norm. und Iso- oder Syn- und Anti- oder lab.- und stab.-Diazotate, 4. prim. Nitrosamine, deren Uebergänge ineinander folgendem Schema entsprechen:



Ebenso wie von den Diazometallsalzen sind auch von Diazobenzolsulfonsäuren und besonders von den Diazocyaniden (S. 128) isomere Reihen aufgefunden worden:  $\text{ArN}_2\text{CN}$  kann sowohl Diazoniumcyanid als auch labiles oder stabiles (Syn- oder Anti-)Diazocyanid (Benzolazocyanid; vgl. Nomenclatur B. 33, 2556) sein.

**I. Diazoniumsalze:** **Diazobenzolchlorid**, *Benzoldiazoniumchlorid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl}$  farblose Nadeln (B. 23, 2996; 28, 2053; 34, 3338). **Platinchloriddoppelsalz**  $[\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl}]_2\text{PtCl}_4$ , gelbe Prismen. **Diazobenzolgoldchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl}\cdot\text{AuCl}_3$  (A. 137, 52). **Diazobenzolquecksilberchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl}\cdot\text{HgCl}_2$ , weisse Nadeln, Zers. bei  $122^\circ$ .

**Diazobenzolbromid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Br}$  scheidet sich in weissen Blättchen aus, wenn man zu der aetherischen Lösung von Diazoamidobenzol Brom hinzufügt; in der Lösung bleibt Tribromanilin. **Diazobenzolbromidkupferbromür**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Br}\cdot\text{Cu}_2\text{Br}_2$ , rothgelbe Nadeln, zerfällt mit Wasser in Kupferbromür, Stickstoff und Brombenzol (S. 130) (B. 28, 1741).

Ueber **Benzoldiazoniumfluoride** wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{F}\cdot\text{HF}$  und **Benzoldiazoniumazide** wie  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\cdot\text{N}_3$  s. B. 36, 2056, 2059.

**Diazoperhaloide:** Die Diazoniumhaloide nehmen leicht noch 2 Halogenatome additionell auf; von den mit den drei Halogenen Cl, Br, J möglichen 10 Combinationen sind bis auf das Trichlorid alle dargestellt worden, dabei ist zu bemerken, dass die Verbindung  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{BrJCl}$  sowohl aus dem Chlorid mit  $\text{BrJ}$ , als aus dem Bromid mit  $\text{ClJ}$  entsteht (B. 28, 2754). **Diazobenzolperbromid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Br}_3$  wird aus der wässrigen Lösung des salpetersauren Diazobenzols durch eine Lösung von Brom in  $\text{HBr}$ -Säure oder  $\text{NaBr}$  als dunkelbraunes Oel gefällt, das bald krystallinisch erstarrt. Man erhält es leicht durch Einwirkung von überschüssigem Brom auf Phenylhydrazin in Eisessig (C. 1909 II, 274). In Wasser und Aether unlöslich, krystallisirt es aus kaltem Alkohol in gelben Blättchen. Durch an-

<sup>1)</sup> Vgl. Hantzsch: Die Diazoverbindungen, Stuttgart 1902.

dauerndes Waschen mit Aether wird es in Diazobenzolbromid übergeführt. An feuchter Luft zerfällt es unter Bildung von Phenol und Tribromphenol. In chemischer Hinsicht verhält es sich wie ein Gemisch von Diazobenzolbromid und freiem Brom (B. **41**, 2607). So lassen sich zahlreiche Verbindungen mit Diazobenzolperbromid unter gleichzeitiger Bildung von Bromwasserstoff und Benzoldiazoniumbromid bromiren. Durch Einwirkung von wässerigem Ammoniak auf Diazobenzolperbromid entsteht Diazobenzolimid (S. 139). Durch Zersetzung mit Alkalien bildet sich neben Nitrosobenzol das Diazobenzolsaure Kalium (S. 120). Durch Kochen mit Alkohol geht es in Brombenzol über (S. 130).

**Diazobenzolnitrat**  $C_6H_5N_2O.NO_2$ , lange farblose Nadeln, die durch gelindes Erhitzen, Stoss oder Druck heftiger explodiren, als Knallquecksilber oder Jodstickstoff.

**Diazobenzolsulfat**  $C_6H_5N_2O.SO_3H$ , farblose prismatische Nadeln, die bei  $100^{\circ}$  explodiren. Es wird entweder aus Anilinsulfat durch Diazotiren oder aus Diazobenzolnitrat durch Schwefelsäure bereitet (B. **28**, 2049).

**Diazobenzolperchlorat**  $C_6H_5N_2O.ClO_4$  ist wie das Kaliumperchlorat durch seine Schwerlöslichkeit ausgezeichnet. Es scheidet sich beim Hinzufügen von Ueberchlorsäure zu einer wässerigen Lösung von Diazobenzolchlorid in prismatischen Nadeln ab, die bereits in feuchtem Zustande äusserst heftig explodiren (B. **39**, 2713, 3146).

**Oxalat** (B. **28**, 2059). **Carbonat, Nitrit, Acetat** s. B. **28**, 1741.

Den Diazoniumhaloïden entsprechende Diazoniumcyanide wurden in Form ihrer Silberdoppelcyanide erhalten z. B. **p-Bromdiazoniumsilbercyanid**  $BrC_6H_4N(CN).N.AgCN$  (B. **30**, 2546; vgl. auch Anisoldiazoniumcyanid B. **34**, 4166); die Diazoniumcyanide isomerisiren sich sehr leicht zu Diazocyaniden (S. 128).

**Diazobenzolrhodanid**  $C_6H_5N_2.SCN$ , gelbe, sehr explosive Masse aus Diazobenzolchlorid und Rhodankalium; das **p-Chlordiazobenzolrhodanid**  $Cl[4]C_6H_4N_2.SCN$  lagert sich leicht in **p-Rhodandiazobenzolchlorid**  $(CNS[4]C_6H_4N_2Cl)$  um; ein solcher Platzwechsel zwischen kernsubstituierenden Atomen und dem Säurerest der Diazoniumgruppe ist in einer Reihe von weiteren Fällen beobachtet worden; er erfolgt nur bei o- oder p-Stellung des Kernsubstituenten; so liefert 2,4-Dibrombenzoldiazoniumchlorid ein Chlorbromdiazoniumbromid, 2,4,6-Tribromdiazoniumchlorid: Dibromchlordiazoniumbromid (B. **31**, 1253; **33**, 505; **36**, 2069).

**p-Phenylendisiazochlorid**  $C_6H_4(N_2Cl)_2$ , gelbe, sehr explosive Nadeln (B. **30**, 92).

**2. Norm.- (Syn- oder labile) Diazohydrate** sind in freiem Zustande nicht bekannt. Bei dem Versuch, sie aus ihren Kaliumsalzen durch Säuren abzuscheiden, erhält man unter bestimmten Bedingungen gelbe, äusserst explosive und unbeständige Fällungen, welche nicht die Hydrate, sondern Anhydride darzustellen scheinen, wie **Diazobenzolanhydrid**  $[C_6H_5N_2]_2O$ , **p-Chlordiazobenzolanhydrid**  $[ClC_6H_4N_2]_2O$ . In Säuren lösen sich diese Körper wieder zu Diazoniumsalzen, in Alkalien zu Diazometallsalzen, mit Ammoniak bilden sie Bisdiazamido-, mit Anilinen Diazoamidoverbindungen, mit Blausäure Diazocyanide (S. 128), mit Benzolsulfinsäure Diazosulfone (S. 128) (B. **29**, 451; **31**, 637).

Norm. **Diazobenzolkalium**  $C_6H_5N_2OK$  entsteht durch Eintragen einer gesättigten wässerigen Lösung von Diazobenzolchlorid in überschüssige, hoch concentrirte Kalilauge (B. **29**, 461). Weiche perlmutterglänzende Blättchen, die sich wieder in Diazobenzolchlorid zurückverwandeln lassen. Norm. Diazobenzolnatrium entsteht in geringer Menge durch Einwirkung von Na-



triumamid auf Nitrobenzol (B. **37**, 629), sowie von  $\text{NH}_2\text{OH}$  auf Nitrosobenzol in alkalischer Lösung (B. **38**, 2056). Mit Alkoholen bildet das Diazobenzolkalium schon in der Kälte Diazoester (B. **29**, 448); über die Reduction zu Phenylhydrazin vgl. B. **30**, 339. Durch Oxydation alkalischer Diazobenzollösungen mit Ferridcyanid, Kaliumpermanganat oder Wasserstoffsperoxyd entsteht neben wenig Nitrosobenzol (S. 78), Nitrobenzol (S. 72), Azobenzol (S. 142), Nitrosophenylhydroxylamin (S. 81) und Diphenyl hauptsächlich *Diazobenzolsäure* (S. 120). Durch Behandlung mit Benzoylchlorid und Natronlauge wird norm. Diazobenzolkalium in Nitrosobenzanilid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{COC}_6\text{H}_5$  übergeführt (B. **30**, 214; **32**, 1718). Durch Fällen von Diazobenzolkaliumlösungen mit Metallsalzen sind Schwermetallsalze des Diazobenzolhydrats erhalten worden (B. **23**, 3035; **28**, 226).

**Diazobenzolmethylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{OCH}_3$ , isomer mit Methylphenylnitrosamin (S. 120) entsteht aus norm., leichter aus Iso-Diazobenzolsilber mit Jodmethyl, ferner aus Diazobenzolkalium mit Methylalkohol. Er ist ein gelbes, rasch dunkelndes, flüchtiges Oel, das durchdringend betäubend riecht und sich bald nach der Darstellung freiwillig zersetzt. o- und p-**Nitrodiazobenzolmethylaether**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{OCH}_3$  (B. **28**, 227, 236). Beim Verseifen mit Alkali in der Kälte geben die Diazoether norm.-Diazoalkalisalze (B. **36**, 4361).

**Di-p-nitrophenyldiazosulfid**  $(\text{NO}_2[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2])_2\text{S}$  wird aus der neutralen Diazochloridlösung durch Schwefelwasserstoff als eigelber, sehr explosiver Niederschlag gefällt. Es bildet mit Benzol: p-Nitrodiphenyl, Stickstoff und Schwefel, daneben entsteht Di-p-nitrodiphenyldisulfid. In saurer Diazochloridlösung bildet sich mit überschüssigem Schwefelwasserstoff neben dem Diazosulfid p-**Nitrophenyldiazomercaptanhydrosulfid**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{SH}\cdot\text{SH}_2$ , rothe, metallisch glänzende Nadeln, die sich in Alkalien mit tiefrother Farbe lösen; beim Schmelzen zersetzen sie sich unter Bildung von Nitrophenylhydrazin, Nitranilin, Schwefel und Dinitrophenyldisulfid. Als drittes Product entsteht bei der Schwefelwasserstoffeinwirkung schliesslich das in Alkali unlösliche unexplosive **Di-p-nitrophenyldiazodisulfid**  $[\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2]_2\text{S}_2$ , schwefelgelbe Nadelchen, löslich in Aceton (B. **29**, 272). — Ueber Diazobenzolthiophenylaether s. Thiophenol.

3. **Iso- (Anti- oder stabile) Diazohydrate** werden aus ihren Kaliumsalzen durch Essigsäure als leicht zersetzliche Körper abgeschieden; die des Benzols und Toluols sind farblose Oele. Diese Substanzen sind indessen meist nicht die eigentlichen Hydrate, sondern deren neutrale Pseudoformen: prim. Arylnitrosamine  $\text{ArNH}\cdot\text{NO}$ ; in einigen Fällen, so beim Dibromanisoldiazohydrat, sind jedoch die Hydroxyl-Formen als unbeständige, leicht in Nitrosamine übergehende Niederschläge isolirt worden, die in nicht dissoziirenden Lösungsmitteln mit  $\text{NH}_3$ , Acetylchlorid und  $\text{PCl}_5$  energisch reagiren, während die Nitrosaminformen gegen diese Reagentien relativ indifferent sind (B. **35**, 2964).

**Isodiazobenzolkalium**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{OK}$  entsteht aus norm. Diazobenzolkalium beim kurzen Erhitzen in conc. Kalilauge auf  $130\text{--}135^\circ$  (B. **27**, 514) und durch Einwirkung von schmelzendem Kali auf Phenylmethylnitrosamin (S. 120), in das es durch Behandlung mit Jodmethyl wieder übergeht (B. **27**, 514, 672, 680); durch Natriumamalgam wird es glatt zu Phenylhydrazin reducirt (B. **29**, 473; **30**, 339), gegen Benzoylchlorid und Natronlauge, sowie bei der Oxydation verhält es sich ähnlich wie das norm. Diazotat (s. o.; vgl. indessen auch S. 130), von welchem es sich jedoch qualitativ durch das Ausbleiben der Farbstoffbildung, z. B. beim Vermischen mit  $\beta$ -Naphtol in alkalischer Lösung, unterscheidet (B. **27**, 517). Isodiazobenzolkalium ent-



steht auch aus Anilin und Phenylhydrazin direct durch Einwirkung von Alkylnitrit und Alkalialkoholat, in letzterem Falle unter Abspaltung von Stickoxydul (B. **33**, 3511; **41**, 2808); ferner ist es aus Oxyazoxybenzol  $C_6H_5(N_2O)C_6H_4OH$  durch oxydativen Abbau mittelst  $MnO_4K$  erhalten worden (B. **33**, 1957). **Iso-p-diazotoluolkalium** entsteht aus seinem Isomeren schon beim Liegen an der Luft (B. **29**, 1385). **Iso-p-nitrodiazobenzolnatrium**  $C_6H_4(NO_2)N_2ONa + 2H_2O$  liefert mit Jodmethyl das Nitrophenylmethyl-nitrosamin, während das Silbersalz (B. **29**, 1384) den isomeren Diazo-ester giebt. Durch Chlorkalk wird es zu p-Nitrophenylnitramin oxydirt (A. **330**, 36).

4. **Diazobenzolsulfosäure**, *Benzolazosulfosäure*  $C_6H_5N_2SO_3H$  ist sehr leicht zersetzlich (B. **30**, 75). Ihr Kaliumsalz entsteht, wenn man in eine kalte neutrale oder schwach alkalische Lösung von Dikaliumsulfid Diazobenzolnitrat einträgt, wobei die Flüssigkeit zu einem gelben Krystallbrei erstarrt. Unter anderen Bedingungen entsteht ein leichter zersetzliches orangefarbenes Salz (B. **27**, 1715, 2930). Ueber die Lichtempfindlichkeit der Diazobenzolsulfonsauren Salze und deren Anwendung in der Photographie s. B. **23**, 3131. Durch Monokaliumsulfid wird Diazobenzolnitrat zu phenylhydrazinsulfonsaurem Kalium (S. 149) reducirt, aus dem durch Oxydation mit  $HgO$  Diazobenzolsulfosaures Kalium entsteht (B. **27**, 1245).

Aus p-Nitrodiazobenzolnitrat erhält man mit einem Molecül  $SO_3K_2$ : **p-Nitrodiazobenzolsulfonsaures Kalium**, das ebenfalls in zwei Formen zu existiren scheint, die Säure krystallisirt mit  $4H_2O$  in rubinrothen Prismen (B. **30**, 90); mit zwei Mol.  $SO_3K_2$  bildet sich dagegen p-Nitrophenylhydrazindisulfonsaures Kalium  $C_6H_4(NO_2)N(SO_3K)NH.SO_3K$  (S. 149) (B. **29**, 1829). **p-Chlor- und p-Brombenzoldiazosulfosäure** (B. **30**, 75).

Mit Benzolsulfinsäure (s. d.) vereinigen sich die *Diazoniumsalze* zu **Benzoldiazosulfonen**  $C_6H_5N_2SO_2C_6H_5$ , aus denen durch Spaltung mit Salzsäure Diazoniumchloride und Sulfinsäuren zurückgewonnen werden (B. **30**, **32**, 312; 638). Dagegen bildet die Benzolsulfinsäure mit Substanzen, welche die Gruppierung  $C_6H_5N:NX$  enthalten, z. B. Benzoldiazocyaniden (s. u.), den Azoverbindungen (S. 142) u. a. m. meist gegen Wasser und Säure beständige, farblose Additionsproducte:  $C_6H_5N(SO_2C_6H_5)NHX$ ; letztere sind als Abkömmlinge des Hydrazobenzols (S. 147) zu betrachten und werden durch Alkalien wieder in ihre Componenten gespalten (B. **30**, 2548). Durch Einwirkung von  $SO_2$  auf p-Nitrodiazobenzolhydrat entsteht **p-Nitrophenyldiazop-nitrophenylsulfon**  $NO_2C_6H_4N:NSO_2C_6H_4NO_2$  (B. **35**, 661).

5. **Diazobenzolcyanid**  $C_6H_5N:NCN$  wird als unbeständiges Oel erhalten, wenn man Cyankalilösung in Diazobenzolsalzlösung einträgt, fügt man umgekehrt die Diazosalz- zur Cyankalilösung, so entsteht ein Blausäureadditionsproduct  $C_6H_5N_2CN.HCN$  als gelber bei  $70^0$  schmelzender Niederschlag (vgl. S. 164). **Benzoldiazocarbonsäureamid**, *Phenylazocarbamid*  $C_6H_5N:NCONH_2$ , rothgelbe Nadeln, F.  $114^0$ , entsteht durch Oxydation von Phenylsemicarbazid (S. 160) (J. ch. Soc. 1895 I, 1067; B. **28**, 1925, 2599); **Anilid**  $C_6H_5N_2CONHC_6H_5$ , F.  $122^0$ , aus 1,4-Diphenylsemicarbazid (S. 160; B. **29**, 1691).

Von einer Reihe substituirtter Diazobenzolcyanide wurden je 2 Isomere erhalten, von denen die einen labil, die anderen stabil sind (*Syn-* und *Anti-*form vgl. S. 125). Die labilen niedriger schmelzenden Modificationen entstehen nur bei niedriger Temperatur, spalten sehr leicht namentlich in Berührung mit Cu-Pulver (S. 131) Stickstoff ab unter Bildung von Benzolcyaniden, kuppeln (vgl. S. 124) und lagern sich schnell, besonders in alkoholischer Lösung und durch Einwirkung von Sonnenlicht (C. 1906 II, 1054).

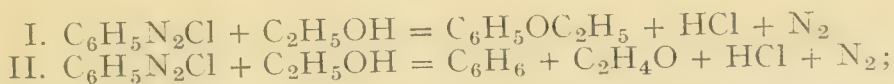


in die stabilen Isomeren um; übrigens beeinflusst die Art und Stellung der Kernsubstituenten diese Umlagerung, die bei minder glattem Verlauf auch durch Vermittelung der Benzolsulfinsäure-Additionsproducte (s. o.) erzielt werden kann (vgl. B. **30**, 2553). **Labiles p-Chlor- und p-Nitrodiazobenzolcyanid** schmelzen bei 28° und 29°, **stabiles p-Chlor- und p-Nitrodiazobenzolcyanid** schmelzen bei 106° und 86°. **2,4,6-Tribrombenzoldiazocyanid**, labil: F. 60°, stabil: F. 147°. Die stabilen Cyanide nähern sich in ihrem Verhalten den Azokörpern (S. 140); sie verbinden sich meist leicht mit Blausäure zu Imidocyaniden (s. o.), mit Wasser zu Diazocarbonsäureamiden, mit Alkoholen zu Imidoäthern, aus denen durch Verseifung die Kaliumsalze der entsprechenden Diazobenzolcarbonsäuren erhalten werden; die Säuren selbst sind sehr zersetzlich (B. **28**, 670, 2072; **30**, 2529). **Tribrombenzolazocarbonsäure** C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Br<sub>3</sub>.N<sub>2</sub>COOH wird aus ihrem Amid, dem Oxydationsproduct des Tribromphenylsemicarbazids, erhalten (B. **28**, 1929).

### Die wichtigsten Zersetzungen der Diazobenzolsalze.

Die Zersetzungen der Diazosalze, bei denen unter Entwicklung von Stickstoff die Atome anderer Metalloide oder Atomgruppen an die Stelle treten, die vorher von Stickstoff besetzt war, sind von der grössten Bedeutung für die Beziehungen sehr vieler verschiedenartiger Di- und Polysubstitutionsproducte des Benzols und seiner Homologen zueinander (vgl. S. 33).

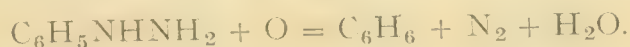
1. Ersatz der Diazogruppe durch Wasserstoff: a) Erwärmt man Diazoniumsalze mit Alkoholen, so können zwei Reactionen Platz greifen:



nach I. entstehen Phenoläther, nach II. Benzolkohlenwasserstoffe unter Bildung von Aldehyd als Nebenproduct (A. **137**, 69; **217**, 189; B. **9**, 899; **17**, 1917; **18**, 65). Vielfach verlaufen beide Reactionen nebeneinander: festes Benzoldiazoniumchlorid oder -sulfat geben mit absol. Methylalkohol: Anisol, mit Aethylalkohol: Phenetol neben wenig Benzol; bei den negativ substituirten Benzolen tritt der Ersatz der Diazogruppe durch Wasserstoff in den Vordergrund. Mehrwerthige Alkohole scheinen dagegen nur Phenoläther zu bilden (B. **34**, 3337; **35**, 998; **36**, 2061). Einwirkung von Sonnenlicht begünstigt die Reaction I. (C. 1905 II, 129).

Beim Erwärmen mit Phenolen werden die Diazoniumsalze unter Stickstoffentwicklung z. Th. auch in Phenyläther übergeführt, vorwiegend jedoch entstehen Oxydiphenyle (C. 1903 I, 705).

b) Die aus den Diazoverbindungen durch Reduction entstehenden Arylhydrazine (vgl. Phenylhydrazin) werden beim Kochen mit Kupfersulfat, Eisenchlorid, Kaliumchromat oder Natriumhypochlorit so oxydirt, dass unter Stickstoffentwicklung ein H-Atom an Stelle der Hydrazin-Gruppe tritt:



Auf der intermediären Bildung von Hydrazinen, die dann durch noch unveränderte Diazoverbindung oxydirt werden (vgl. B. **36**, 813), beruhen wahrscheinlich auch die folgenden Reactionen zum Ersatz der Diazogruppe durch Wasserstoff:

c) Kochen der Diazoniumchloride mit Zinnchlorürlösung (B. **22**, R. 741).

d) Einwirkung von unterphosphoriger Säure auf die Diazoniumsalze (B. **35**, 162; A. **320**, 143).

e) Lösen der Diazoverbindung in Actznatron und Versetzen mit Zinnoxydulnatron (B. **36**, 813). Als Nebenproducte entstehen häufig auch Diphenylverbindungen (S. 132). Isodiazotate (S. 127) werden durch Zinnoxidulnatron nicht reducirt (B. **36**, 2065).

f) Durch Kochen der Diazoniumsalze mit Ameisensäure entstehen fast ausschliesslich die zugehörigen Kohlenwasserstoffe:



Eisessig liefert als einziges Product die Acetylphenole (B. **23**, 1632; C. 1907 I, 1031).

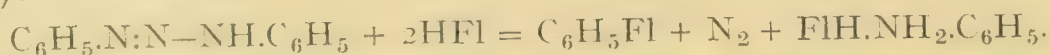
2. Ersatz der Diazogruppe durch Halogene: a) Man behandelt die Diazobenzolsalze mit Halogenwasserstoffsäuren. Am leichtesten wirkt von den vier Halogenwasserstoffsäuren die Jodwasserstoffsäure:



Die Halogenwasserstoffsäuren verwendet man oft in Eisessiglösung.

Man kann auch so verfahren, dass man die Brom- oder Jodhydrate der Basen mit Salpetersäure behandelt.

b) Man lässt concentrirte Halogenwasserstoffsäuren auf Diazoamidverbindungen (S. 133) einwirken, eine Reaction, die besonders für die Darstellung von Fluor- und Chlorverbindungen empfohlen wird (B. **21**, R. 97):



c) Chlor- und Bromverbindungen entstehen auch durch Erhitzen der Platinchlorid- oder Platinbromiddoppelverbindungen der Diazochloride oder Diazobromide für sich oder besser mit Soda oder Chlornatrium gemischt:



d) Zur Darstellung von Bromverbindungen eignen sich die sog. Diazobenzolperbromide, die durch Kochen mit Alkohol in die Bromide übergehen, wobei der Alkohol zu Aldehyd oxydirt wird:



Die sämtlichen unter a), b), c) und d) geschilderten Reactionen wurden bereits von P. Griess beobachtet, an sie schliesst sich eine von Sandmeyer entdeckte Reaction (B. **17**, 2650; **23**, 1880), die einer weitgehenden Verallgemeinerung fähig war. Dieselbe beruht auf durch Kupferoxydulsalze bewirkten Zersetzungen der Diazosalze:

e) Versetzt man eine wässrige Lösung von Diazobenzolchlorid mit Kupferchlorür, so entsteht zunächst eine additionelle Verbindung  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl.Cu}_2\text{Cl}_2$ , die sich beim Erwärmen umsetzt in  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$  (B. **19**, 810; **23**, 1628; A. **272**, 141; B. **33**, 2544):

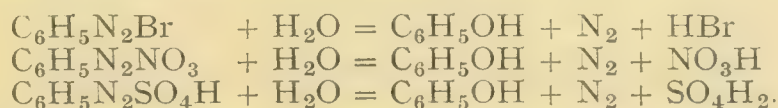


In ähnlicher Weise wirkt auf die entsprechenden Diazobenzolsalze Kupferbromür und Kupferjodür. Lässt man auf ein Diazoniumchlorid Kupferbromür einwirken, so entsteht unter geeigneten Bedingungen vorwiegend das entsprechende Brombenzol, ein Beweis, dass das Kupferhalogenür wesentlich an der Reaction betheiligt ist.



Eine ebenfalls sehr verallgemeinerungsfähige Abänderung dieses Verfahrens besteht darin, die Diazoverbindung bei Gegenwart von Chlor-, Brom- oder Jodwasserstoffsäure mit Kupferpulver zu behandeln; letzteres scheint im wesentlichen katalytisch zu wirken (B. **23**, 1218; **25**, 1091 Anm.).

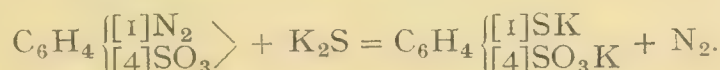
3. Ersatz der Diazogruppe durch Hydroxyl. a) Kocht man die Diazoniumsalze, am besten die Sulfate, mit Wasser oder einer wässrigen Lösung von Kupfersulfat, so wird die Diazogruppe durch Hydroxyl ersetzt, wie oben S. 122 schon erwähnt wurde:



Bei negativ substituirten Diazoniumsalzen versagt die Methode häufig. Sie gelingt jedoch auch in diesen Fällen, wenn man das Wasser durch eine Mischung von verdünnter Schwefelsäure und Natriumsulfat ersetzt (C. 1905 II, 617).

Bei der Zersetzung der Diazonitrate entstehen als Nebenproducte Nitrophenole. Geschwindigkeit der Phenolspaltung s. A. **325**, 292; B. **31**, 3519).

4. Ersatz der Diazogruppe durch die Sulphydratgruppe. Erwärmt man das Diazid der Sulfanilsäure (S. 176), ein cyclisches Diazoniumsalz, mit alkoholischem Kaliumsulfid (B. **20**, 350), so entsteht das Kaliumsalz der p-Thiophenolsulfosäure:



Mercaptan vereinigt sich mit dem Sulfanilsäurediazid zu einer Verbindung, die sich beim Erwärmen zersetzt in Thiophenolaethylaether-p-sulfosäure:

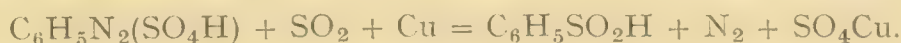


Mit xanthogensauren Salzen (Bd. I) bilden die Diazoniumsalze aromatische Xanthogensäureester, wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{S}.\text{CSOC}_2\text{H}_5$ , welche beim Verseifen Thiophenole liefern (J. pr. Ch. [2] **41**, 184).

Mit Thioglycolsäure (Bd. I) reagiren die Diazoniumsalze unter Bildung schwer löslicher Glycolate wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2.\text{S}.\text{CH}_2\text{COOH}$ , die beim Erwärmen unter Abspaltung von Stickstoff in *Arylthioglycolsäuren* z. B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{S}.\text{CH}_2\text{COOH}$  übergehen (C. 1908 I, 1221).

Die Bildung von Di-p-nitrophenyldisulfid durch Zersetzung des entsprechenden Diazosulfids und -mercaptans wurde schon oben (S. 127) erwähnt.

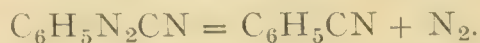
5. Ersatz der Diazogruppe durch den Sulfinsäurerest wird erzielt, wenn man in Lösungen von Diazoniumsulfaten schweflige Säure einleitet oder mit alkoh.  $\text{SO}_2$ -Lösung unter Zusatz von Bisulfit behandelt und darauf mit Cu-Pulver zersetzt (B. **32**, 1136; C. 1902 I, 959).



6. Ersatz der Diazogruppe durch die Nitrogruppe. Man fügt die Diazobenzolnitritlösung zu frisch gefälltem Kupferoxydul oder zersetzt die Lösungen von Diazoniumnitrat-Quecksilbernitrit  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{NO}_3.\text{Hg}(\text{NO}_2)_2$  mit Kupferpulver (B. **33**, 2551).

7. In einzelnen Fällen lässt sich die Diazogruppe auch durch Aminreste substituieren, so in dem Diazid der Amidoanthrachinonsulfosäure durch Behandlung mit Ammoncarbonat oder Aminen (B. **35**, 2593).

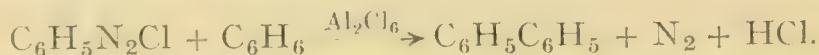
8. Ersatz der Diazogruppe durch die Cyangruppe. Diese Reaction verknüpft die Nitroamidobenzole mit den Nitrobenzoësäuren und diese mit den Phtalsäuren durch glatte Uebergänge, eine Thatsache, deren Bedeutung in anderem Zusammenhang bereits S. 39 hervorgehoben wurde. Man fügt zu einer mit Cyankalium versetzten Kupfervitrollösung eine Diazobenzolchlorid-Lösung (B. **20**, 1495; **23**, 1630) (vgl. S. 128):



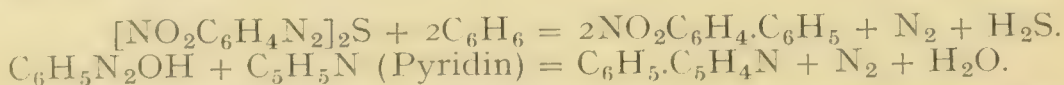
9. In gleicher Weise findet bei der Einwirkung von Rhodankalium und Kupferrhodanür auf Diazosalze der Ersatz der Diazogruppe durch die Rhodangruppe statt (vgl. S. 126) (B. **23**, 770).

10. Versetzt man eine Lösung von Diazobenzolsulfat mit cyansaurem Kalium und darauf mit Kupferpulver (B. **25**, 1086), so entsteht Phenylisocyanat oder *Carbanil* (S. 106).

11. Bildung von Diphenylverbindungen aus Diazoverbindungen. Diphenylverbindungen entstehen häufig als Nebenproducte bei der Behandlung von Diazoverbindungen mit Reductionsmitteln, wie Zinnchlorür (B. **18**, 965), Alkohol und Kupferpulver (B. **23**, 1226), Alkohol allein oder Natriumäthylat (B. **28**, R. 389), aber auch bei der Einwirkung von Wasser, von Phenol (s. o. S. 129 und B. **23**, 3705), sowie von Ferridcyankalium (B. **26**, 471). In aromatische Kohlenwasserstoffe und heterocyclische Verbindungen, wie Thiophen, Pyridin, Chinolin wird durch Diazobenzolchlorid die Phenylgruppe eingeführt, besonders leicht bei Gegenwart von Aluminiumchlorid (B. **26**, 1994):



Auch in den Diazooxyden, Diazosulfiden und Isodiazohydraten (S. 126, 127), wird der Diazorest leicht durch cyclische Reste ersetzt (B. **28**, 404; **29**, 165, 274, 452):



12. Behandelt man Diazoniumsalze mit ammoniakalischer Kupferoxydullösung, so werden sie meist unter N-Entwicklung in Azobenzole übergeführt:



die Diazoniumsalze aus o- und p-Nitranilin und aus Anthranilsäure geben dagegen die entsprechenden Diphenylderivate (A. **320**, 122).

13. Bei der Einwirkung gesättigter Ferrocyanidkaliumlösung auf Diazoniumsalze verlaufen die Reactionen 11 und 12 gleichzeitig unter Bildung von Azoverbindungen der Diphenylreihe. Aus Benzoldiazoniumchlorid entsteht Benzolazodiphenyl:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_5$  (C. 1907 I, 1789).

Andere Reactionen der Diazoverbindungen, bei denen keine Abspaltung von Stickstoff stattfindet. 1. Durch Reduction gehen die Diazosalze in Phenylhydrazine über (S. 149).

Durch Einwirkung von Benzoldiazoniumchlorid auf Zinkäthyl in aetherischer Lösung entstehen äthylirte Phenylhydrazine und daneben Diäthylbenzidin (B. **35**, 4179; C. 1905 I, 79).



2. Durch Oxydation in alkalischer Lösung werden die Diazoverbindungen in Nitrosobenzol (S. 78) und Phenylnitroamin oder Diazobenzolsäure (S. 120) umgewandelt.

3. Besonders bemerkenswerth ist das Verhalten der Diazoverbindungen gegen Ammoniak, Alkylaniline, Anilin und verwandte Basen, sowie gegen Phenole, wobei Diazoimido- (S. 138), Diazoamido- (s. unten) und Amido- oder Oxyazoverbindungen (S. 143) entstehen. Erst bei den genannten Körperklassen werden diese wichtigen Reactionen eingehend erörtert.

4. Durch Einwirkung von Diazobenzolsalzen auf Substanzen, die die Gruppe  $\text{CH}_2\text{CO}$  enthalten, entstehen Hydrazone oder gemischte Azoverbindungen (S. 143). Die primär gebildeten Hydrazone setzen sich häufig mit weiteren Diazobenzolsalzmengen um in die sog. *Formazyl*-verbindungen, die zu der Klasse der Amidine gehören (vgl. S. 165 u. Bd. I) (B. 27, 147, 320, 1679; 29, 1386; 31, 3122; 32, 2880).

### 9. Diazoamido-, 10. Disdiazamidoverbindungen.

Die Diazoamidoverbindungen leiten sich von einem noch unbekanntem Stickstoffwasserstoff  $\text{NH}=\text{N}-\text{NH}_2$ , dem Triazen (A. 305, 65), dem *Amidin der salpetrigen Säure*, ab, indem der Wasserstoff der Imidogruppe durch einen aromatischen Rest wie Phenyl, Tolyll u. a. m., der Wasserstoff der Amidogruppe durch aliphatische oder aromatische Reste ersetzt ist: gemischte und rein aromatische Diazoamidoverbindungen. Die Disdiazamidoverbindungen sind Abkömmlinge des ebenfalls unbekanntem Stickstoffwasserstoffs  $\text{NH}=\text{N}-\text{NH}-\text{N}=\text{NH}$ .

Bildungsweisen der Diazoamidoverbindungen. Sie entstehen durch Umsetzung von primären und secundären Aminen mit Diazosalzen: 1a) Primäre Amine liefern je nach den Versuchsbedingungen Diazoamido- oder Disdiazamidokörper. Diazoamidoverbindungen entstehen bei Einwirkung aequimolecularer Mengen Diazoniumsalz und primärem Amin:

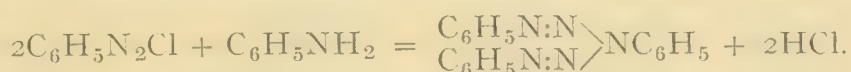


Substituirte Aniline, welche den Substituenten in p- oder o-Stellung enthalten, reagiren im wesentlichen wie Anilin selbst, dagegen tritt bei den metasubstituirten, wie m-Toluidin die Bildung von Amidoazoverbindungen (vgl. S. 143) in den Vordergrund (J. pr. Ch. [2] 65, 401).

Diazoamidoverbindungen entstehen auch, wenn Alkalinitrit bei Abwesenheit von Mineralsäuren auf die Salze primärer Amine einwirkt:



1b) Lässt man dagegen in alkalisch alkoholischer Lösung auf zwei Moleküle Diazobenzolsalz ein Molekül Anilin einwirken, so entsteht eine Disdiazoverbindung, die man auch erhält bei der Umsetzung von Diazobenzolchlorid mit Diazoamidobenzol (B. 27, 703):



Primäre aliphatische Amine reagiren mit Diazobenzolchlorid besonders leicht unter Bildung von Disdiazamidoverbindungen, so dass die

Isolirung der einfachen fettaromatischen Diazoamidoverbindungen nur unter besonderen Arbeitsbedingungen gelingt (B. **38**, 2328).

Lässt man in kaltes conc. Ammoniak eine Diazobenzolsalzlösung einfließen, so entsteht ausschliesslich Disdiazobenzolamid  $C_6H_5N:N.NH.N:NC_6H_5$  (B. **28**, 171).

Die norm. Diazoalkalisalze (S. 126) liefern ebenfalls Diazoamidoverbindungen; über die sich dabei abspielenden Vorgänge s. B. **29**, 289. Die aus den normalen Salzen durch Umlagerung hervorgehenden Isodiazosalze sind jedoch im allgemeinen nicht reactionsfähig.

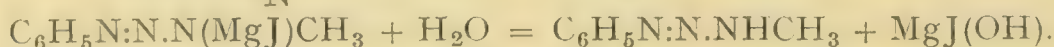
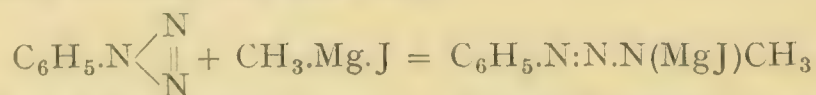
1c) Secundäre aromatische und aliphatische Basen liefern secundäre aromatische oder gemischte fett-aromatische Diazoamidoverbindungen (B. **8**, 148, 843; C. 1905 I, 1539).

2. Diazoamidoverbindungen entstehen auch durch Einwirkung von freier salpetriger Säure auf alkoholische Lösungen freier primärer Amine, indem sich das zunächst entstehende freie Diazobenzolhydrat oder -anhydrid (vgl. S. 126) mit Anilin umsetzt:



Lässt man Nitrite, wie Silbernitrit, auf freies Anilin wirken, so entstehen Salze der Diazoamidoverbindungen  $C_6H_5N_2.NAgC_6H_5$  (B. **29**, R. 1158).

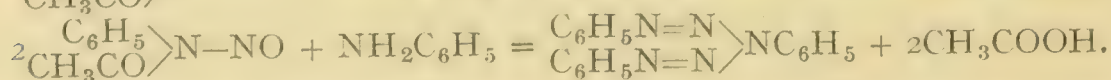
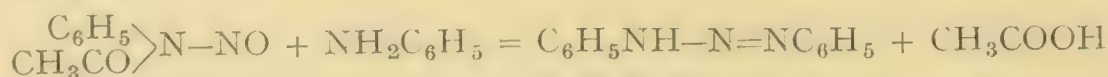
3. Eine Methode, welche sich besonders zur Darstellung gemischter fettaromatischer Diazoamidoverbindungen eignet, beruht auf der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf die Arylester der Stickstoffwasserstoffsäure. Hierbei entstehen zunächst Mg-haltige Additionsproducte, aus denen durch Wasser die Diazoamidoverbindungen in Freiheit gesetzt werden (B. **38**, 683):



4. Auch aus Nitrosaminen und primären Aminen entstehen Diazoamidoverbindungen.

Aus Diphenylnitrosamin und p-Toluidin wird z. B. Diazoamidotoluol erhalten, so dass die Nitrosogruppe des Nitrosamins ähnlich wie salpetrige Säure auf das primäre Amin wirkt (vgl. B. **27**, 655).

Auch Nitrosoacetanilid (S. 120) setzt sich mit Anilin um, wobei sich Essigsäure neben Diazoamidobenzol bildet. Wendet man auf je zwei Mol. Nitrosoacetanilid ein Mol. Anilin an und lässt die Substanzen in alkalischer Lösung aufeinander einwirken, so wird eine aromatische Disdiazamidoverbindung erhalten:



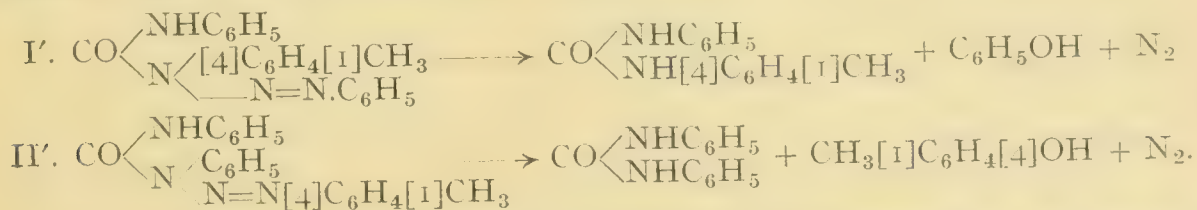
Reactionsverlauf bei der Bildung von Diazoamidoverbindungen. Sehr bemerkenswerth ist die Thatsache, dass z. B. aus Diazobenzolchlorid und p-Toluidin dasselbe Diazobenzol-p-amidotoluol entsteht, wie aus Diazo-p-toluolchlorid und Anilin, obgleich man dabei das Auftreten verschiedener Verbindungen hätte erwarten sollen:





Auch nach Bildungsweise 3) werden durch Umsetzung von Phenylazid mit p-Tolylmagnesiumbromid und von p-Tolylazid mit Phenylmagnesiumbromid identische Producte erhalten.

Zur Feststellung der Constitution der entstehenden Substanzen ist deren Umsetzung mit Phenylisocyanat geeignet; mit demselben verbindet sich z. B. Diazobenzol-p-amidotoluol zu einem Harnstoff, dem je nach der Constitution der Diazoamidoverbindungen entweder die der Formel I entsprechende Formel I' oder die der Formel II entsprechende Formel II' zukommen muss:

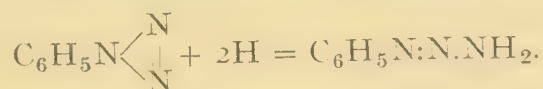


Zerlegt man den Harnstoff mit verdünnter Schwefelsäure, so entsteht Phenyl-p-tolylharnstoff, Phenol und Stickstoff, während nach Formel II' sich sym. Diphenylharnstoff, p-Kresol und Stickstoff ergeben müsste. Das Diazobenzol-amido-p-toluol ist daher nach Formel I constituirt.

Die Imidogruppe scheint sich meist an das negativere (z. B. NO<sub>2</sub>- oder Br-substituirte) Radical zu binden. Ueber einen Versuch zur Erklärung dieser eigenartigen Erscheinung s. B. **21**, 2578; vgl. auch B. **40**, 2395.

Diazoamidoverbindungen aus primären aromatischen Basen.

**Diazobenzolamid**, *Phenyltriazen* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N:N.NH<sub>2</sub>, F. 50° unter Zers. Das Diazobenzolamid ist die denkbar einfachste aromatische Diazoamidoverbindung. Seine Darstellung gelingt nicht durch Einwirkung von Ammoniak auf Benzoldiazoniumchlorid, da hierbei lediglich Disdiazobenzolamid gebildet wird. Man erhält es durch Reduction von Diazobenzolimid (S. 139) mit Zinnchlorür und HCl-haltigem Aether bei -18°:



Das Cuprosalz bildet gelbe, prismatische Krystalle. Das Diazobenzolamid ist ausserordentlich unbeständig. Beim Aufbewahren zersetzt es sich nach kurzer Zeit, momentan bei der Berührung mit Säuren in Anilin und Stickstoff. Mit Phenylisocyanat vereinigt es sich zum Benzolazo-phenyl-harnstoff C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N:N.NHCO.NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>. Durch Oxydationsmittel wie Kaliumhypobromit oder ammoniakalische Silberlösung wird es zu Diazobenzolimid oxydirt (B. **40**, 2376).

**Diazoamidobenzol**, *Benzoldiazoanilid*, *Diazobenzolanilid* (B. **14**, 2443 Anm.) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N=N-NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 96°, explodirt beim Erhitzen auf höhere Temperatur. Es entsteht beim Einleiten von salpetriger Säure in die gekühlte alkoholische Anilinlösung (Griess, A. **121**, 258), beim Mengen von Diazobenzolnitrat mit Anilin (B. **7**, 1619), beim Mischen von Anilinchlorhydrat (B. **8**, 1074) oder Anilinsulfatlösung mit kalter Natriumnitritlösung (B. **17**, 641; **19**, 1953; **20**, 1581). Durch Vereinigung von Diazobenzolimid (S. 139) mit Phenylmagnesiumbromid (S. 171) bildet sich ein Salz C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N<sub>2</sub>N(MgBr)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> des Diazoamidobenzols, aus welchem letzteres beim Zersetzen mit Wasser entsteht (B. **36**, 910). Es bildet goldgelbe glänzende Blättchen oder Prismen. In Wasser ist es unlöslich,

schwer löslich in kaltem Alkohol, leicht löslich in heissem Alkohol, Aether und Benzol. Seine Umsetzungen werden weiter unten besprochen, die merkwürdigste ist die Umlagerung in das isomere *Amidoazobenzol* (s. S. 144).

Seine Salze sind sehr unbeständig, aber mit Salzsäure und Platinchlorid bildet es ein Doppelsalz  $(C_{12}H_{11}N_3.HCl)_2PtCl_4$ , das in röthlichen Nadeln krystallisirt. Mengt man die alkoholische Lösung von Diazoamidobenzol mit Silbernitratlösung, so scheidet sich die Verbindung  $C_6H_5.N_2.NAg.C_6H_5$  in röthlichen Nadeln aus. Mit Natrium in aetherischer Lösung geht es in  $C_6H_5.NNaN=N.C_6H_5$  über, das durch Wasser zersetzt wird (B. **27**, 2315); Cupro-Salz: C. 1900 I, 659. **Benzoldiazoacetanilid**  $C_6H_5N:N:N(COCH_3)C_6H_5$  schmilzt bei  $130^0$  unter Zersetzung und wird durch Stehen von Diazoamidobenzol mit Essigsäureanhydrid in Toluollösung erhalten (B. **24**, 4156).

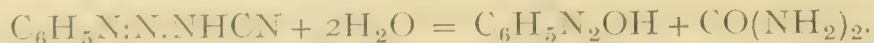
Von den drei Diazoamidotoluolen ist nur das **Diazo-p-amidotoluol**, F.  $91^0$ , beständig. Die Diazoamidoverbindungen von o- und m-Toluidin lagern sich sofort in die isomeren Amidoazoverbindungen um.

Diazoamidoverbindungen mit zwei verschiedenen aromatischen Resten: Gemischte Diazoamidoverbindungen, wie **Diazobenzol-p-amidobrombenzol**, F.  $91^0$  (B. **20**, 3012), o-, m-, p-**Dinitro-diazoamidobenzol**, F.  $196^0$ ,  $194^0$ ,  $228^0$  (B. **27**, 2201; **28**, R. 303), **Diazobenzol-p-amidotoluol** können aus den Diazoverbindungen der beiden Componenten mit den freien Amidoverbindungen erhalten werden, also Diazobenzol-p-amidotoluol sowohl aus Diazobenzolsalz mit p-Toluidin, als aus p-Diazo-toluolsalz mit Anilin. Sie entstehen ferner nach Bildungsweise 3). Näheres s. S. 134.

**Disdiazobenzolamid**  $(C_6H_5N:N)_2NH$  (B. **27**, 899), äusserst zersetzlich. **Disdiazobenzolanilid**  $C_6H_5N=N-N(C_6H_5)-N=NC_6H_5$ , gelbe glänzende Blättchen, die bei  $80-81^0$  im Schmelzröhrchen verpuffen, entsteht nach Bildungsweise 4) (B. **27**, 703, 2597; C. 1905 I, 517).

Gemischte fett-aromatische Diazoamidoverbindungen. **Diazobenzolmethylamid**, *Methylphenyltriazin*  $C_6H_5N:N.NHCH_3$ , farblose Tafeln, F.  $37^0$ , entsteht aus Diazobenzolimid (S. 139) und Methylmagnesiumjodid. Mit Wasserdämpfen ist es unzersetzt flüchtig. Mit Säuren zerfällt es in Anilin, Stickstoff und die Ester des Methylalkohols: Chlormethyl, Essigsäuremethyl-ester, Benzoësäuremethylester. Mit Phenylisocyanat vereinigt es sich zu einem **Harnstoff**, F.  $104^0$ , der durch Salzsäure in Benzoldiazoniumchlorid und Methylphenylharnstoff gespalten wird. **Methylphenyltriazinkupfer**  $C_6H_5N_3CuCH_3$ , orangegelbe Prismen, die bei  $187^0$  u. Zers. schmelzen. **Acetylmethylphenyltriazin**  $C_6H_5N:N.N(COCH_3)CH_3$ , F.  $35^0$  (B. **38**, 678). **Diazobenzol-aethylamid**, farblose Krystalle, F.  $31^0$ . **p-Tolylmethyltriazin**  $CH_3C_6H_4N:N.NHCH_3$ , F.  $81,5^0$  (B. **40**, 2397). **Diazobenzol-dimethylamin**  $C_6H_5N=N.N(CH_3)_2$ , gelbliches Oel (B. **8**, 148). **Diazobenzolpiperidin**  $C_6H_5N=N.NC_5H_{10}$ , F.  $43^0$ . Die Diazopiperidine dienen zweckmässig zur Darstellung von Fluorverbindungen (S. 62).

**Benzolazocyanamid**, *Phenylcyantriazin*  $C_6H_5N:N.NHCN$  oder  $C_6H_5NH.N:N.CN$ , farblose Blättchen, die bei  $72^0$  verpuffen. Das Kaliumsalz entsteht durch Erhitzen von Diazobenzolimid mit Cyankalium in alkoholischer Lösung. Durch Säuren wird es in Diazobenzol und Harnstoff gespalten:

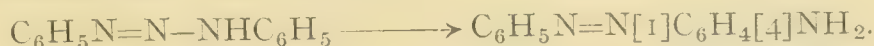


Durch Methylierung des Kaliumsalzes entsteht das **Methylphenylcyantriazin**  $C_6H_5(CH_3)N:N:NCN$ , F.  $69-70^0$ , das durch Säuren in Methylanilin, Stickstoff und Cyansäure zerfällt (B. **37**, 2374).

**Disdiazobenzolmethylamin**  $(C_6H_5N=N)_2NCH_3$ , hellgelbe, bei  $112^0$  schmelzende Nadeln. **Disdiazobenzolaethylamin**, F.  $70^0$  (B. **22**, 934).



**Die Umsetzungen der Diazoamidverbindungen.** 1. Die merkwürdigste Eigenschaft derjenigen Diazoamidverbindungen, die in p-Stellung zu der NH-Gruppe ein vertretbares Wasserstoffatom enthalten, ist ihre Fähigkeit, sich in isomere p-Amidoazoverbindungen umzulagern. Die Amidogruppe steht in der Amidoazoverbindung in p-Stellung zur Bindungsstelle (s. S. 143):

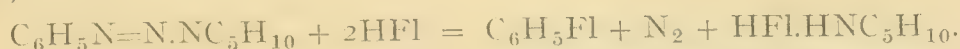


Diese Umwandlung erfolgt bei Gegenwart einer kleinen Menge Anilinsalz in einigen Tagen. Man kann sich die Umsetzung so vorstellen, dass stets eine gleich grosse Anilinmenge entsteht, als zu der Umsetzung verbraucht wird, folglich reicht eine kleine Menge Anilinsalz hin, um eine grosse Menge Diazoamidobenzol in Amidoazobenzol umzuwandeln (Kekulé, Z. f. Ch. [1866] 689; B. 25, 1376). Die Geschwindigkeit der Umwandlung ist proportional der Stärke der Säure, deren Anilinsalz man anwendet (B. 29, 1899). Aus einem gegen Säuren nahezu indifferenten Körper, wie Diazoamidobenzol, entsteht eine starke Base, wie Amidoazobenzol. Derartige intramolekulare Atomverschiebungen, bei denen sich indifferente Verbindungen in starke Basen oder starke Säuren umlagern, sind verschiedene bekannt, z. B. die Umlagerung von Hydrazobenzol in Benzidin, von Benzil in Benzilsäure u. a. m. (vgl. S. 147).

2. Durch Säureanhydride kann der Imidowasserstoff der Diazoamidobenzole durch Säureradicale ersetzt werden (s. o. Benzoldiazoacetanilid).

3. Mit Phenylisocyanat vereinigen sich die Diazoamidverbindungen zu Harnstoffderivaten. Ueber die Bedeutung dieser Reaction vgl. S. 135.

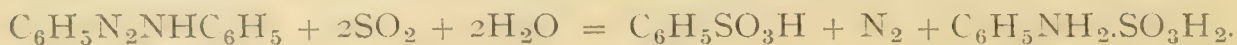
4. Während bei den genannten Reactionen die Diazoamidverbindung sich nicht spaltet, erfolgt sehr leicht eine Spaltung beim Behandeln mit Mineralsäuren, wobei die Diazoamidverbindungen in die Componenten zerfallen, aus denen sie entstehen: in Diazoniumsalze, resp. deren Zersetzungsproducte und die Salze der vorher mit dem Diazoest verbundenen Basen. Daher werden die Diazoamidverbindungen auch bei Gegenwart von Säuren durch salpetrige Säure völlig in Diazobenzol-salze umgewandelt. Zu Constitutionsbestimmungen unsymmetrischer Diazoamidverbindungen ist diese Methode der Spaltung nicht geeignet, da sie nicht eindeutig verläuft. So entsteht aus Benzoldiazoamido-p-toluol beim Behandeln mit verd. Schwefelsäure Anilin, p-Toluidin, Phenol und p-Kresol. Besonders wertvoll erwies sich das Verhalten der Diazoamidverbindungen gegen conc. Fluorwasserstoffsäure unter Anwendung der Diazopiperidine zur Darstellung von Fluorbenzolen (Wallach, A. 243, 220):



5. Durch Kochen mit Wasser liefern die Diazoamidverbindungen Phenole neben Basen.

6. Durch Reduction der Diazoamidverbindungen ist es nicht gelungen, die Hydrazoamidverbindungen, z. B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}-\text{NH}-\text{NHC}_6\text{H}_5$  zu erhalten, es findet vielmehr stets Spaltung in ein Phenylhydrazin und ein Anilin statt.

7. Beim Kochen mit schwefliger Säure in alkoholischer Lösung wird die Diazogruppe durch die Sulfogruppe ersetzt:



### 11. Diazoxyamidoverbindungen.

Diese Verbindungen entstehen 1. aus Diazoverbindungen mit  $\beta$ -Alkyl- und Alphyhydroxylaminen, — auch aus Oximen und Diazoverbindungen entstehen ähnliche Substanzen (vgl. B. **32**, 1546; A. **353**, 228) —, 2. aus Phenylhydrazinen mit Nitrosobenzolen, im letzteren Falle unter Abspaltung von Wasserstoff. Verwendet man bei dieser Reaction  $\alpha$ -alkylierte Phenylhydrazine, so entstehen Substanzen, wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)\text{N} \begin{smallmatrix} \diagup \\ \diagdown \end{smallmatrix} \text{O} \begin{smallmatrix} \diagdown \\ \diagup \end{smallmatrix} \text{NC}_6\text{H}_5$  oder  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)\text{N}:\text{N}(:\text{O})\text{C}_6\text{H}_5$ , also Analoga der Azoxyverbindungen (S. 140).

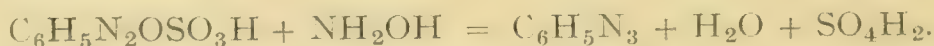
**Diazoxyamidobenzol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{N}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $127^\circ$ , gelbliche, seiden-glänzende Nadeln, aus Nitrosobenzol mit Phenylhydrazin oder aus Diazobenzol mit Phenylhydroxylamin. **Benzoldiazoxyamidomethan**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{N}(\text{OH})\text{CH}_3$ , F.  $70^\circ$ , aus  $\beta$ -Methylhydroxylamin und Diazobenzolchlorid (B. **30**, 2278). **Benzoldiazoxyphenylmethamid**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{N}_2\text{O})\cdot\text{N}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $72^\circ$ , aus Nitrosobenzol und  $\alpha$ -Methylphenylhydrazin (S. 152), ist mit Wasserdämpfen flüchtig, giebt bei der Reduction Benzoldiazophenylmethamid neben anderen Körpern (B. **32**, 3554). Weitere Diazoxyamidoverbindungen s. C. 1909 II, 18.

### 12. Diazoimidoverbindungen.

Die Diazoimidoverbindungen sind Aether der *Stickstoffwasserstoffsäure*, sie entstehen: 1) Durch Einwirkung von wässrigem Ammoniak auf Diazobenzolperbromide:

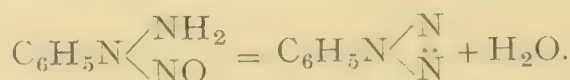


2. Durch Einwirkung von Hydroxylamin auf Diazobenzolsulfat (B. **25**, 372; **26**, 1271):

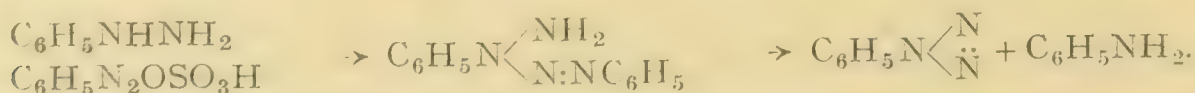


Das Hydroxylamin kann zuweilen durch die Salze der Hydroxylamin-disulfosäure ersetzt werden (B. **33**, 3408).

3. Durch Einwirkung von Natriumnitrit auf Phenylhydrazinchlorhydrat, indem die zunächst entstehenden Nitrosophenylhydrazine unter Abspaltung von Wasser in Phenyldiazoimide übergehen (B. **35**, 1032):



4. Aus Phenylhydrazin und Diazobenzolsulfat (B. **20**, 1528; **21**, 3415; **33**, 2741; J. pr. Ch. [2] **66**, 336):



5. Aus Hydrazin und Diazobenzolsulfat entstehen einerseits Diazobenzolimid und Ammoniak, andererseits Anilin und Azoimid oder Stickstoffwasserstoffsäure als Nebenproducte, Reactionen, die auf Zerfall



desselben nicht gefassten Zwischenproductes  $C_6H_5N=N.NHNH_2$  zurückzuführen sind (B. **26**, 88, 1271) (vgl. Buzylenverbindungen [S. 167]):



6. Durch Einwirkung von Natriumhypochlorit auf  $\beta$ -Phenylsemicarbazid (S. 160), wobei dasselbe zunächst zum Phenylazocarbonamid oxydirt wird, aus dem alsdann im Sinne der A. W. Hofmann'schen Umlagerung der Säureamide unter Zwischenbildung des Diazobenzolamids (S. 135) das Diazobenzolimid gebildet wird:



Analog reagiren eine Reihe substituierter Phenylsemicarbazide (B. **40**, 3035).

7. Durch Oxydation von Diazobenzolamid (S. 135) mit Kaliumhypobromit oder ammoniakalischer Silberlösung (B. **40**, 2388).

**Diazobenzolimid**, *Stickstoffwasserstoffsäurephenylester*,  $C_6H_5N_3$ , Kp. 1259°, bildet ein gelbes Oel von betäubendem Geruch, das unter gewöhnlichem Druck erhitzt explodirt.

o-, m- und p-**Nitrodiazobenzolimid**  $NO_2C_6H_4N_3$ , F. 52°, 55° und 74°. p-**Bromdiazobenzolimid**, F. 20° (B. **33**, 3409). p-**Amidodiazobenzolimid**  $NH_2C_6H_4N_3$ , F. 62°.

p-**Bistriazobenzol**, p-**Phenylendisdiazoimid**  $N_3C_6H_4N_3$ , hellgelbe Tafeln, F. 83°, entsteht aus Acetyl-p-phenyldiamin durch folgende Reactionen (C. 1906 I, 1338):



Umwandlungen der Diazobenzolimidverbindungen. 1. Beim Kochen mit Salzsäure zerfallen sie in Stickstoff und Chloranilin (B. **19**, 313). 2. Beim Kochen mit Schwefelsäure zerfallen sie in Stickstoff und Amidophenole (B. **27**, 192). 3. Beim Kochen mit alkoholischer Kalilauge werden die in o- oder p-Stellung nitrirten Diazobenzolimidverbindungen zum Theil in Nitrophenole und Stickstoffwasserstoffsäure gespalten (B. **25**, 3328). 4. Beim Erhitzen für sich werden die orthonitrierten Diazoimide in Stickstoff und o-Dinitrosobenzole (S. 78) gespalten.

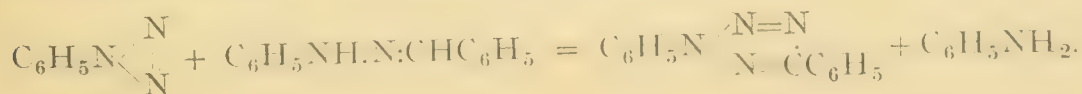
5. Mit Methylmagnesiumjodid und Phenylmagnesiumbromid bildet das Diazobenzolimid unter Spaltung des Stickstoffringes Salze von Diazoamido-Verbindungen (vgl. S. 134 u. 135).

6. Mit Cyankalium vereinigt sich das Diazobenzolimid zum Phenylcyantriazen (S. 136).

7. Mit Acetylendicarbonsäureester verbindet sich das Diazobenzolimid additionell, mit  $\beta$ -Ketoncarbonsäureestern, sowie mit Malonestern unter Austritt von Wasser bez. Alkohol zu fünfgliedrigeren heterocyclischen Ringsystemen der **Triazolgruppe** (B. **35**, 4041) z. B.:



8. Durch Kondensation von Diazobenzolimid mit Benzaldehydarylhydrazone entstehen **Tetrazole** (B. **40**, 2402) z. B.:



## 13. Azoxyverbindungen.

Bildungsweisen. 1. Durch Reduction von Nitro- und Nitrosoverbindungen mit methyl- oder aethylalkoholischer Kalilauge (B. **26**, 269; C. 1903 I, 324):



Auch Natriumamalgam und Alkohol, Zinkstaub in alkoholischem Ammoniak, arsenige Säure in alkoholischer Lösung (B. **28**, R. 125) reduciren Nitroverbindungen zu Azoxyverbindungen. 2. Durch Oxydation von von Amido- und Azoverbindungen (Z. f. Ch. [1866] 309; B. **6**, 557; **18**, 1420; **36**, 3805), sowie durch freiwillige Oxydation von  $\beta$ -Phenylhydroxylamin (S. 79) an der Luft, wobei intermediär Nitrosobenzol entsteht, das sich mit noch unverändertem  $\beta$ -Phenylhydroxylamin zu Azoxybenzol vereinigt; über sterische Hinderung dieser Vereinigung s. S. 79.

Verhalten. 1. Durch Reduction beim Erhitzen mit Eisenfeile liefern sie Azoverbindungen, mit Schwefelammonium Hydrazoverbindungen, mit sauren Reduktionsmitteln Amidoverbindungen als Spaltungs- und Umsetzungsproducte primär entstandener Hydrazoverbindungen. 2. Merkwürdig ist ihre Umlagerung beim schwachen Erwärmen mit conc. Schwefelsäure in Oxyazoverbindungen (Wallach und Belli, B. **13**, 525; vgl. B. **33**, 3192 u. C. 1903 I, 324).

O

**Azoxybenzol**, *Azoxybenzid*  $\text{C}_6\text{H}_5 \text{N} \text{---} \text{N} \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $36^\circ$ , bildet hellgelbe Nadeln (vgl. indessen C. 1903 I, 1083), die sich in Wasser nicht, leicht in Alkohol und Aether lösen. Bei der Destillation geht es zum Theil in Azobenzol und Anilin über, mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  in p-Oxyazobenzol neben anderen Producten (C. 1903 I, 324, 1082).

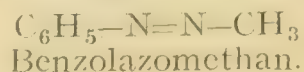
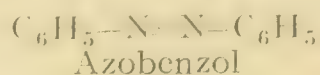
Ueber ein isomeres Azoxybenzol, F.  $84^\circ$ , das sich als Nebenproduct bei der Reduction von Nitrosobenzol mit alkoholischer Natronlauge bildet. s. B. **42**, 1364.

Durch Einwirkung von Benzol und Aluminiumchlorid auf Azoxybenzol entsteht Benzolazodiphenyl  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_6\text{H}_5$  und Diphenylazodiphenyl  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_6\text{H}_5$  (C. 1904 I, 1491).

o- und p-Nitroazoxybenzol, F.  $49^\circ$  und  $149^\circ$ ; die o-Verbindung giebt bei der Reduction *Phenylaznitroso-* und *Phenylazimidobenzol* (B. **32**, 3262). sym. o<sub>2</sub>-Dinitroazoxybenzol, F.  $175^\circ$ , (B. **36**, 3813). sym. p<sub>2</sub>-Dinitroazoxybenzol, F.  $192^\circ$ , entsteht durch Oxydation von p<sub>2</sub>-Dinitroazobenzol (S. 142). sym. m-Dinitroazoxybenzol, F.  $141^\circ$ , aus m-Dinitrobenzol (B. **25**, 608; **38**, 4013). sym. m-Diamidoazoxybenzol, *Azoxyanilin*, F.  $147^\circ$  (B. **29**, R. 137). p-Tetramethyldiamido-azoxybenzol, F.  $243^\circ$ , aus Nitrosodimethylanilin. Trinitroazoxybenzole aus Azoxybenzol (B. **23**, R. 104), o-, m- und p-Azoxytoluol, F.  $59^\circ$ ,  $38^\circ$  und  $70^\circ$ .

## 14. Azoverbindungen.

Die Azoverbindungen enthalten gleich den Diazoverbindungen eine aus zwei Stickstoffatomen bestehende Gruppe; während aber in letzteren die Gruppe  $\text{N}_2$  nur mit einem Benzolkern und einem anorganischen Rest verbunden ist, verkettet sie in den Azokörpern zwei Benzolreste miteinander oder einen Benzolkern und ein aliphatisches Radical:





In Folge dessen sind die Azokörper weit beständiger als die Diazokörper und reagiren nicht unter Ausscheidung von Stickstoff.

Mittelglieder zwischen den Diazo- und Azoverbindungen bilden die Diazobenzolcyanide, die Benzolazocarbonsäureabkömmlinge (S. 128) und andere ähnliche Substanzen.

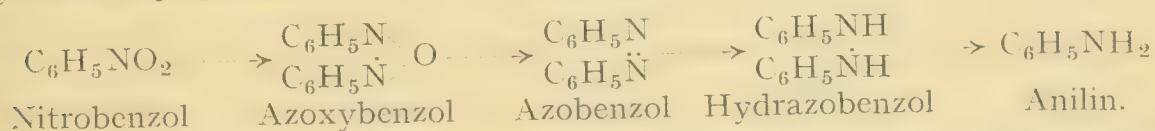
Eintheilung und Nomenclatur. Man unterscheidet bei rein aromatischen Azokörpern symmetrische, bei denen die beiden Reste gleich sind, und unsymmetrische, bei denen die beiden Reste verschieden sind. Die Azokörper, in denen die Azogruppe ein aromatisches mit einem aliphatischen Radical verkettet, nennt man gemischte Azokörper.

Die Namen der unsymmetrischen Azokörper bildet man aus den Namen der beiden Körper, in denen die Azogruppe je ein Wasserstoffatom vertritt, getrennt durch das Wort -azo- also  $C_6H_5-N=N-C_6H_4N(CH_3)_2$  Benzol-azo-dimethylanilin,  $C_6H_5-N=N-CH_3$  Benzol-azo-methan. Enthalten die Benzolreste Substituenten, so bezeichnet man die Stellungen an dem einen Rest mit den Zahlen 1 bis 6, an dem anderen mit den Zahlen 1' bis 6', wobei die Azogruppe in 1,1'-Stellung vorausgesetzt wird.

Man kennt auch Disazo- und Trisazo-Verbindungen, welche zweimal oder dreimal die Azogruppe enthalten (B. 15, 2812).

Bildungsweisen. 1. Durch gemässigte Reduction der Nitrokörper in alkalischer Lösung, denn in saurer Lösung entstehen fast stets die letzten Reductionsproducte der Nitrokörper: die Amidoverbindungen. Dabei werden zunächst Azoxyverbindungen gebildet, die bei weiterer Reduction in Azoverbindungen übergehen. Als Reductionsmittel dienen a) Zinkstaub mit alkoholischer Kalilauge, mit Natronlauge (B. 21, 3139), oder mit Ammoniak, b) Natrium- oder Magnesiumamalgam und Alkohol (C. 1904 II, 1383), c) Zinnchlorür in Natronlauge gelöst (B. 18, 2912). Neben diesen Methoden kommt d) die elektrolytische Reduction der Nitroderivate zu Azokörpern in Betracht (C. 1898 II, 775; 1900 I, 1175; 1901 II, 153).

Durch weiter gehende Reduction erhält man neben Azoverbindungen Hydrazoverbindungen, die man schliesslich in Amidoverbindungen spalten kann. Das Azobenzol bildet das Mittelglied in der Reihe der Reductionsproducte des Nitrobenzols, wenn man dabei das  $\beta$ -Phenylhydroxylamin  $C_6H_5NHOH$  ausser Betracht lässt:



2. Reduction der Azoxyverbindungen durch Erhitzen mit Eisenfeile.

3. Durch Oxydation a) der Hydrazoverbindungen (S. 146) und b) der primären Amidoverbindungen in alkalischer Lösung. Diese vollzieht sich bereits durch den Luftsauerstoff (B. 42, 2938), leichter unter Anwendung von Kaliumpermanganat (A. 142, 364), Ferridcyankalium oder Natriumhypobromit (B. 39, 744).

4. Durch Einwirkung von Nitrosobenzolen (S. 77) auf Aniline.

5. Aus Diazoniumsalzen mit ammoniakalischer Kupferoxydullösung (vgl. S. 132).

6. Durch Umlagerung gewisser Diazoamidoverbindungen in Amidoazoverbindungen (S. 144).

7. Durch Einwirkung von Diazosalzen a) auf tertiäre Aniline, b) auf m-Diamine (vgl. auch S. 144), c) auf Phenole.

Die beiden letzteren Methoden führen zu Amido- bez. Oxyverbindungen der Azokohlenwasserstoffe, von denen einige für die Theerfarbentechnik von Bedeutung geworden sind.

Gemischte Azoverbindungen werden häufig durch Combination von Diazosalzen mit geeigneten Fettkörpern, d. h. solchen, welche leicht ersetzbare Wasserstoffatome an Kohlenstoff gebunden enthalten, oder mit heterocyclischen Verbindungen wie Pyrrolen, Pyrazolen u. a. m. gewonnen.

Eigenschaften. Die Azoverbindungen sind lebhafter gefärbt als die blassgelben oder farblosen Azoxyverbindungen. Sie verbinden sich nur ausserordentlich schwierig mit Säuren, wenn sie nicht ausserdem eine basische Amidogruppe enthalten (B. 42, 2130). Die Azoverbindungen können unmittelbar chlorirt, nitriert und sulfurirt werden. Durch Reductionsmittel werden die Azokörper entweder in Hydrazoverbindungen umgewandelt (S. 146) oder an Stelle der doppelten Bindung gespalten unter Bildung von Amidoverbindungen. Letztere Reaction dient zur Bestimmung der Constitution der Amidoazoverbindungen.

#### Indifferente symmetrische Azoverbindungen.

**Azobenzol**, *Azobenzid*  $C_6H_5N=NC_6H_5$ , F. 68°, Kp. 293°, wurde 1834 von Mitscherlich entdeckt. Es bildet orangerothe rhombische Krystalle, die in Alkohol und Aether leicht, in Wasser schwer löslich sind. Es entsteht aus Nitrobenzol, aus Anilin, aus Hydrazobenzol auf den oben angegebenen Wegen. Man stellt es aus Azoxybenzol durch Destillation unter Zusatz von Eisenfeile dar (A. 207, 329). Auch aus Anilinkalium durch Luftsauerstoff, aus Bromylanilin und Natrium ist Azobenzol erhalten worden (B. 10, 1802). Durch Reduction mit Zinn und Salzsäure wird es in Benzidin umgewandelt unter Umlagerung des zunächst entstehenden Hydrazobenzols.

Durch Einwirkung von HCl in methylalkoholischer Lösung wird das Azobenzol, indem gleichzeitig Reduction und Chlorirung stattfindet, tiefgreifend verändert (A. 367, 304); mit Benzolsulfinsäure vereinigt es sich zu Phenylsulfonylhydrazobenzol (S. 128); beim Erhitzen mit Schwefelkohlenstoff entsteht *Mercaptothiazol* (s. Thiazole) (B. 24, 1403).

Beim Nitriren von Azobenzol entstehen leicht durch gleichzeitige Oxydation Nitroazoxybenzole. o-, m- und p-**Nitroazobenzol**, F. 71°, 96° und 135°, werden durch Umsetzung der drei Nitronitrosobenzole mit Anilin, oder der drei Nitraniline mit Nitrosobenzol erhalten (B. 36, 3811, 3818).

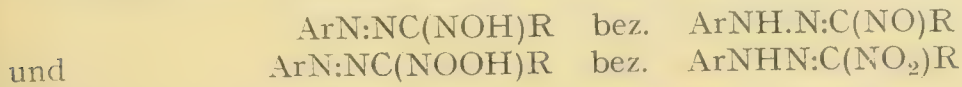
2,4-**Dinitrobenzolzobenzol**, F. 117°, wird aus dem entsprechenden Hydrazobenzol (S. 147) durch Oxydation erhalten. m<sub>2</sub>- und p<sub>2</sub>-**Dinitroazobenzol**, F. 153° und 221°; vgl. hierzu B. 32, 3256, ebenda s. über **Trinitroazobenzole**. sym. **Hexanitroazobenzol**, F. 215° (B. 41, 1297).

o-Nitroazoverbindungen werden durch Reduction in Phenylazimidoxyde (s. d.) und Phenylpseudoazimide (s. d.) übergeführt (B. 36, 3822).

**Azotoluole**. o-, m- und p-**Azotoluol**, F. 157°, 55° und 143° (B. 17, 463; 18, 2551). Auch **Azoxylöle** und **Azotrimethylbenzole** sind bekannt.



**Gemischte Azoverbindungen.** Benzol-azo-methan, *Azophenylmethyl*  $C_6H_5N=NCH_3$ , Kp. gegen  $150^0$ , Benzol-azo-aethan  $C_6H_5N:NCH_2CH_3$ , Kp. gegen  $180^0$ , sind eigenthümlich riechende Flüssigkeiten, die aus den entsprechenden Hydrazinen durch Oxydation mit Quecksilberoxyd erhalten wurden; durch Schwefelsäure oder Natriumalkoholat wird Benzolazoethan in das isomere Acetaldehydphenylhydrazon  $C_6H_5NH.N:CHCH_3$  umgewandelt (B. **29**, 794; **36**, 56). Mit Amylnitrit und Natriumalkoholat liefert sowohl Benzolazoethan als Acetaldehydphenylhydrazon: *Benzolazoacetaldoxim*  $C_6H_5N:NC(NO)CH_3$ . Die desmotropen Beziehungen zwischen Azo- und Hydrazonform sind bei Verbindungen des Typus



noch engere als bei den einfachen gemischten Azokörpern. Diese als *Benzolazoaldoxime* bez. *Nitrosophenylhydrazone* und als *Benzolazonitronsäuren* bez. *Nitrophenylhydrazone* zu bezeichnenden Körperklassen werden erst später im Anschluss an die Phenylhydrazinderivate (S. 164) und in Gemeinschaft mit den ihnen verwandten *Amidrazonen* und *Formazylverbindungen* abgehandelt.

Auch durch Vereinigung von Diazosalzen und Substanzen mit reaktiver  $CH_2$ -Gruppe entstehen gemischte Azoverbindungen, wie Benzolazoacetessigester  $C_6H_5.N:NCH(COCH_3)COOR$ , denen desmotrope Hydrazonformen z. B.  $C_6H_5.NHN:C(COCH_3)COOR$  zur Seite stehen (vgl. S. 155). Ueber die Structur des aus Aminocrotonsäureester und Benzoldiazoniumlösung entstehenden Benzolazoaminocrotonsäureesters s. B. **35**, 1862.

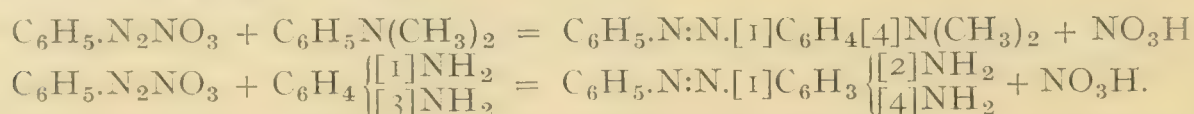
Als gemischte Azoverbindungen kann man auch die *Benzoldiazocarbonsäuren* und deren Abkömmlinge, die *Diazocyanide* (S. 128), *Diphenylsulfo-carbazon* und *-carbodiazon* (S. 161), das *Benzoyldiazobenzol* (s. d.) auffassen, sowie zahlreiche durch Combination von Diazosalzen mit geeigneten heterocyclischen Verbindungen, wie Pyrrol, Pyrazol u. a. m., dargestellte Azokörper.

**Amidoazoverbindungen.** Die indifferenten Azoverbindungen sind sämtlich orangegelb bis orangeroth gefärbt, sind aber noch keine Farbstoffe. Führt man jedoch in dieselben in ortho- oder para-Stellung zur Azogruppe, Amino- oder OH-Gruppen ein, so werden die so entstehenden Substanzen: o- und p-Amidoazoverbindungen, o- und p-Oxyazoverbindungen, Farbstoffe, die Wolle und Seide anfärben (vgl. B. **35**, 4225). Die Zahl der Azofarbstoffe ist eine ungemein grosse. Im Nachfolgenden werden einige der einfachsten erwähnt, an anderen Stellen dieses Werkes, vor allem bei der Naphtalingruppe, werden uns die technisch wichtigsten Vertreter dieser Körperklasse begegnen. Wichtiger als die Amidoazoverbindungen selbst sind ihre Sulfosäuren.

**Bildungsweisen.** 1. Aus Diazoamidoverbindungen: aus Diazoamidobenzol wird p-Amidoazobenzol erhalten. Diese Umlagerung findet beim Diazoamidobenzol schon beim Stehen mit Alkohol statt, sie wird befördert durch die Anwesenheit einer geringen Menge Anilinchlorhydrat. Leicht tritt diese Reaction nur dann ein, wenn in der sich umlagernden Diazoamidoverbindung die p-Stellung zur Amidogruppe frei ist. Allein auch bei Verbindungen, wie Diazoamido-p-toluol  $CH_3[4]C_6H_4[1]N:N-[1']NH C_6H_4[4']CH_3$ , bei denen die p-Stellung zu der Imidogruppe durch Methyl besetzt ist, lässt sich die Umwandlung herbeiführen, wenn man das Diazoamido-p-toluol in geschmolzenem p-Toluidin gelöst mit p-Toluidin-

chlorhydrat auf 65° erhitzt. Die Amidogruppe des entstandenen Amidoazotoluols befindet sich in o-Stellung zu der Azogruppe, es ist o-Amidoazotoluol oder [4]-Methylbenzol-azo-[4']-methyl-[2']-amidobenzol  $\text{CH}_3[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}:\text{N}[1']\text{C}_6\text{H}_3[4']\text{CH}_3[2']\text{NH}_2$  (B. 17, 77).

2. Durch Einwirkung von Diazobenzolsalzen a) auf tertiäre aromatische Amine, oder b) auf m-Diamine in neutraler oder schwach saurer Lösung (B. 10, 389, 654):



Bei primären und secundären Monaminen entstehen meist, besonders leicht in neutraler oder essigsaurer Lösung (B. 24, 2077), zunächst Diazoamidoverbindungen, die alsdann unter den schon oben erwähnten Bedingungen sich in Amidoazoverbindungen umzulagern vermögen.

Indessen entstehen bei der Bildung von Diazoamidoverbindungen aus Diazoniumsalzen und kernsubstituirten Anilinen die isomeren Amidoazoverbindungen meist als Nebenproducte und werden bei den meta-substituirtten z. B. dem m-Toluidin die Hauptproducte (J. pr. Ch. [2] 65, 401).

Aehnlich wie die tertiären Amine wirken die Phenole auf Diazosalze ein unter Bildung von Oxyazoverbindungen, die später im Anschluss an die Amidophenole abgehandelt werden.

Eigenschaften und Verhalten. Die so gewonnenen Amidoazoverbindungen sind krystallinische, in Alkohol meist leicht lösliche Substanzen. Sie sind gelb, roth oder braun gefärbt. Mit Säuren bilden sie zwei isomere Reihen von Salzen: gelbe, labile und violette, stabile Salze. Die ersteren entstehen durch Einwirkung einer unzureichenden Menge Säure auf die Amidoazoverbindungen und gehen durch überschüssige Säure, durch Druck, Erhitzen u. s. w. leicht in die dunkel gefärbten, isomeren Salze über. Diese sind wahrscheinlich als Salze der Chinonimidhydrazone:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHN}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{NH}\cdot\text{HCl}$  aufzufassen und bilden die technischen Amidoazofarbstoffe (B. 41, 1171). 1. Die Spaltung der Amidoazoverbindungen bei der Reduction und die Bedeutung dieser Reaction ist bereits oben (S. 141) besprochen worden (B. 21, 3471; C. 1908 I, 721). Zuweilen findet eine solche Spaltung auch beim Erhitzen mit Salzsäure statt (B. 17, 395). Bei Verwendung von Titantrichlorid kann die Reductionsspaltung zur titrimetrischen Bestimmung der Farbstoffe dienen (B. 36, 1552). 2. Die Amidoazoverbindungen lassen sich mit salpetriger Säure in Diazoazoverbindungen umwandeln. Durch Reduction der Diazosalze von o-Amidoazoverbindungen erhält man *Isodihydrophenetrazine* (s. d.). 3. Erhitzt man a) die p-Amidoazoverbindungen mit Anilinchlorhydrat, so entstehen *Induline* (s. d.), b) die o-Amidoazoverbindungen mit Anilinchlorhydrat, so entstehen *Eurhodine* (s. d.). 4. Oxydirt man die o-Amidoazoverbindungen, so gehen sie in *Pseudoazimidoverbindungen* (s. d.) über. 5. Mit Aldehyden bilden die o-Amidoazoverbindungen Condensationsproducte, die sich von dem *Dihydrophenetrazin* (s. d.) ableiten.

p-Amidoazobenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{N}:\text{N}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{NH}_2$ , gelbe Blättchen oder Nadeln, F. 127°, Kp.<sub>12</sub> 225°, siedet auch unter gewöhnlichem Druck un-



zersetzt. Es kann aus p-Nitroazobenzol (S. 142) erhalten werden und wird technisch durch Umlagerung von Diazoamidobenzol (S. 135) bereitet (B. 19, 1953; 21, 1633), das man zu diesem Zweck nicht herauszuarbeiten braucht. Durch  $MnO_2$  und Schwefelsäure wird es zu Chinon oxydirt, durch Reduction in Anilin und p-Phenylendiamin (S. 116) gespalten. Mit Salzsäure bildet es ein hellgelbes und ein dunkelviolettes Chlorhydrat. Letzteres wurde früher ebenso wie das Oxalat, als gelber Farbstoff verwendet. Es wird in der Theerfarbentechnik in grossem Maassstab bereitet als Ausgangsmaterial für die Gewinnung von Disazofarbstoffen und Indulinen. Während die Salze des Amidoazobenzols als Farbstoffe nicht von Bedeutung sind, haben die Sulfosäuren, das Säuregelb oder Echtgelb (S. 177), werthvollere Eigenschaften.

p-Acetamidoazobenzol, F. 143<sup>0</sup>. **Benzolazophenylcyanamid**  $C_6H_5N:NC_6H_4NHCN$ , F. 163<sup>0</sup>, durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Cyananilinnatrium (C. 1906 II, 1054). **Benzolazophenylglycin**  $C_6H_5N:N C_6H_4NHCH_2COOH$ , F. 140<sup>0</sup>, aus Phenylglycin und Benzoldiazoniumchlorid (B. 35, 580). Weitere Acidylderivate des p-Amidoazobenzols s. B. 35, 1431; C. 1902 II, 360.

m-Amidoazobenzol  $C_6H_5N_2[1]C_6H_4[3]NH_2$ , F. 57<sup>0</sup>; seine Acet-Verbindung, F. 131<sup>0</sup>, ist aus Nitrosobenzol und Acet-m-phenylendiamin gewonnen worden (B. 28, R. 982). **Benzolazo-p-dimethylanilin**  $C_6H_5N:N[1]C_6H_4[4]N(CH_3)_2$ , F. 116<sup>0</sup>. p-Azobenzoltrimethylammoniumjodid  $C_6H_5N:NC_6H_4N(CH_3)_3J$ , F. 185<sup>0</sup>, aus Benzolazodimethylanilin mit Jodmethyl, färbt im Gegensatz zu den entsprechenden prim. und tert. Aminsalzen die Woll- und Seidenfaser nicht an (A. 345, 303). **Benzol-azo-diphenylamin**, p-Anilido-azobenzol, F. 82<sup>0</sup>, o-Amidoazotoluol  $CH_3[2]C_6H_4[1]N:N[1']C_6H_3[3',4']N(CH_3)NH_2$ , F. 100<sup>0</sup>, aus o-Toluidin. m-Amidoazotoluol  $CH_3[3]C_6H_4[1]N:N[1']C_6H_3[2',4']N(CH_3)NH_2$ , F. 80<sup>0</sup>. m-Nitrobenzolazo-p-amidobenzol, F. 213<sup>0</sup> (B. 29, R. 661).

2,4-Diamido-azobenzol  $C_6H_5N_2C_6H_3(NH_2)_2$ , F. 117<sup>0</sup>, gelbe Nadelchen, entsteht aus Diazobenzolnitrat und m-Phenylendiamin. Sein HCl-Salz kommt im Handel unter dem Namen *Chrysoïdin* vor und färbt orange-roth. Durch Reduction wird es in Anilin und unsym. Triamidobenzol  $C_6H_3(NH_2)_3$  (S. 119) gespalten.

Sym. o<sub>2</sub>-Diamidoazobenzol  $H_2N.C_6H_4.N_2.C_6H_4NH_2$ , kupferrote Blättchen, F. 134<sup>0</sup>, erhält man durch gelinde Oxydation von o-Phenylendiamin (S. 115), durch Polymerisation des zunächst gebildeten o-Chinondiimins (B. 38, 2348). **Diacetylverb.**, F. 271<sup>0</sup>, entsteht auch durch Reduction von o-Nitroacetanilid (B. 39, 4062).

Das sym. p<sub>2</sub>-Diamidoazobenzol  $H_2N.C_6H_4.N_2.C_6H_4NH_2$  ist aus Nitroacetanilid  $NO_2.C_6H_4.NH.C_2H_5O$  durch Reduction mit Zinkstaub und Alkali und aus der Diazoverbindung des Monoacetphenylendiamins mit Anilin erhalten worden (B. 18, 1145); ferner durch Reduction von p<sub>2</sub>-Dinitroazobenzol (S. 142) (B. 18, R. 628). Krystallisirt aus Alkohol in gelben Nadeln und schmilzt bei 241<sup>0</sup>.

Die Tetraalkylderivate des p<sub>2</sub>-Diamidoazobenzols bilden die sog. Azyline, die zuerst durch Einwirkung von Stickoxyd auf Dialkylaniline erhalten worden sind (B. 16, 2768):



Sie entstehen ferner durch Einwirkung der Diazoverbindung von Dimethyl-p-phenylendiamin (S. 116) auf tertiäre Aniline (B. 18, 1143). Die Azyline

sind rothe, basische Farbstoffe, die sich in Salzsäure mit purpurrother, in Essigsäure mit smaragdgrüner Farbe lösen. Durch Reduction mit Zinnchlorür, oder mit Zinn und Salzsäure werden sie in 2 Mol. Dialkyl-p-phenylendiamin gespalten. Durch Erhitzen mit Alkyljodiden (4 Mol.) auf 100° werden sie ebenfalls gespalten unter Bildung tetraalkylierter Paraphenylendiamine.

**m,m<sub>1</sub>-Diamidoazobenzol**, F. 155° und **Tetramethyl-m,m<sub>1</sub>-diamidoazobenzol**, F. 118°, entstehen aus m-Nitranilin und m-Nitrodimethylanilin durch Reduction mit Zinkstaub und Alkali. Diese Verbindungen sind im Gegensatz zu den o- und p-Amidoazokörpern nur sehr schwache Farbstoffe (vgl. Theorie des Färbens: B. 35, 4225).

**3,2',4'-Triamidoazobenzol**  $C_{12}H_{13}N_5 = H_2N.C_6H_4.N_2.C_6H_3 \begin{matrix} /NH_2 \\ \backslash NH_2 \end{matrix}$ , F. 144°, wird am besten aus m-Amidophenylloxaminsäure,  $NH_2[1]C_6H_4[3]NH.CO$   $COOH$ , durch Diazotiren, Combiniren mit m-Phenylendiamin und Verseifen gewonnen. Bei der Einwirkung von salpetriger Säure auf m-Phenylendiamin (S. 116) selber entsteht ein Basengemenge, welches neben Triamidoazobenzol hauptsächlich **Phenylendisazo-m-phenylendiamin**  $C_6H_4[N_2C_6H_3(NH_2)_2]_2$ , F. 116—118°, enthält. Die salzsauren Salze dieses Basengemenges bilden das käufliche *Phenylenbraun* oder *Bismarckbraun*, *Veswin*, *Manchesterbraun*, das zum Färben von Baumwolle und Leder dient (vgl. B. 30, 2203; 31, 188).

### 15. Hydrazinverbindungen.

Die einfachsten aromatischen Hydrazinverbindungen sind:

das Phenylhydrazin  $C_6H_5.NH.NH_2$ ,

das asym. Diphenylhydrazin  $(C_6H_5)_2N.NH_2$  und

das sym. Diphenylhydrazin  $C_6H_5NH.NHC_6H_5$  oder Hydrazobenzol.

Phenylhydrazin und unsym. Diphenylhydrazin, die beide eine  $NH_2$ -Gruppe enthalten, zeigen in vieler Hinsicht ähnliche Reactionen, während sich das sym. Diphenylhydrazin eigenartig verhält. Im Nachfolgenden werden das sym. Diphenylhydrazin und seine Homologen, die sog. *Hydrazoverbindungen*, die am längsten bekannten Hydrazinabkömmlinge an die Spitze der aromatischen Hydrazinverbindungen gestellt. Die Hydrazoverbindungen reihen sich an die vorher abgehandelten Azoverbindungen, mit denen sie in nahen genetischen Beziehungen stehen. Dann erst folgt die Monophenyl- und die asym. Diphenylhydrazingruppe.

**Hydrazoverbindungen.** Das sym. Diphenylhydrazin wurde 1863 von A. W. Hofmann entdeckt bei der gelinden Reduction des Azobenzols und, da es sich von letzterem durch einen Mehrgehalt von zwei Wasserstoffatomen unterscheidet, Hydrazobenzol genannt, ein Name, der dem sym. Diphenylhydrazin geblieben ist.

**Bildungsweisen.** Das Azobenzol und seine Verwandten liefern Hydrazokörper, wenn man sie mit alkoholischem Schwefelammonium, mit Zinkstaub und alkoholischem Kali oder mit Natriumamalgam reducirt. Man hat dabei nicht nöthig, die Azokörper zu isoliren, sondern kann die geeigneten Nitro- und Azoxyverbindungen mit Zinkstaub und Natronlauge behandeln. Auch lassen sich Nitrokörper durch elektrolitische Reduction in alkalischer Lösung in Hydrazoverbindungen überführen (Ch. Ztg. 17, 129, 209; C. 1898 II, 775).



**Hydrazobenzol**, sym. *Diphenylhydrazin*  $C_6H_5NH.NHC_6H_5$ , F.  $131^0$ , zersetzt sich bei höherer Temperatur, auch beim Erhitzen mit Alkohol auf  $120-130^0$  (B. **36**, 340) in Azobenzol und Anilin. Es bildet farblose Blättchen oder Tafeln, die in Wasser unlöslich, in Alkohol und Aether leicht löslich sind. Es riecht campherartig, oxydirt sich freiwillig an feuchter Luft, oder in alkoholischer Lösung, besonders bei Gegenwart von Alkali unter Bildung von  $H_2O_2$  (B. **33**, 476; A. **316**, 331) zu Azobenzol. Das Hydrazobenzol ist ein indifferenten Körper, der mit Mineralsäuren keine Salze bildet, sondern durch sie merkwürdige intramolekulare Atomverschiebungen erleidet: s. u. Benzidin- und Semidinumlagerung. Kräftige Reductionsmittel spalten das Hydrazobenzol in 2 Mol. Anilin. Mit Nitrobenzol setzt es sich zu Azobenzol und  $\beta$ -Phenylhydroxylamin um (B. **33**, 3508).

Mit Phenylisocyanat (B. **23**, 490) und Phenylsenfö (B. **25**, 3115) giebt das Hydrazobenzol Harnstoffabkömmlinge; mit Aldehyden reagirt es verschieden: Formaldehyd liefert  $CH_2(C_6H_5N.NHC_6H_5)_2$  und  $CH_2 \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5).N(C_6H_5) \\ \diagdown N(C_6H_5).N(C_6H_5) \end{matrix} CH_2$ , Acetaldehyd:  $CH_3CH \begin{matrix} \diagup NC_6H_5 \\ \diagdown NC_6H_5 \end{matrix}$ , Benzaldehyd oxydirt Hydrazobenzol zu Azobenzol (J. pr. Ch. [2] **65**, 97). Beim Erhitzen mit  $CS_2$  liefert es Sulfocarb-anilid (S. 104) und Schwefel (B. **36**, 3841).

**Monoacetylhydrazobenzol**, F.  $159^0$ , zersetzt sich bei höherer Temperatur in Azobenzol und Acetanilid. **Diacetylhydrazobenzol**, F.  $105^0$  (B. **17**, 379; A. **207**, 327); weitere Acylderivate s. B. **31**, 3241; **36**, 137; C. 1903 II, 359.

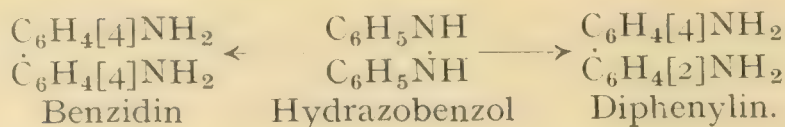
o-, m-, p-**Methylhydrazobenzol** oder sym. o-, m- p-**Tolylphenylhydrazin** schmelzen bei  $101^0$ ,  $60^0$  und  $86^0$ .

Sym. **Hydrazotoluole**  $CH_3C_6H_4NH.NHC_6H_4CH_3$ : o-Verb., F.  $165^0$ ; m-Verb. flüssig (A. **207**, 116); p-Verb., F.  $128^0$  (B. **9**, 829). **Hydrazoxylöle** (B. **21**, 3141).

Sym. dihalogensubstituirte Hydrazobenzole wurden aus den entsprechenden Azoverbindungen erhalten. p-**Diamidohydrazobenzol**, *Diphenin*  $NH_2[4]C_6H_4[1]NH.NH[1']C_6H_4[4']NH_2$ , F.  $145^0$ , aus p-Dinitroazobenzol mit Schwefelammonium (B. **18**, 1136).

Unsym. Nitrohydrazobenzole sind ausser durch Reduction von Nitroazo- und Nitroazoxyverbindungen auch aus Chlordinitro- und Chlortri-nitrobenzol mit Phenylhydrazin erhalten worden (A. **190**, 132; **253**, 2; J. pr. Ch. [2] **37**, 345; **44**, 67; B. **32**, 3280; C. 1902 II, 41). Sym. **Hexanitrohydrazobenzol**, schwarze, metallglänzende Krystalle, F.  $201^0$ , aus Pikrylchlorid und Hydrazin (B. **41**, 1295).

**Benzidin- und Semidinumlagerung der Hydrazoverbindungen.** Hydrazobenzol erleidet eine sehr merkwürdige Umlagerung in eine isomere Verbindung beim Behandeln mit Säuren. Nimmt man die Reduction des Azobenzols in saurer Lösung vor, so arbeitet man über das Hydrazobenzol hinweg, das selbst keine Salze bildet, aber schon in der Kälte mit Säuren in Berührung in ein Diamin, eine zweisäurige Base: das *Benzidin* (s. d.) oder p-*Diamidodiphenyl* umgewandelt wird. Das Benzidin, ein Ausgangsmaterial für die Bereitung substantiver Baumwollazofarbstoffe, wird auf diesem Wege technisch dargestellt. Neben dem Benzidin tritt in kleiner Menge das *Diphenylin* (s. d.) oder o,p-*Diamidodiphenyl* auf (B. **17**, 1181):

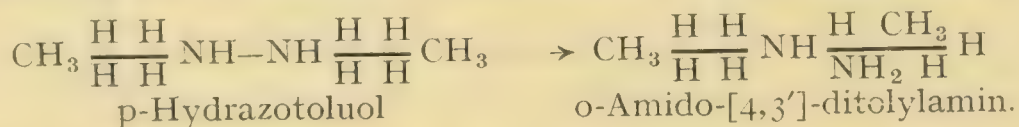


Man nennt die Hauptumlagerung, bei der die beiden Amidogruppen sich in Parastellung zur Bindungsstelle der beiden Benzolkerne begeben: die Benzidinumlagerung der Hydrazoverbindungen.

Die Umlagerung wird am besten durch Mineralsäuren bewirkt, aber auch durch Kochen mit Ameisen- oder Essigsäure erhält man aus Hydrazobenzol Benzidin in Form seiner Acidylverbindungen (B. 35, 1433).

Sym. o- und m-Ditolyldiazin oder o- und m-Hydrazotoluol und andere Hydrazoverbindungen, bei denen die p-Wasserstoffatome zu den Imidogruppen in beiden aromatischen Resten frei sind, liefern mit Mineralsäuren die entsprechenden p-Diamidoditolylole oder *Tolidine* u. s. w.

Behandelt man dagegen p-Hydrazotoluol mit wässrigen Mineralsäuren, so geht es theils in p-Azotoluol und in p-Toluidin, theils in o-Amidoditolyloamin über (B. 27, 2700). Hauptsächlich o-Amidoditolyloamin entsteht bei der Einwirkung von Zinnchlorür und Salzsäure auf Hydrazotoluol:



Man nennt diese Umlagerung die Semidinumlagerung, weil sich dabei nur die eine NH-Gruppe in eine NH<sub>2</sub>-Gruppe umwandelt, und nicht wie bei der Benzidinumlagerung beide NH-Gruppen. Bei einfach p-substituirten Hydrazobenzolen kann die Amidogruppe in o- und in p-Stellung zur Imidogruppe treten. Man hat daher eine o- und eine p-Semidinumlagerung zu unterscheiden.

Vielfach verlaufen diese verschiedenen Umlagerungen nebeneinander, so dass man neben den Diphenyl- die Semidinbasen erhält. Das Hydrazobenzol liefert in Benzol mit HCl-Gas behandelt ebenfalls in kleiner Menge o-Amidodiphenylamin (Ch. Ztg. 18, 1095):



Das p-Acetamidohydrazobenzol geht mit SnCl<sub>2</sub> und Salzsäure in Acet-p-diamidodiphenylamin über.

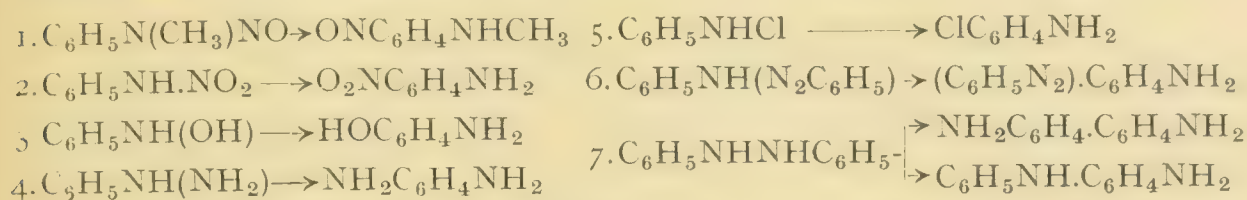


Zuweilen vollzieht sich bei Para-Stellung eines Substituenten im Hydrazobenzol die Benzidinumlagerung unter Abspaltung dieses Substituenten; aus p-Chlorhydrazobenzol und p-Hydrazobenzolcarbonsäure (s. d.) entsteht so Benzidin. Ueber den Einfluss der Substituenten auf die Art der Umlagerung s. A. 369, 1.

Zusammenfassend sei an dieser Stelle auf solche Umlagerungen verwiesen, bei denen am Stickstoff substituirte Aniline unter Wanderung der Substituenten in kernsubstituirte Aniline verwandelt werden; im allgemeinen entstehen dabei aus Substanzen mit schwach ausgesprochenem oder neutralem Character solche von stärkerer Basicität. Es sind dies: 1. die Umwandlung der Phenylnitrosamine in p-Nitrosoaniline (S. 119), 2. der Phenylnitramine (Diazobenzolsäuren S. 121) in p-Nitraniline, 3. der β-Phenylhydroxylamine (S. 79) in p-Amidophenole, 4. der Phenylhydrazine in p-Phenylendiamine (S. 152), 5. der Chlorylaniline in p-Chloraniline (S. 111), 6. der



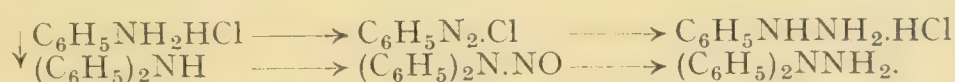
Diazoamido- in p-Amidoazokörper (S. 137), 7. der Hydrazobenzole in Benzidine und Amidodiphenylamine:



Hieran schliessen sich noch eine Reihe von Reactionen, in denen Kohlenstoffgruppen vom Stickstoff an den Kern wandern, wie die Umlagerung der Phenylalkylamine in homologe Aniline (S. 91), des Diacetanilids in Acetaminoacetophenon (S. 98) u. a. m.; vgl. auch die Umlagerungen der Phenylsulfaminsäure (S. 95) in o- und p-Anilinsulfosäure, der Phenylschwefelsäure und Phenylkohlenensäure in Phenolsulfosäure und Salicylsäure (S. 190), sowie der O-Azoverbindungen in Oxyazoverbindungen (s. d.).

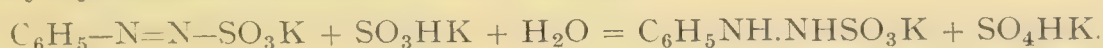
### Phenylhydrazingruppe.

Das Phenylhydrazin und das asym. Diphenylhydrazin entstehen durch Reduction aus Diazobenzolsalzen und Diphenylnitrosamin, also aus den Einwirkungsproducten von salpetriger Säure auf primäre und secundäre Aniline:



Bildungsweisen. 1. Aus Diazosalzen durch Reduction:

a) Wenn man saures schwefligsaures Alkali auf das gelbe Diazobenzolsulfonsaure Kalium (S. 128) einwirken lässt, so wird es zu dem farblosen phenylhydrazinsulfonsauren Salz reducirt:



Durch Erhitzen mit conc. Salzsäure entsteht daraus das Phenylhydrazinchlorhydrat nebst Monokaliumsulfat:



Nimmt man die Reduction einer sauren Diazobenzolsalzlösung mit freier schwefliger Säure vor, so entsteht je nach der angewandten Säureconcentration das sog. Phenylbenzolsulfazid (S. 157)  $C_6H_5NHNHSO_2C_6H_5$ , oder die Azobenzol-p-hydrazinsulfosäure (S. 157)  $C_6H_5N:N.C_6H_4.NHNH.SO_3H$ .

Aus p-Nitrodiazobenzolnitrat entsteht mit 2 Mol. Kaliumsulfit p-nitrophenylhydrazindisulfonsaures Kalium  $C_6H_4(NO_2)N(SO_3K)NH(SO_3K)$ , das durch Spaltung mit Salzsäure quantitativ p-Nitrophenylhydrazin gibt.

Ebenso wird durch Einwirkung von Dikaliumsulfit auf benzoldiazosulfonsaures Kalium phenylhydrazindisulfonsaures Kalium  $C_6H_5N(SO_3K)NH(SO_3K)$  erhalten, das leichter aus Nitrosoacetanilid und Dikaliumsulfit entsteht (S. 121), durch Erhitzen mit Salzsäure in Phenylhydrazin und Schwefelsäure, durch Alkali zu benzoldiazosulfonsaurem Kali zersetzt wird (B. 30, 374).

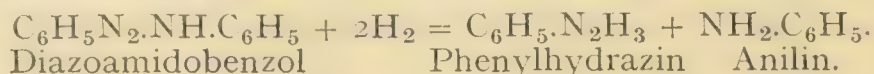
b) Man reducirt das Diazobenzolsulfosaure Kalium mit Essigsäure und Zinkstaub.

c) Man reducirt Diazoniumchloride mit Zinnchlorür und Salzsäure (B. 16, 2976; 17, 572):

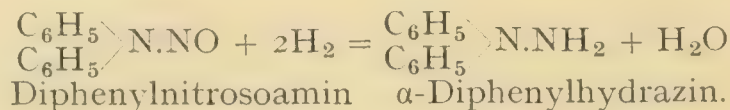


Diazo- und Isodiazobenzolalkalisalze (S. 127) geben durch Reduction mit Natriumamalgam Phenylhydrazin (B. 30, 339).

2. Diazoamidokörper werden durch Reduction mit Zinkstaub und Essigsäure in alkoh. Lösung in Aniline und Hydrazine zerlegt:



3. Aus den Nitrosaminen (S. 119) entstehen durch Reduction mittelst Zinkstaub und Essigsäure unsym. Alkylphenyl- oder Diphenylhydrazine (S. 151); auf ähnliche Weise sind aliphatische Hydrazine gewonnen worden (vgl. Bd. I):



Geschichte. A. Strecker und Römer erhielten 1871 bei der Behandlung von Diazobenzolnitrat mit saurem Monokaliumsulfid das phenylhydrazinsulfonsaure Kalium  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.NHSO}_3\text{K}$  und bei der Behandlung des Diazids der Sulfanilsäure (S. 176) mit demselben Reagens ein lösliches Kaliumsalz, das beim Kochen mit Salzsäure die krystallisirende Phenylhydrazin-p-sulfosäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \{ [1] \text{NH-NH}_2 \\ [4] \text{SO}_3\text{H} \end{array}$ , die erste primäre aromatische Hydrazinverbindung ergab. 1875 lehrte Emil Fischer das phenylhydrazinsulfosaure Kalium durch Kochen mit Salzsäure in Phenylhydrazinchlorhydrat umwandeln und daraus mit Alkalilauge das freie Phenylhydrazin abscheiden, einen ungemein umsetzungsfähigen Körper (B. 8, 589).

Eigenschaften. Die aromatischen Hydrazine sind einsäurige Basen, in Wasser schwer, in Alkohol und Aether leicht löslich. Sie sieden bei gewöhnlichem Druck unter geringer Zersetzung, unter vermindertem Druck unzersetzt. An der Luft oxydiren sie sich leicht und nehmen dabei eine braune Farbe an (C. 1907 II, 1067), sie reduciren Fehling'sche Lösung.

**Phenylhydrazin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH-NH}_2$ , tafelförmige Krystalle, F.  $19,6^\circ$ , Kp.<sub>760</sub>  $241-242^\circ$  unter geringer Zersetzung, Kp.<sub>12</sub>  $120^\circ$ , besitzt bei  $21^\circ$  die D. 1,091. Man stellt es, wie bei den allgemeinen Bildungsweisen auseinandergesetzt wurde, aus Benzoldiazoniumchlorid durch Reduction dar. In geringer Menge entsteht es auch beim Erhitzen von Hydrazinhydrat mit Phenol auf  $220^\circ$  (B. 31, 2909). Seine Umsetzungen sind weiter unten beschrieben. Als der eine Generator des *Antipyrins* hat es eine wichtige technische Verwendung gefunden, auch dient es als Reagens auf Aldehyde und Ketone. Letztere Beobachtung ist besonders für die Entwicklung der Chemie der Kohlenhydrate von hervorragender Bedeutung geworden.

**Phenylhydrazinchlorhydrat**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH.NH}_2\text{.HCl}$ , glänzende, weisse, in concentrirter Salzsäure schwer lösliche Blättchen, liefert beim Erhitzen mit Salzsäure auf  $200^\circ$ : p-Phenylendiamin. Salze mit Carbonsäuren s. B. 27, 1521. **Phenylhydrazinnatrium**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NNa.NH}_2$  entsteht durch Auflösen von Natrium in Phenylhydrazin und bildet eine gelbrothe, amorphe Masse, die sich mit Halogenalkylen und Säurehalogeniden zu sog.  $\alpha$ -Phenylhydrazinderivaten (S. 152, 158; B. 19, 2448; 22, R. 664) umsetzt. **Kaliumphenylhydrazin** (B. 20, 47).

Substituirte Phenylhydrazine (A. 248, 94; B. 22, 2801, 2809). p-Chlorphenylhydrazin, F.  $83^\circ$ . p-Bromphenylhydrazin, F.  $106^\circ$ . p-Jodphenylhydrazin, F.  $103^\circ$ . o-Nitrophenylhydrazin, F.  $90^\circ$ , ziegelrothe Nadeln (B. 27, 2549). o-Nitro-s-formylphenylhydrazid, F.  $177^\circ$  (B. 22, 2804). Ueber Heteroringbildung aus diesen o-Nitroverbindungen s. S. 152. p-Nitrophenylhydrazin,



F. 157°, ist häufig sehr geeignet zur Abscheidung und Characterisirung von Aldehyden und Ketonen (B. 32, 1806). 2,4-Dinitrophenylhydrazin, gelbe Prismen, F. 197°, aus Dinitrobroombenzol und Hydrazinhydrat (C. 1908 I, 125).

Homologe Phenylhydrazine. o-Tolylhydrazin, F. 59°. m-Tolylhydrazin, flüssig. p-Tolylhydrazin, F. 61°. p-Xylylhydrazin, F. 78°. Pseudocumylhydrazin (A. 212, 338; B. 18, 3175; 22, 834; C. 1905 II, 40).

Unsym. Diphenylhydrazin ( $C_6H_5$ )<sub>2</sub>N.NH<sub>2</sub>, F. 34°, Kp.<sub>50</sub> 220°, aus Diphenylnitrosamin (S. 120) durch Reduction erhalten, bildet mit Glucosen schwer lösliche Diphenylhydrazone. Durch Oxydation mit Eisenchlorid geht es in Tetraphenyltetrazon (S. 151) über.

Triphenylhydrazin ( $C_6H_5$ )<sub>2</sub>N.NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 142°, entsteht durch Einwirkung von Phenylmagnesiumbromid auf β-Phenylhydroxylamin. Durch alkoholische Salzsäure wird es in N-Phenylbenzidin  $C_6H_5NH.C_6H_4.C_6H_4.NH_2$  umgelagert (B. 40, 2099).

Tetraphenylhydrazin ( $C_6H_5$ )<sub>2</sub>N.N( $C_6H_5$ )<sub>2</sub>, F. 144°, wird durch Oxydation von Diphenylamin mit MnO<sub>4</sub>K oder PbO<sub>2</sub>, sowie aus Diphenylaminnatrium ( $C_6H_5$ )<sub>2</sub>N.Na mit Jod erhalten (B. 39, 1501). Es löst sich in conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> mit intensiv blauer Farbe, wobei es zum Teil in das N,N'-Diphenylbenzidin  $C_6H_5NH.C_6H_4.C_6H_4.NHC_6H_5$  umgelagert wird (vgl. C. 1907 I, 406). Durch Salzsäure wird es in Diphenylamin und p-Chloranilintriphenylamin (S. 117) gespalten, bei dessen Bildung das Diphenylchloramin ( $C_6H_5$ )<sub>2</sub>NCl als Zwischenproduct anzunehmen ist (B. 41, 3508).

Tetra-p-tolylhydrazin ( $CH_3.C_6H_4$ )<sub>2</sub>N.N( $C_6H_4CH_3$ )<sub>2</sub>, F. 136°, durch Oxydation von p-Ditolyamin mit MnO<sub>4</sub>K, sowie durch Erhitzen von Tetra-p-tolyltetrazon (S. 167). Es vereinigt sich mit Säuren, Halogenen, Metalloid- und Metallchloriden, wie FCl<sub>5</sub>, SbCl<sub>5</sub>, SnCl<sub>4</sub> etc. zu tief violett gefärbten, salzartigen Additionsproducten, aus denen durch Wasser das unveränderte Hydrazin regeneriert wird. In indifferenten Lösungsmitteln zerfallen diese zum Teil sehr unbeständigen Verbindungen nach kurzer Zeit in p-Ditolyamin und Abkömmlinge des Ditolyhydroxylamins ( $CH_3.C_6H_4$ )<sub>2</sub>NOH, die jedoch sofort einer weiteren Umwandlung unter Bildung von Derivaten des ditertiären Dihydrophenazins (s. d.) unterliegen (B. 41, 3478).

Verhalten der Phenylhydrazine. 1. Die gegen Reduktionsmittel ziemlich beständigen Phenylhydrazine werden durch gemässigte Oxydation, wie Einwirkung von Quecksilberoxyd auf die Sulfate oder sulfonsauren Salze, in Diazosalze zurückverwandelt. Durch Kochen mit Kupfersulfat, Eisenchlorid, Kaliumchromat, Caro'scher Säure oder Natriumhypochlorit (C. 1909 II, 596) werden dagegen die Phenylhydrazine unter Stickstoffentwicklung in die entsprechenden Benzolkohlenwasserstoffe übergeführt, eine Reaction, die auch zum Ersatz der Diazogruppe durch Wasserstoff und, wenn man das freie Phenylhydrazin durch sein Chlor-, Brom- oder Jodhydrat ersetzt, durch die Halogene dienen kann (B. 18, 90, 786; 25, 1074; C. 1908 II, 1022). Ferner eignet sich diese Reaction zur quantitativen Bestimmung der Hydrazine aus der entwickelten Stickstoffmenge. Sie reduciren auch Fehling'sche Lösung (B. 26, R. 234). Ueber weitere Reductionsreactionen mit Phenylhydrazin s. B. 28, R. 996; 29, R. 977.

2. Mit Natrium entstehen unter Wasserstoffentwicklung α-Natriumphenylhydrazine (s. o.).

3. Mit salpetriger Säure entstehen Nitrosohydrazine (S. 166).

4. Halogenalkyle substituieren Imido- und Amidowasserstoff der Phenylhydrazine und bilden schliesslich Phenylhydrazoniumverbindungen.

5. Ebenso lassen sich leicht Säureradiale in die Phenylhydrazine einführen.

6. Durch Einwirkung von Chlor und Brom werden die primären Phenylhydrazine bei Einhaltung tiefer Temperaturen in die entsprechenden Diazoniumsalze übergeführt (S. 123). Bei höherer Temperatur und Gegenwart von Mineralsäuren entstehen kernsubstituierte Halogenphenylhydrazine (C. 1908 I, 2149; 1909 II, 595).

7. Mit Aldehyden und Ketonen verbinden sich die Phenylhydrazine meist unter unmittelbar darauf erfolgender Abspaltung von Wasser, wobei Phenylhydrazone (S. 153) entstehen, eine Reaction, die kennzeichnend für die Aldehyde und Ketone ist, ähnlich wie die Oximbildung.

8. Beim Erhitzen der Phenylhydrazine mit rauchender Salzsäure auf 200° werden sie in Paraphenylendiamine umgelagert (vgl. S. 148 u. B. 28, 1538).

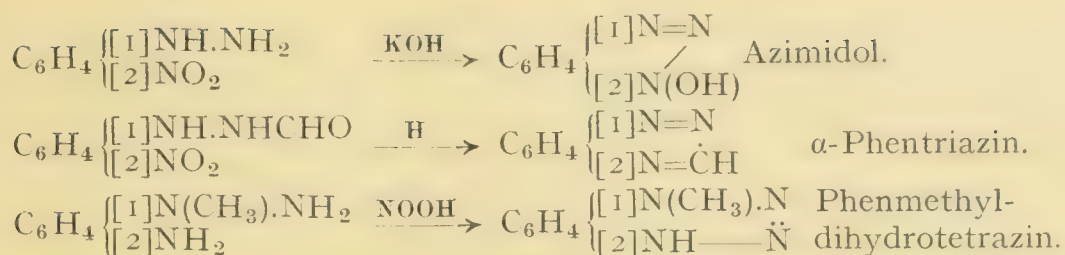
**Phenylalkylhydrazine.** Die unsym. Verbindungen mit einem Alkylrest werden als  $\alpha$ -, die sym. als  $\beta$ -Verbindungen bezeichnet.

Bildungsweisen. 1. Beide Isomeren entstehen bei der Einwirkung von Alkylbromiden auf Phenylhydrazin (A. 199, 325; B. 17, 2844). Zur Isolirung der  $\beta$ -Verbindungen benutzt man ihre Fähigkeit, durch Oxydation mit HgO in Azoverbindungen (S. 142) überzugehen, die durch ihre Indifferenz gegen Säuren, sowie durch ihre Flüchtigkeit leicht von den übrigen Producten getrennt und durch Reduction wieder in die ursprünglichen  $\beta$ -Alkylphenylhydrazine übergeführt werden können. Die  $\alpha$ -Verbindungen bilden sich 2. durch Einwirkung von Alkylbromiden auf Natriumphenylhydrazin (B. 19, 2450; 22, R. 664); 3. durch Reduction der entsprechenden Nitrosamine (S. 120) mit Zinkstaub; 4. durch Behandlung von  $\beta$ -Acetphenylhydrazin  $C_6H_5NH.NHCOCH_3$  mit Halogenverbindungen und Verseifen mit kochenden verdünnten Säuren (B. 26, 946).

$\alpha$ -Methylphenylhydrazin  $C_6H_5N(CH_3).NH_2$ , Kp.<sub>35</sub> 131°, giebt durch Umlagerung Methyl-p-phenylendiamin.  $\alpha$ -Aethylphenylhydrazin  $C_6H_5N(C_2H_5).NH_2$ , Kp. 237°. Beide Verbindungen geben bei der Oxydation *Tetrazone* (S. 167).  $\alpha$ -Aethylphenylhydrazin vereinigt sich mit Aethylbromid zu **Di-aethylphenylhydrazoniumbromid**  $C_6H_5N(C_2H_5)_2Br.NH_2$ , das durch Reduction Diaethylanilin liefert.  $\alpha$ -Propyl-,  $\alpha$ -Isopropyl-,  $\alpha$ -Isobutyl-,  $\alpha$ -Isoamylphenylhydrazin kochen bei 247°, 236°, 245°, 262° (B. 30, 2809). Das  $\alpha$ -d-Amylphenylhydrazin  $\begin{matrix} CH_3 \\ | \\ C_2H_5 \end{matrix} CH.CH_2N(C_6H_5).NH_2$ , Kp.<sub>50</sub> 173—175°, ist zur directen Spaltung racemischer Aldehyde und Ketone verwandt worden (B. 38, 868). **Aethylenphenylhydrazin**  $C_6H_5N(NH_2)C_2H_4.N(NH_2)C_6H_5$ , F. 90° (B. 21, 3203; A. 310, 156). **as-o-Amidophenylmethylhydrazin**  $NH_2[2]C_6H_4[1]N(CH_3)NH_2$ , leicht verharzendes Oel, entsteht aus Nitronitrosomethylanilin durch Reduction mit alkoholischem Schwefelammonium.

Heteroringbildungen o-substituierter Phenylhydrazine. Beim Kochen mit Alkalilauge geht o-Nitrophenylhydrazin in *Azimidol* (s. d.) über. Die Formylverbindung des o-Nitrophenylhydrazins giebt bei der Reduction mit Natriumamalgam und Essigsäure  $\alpha$ -Phentriazin. Das as-o-Amidophenylmethylhydrazin geht mit salpetriger Säure behandelt in *Phen-methyldihydro-tetrazin* über:

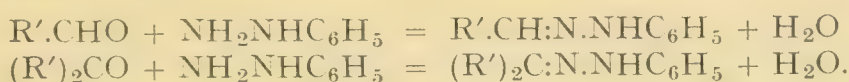




$\beta$ -Methyl- und  $\beta$ -Aethylphenylhydrazin sind farblose Oele, die sich an der Luft zu *Benzolazomethan* und *-aethan* (S. 143) oxydiren, aus denen sie durch Reduction wieder entstehen.  $\beta$ -Methylphenylhydrazin wird auch aus *Antipyrin* (s. d.) durch Kochen mit alkoholischem Kali erhalten (B. 39, 3265).  $\beta$ -Allylphenylhydrazin, Kp.<sub>110</sub> 177° (B. 22, 2233).

Di- und trialkylirte Phenylhydrazine werden aus der Natriumverbindung von  *$\alpha$ -Methylphenylformylhydrazin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3).\text{NNa}.\text{CHO}$  mit Jodalkylen und darauf folgende Abspaltung der Formylgruppe mit rauchender Salzsäure bereitet. Aus den dialkylirten Phenylhydrazinen entstehen durch Einwirkung von Jodalkylen quaternäre *Azonium*verbindungen, z. B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{J}.\text{NH}.\text{CH}_3$  neben Trialkylphenylhydrazinen.  $\alpha,\beta$ -Dimethylphenylhydrazin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3).\text{NH}.\text{CH}_3$ , Kp.<sub>7</sub> 93°,  $\alpha,\beta$ -Diaethylphenylhydrazin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NHC}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>11</sub> 111—115°, entstehen bei der Einwirkung von Zinkmethyl und Zinkaethyl auf Benzoldiazoniumchlorid (B. 35, 4179). Phenyltrimethylhydrazin, Kp.<sub>8</sub> 93° (B. 27, 696).

**Phenylhydrazone** und **Osazone**. Wie die Aldehyde und Ketone mit Hydroxylamin Oxime liefern, so gehen sie mit Phenylhydrazin in *Phenylhydrazone* über. Die von den Aldehyden sich ableitenden Verbindungen nennt man auch *Aldehydrazone* (A. 247, 194 Anm.), die Ketonderivate: *Ketohydrazone*, die Dihydrazone der  $\alpha$ -Dicarbonylverbindungen: *Osazone* (B. 21, 984; 41, 73):



Die Osazone entstehen auch aus den  $\alpha$ -Oxyaldehyden und  $\alpha$ -Oxyketonen, indem in den zunächst gebildeten Hydrazonen die in Nachbarschaft zur Aldehyd- bez. Ketogruppe befindliche Alkoholgruppe durch das überschüssige Phenylhydrazin zur CO-Gruppe oxydirt wird:



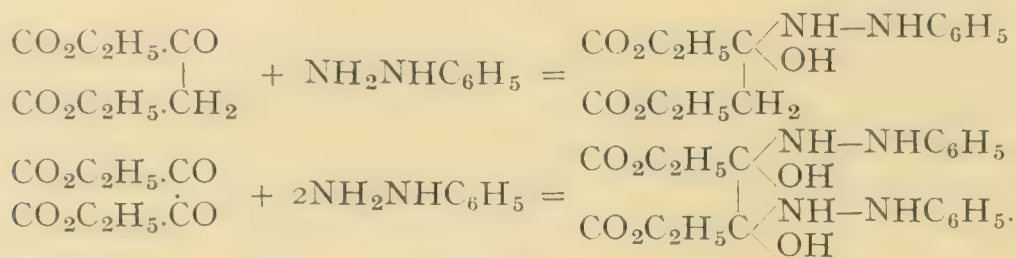
Die Osazonbildung ist für die Chemie der Zuckerarten von besonderer Bedeutung geworden (Bd. I).

Von den Phenylhydrazonen der Aldehyde und Ketone sind in zahlreichen Fällen isomere Formen aufgefunden worden, deren Auftreten man ebenso wie die eingehender studirten Isomerieverhältnisse der Oxime (vgl. Benzaldoxim) auf cis-trans-Isomerie zurückführt. Die ersten isomeren Osazone wurden 1895 bei der Einwirkung von Phenylhydrazin auf Dioxobernsteinsäureester (Bd. I) entdeckt, und zwar liess sich in diesem Falle das Auftreten von 3 isomeren Formen feststellen (vgl. Benzildioxim u. B. 28, 64). Ein sicherer Anhaltspunkt für Konfigurationsbestimmungen konnte bisher jedoch in keinem Falle aufgefunden werden.

Aus den Monoximen von  $\alpha$ -Aldehydketonen und  $\alpha$ -Diketonen erhält man mit Phenylhydrazin *Hydrazoxime* z. B. aus Methylglyoxaloxim: **Methylglyoxalphenylhydrazoxim**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{N}.\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{CH}:\text{NOH}$ , F. 134° (A. 262, 278).

Man hat sich den Verlauf der Phenylhydrazonbildung so vorzustellen, dass zunächst ein Additionsproduct entsteht, das in seiner Constitution dem

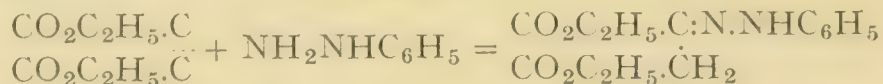
Aldehydammoniak entspricht. In wenigen Fällen, z. B. bei Oxalessigester und bei Dioxobernsteinsäureester, hat man die Additionsproducte fassen können, die leicht unter Abspaltung von Wasser in Phenylhydrazone übergehen:



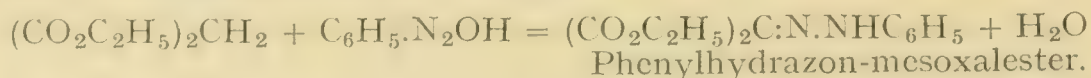
Die Thatsache, dass auch der Dioxobernsteinsäureester eine additionelle Verbindung giebt, spricht für die Aldehydammoniakauffassung und gegen die bei dem Oxalessigester mögliche, der Formel  $\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{CH}:\text{C}(\text{ONH}_3\text{NH}\text{C}_6\text{H}_5)\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$  entsprechende Ammoniumsalzauffassung (A. **295**, 339). Phenylhydrazin-p-sulfosäure (S. 178) scheint mit den Aldehyden nur Additionsproducte der Formel  $\text{RCH}(\text{OH})\text{NHNHC}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$  zu geben (B. **35**, 2000).

Da die Phenylhydrazone für die betreffenden, Aldehyd- und Ketongruppen enthaltenden Verbindungen kennzeichnend sind, so waren sie vorgehend bei den aliphatischen Verbindungen häufig zu erwähnen und werden uns später bei den aromatischen, Aldehyd- und Ketongruppen enthaltenden Verbindungen ebenfalls begegnen. Es scheint jedoch zweckmässig, auf die aliphatischen Phenylhydrazonverbindungen zusammenfassend zu verweisen, es finden sich im ersten Band bei den betreffenden Hauptkörpern erwähnt: Phenylhydrazone der einfachen Aldehyde; der einfachen Ketone; der Diketone; der Glyoxylsäure; der Brenztraubensäure; der Acetessigester; der Laevulinsäure; des Mesoxalsäurealdehydes; des Acetonoxalesters; der Mesoxalsäure; des Oxalessigesters; des Acetondicarbonsäureesters; der Acetondiessigsäure; der Tetrose; des Oxalyldiacetons; der Dioxobernsteinsäure; des Oxalbernsteinsäureesters; der Arabinose; der Rhamnose; der Glucosen; des Milchzuckers; der Maltose und Isomaltose.

Bildungsweisen der Phenylhydrazone. 1. Durch Einwirkung von Phenylhydrazin und unsym. Alkylphenyl- oder unsym. Diphenylhydrazin auf Aldehyde und Ketone (s. o.). 2. Durch Addition von Phenylhydrazin an dreifach miteinander gebundene Kohlenstoffatome; so bildet sich das Phenylhydrazon des Oxalessigesters auch durch Addition von Phenylhydrazin an Acetylendicarbonsäureester.



3. Durch Einwirkung von Diazobenzolsalzen auf manche aliphatische Verbindungen mit leicht ersetzbaren Wasserstoffatomen, wie Malonsäureester und Acetessigester (vgl. S. 133):



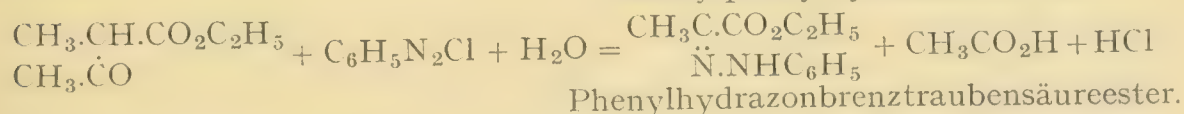
Die Untersuchung desmotroper Verbindungen, bei denen die Enol- und Ketoform isolirt werden kann, wie beim Mesityloxydoxalester (Bd. I), dem Diacetbernsteinsäureester (Doppelenol- und Ketoform) u. a., hat ergeben, dass nur die Enolform, nicht aber die desmotrope Ketoform mit Diazoniumsalzen reagirt. Es ist daher anzunehmen, dass in allen Fällen die Azogruppe zunächst am Enolhydroxyl angreift unter Bildung von O-Azoverbindungen, welche sich freiwillig in C-Azoverbindungen und weiterhin



in Phenylhydrazone umlagern (B. **41**, 4012). In einzelnen Fällen (s. Tribenzoylmethan) ist die Isolirung der verschiedenen Zwischenproducte gelungen.

Die aus Malonsäureester mit Diazobenzolhydrat erhaltene Verbindung ist identisch mit der aus Mesoxalsäureester und Phenylhydrazin erhaltenen. Für die aus Acetessigester und Diazobenzolsalzen entstehende Verbindung ist vielleicht die Hydrazonformel  $C_6H_5NH:N:C(COCH_3)CO_2C_2H_5$  durch die desmotrope Formel eines **Benzolazoacetessigesters**  $C_6H_5N:N.CH(COCH_3)CO_2C_2H_5$  zu ersetzen, da der Ester sich in verdünnter Natronlauge zu einem Salz auflöst, aus dem er durch  $CO_2$  unverändert wieder ausgeschieden wird, ein Verhalten, das durch das Vorhandensein noch eines der leicht beweglichen H-Atome des Acetessigesters am besten erklärt wird (B. **32**, 197; A. **312**, 128). Andererseits wird der Benzolazoacetessigester durch Verseifen und Abspaltung von  $CO_2$  in das Hydrazon des Brenztraubenaldehyds  $C_6H_5NH.N:CHCOCH_3$  übergeführt. Hierbei muss also eine Umlagerung stattfinden; denn das Brenztraubenaldehydhydrazon ergibt beim Behandeln mit Chloressigester und Natriumaethylat einen Ester, aus dem durch Reduction Anilidoessigsäure entsteht. Letzteres ist nur möglich, wenn der Rest der Chloressigsäure mit demselben N-Atom verbunden war, an dem die Phenylgruppe stand (A. **247**, 190). Das aus Cyanessigester und Diazobenzolsalzen entstehende Product tritt in zwei Formen auf,  $\alpha$ -Form, F.  $125^\circ$ ,  $\beta$ -Form, F.  $85^\circ$ , die als stereoisomere Hydrazonformen  $C_6H_5NH.N:C(CN)CO_2R$  aufgefasst werden. Durch Alkali wird die  $\beta$ -Form leicht in die  $\alpha$ -Form umgelagert (B. **38**, 2266). Glutakonsäureester (s. Bd. I) reagirt mit 2 Mol. Diazobenzolsalzen unter Bildung von Verbindungen welche gleichzeitig die Phenylhydrazon- und die Azogruppe enthalten:  $CO_2R.C:(N.NHC_6H_5).CH:C.(N:NC_6H_5)CO_2R$  (B. **40**, 4928). Ueber die Constitution der Einwirkungsproducte von Diazobenzolsalzen auf Aminocrotonsäureester, Methylamino- und Diaethylaminocrotonsäureester s. B. **36**, 1449.

Die Neigung zur Phenylhydrazonbildung ist so gross, dass aus Alkylacetessigsäuren durch Diazobenzolchlorid  $CO_2$  unter Bildung des Phenylhydrazons eines  $\alpha$ -Diketons abgespalten wird und aus Alkylacetessigestern unter Abspaltung der Acetylgruppe Phenylhydrazone von  $\alpha$ -Ketoncarbonsäureestern entstehen:



Auch aus Malonsäure und Diazobenzolchlorid entsteht unter Abspaltung von  $CO_2$  Glyoxylsäurephenylhydrazon (C. 1905 I, 1538).

Ueber Gesetzmässigkeiten bei der Abspaltung von Acidylgruppen aus Diacidylessigestern durch Diazobenzolsalze s. B. **35**, 915. — Die Diazobenzolsalze wirken hierbei analog der salpetrigen Säure, welche unter denselben Bedingungen zur Oximbildung führt (s. Bd. I).

Umwandlungen der Phenylhydrazone. Erwärmt man die Phenylhydrazone mit verdünnten Mineralsäuren, so zerfallen sie in ihre Generatoren. Durch vorsichtige Reduction sind manche Phenylhydrazone in Phenylhydrazidoverbindungen übergeführt worden (s. Benzylphenylhydrazin; Phenylhydrazidoessigsäure S. 158; B. **28**, 1223); über Oxydation von Phenylhydrazonen s. B. **30**, 736; C. 1899 I, 560. Mit Blausäure vereinigen sich die Phenylhydrazone z. Teil noch leichter wie die Aldehyde und Ketone

selber zu Cyanhydrinen oder Nitrilen von  $\alpha$ -Phenylhydrazidocarbonsäuren  $RCH(NHNHC_6H_5)CN$  (vgl. B. **33**, 3550 u. a. O.).

Nur wenige Klassen organischer Verbindungen sind in dem Maasse zur Bildung heterocyclischer Verbindungen befähigt, wie die Hydrazinabkömmlinge, deren intramoleculare Condensationsreactionen daher für die Entwicklung der Chemie der stickstoffhaltigen Ringsysteme von grosser Bedeutung sind. Einigen der wichtigsten Condensationen begegneten wir bereits bei den Phenylhydrazonen der Fettkörper, sie sollen im Nachfolgenden zusammengestellt werden, andere sind im Anschluss an die Säurehydrazide zu erwähnen.

1. Die Phenylhydrazone der Aldehyde, Ketone und Ketonsäuren liefern beim Erhitzen mit Chlorzink, Zinnchlorür oder Mineralsäuren *Indole*.

2. Die Phenylhydrazone von  $\alpha$ -Olefinaldehyden und -Ketonen gehen durch Umlagerung in *Pyrazoline* über.

3. Die Osazone oder Bisphenylhydrazone von  $\alpha$ -Dialdehyden,  $\alpha$ -Aldehydketonen,  $\alpha$ -Diketonen geben bei der Oxydation *Osotetrazone*.

4. Die  $\alpha$ -Osazone und Osotetrazone wandeln sich beim Kochen mit Säuren in *Osotriazole* um.

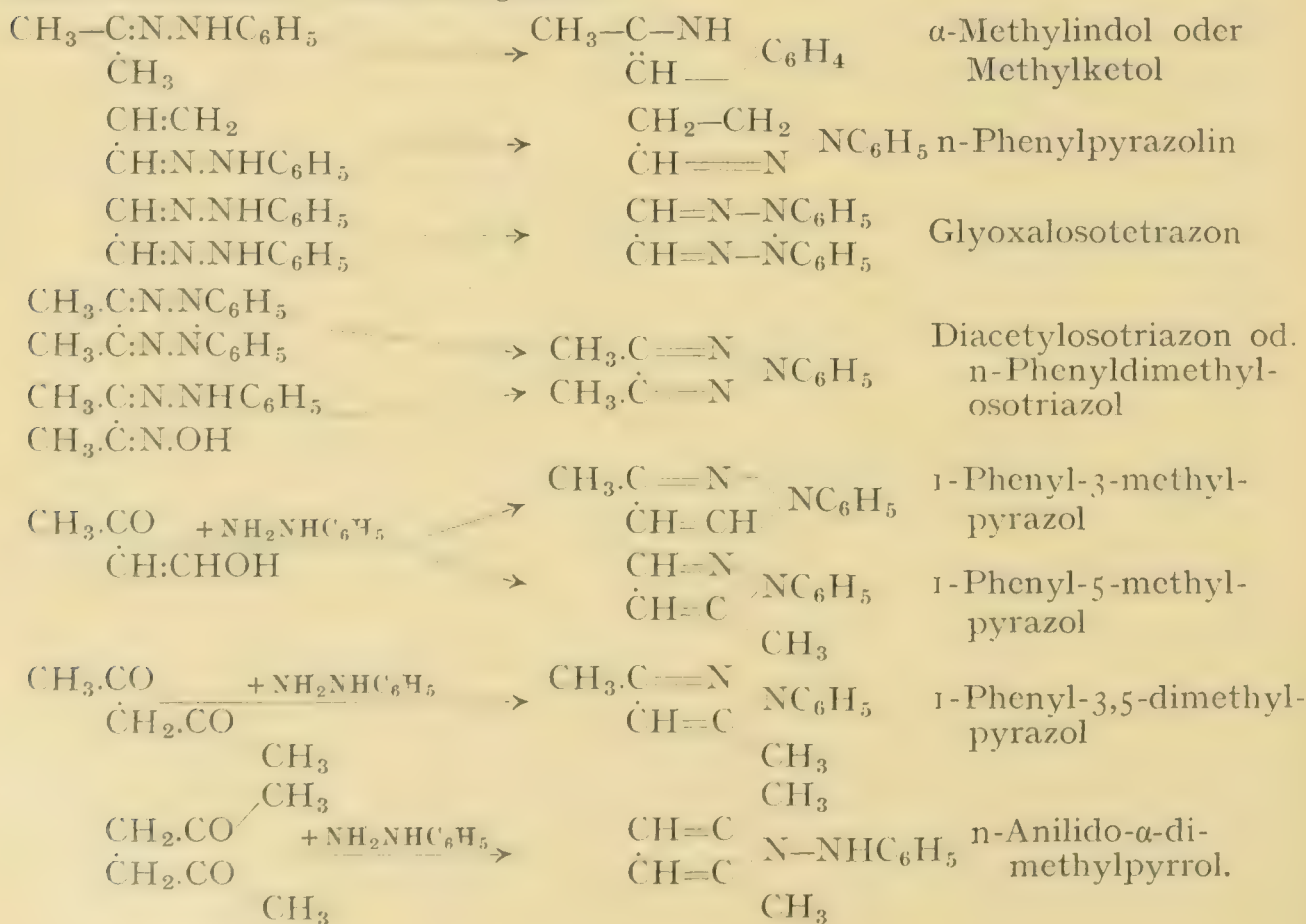
5. Die  $\alpha$ -Hydrazoxime gehen bei Behandlung mit Wasser entziehenden Mitteln in *Osotriazole* über.

6. Die Phenylhydrazone der 1,3-Oxymethylenketone und  $\beta$ -Diketone bilden leicht unter Wasseraustritt *Pyrazole*, ringförmige stickstoffhaltige Abkömmlinge von 1,3-Olefinketonen.

7. Die Phenylhydrazone von 1,4-Diketonen gehen in *n-Anilidopyrrole* über.

Uebrigens hat man bei der Gewinnung der ringförmigen Condensationsproducte der Hydrazone häufig die Hydrazone selbst nicht isolirt, sondern über sie hinweg gearbeitet.

Im Nachfolgenden werden die Heteroringbildungen der Phenylhydrazone schematisch zusammengestellt:





**Phenylhydrazinabkömmlinge anorganischer Säuren.**

**Thionylphenylhydrazon**  $C_6H_5NH.N:SO$ , F.  $105^0$ , bildet schwefelgelbe Prismen. Es wird ähnlich wie die *Thionylalkylamine* (Bd. I) und die *Thionylaniline* (S. 95) durch Einwirkung von Thionylchlorid auf Phenylhydrazin erhalten. Alle Phenylhydrazine mit freier Amidogruppe geben mit Thionylchlorid: Thionylphenylhydrazone (B. **27**, 2549). In glatter Reaction bildet sich Thionylphenylhydrazon auch bei der Einwirkung von Thionylanilin auf Phenylhydrazin. Ferner entsteht das Thionylphenylhydrazon aus der **Phenylhydrazinsulfinsäure**  $C_6H_5NH.NH.SOOH$ , dem Einwirkungsproduct von Schwefeldioxyd auf Phenylhydrazin, bei gelindem Erwärmen (B. **23**, 474). Mit Thionylchlorid, Acetylchlorid und anderen Säurechloriden setzt sich das Thionylphenylhydrazon zu *Diazobenzolchlorid* um (A. **270**, 114).

**Phenylhydrazinsulfonsäure**  $C_6H_5NH.NHSO_3H$ . Das Kaliumsalz entsteht bei der Reduction des benzoldiazosulfonsauren Kaliums mit schwefliger Säure oder Monoalkalisulfit. Ueber das Verhalten des Kaliumsalzes gegen Mineralsäuren und die Rolle, die es in der Geschichte der Entdeckung des Phenylhydrazins spielt, s. S. 150.

**p-Nitrophenylhydrazindisulfosäure**  $C_6H_4(NO_2)N(SO_3H)NH(SO_3H)$ . Ihr Dikaliumsalz bildet schwefelgelbe Nadelchen, welche aus Nitrodiazobenzolester, -nitrat oder Nitroisodiazobenzolkalium mit überschüssiger Sulfitlauge entstehen, sie liefert durch Spaltung mit Salzsäure p-Nitrophenylhydrazin und löst sich in überschüssiger Kalilauge zu einem rothen **Trikaliumsalz**  $C_6H_4(NO_2)N(SO_3K)NK(SO_3K)$  (B. **29**, 1830).

**Azobenzolphenylhydrazinsulfosäure**  $C_6H_5N:N.C_6H_4NH.NHSO_3H$ , blau-rote Nadeln, die sich schon unter  $100^0$  zersetzen, entsteht durch Einwirkung von  $SO_2$  auf eine concentrirte Lösung von Diazobenzolsulfat (S. 149). Mit Aldehyden condensirt sie sich unter Abspaltung der Sulfogruppe zu Hydrazonen (C. 1909 I, 355).

**Phenylbenzolsulfazid**  $C_6H_5NH.NH.SO_2C_6H_5$ , F.  $148-150^0$  u. Z., entsteht aus Phenylhydrazin und Benzolsulfochlorid in Aether und aus Diazobenzolsalzlösung mit  $SO_2$  (S. 149) oder Natriumhydrosulfit (B. **20**, 1238; **40**, 422).

Ueber die Einwirkung von  $PCl_3$ ,  $POCl_3$ ,  $PSCl_3$ ,  $AsCl_3$ ,  $BCl_3$ ,  $SiCl_4$  auf Phenylhydrazin s. A. **270**, 123.

**Carbonsäureabkömmlinge des Phenylhydrazins.**

Die Einführung von Carbonsäureresten der verschiedenen Art in Phenylhydrazin lässt sich ebenso leicht und meist auf dieselbe Weise bewirken, wie bei dem Anilin. Das Gebiet der so aus dem Phenylhydrazin entstehenden Verbindungen steht an Umfang dem Gebiet der Carbonsäureabkömmlinge des Anilins kaum nach, es in der Mannigfaltigkeit der Erscheinungen übertreffend.

Die Säurehydrazide und die Hydrazidosäuren haben sich ebenso wie die Phenylhydrazone zur Bildung heterocyclischer Verbindungen besonders befähigt erwiesen. Nach jeder Gruppe von Carbonsäureabkömmlingen des Phenylhydrazins werden die wichtigsten Heteroringbildungen übersichtlich zusammengestellt, die später in dem Abschnitt „Heterocyclische Verbindungen“ in anderem Zusammenhang abgehandelt werden.

Die *Nitrohydrazone*, *Amidrazone* und *Formazylverbindungen* werden im Anschluss an die einfacheren Carbonsäureabkömmlinge des Phenylhydrazins abgehandelt.



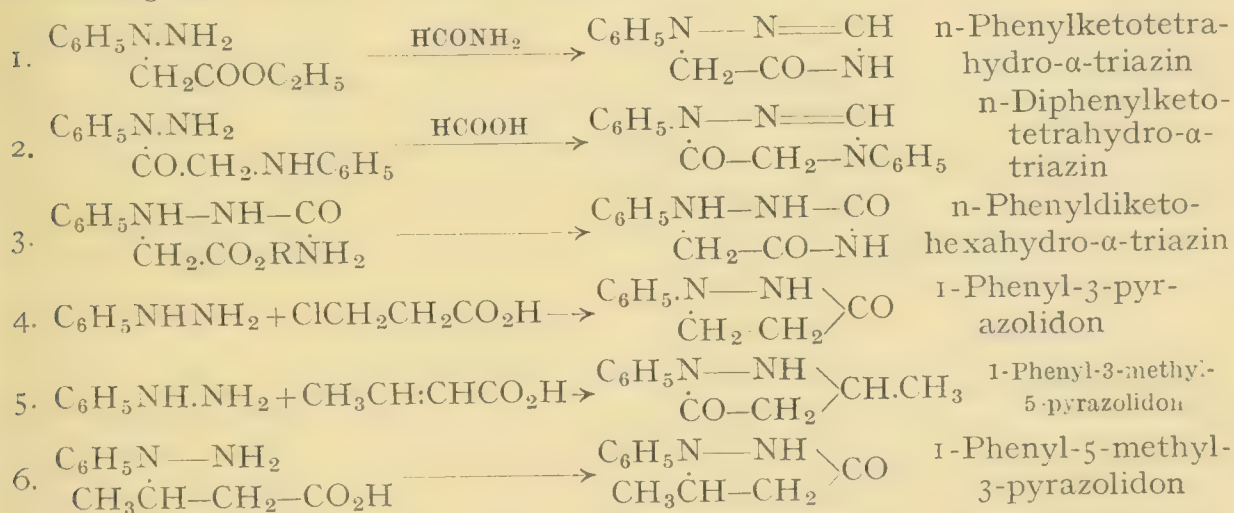


entsteht durch Reduction von *Nitrosophenylglycinester*  $C_6H_5N(NO)CH_2CO_2C_2H_5$  (B. 28, 1223); Amid, F. 150<sup>0</sup>, Anilid, F. 149<sup>0</sup>, as-Phenylhydrazid  $C_6H_5N(NH_2)CH_2CON(NH_2)C_6H_5$ , F. 155<sup>0</sup> (A. 301, 55); sym. Phenylhydrazid  $C_6H_5N(NH_2)CH_2.CONHNHC_6H_5$ , F. 178<sup>0</sup> (B. 29, 622).

as-Phenylhydrazido- $\beta$ -propionsäureester  $C_6H_5N(NH_2).CH_2.CH_2.CO_2C_2H_5$ , Kp.<sub>9</sub> 175<sup>0</sup>, aus Nitroso- $\beta$ -anilidopropionsäureester gewonnen (B. 29, 515). as-Phenylhydrazido- $\beta$ -buttersäure  $C_6H_5N(NH_2).CH(CH_3)CH_2COOH$ , F. 111<sup>0</sup>, aus  $\beta$ -Chlorbuttersäure mit Phenylhydrazin (J. pr. Ch. [2] 45, 87).

Heteroringbildungen der Phenylhydrazidosäuren. 1. Mit Formamid condensirt sich der asym. Phenylhydrazidoessigsäureester zu *Phenylketohydro- $\alpha$ -triazin*. 2. In ähnlicher Weise erhält man aus asym. Anilidoessigsäure- $\alpha$ -phenylhydrazid  $C_6H_5N(NH_2)CO.CH_2NHC_6H_5$  mit krystallisirter Ameisensäure *n-Diphenylketotetrahydro- $\alpha$ -triazin* (s. u.). 3. Der aus dem asym.-Phenylhydrazidoessigsäureester mit Kaliumcyanat entstehende 1-Phenylsemicarbazid-1-essigsäureester  $C_6H_5NH(CH_2CO_2R)NHCONH_2$ , liefert beim Verseifen *n-Phenyldiketohexahydro- $\alpha$ -triazin*.

Die den  $\beta$ -Oxysäuren entsprechenden Phenylhydrazidocarbonsäuren: 4, 5, 6 zeigen so leicht Anhydrid- (**Pyrazolidon-** oder **Lactazam-**)bildung, dass sie häufig nicht isolirt werden können.

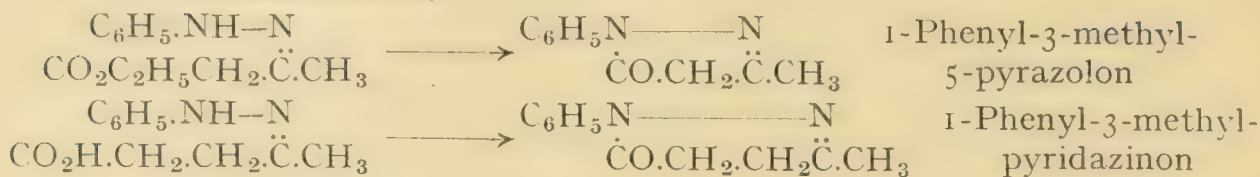
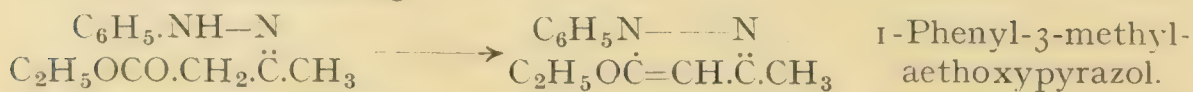


**Phenylhydrazinabkömmlinge der Monoketonsäuren.** Die  $\alpha$ -,  $\beta$ - und  $\gamma$ -Ketoncarbonsäureester reagiren mit Phenylhydrazin wie die Ketone unter Phenylhydrazonbildung. Auch die Phenylhydrazone von freien  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Ketoncarbonsäuren sind bekannt. Die Phenylhydrazone der  $\alpha$ -,  $\beta$ - und  $\gamma$ -Ketoncarbonsäureester lassen sich mit Chlorzink oder conc. Schwefelsäure in Indolabkömmlinge umwandeln (vgl. die Indolbildung der Ketonphenylhydrazone S. 156). Die Phenylhydrazone der  $\beta$ - und  $\gamma$ -Ketoncarbonsäureester und der freien  $\gamma$ -Ketoncarbonsäuren zeigen leicht Lactazambildung. Das **Laevulin-säurephenylhydrazon** (Bd. I) giebt 1-Phenyl-3-methylpyridazinon, unter anderen Bedingungen  $\alpha$ -Methylindol- $\beta$ -essigsäure. Das **Acetessigesterphenylhydrazon**  $C_6H_5NH.N=C(CH_3).CH_2CO_2C_2H_5$ , F. 50<sup>0</sup>, aus Acetessigester und Phenylhydrazin (B. 27, R. 793), liefert freiwillig das 1-Phenyl-3-methylpyrazolon (s. d.), dagegen mit Acetylchlorid oder überschüssiger Salzsäure das 1-Phenyl-3-methyl-5-aethoxy-pyrazol (s. d.).

Heteroringbildungen der Phenylhydrazonketonsäuren.

1. *Indolcondensation*: s. S. 156.



2. *Lactazambildung*:3. *Pyrazolbildung*:

**Phenylhydrazinderivate der Kohlensäure:** Sättigt man eine wässrige Emulsion von Phenylhydrazin mit Kohlensäure, so entsteht **phenylcarbaminsaures Phenylhydrazin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNH}\cdot\text{COONH}_3\text{NHC}_6\text{H}_5$ , eine weisse Krystallmasse (A. **190**, 123; C. 1901 II, 1051). **Phenylcarbaminsäureaethylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNHCOOC}_2\text{H}_5$ , F.  $86^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von  $\text{Cl}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$  auf eine aetherische Phenylhydrazinlösung. Auf  $240^\circ$  erhitzt geht es unter Abspaltung von Alkohol in *Diphenylurazin* über (A. **263**, 278; B. **26**, R. 20). **as-Phenylhydrazidoameisensäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NH}_2)\text{COOC}_2\text{H}_5$ , Oel, entsteht aus seiner *Acet*-Verbindung, die aus Acetphenylhydrazin mit Chlorameisenester gewonnen wird (B. **29**, 829; **32**, 10), giebt bei weiterer Behandlung mit Chlorameisenester: **Phenylhydrazido- $\alpha,\beta$ -dicarbonsäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $59^\circ$ , mit  $\text{COCl}_2$ : **Diphenylcarbaziddicarbonsäureester**  $\text{CO}[\text{NH}\cdot\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5]_2$ , F.  $159^\circ$ .  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Cyanphenylhydrazin**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CN})\text{N}\cdot\text{NH}_2$ , F.  $89^\circ$ , und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{NHCN}$ , unbeständiges Oel, entstehen nebeneinander bei der Einwirkung von Bromcyan auf Phenylhydrazin (C. 1907 II, 802). Die  $\alpha$ -Verbindung liefert beim Verseifen das

$\alpha$ -**Phenylsemicarbazid**, *Carbaminsäure- $\alpha$ -phenylhydrazid*  $\text{NH}_2\cdot\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$ , F.  $120^\circ$ .

$\beta$ -**Phenylsemicarbazid**, *Carbaminsäure- $\beta$ -phenylhydrazid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNHCONH}_2$ , F.  $172^\circ$ , aus Phenylhydrazinsalzen und Kaliumcyanat (A. **190**, 113) oder durch Erhitzen von Phenylhydrazin mit Harnstoff oder Urethan. Beim Erhitzen geht es in Phenylurazol und Diphenylurazin über unter Bildung von  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{NH}_3$  und Benzol (B. **21**, 1224). Durch Einwirkung von Kaliumhypochlorit bildet es Diazobenzolimid (B. **40**, 3033). Phenylsemicarbazid setzt sich mit  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{CSCl}_2$  und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NCCl}_2$  um zu *Oxybiazolon*-Verbindungen (B. **26**, 2870), wie das sym. Acetphenylhydrazin (S. 159). *Nitroso*-Verbindung s. S. 167. Homologe Arylsemicarbazide s. C. 1898 II, 199.

**m-Tolylsemicarbazid**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{CONH}_2$ , F.  $184^\circ$ , aus *m*-Tolylhydrazin und Harnstoff. Es besitzt antipyretische Eigenschaften (C. 1905 I, 196; II, 1299).

**2,4-Diphenylsemicarbazid**, *Phenylcarbaminsäure- $\alpha$ -phenylhydrazid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{NH}_2$ , F.  $165^\circ$ , wird am besten aus Phenylthiocarbaminsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNHCSSCH}_3$  (S. 161) gewonnen, indem man diesen mit Phenylcyanat zu  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCON}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{NHCSSCH}_3$  vereinigt, letzteren Körper mit Jodmethyl und Alkali in den Dimethylester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCON}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}:\text{C}(\text{SCH}_3)_2$  umwandelt und darauf mit verd. Schwefelsäure spaltet; das 2,4-Diphenylsemicarbazid wird durch Erhitzen über seinen Schmelzpunkt in das isomere **1,4-Diphenylsemicarbazid**, *Phenylcarbaminsäure- $\beta$ -phenylhydrazid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NHNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $176^\circ$ , umgelagert, welches sich von dem Isomeren besonders durch seine Reaction mit  $\text{FeCl}_3$ : Bildung eines Azokörpers, unterscheidet (B. **36**, 1362).

**Triphenylsemicarbazid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NCO}\cdot\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{NH}_2$ , F.  $128^\circ$ , entsteht in Form seiner *Acet*-Verbindung aus Diphenylharnstoffchlorid und  $\beta$ -Acetphenylhydrazin (B. **33**, 246).





**2,4-Diphenylsulfosemicarbazid**, *Phenylthiocarbaminsäure- $\alpha$ -phenylhydrazid*  $C_6H_5NHCSN(C_6H_5)NH_2$ , F.  $139^0$ , entsteht aus Phenylthiocarbaminsäure mit Anilin, sowie durch Vereinigung von Phenylsenföhl mit Phenylhydrazin. Es lagert sich analog dem 2,4-Diphenylsemicarbazid (S. 160), aber weit leichter als jenes, unter Wanderung der einen Phenylgruppe um in

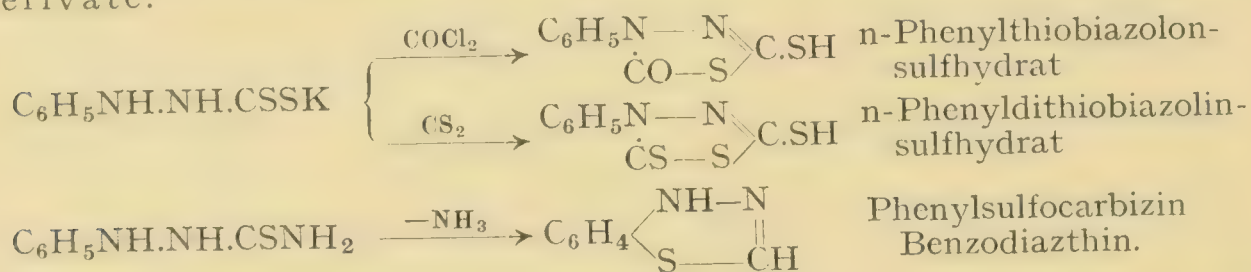
**2,4-Diphenylsulfosemicarbazid** oder *Phenylthiocarbaminsäure- $\beta$ -phenylhydrazid*  $C_6H_5NHCSNHNHC_6H_5$ , F.  $176^0$ . Beide isomeren Verbindungen geben mit Jodmethyl und Alkali isomere Methylaether  $C_6H_5N:C(SCH_3)N(C_6H_5)NH_2$  und  $C_6H_5N:C(SCH_3).NHNHC_6H_5$ . Mit Benzaldehyd reagiert das 2,4-Diphenylthiosemicarbazid glatt unter Bildung eines Benzylidenderivate, während die 1,4-Verbindung in diesem Sinne nicht reagiert. Weitere Umsetzungen der Isomeren siehe B. **34**, 320.

**Diphenylsulfofocarbazid**  $(C_6H_5NH.NH)_2CS$ , F.  $150^0$ , bildet sich beim Erhitzen von phenylsulfofocarbazinsäurem Phenylhydrazin auf  $100-110^0$ .

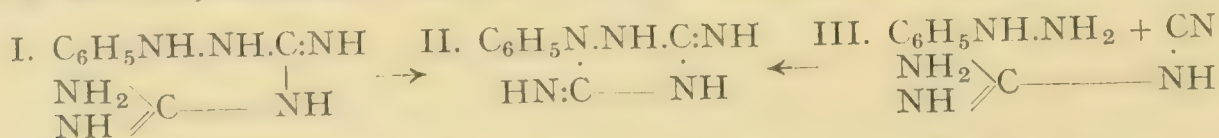
**Diphenylsulfofocarbazon**  $C_6H_5N=N.CSNH.NHC_6H_5$ , blauschwarze Kristalle, entsteht bei kurz andauerndem Kochen von Diphenylsulfofocarbazid mit mässig concentrirter alkoholischer Kalilauge.

**Diphenylsulfofocarbodiazon**  $(C_6H_5N=N)_2CS$ , aus Diphenylsulfofocarbazon durch Oxydation mit Mangansuperoxyhydrat, bildet rothe Nadelchen (A. **212**, 316).

Heteroringbildungen der Phenylhydrazinthiokohlensäurederivate:



Phenylhydrazinderivate des Guanidins: **Anilinoguanidin**  $NH:C(NH_2).NHNHC_6H_5$  und **Amidophenylguanidin**  $NH:C(NH_2).N(C_6H_5)NH_2$ , entstehen nebeneinander aus Cyanamid und Phenylhydrazin (B. **29**, R. 1109; vgl. J. pr. Ch. [2] **61**, 440; C. 1901 II, 591); unter anderen Bedingungen bildet sich ein Phenylhydrazinderivat des *Biguanids*, das leicht zersetzliche **Anilbiguanid**  $C_6H_5NH.NH.C:(NH).NH.C:(NH).NH_2$ . Beim Erwärmen mit Cyanamid geht das Anilbiguanid (I) in *n-Phenylguanazol* (II) über, das sich auch aus *Dicyandiamid* (III) mit Phenylhydrazin bildet (B. **24**, R. 649):



**Dianilinoguanidin**  $NH:C(NH.NHC_6H_5)_2$ , Bromhydrat, F.  $180^0$ , bildet sich als Nebenproduct bei der Einwirkung von Bromcyan auf Phenylhydrazin (S. 150).

**Phenylhydrazinderivate der Dicarbonsäuren.** Der *Oxanilsäure* und dem *Oxanilid* entsprechen **Oxalphenylhydrazilsäure**  $C_6H_5NH.NH.CO.CO_2H$ , F.  $110^0$  (A. **236**, 197), und das **Oxalphenylhydrazid**  $(C_6H_5NH.NH.CO)_2$ , F.  $278^0$ .

Von der *Malonsäure* leiten sich die folgenden Phenylhydrazinabkömmlinge ab: **Malonestersäurephenylhydrazid**, **Malonphenylhydrazilsäureester**  $C_6H_5NH.NH.CO.CH_2.COOC_2H_5$ , F.  $90^0$ , aus Malonestersäurechlorid mit Phenylhydrazin. Die Verbindung löst sich leicht in Kalilauge, und aus der Lösung fällt Salzsäure das **Malonylphenylhydrazid**, *1-Phenyl-3,5-pyrazolidon*

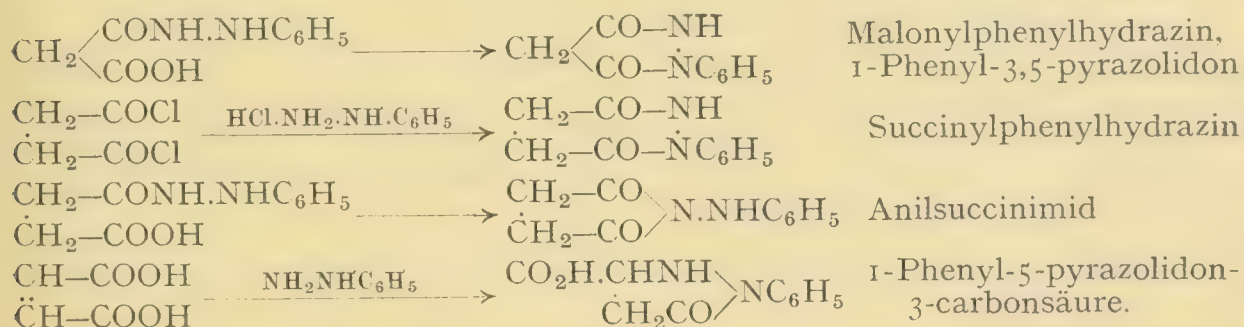


(Formel s. u.). **Malonyldiphenylhydrazid**  $(C_6H_5NH.NH.CO)_2CH_2$ , F. 187°, aus Malonsäureamid und Phenylhydrazin bei 200° (B. 25, 1550).

Von der *Aethylenbernsteinsäure* sind die entsprechenden Verbindungen wie von der Malonsäure bekannt. **Bernsteinphenylhydrazilsäureester**, F. 107°; **Succinylphenylhydrazin** (s. u.) aus Phenylhydrazinchlorhydrat und Succinylchlorid (B. 26, 2181). **Succinyldiphenylhydrazid**  $(CH_2CO.NH.NHC_6H_5)_2$ , F. 209° (B. 21, 2462). Dazu kommt das **Anilsuccinimid**  $(CH_2CO)_2NNHC_6H_5$ .

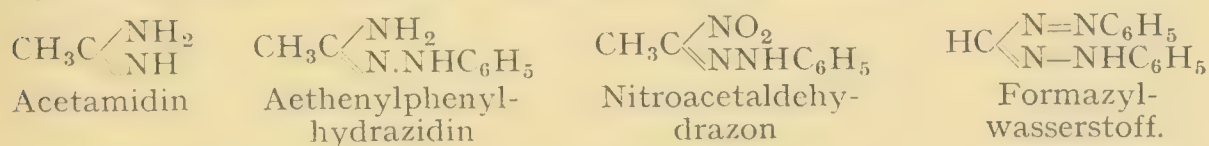
Phenylhydrazinderivate von Olefindicarbonsäuren und Oxydicarbonsäuren. Maleinsäureanhydrid liefert mit Phenylhydrazin das **Maleinphenylhydrazil**. Kocht man Maleinsäure oder Fumarsäure in Wasser gelöst mit überschüssigem Phenylhydrazin, so addirt es sich wie an Acryl- oder Crotonsäure und nach der Addition findet Lactazambildung (S. 159) statt (B. 26, 117), es entsteht *1-Phenyl-5-pyrazolidon-3-carbonsäure* (s. d.).

Heteroringbildungen der Phenylhydrazinderivate von Dicarbonsäuren:

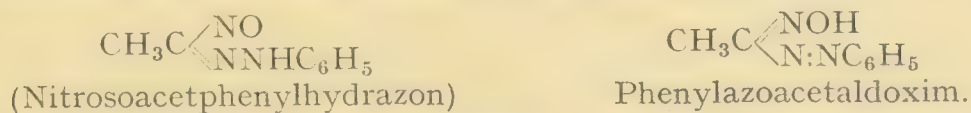


### Hydrazidine oder Amidrazone. Nitrazone. Phenylhydrazoaldoxime. Phenylazoaldoxime (Nitrosazone). Formazylverbindungen.

Im Anschluss an die Phenylhydrazinderivate der Carbonsäuren sind einige Klassen von Verbindungen abzuhandeln, die nach dem Typus der Amidine zusammengesetzt sind. Die Hydrazidine sind Amidine, deren Imidogruppe durch die Phenylhydrazongruppe ersetzt ist, bei den Nitrazonen ist ausserdem die Amidogruppe durch die Nitrogruppe, bei den Formazylverbindungen durch die Azophenylgruppe vertreten:



Hierzu treten ferner noch die Phenylazoaldoxime, die stabilen Umlagerungsproducte der sehr labilen Nitrosophenylhydrazone:



#### A. Hydrazidine und Amidrazone. Aethenylphenylhydrazidin

$CH_3C \begin{array}{l} \diagup N.NHC_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{array}$ . Das Chlorhydrat dieser Base entsteht durch Einwirkung von Phenylhydrazin auf salzsauren Acetimidooaether (B. 17, 2002).

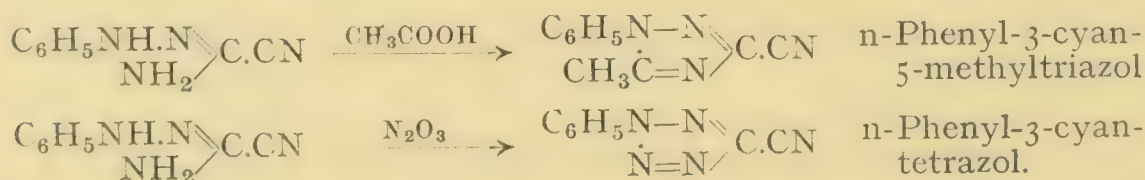
**Cyanamidrazon** oder **Dicyanphenylhydrazin**  $NC-C \begin{array}{l} \diagup N.NHC_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{array}$ , F. 160° unter Zers., und **Diamidrazon** oder **Cyanphenylhydrazin**  $(C_6H_5.NH.N \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown NH_2 \end{array} C)_2$ , F. 225°, entstehen durch Einwirkung von Cyan auf Phenylhydrazin. Das Dicyanphenylhydrazin entsteht auch durch Reduction des Blausäureadditionspro-

ducts des Diazobenzolcyanids (S. 128), welchem daher wahrscheinlich die folgende Formel zukommt:  $C_6H_5N:NC \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CN \end{matrix}$  (B. 28, 2082; A. 287, 300). Die Constitution des Cyanamidrazons folgt aus seiner Bildung durch Einwirkung von Phenylhydrazin auf *Flaveanwasserstoff*  $NC-C \begin{matrix} \diagup S \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$ , die Constitution des Diamidrazons aus seiner Bildung durch Einwirkung von Phenylhydrazin auf *Rubeanwasserstoff*  $NH_2 \begin{matrix} \diagup S \\ \diagdown \end{matrix} C-C \begin{matrix} \diagup S \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$  (s. Bd. I) und auf Oxaldiamidoxim  $HON \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} C-C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$  (B. 26, 2385). Das Diamidrazon entsteht auch durch reductive Spaltung des Diformazyls (S. 166).

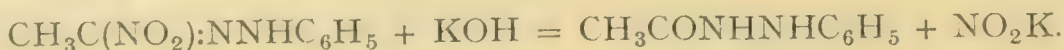
**Acetylamidrazon**, *Brenztraubensäurephenylhydrazidin*  $CH_3CO.C \begin{matrix} \diagup N.NHC_6H_5 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$

F. 182°, entsteht aus dem Formazylmethylketon (S. 166) durch Reduction mit Schwefelammonium (B. 26, 2783).

Heteroringbildungen bei Amidrazonen. Die Amidrazone condensiren sich mit Carbonsäuren, deren Anhydriden oder Chloriden zu heterocyclischen Verbindungen der *Triazol*gruppe (s. d.). Mit salpetriger Säure gehen die Amidrazone in *Tetrazol*körper (s. d.) über. Cyanamidrazon giebt mit Essigsäureanhydrid: n-Phenyl-3-cyan-5-methyltriazol, mit salpetriger Säure: n-Phenyl-3-cyantetrazol:



B. **Nitrohydrazone** oder **Nitrazone** sind die den Amidrazonen entsprechenden Nitroverbindungen; sie entstehen aus den Alkalisalzen primärer Nitroparaffine (Bd. I) mit Diazoniumsalzen und wurden früher als Nitroazoparaffine (S. 143) betrachtet; die freien Verbindungen sind jedoch wahrscheinlich als nitrirte Hydrazone aufzufassen, während sich ihre Metallsalze von der tautomeren Form der Phenylazonitrosäure:  $RC \begin{matrix} \diagup NOOH \\ \diagdown N:NC_6H_5 \end{matrix}$  ableiten. Durch Alkalien werden sie leicht in Nitrite und  $\beta$ -Acidylphenylhydrazide gespalten (B. 31, 2626):



Gewisse polyhalogenirte Diazoverbindungen vereinigen sich mit primären Nitroparaffinen auch im Molecularverhältnis 2:1, wobei gemischte Azoverbindungen entstehen (B. 36, 3833).

**Nitroformaldehydrazon**  $CH(NO_2):N.NHC_6H_5$  zwei Formen;  $\alpha$ - F. 75°,  $\beta$ - F. 85° (B. 34, 2002), giebt mit Diazomethan einen unbeständigen O-Methylaether  $HC(:NOOCH_3)N:NC_6H_5$ , F. 54°, mit Jodmethyl und Natriummethylat dagegen ein N-Methylderivat  $HC(NO_2):NN(CH_3)C_6H_5$ , F. 92°, welches bei der Reduction Phenylmethylformhydrazidin  $CH(NH_2):NN(CH_3)C_6H_5$ , F. 101°, und weiterhin Methylamin und  $\alpha$ -Phenylmethylhydrazin liefert (B. 34, 574).

**Nitroacetaldehydrazon**  $CH_3C(NO_2):NNHC_6H_5$ , gelbe Blättchen, F. 142°, giebt mit Diazomethan den O-Methylaether  $CH_3C(:NOOCH_3).N:NC_6H_5$ , F. 68°.

C. **Phenylhydrazoaldoxime** und **Phenylazoaldoxime** (Nitrosazone).  
Bildungsweisen: 1. Reducirt man die Nitrazone mit alkohol. Schwefelammon,



so entstehen Phenylhydrazoaldoxime, welche durch Eisenchlorid leicht zu den Phenylazoaldoximen oxydirt werden:



2. Die O-Methylaether der Nitrazone (s. o.) zerfallen beim Kochen mit Wasser glatt in Formaldehyd und Phenylazoaldoxime:



3. Aus den Aldehydphenylhydrazonen entstehen mit Amylnitrit und Natriumalkoholat oder Pyridin in erster Phase wahrscheinlich die sehr labilen Nitrosohydrazone (Nitrosazone), die sich leicht in die Azoaldoxime umlagern (B. **35**, 54, 108; **36**, 53, 86, 347):



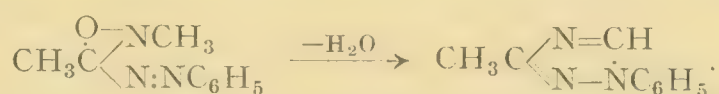
Die Arylhydrazone der Glyoxylsäure gehen durch Einwirkung von salpetriger Säure unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in Phenylazoaldoxime über (C. 1905 I, 1538).

**Phenylhydrazoformaldoxim**  $\text{HC}(:\text{NOH})\text{NH}.\text{NHC}_6\text{H}_5$ , weisse Nadeln, F.  $113^\circ$ , aus Nitroformaldehydhydrazon mit alkoh. Schwefelammon, giebt durch Oxydation mit Eisenchlorid

**Phenylazoformaldoxim**  $\text{HC}(:\text{NOH})\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , goldgelbe Nadeln, F.  $94^\circ$  u. Z.

**Phenylhydrazoacetaldoxim**  $\text{CH}_3\text{C}(:\text{NOH})\text{NHNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $128^\circ$ , aus Nitroacetaldehydhydrazon, giebt durch Oxydation

**Phenylazoacetaldoxim**  $\text{CH}_3\text{C}(:\text{NOH})\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , F.  $118^\circ$ ; dieses entsteht auch aus dem O-Methylaether des Nitroacetaldehydhydrazons (s. o.) beim Kochen mit Wasser, ferner aus Acetaldehydphenylhydrazon oder Benzolazoethan (S. 143) mit Amylnitrit und Natriumaethylat oder Pyridin, sowie schliesslich aus Acetaldehyd-Ammoniak mit Nitrosophenylhydrazin (B. **35**, 1009). Sein Ag-Salz giebt mit Jodmethyl den O-Methylaether  $\text{CH}_3\text{C}(:\text{NOCH}_3)\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , Oel, Kp.<sub>12</sub>  $134^\circ$ , das Na-Salz mit Jodmethyl dagegen einen N-Methylaether, F.  $96^\circ$ ; der letztere Aether erleidet leicht unter dem Einfluss von Natriumalkoholat cyclische Condensation zu *Phenylmethyltriazol*:



Durch Salzsäure werden die Phenylazoaldoxime unter primärer Addition und Wanderung des Chloratoms in den Benzolkern in Chlorphenylhydrazoaldoxime umgewandelt:



D. **Formazylverbindungen** sind stark gefärbte, meist rothe, gut krystallisirende Substanzen, ihre Sulfosäuren Farbstoffe (vgl. Formazylbenzolsulfosäuren B. **33**, 747). Sie entstehen 1. aus Phenylhydrazonen und norm. Diazobenzol meist in alkalischer Lösung; 2. aus Phenylhydrazin und Phenylhydraziden, wobei sich das zunächst entstandene Hydrazonhydrazid, unter dem Einfluss von Phenylhydrazin, mit Verlust von zwei Wasserstoffatomen oxydirt; 3. aus den den Imidchloriden entsprechenden Phenylhydrazidchloriden mit Phenylhydrazin (B. **27**, 320; **29**, 1386).

**Formazylwasserstoff**  $\text{HC} \begin{array}{l} \text{N}:\text{NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N}.\text{NHC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F.  $116^\circ$ , wird durch Einwirkung von Diazobenzolacetat auf Malonsäure und aus Formazylcarbonsäure beim Schmelzen, sowie aus dem Acetylformazylwasserstoff  $\text{CH}(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5):\text{NN}$

$(\text{COCH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$ , welcher beim Acetylieren der Formazylcarbonsäure entsteht, mit methylalkoh. Kali erhalten (J. pr. Ch. [2] **65**, 131).

**Methylformazyl**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5):\text{NNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $121^\circ$ , aus Acetaldehyd-phenylhydrazon oder Brenztraubensäurephenylhydrazon mit Diazobenzolalkali (J. pr. Ch. [2] **64**, 213; B. **36**, 87).

**Formazylmethylketon**  $\text{CH}_3\text{CO.C} \begin{array}{l} \diagup \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N.NHC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F.  $134^\circ$ , entsteht aus Aceton, Acetessigsäure, Brenztraubenaldehydhydrazon und Benzolazoacetylaceton mit Diazobenzol (B. **25**, 3211).

**Formazylcarbonsäure**  $\text{CO}_2\text{H.C} \begin{array}{l} \diagup \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N.NHC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F.  $158^\circ$  u. Z., wird durch Verseifen des **Formazylcarbonsäureaethylesters**, F.  $117^\circ$ , erhalten, der sich bei der Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Acetessigester, Oxalessigester oder auf Phenylhydrazonmesoxalestersäure bildet (J. pr. Ch. [2] **65**, 123).

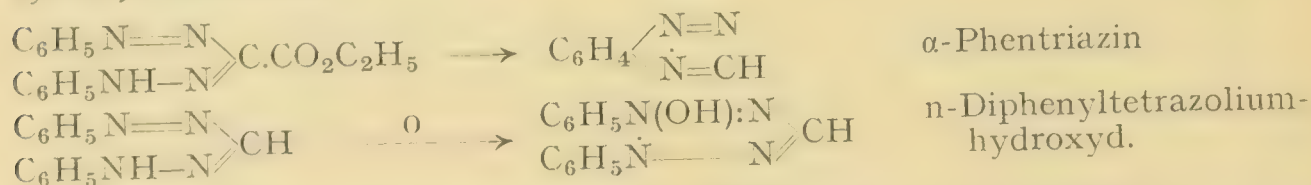
**Diformazyl**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:N} \begin{array}{l} \diagdown \text{C.C} \begin{array}{l} \diagup \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N.NHC}_6\text{H}_5 \end{array} \\ \diagup \text{C}_6\text{H}_5\text{NH.N} \end{array}$ , F.  $226^\circ$ , grünlich braune, diamantglänzende Blättchen, entsteht aus Lävulinsäure, aus Hydrochelidonsäure oder Acetondiessigsäure und aus Dioxyweinsäureosazon mit Diazobenzol.

**Formazylacrylsäure**  $\text{CO}_2\text{H.CH:CH.C} \begin{array}{l} \diagup \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{N.NHC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F.  $129^\circ$  u. Zers., entsteht durch Einwirkung von Diazobenzolacetat auf Glutaconsäure (B. **40**, 4927).

**Formazylazobenzol, Phenylazoformazyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{N})_2\text{C}=\text{N.NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $162^\circ$ , aus Formazylcarbonsäure, Glyoxylsäurephenylhydrazon oder Acetaldehyd mit Diazobenzol in alkalischer Lösung (J. pr. Ch. [2] **64**, 199). Bei der Einwirkung von Diazobenzolalkali auf Brenztraubensäure bildet sich zunächst **Formazylglyoxalsäure**  $\text{COOH.CO.C}(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5):\text{N.NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $166^\circ$ , welche durch weitere Einwirkung des Diazobenzols in Oxalsäure und Phenylazoformazyl zerlegt wird (J. pr. Ch. [2] **64**, 204).

**Nitroformazyl**  $\text{NO}_2\text{C}(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5):\text{NNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $153^\circ$ , aus Nitromethan-natrium mit Diazobenzolnitrat, ist zugleich Formazyl- und Nitrazonverbindung (B. **27**, 156; vgl. B. **33**, 2043).

Heteroringbildungen bei Formazylverbindungen. Durch Einwirkung starker Mineralsäuren bilden die Formazylverbindungen unter Abspaltung von Anilin *Phentriazin*derivate: Formazylcarbonsäureester giebt  $\alpha$ -*Phentriazin* (s. d.). Durch Oxydation geben die Formazylverbindungen Tetrazoliumverbindungen: aus Formazylwasserstoff wird *n-Diphenyltetrazoliumhydroxyd* erhalten:



**16. Phenylnitrosohydrazin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{NO} \\ \diagdown \text{NH}_2 \end{array}$  oder  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNHNO}$ , gelbbraune krystallinische Flocken, die leicht in Diazobenzolimid S. 139) übergehen (A. **190**, 89), entsteht aus Phenylhydrazin und salpetriger Säure; durch einen Ueberschuss von salpetriger Säure wird Phenylhydrazin zu Diazobenzolnitrat oxydirt (C. 1897 I, 381; B. **33**, 1718). Beim Erhitzen in indifferenten Lösungsmitteln zerfällt das Phenylnitrosohydrazin in Stickoxydul und Anilin (B. **41**, 2809). Durch Reduction wird es unter Rückbildung von Phenylhydrazin gespalten; ähnlich verhalten sich die Nitrosoderivate alkylirter Phenylhydrazine: **Nitroso- $\alpha,\beta$ -diaethylphenylhydrazin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NO}$  liefert Aethylanilin und Aethylhydrazin (B. **36**, 202). Dagegen werden bei



der Reduction des **Nitrosoformylphenylhydrazins**  $C_6H_5N(NO)NHCHO$ , F.  $85^0$  u. Z., und des **Nitrosoacetylphenylhydrazins**  $C_6H_5N(NO)NHCOCH_3$ , F.  $63^0$  u. Z., mit Natriumamalgam und Alkohol Derivate des hypothetischen *Phenyltriazans*  $C_6H_5N(NH_2)_2$  erhalten, die in Form ihrer Benzylidenverbindungen isolirt wurden: **Benzylidenformylphenyltriazan**  $C_6H_5N(N:CHC_6H_5)NHCHO$ , F.  $183^0$  u. Z., und **Benzylidenacetylphenyltriazan**  $C_6H_5N(N:CHC_6H_5)NHCOCH_3$ , F.  $163^0$  u. Z. (B. **35**, 1900). **Nitrosophenylsemicarbazid**  $C_6H_5N(NO)NHCONH_2$ , F.  $127^0$  u. Z., aus Phenylsemicarbazid mit  $NO_2Na$  und Essigsäure, zersetzt sich allmählich schon bei gewöhnlicher Temperatur, schneller beim Erhitzen unter Bildung von Phenylazocarbamid (S. 128); beim Kochen mit Kalilauge entsteht Diazobenzolimid (B. **28**, 1925).

**17a. Tetrazone, Tetrazene**, die sich von dem hypothetischen Stickstoffwasserstoff  $NH_2-N=N-NH_2$  ableiten, entstehen aus den asym. Alkylphenyl- oder Diphenylhydrazinen durch Oxydation mit  $HgO$  in alkoh. oder aetherischer Lösung, oder mittelst verdünnter Eisenchloridlösung:



Es sind feste Körper, die beim Schmelzen oder Kochen mit verdünnten Säuren Zersetzung erleiden. **Dimethyldiphenyltetrazon**  $C_6H_5.N(CH_3)N_2.N(CH_3)C_6H_5$ , F.  $133^0$ . **Diaethyldiphenyltetrazon**, F.  $108^0$  (A. **252**, 281). **Tetra-phenyltetrazon**  $(C_6H_5)_2N.N_2.N(C_6H_5)_2$ , F.  $123^0$ , aus as-Diphenylhydrazin, **p-Tetratolyltetrazon**  $(CH_3C_6H_4)_2N.N_2.N(C_6H_4CH_3)_2$ , feurigelbe Nadeln, F.  $134^0$  u. Z., aus as-p-Ditolyldiazin mit  $MnO_4K$  in Acetonlösung. Beim Erhitzen in indifferenten Lösungsmitteln zerfallen die quaternären Tetrazone in Stickstoff und Tetraarylhydrazine. In conc. Säuren lösen sie sich unter Stickstoffentwicklung mit intensiv blauer Farbe, wobei die gleichen Umwandlungsproducte, wie aus den entsprechenden Tetraarylhydrazinen (s. S. 151) erhalten werden (B. **41**, 3502).

**17b. Hydrotetrazone, Tetrazane**, die sich vom hypothetischen Stickstoffwasserstoff  $NH_2.NH.NH.NH_2$  ableiten, wurden durch Oxydation von Aldehydphenylhydrazonen mit  $HgO$  oder Amylnitrit erhalten (B. **26**, R. 55; **27**, 2920), z. B. aus Benzalphenylhydrazon die Verbindung  $C_6H_5.CH:N.NC_6H_5$   $C_6H_5.CH:N.NC_6H_5$  **Dibenzaldiphenyldihydrotetrazon**, F.  $190^0$ ; unter dem Einfluss anderer Oxydationsmittel, z. B. des Luftsauerstoffs in alkalischer Lösung werden die Aldehydazone zu Osazonen von Diketonen, z. B. das Benzaldehydrazon zu Benzilosazon oxydirt (A. **305**, 165). Ueber eine dritte Art der Oxydation zu sog. *Dehydrobenzalphenylhydrazon*  $C_6H_5C.N:NHC_6H_5$   $C_6H_5N.N:CHC_6H_5$ , F.  $207^0$ , s. C. 1897 II, 899; B. **34**, 528 u. a. O.

**18. Buzylen- oder Diazohydrazoverbindungen.** In dem **Hippurylphenylbuzylen**  $C_6H_5N=N-NH-NHCO.CH_2NHCOC_6H_5$ , F.  $84^0$ , liegt ein Hippursäure-Abkömmling des noch unbekanntes Stickstoffwasserstoffs: *Buzylen*  $NH=N-NH-NH_2$  vor (B. **26**, 1268). Es entsteht aus Hippurylhydrazin und Diazobenzolsulfat. — Von demselben Stickstoffwasserstoff leitet sich das **Diazobenzolphenylhydrazid**  $C_6H_5N:N.N(C_6H_5).NH_2$ , F.  $71^0$  u. Z., ab, welches 1. aus Diazobenzol und Phenylhydrazin, 2. aus Phenylhydrazin durch Oxydation mit Jodlösung (J. pr. Ch. [2] **66**, 336) erhalten worden ist. Nach der ersteren Methode sind auch eine Reihe kernsubstituierter Derivate dargestellt worden. Aehnlich wie die asym. Hydrazine zu den Tetrazonen (s. o.), so werden diese Diazophenylhydrazide durch Oxydation mit  $MnO_4K$  in Körper übergeführt, die eine Kette von 8 N-Atomen enthalten.

**19. Die Oktazone:** **Bisdiazobenzoldiphenyltetrazon**, *Tetraphenyloktazon*  $C_6H_5N:N.N(C_6H_5)N:N.N(C_6H_5)N:NC_6H_5$ , F.  $51^0$ ; **Bisbromdiazobenzoldiphenyltetrazon**, F.  $60^0$ . Diese Substanzen sind sehr leicht zersetzlich und explosiv (B. **33**, 2741).

#### 4. Aromatische Phosphor-, Arsen-, Antimon-, Wismut-, Bor-, Silicium- und Zinnverbindungen (vgl. Bd. I).

An die aromatischen Stickstoffverbindungen reihen sich die Phenylverbindungen des Phosphors, Arsens, Antimons, Wismuts, Bors, Siliciums und Zinns. Zur Gewinnung derartiger Körper dienen in erster Linie die Chloride der genannten Elemente, die sich 1. mit Benzol in der Glühhitze unter Abspaltung von Salzsäure, 2. mit Benzol und Aluminiumchlorid, 3. mit Quecksilberdiphenyl, 4. mit Phenylmagnesiumbromid (B. **37**, 4620), 5. mit Natrium und Chlorbenzol oder Brombenzol umsetzen. Sie entstehen 6. aus Legierungen der Elemente mit Alkalimetallen und Halogenbenzolen.

Eine besondere Bedeutung beanspruchen in Folge ihrer Trypanosomen tötenden Wirkung eine Reihe aromatischer Arsenverbindungen, die sich in Folge ihrer relativ geringen Giftigkeit als Heilmittel bei Protozoenkrankheiten hervorragend bewährten. Dabei zeigte sich, dass den dreiwertiges Arsen enthaltenden Verbindungen eine weit grössere Wirksamkeit zukommt, als den, der Kakodylsäure (Bd. I) entsprechenden, fünfwerthiges Arsen enthaltenden aromatischen Verbindungen (B. **42**, 17). Das Mononatriumsalz der p-Amidophenylarsinsäure (S. 169) findet unter dem Namen *Atoxyl* zur Bekämpfung der Schlafkrankheit, das Diamidodioxyarsenobenzol (S. 169) in Form seines Dichlorhydrats unter dem Namen *Salvarsan* (P. Ehrlich-Hata 606) in der Therapie der Syphilis Verwendung.

**Phenylphosphorverbindungen.** 1876 gelang es Michaelis durch Darstellung des Phosphenylchlorides, des Ausgangsmaterials zur Gewinnung der Phosphenylverbindungen, die experimentellen Schwierigkeiten zu überwinden, die sich der Vereinigung des Phenylrestes mit Phosphor entgegenstellten (A. **181**, 265; **293**, 193, 325; **294**, 1). Einige Phosphenylverbindungen entsprechen in der Zusammensetzung bekannten aromatischen stickstoffhaltigen Substanzen, woran die Namen der betreffenden Phosphenylverbindungen erinnern:

Anilin	$C_6H_5NH_2$	$C_6H_5PH_2$	Phenylphosphin
Nitrobenzol	$C_6H_5NO_2$	$C_6H_5PO_2$	Phosphinobenzol
Azobenzol	$C_6H_5N:NC_6H_5$	$C_6H_5.P:PC_6H_5$	Phosphobenzol.

**Phenylphosphin**, *Phosphanilin*  $C_6H_5PH_2$ , Kp.  $160^0$ , entsteht aus Phosphenylchlorid durch Behandeln mit Jodwasserstoff und dann mit Alkohol. Es ist eine widerlich riechende Flüssigkeit. An der Luft oxydirt sich Phenylphosphin zu **Phosphenyloxyd**  $C_6H_5PH_2O$ , eine in Wasser lösliche krystallinische Masse. Mit HJ vereinigt sich Phenylphosphin zu **Phenylphosphoniumjodid**  $C_6H_5PH_3J$ , aus welchem durch Wasser wieder Phenylphosphin abgeschieden wird.

**Phosphenylchlorid**  $C_6H_5PCl_2$ , Kp.  $225^0$ ,  $D_{29} 1,319$ , bildet eine stark lichtbrechende, an der Luft rauchende Flüssigkeit. Es entsteht 1. beim Durchleiten von  $C_6H_6$  und  $PCl_3$  durch rothglühende Röhren (A. **181**, 280); beim Erhitzen 2. von Quecksilberdiphenyl mit  $PCl_3$ , 3. von Benzol mit  $PCl_3$  und Aluminiumchlorid. Mit Hilfe der letzteren Reaction wurde der Chlorphosphinrest auch in *Dimethylanilin* (B. **21**, 1497) und in *Phenolalkyläther* eingeführt (B. **27**, 2559). Das Phosphenylchlorid verbindet sich mit Chlor, Sauerstoff und Schwefel zu **Phosphenyltetrachlorid**  $C_6H_5PCl_4$ , F.  $73^0$ ,



**Phosphenyloxychlorid**  $C_6H_5PCl_2O$ , Kp.  $258^{\circ}$  und **Phosphenylsulfochlorid** Kp.<sub>130</sub>  $205^{\circ}$ . Das Phosphenylchlorid geht mit Wasser in **phosphenylige Säure**  $C_6H_5PHO.OH$ , F.  $70^{\circ}$ , das Phosphenyltetrachlorid in **Phosphenylsäure**  $C_6H_5PO(OH)_2$ , F.  $150^{\circ}$ , über. **p-Tolylyphosphorchlorür**  $CH_3[4]C_6H_4[1]PCl_2$ , giebt ein Tetrachlorid, das mit Anilin **Tolyltrianilidophosphoniumchlorid**  $(CH_3)[4]C_6H_4P[1](NHC_6H_5)_3Cl$ , F.  $245^{\circ}$ , liefert; aus letzterem wird mit Natronlauge das Hydroxyd  $CH_3C_6H_4P(NHC_6H_5)_3OH$ , F.  $240^{\circ}$ , gewonnen (B. 28, 2214).

**Phosphinobenzol**, *Phosphenylsreanhydrid*  $C_6H_5PO_2$ , F.  $100^{\circ}$ , aus Phosphenyloxychlorid und phosphenyliger Säure (B. 25, 1747). **Phosphobenzol**  $C_6H_5P:PC_6H_5$ , F.  $150^{\circ}$ , aus Phosphenylchlorid und Phenylphosphin (B. 10, 812).

**Diphenylphosphinchlorid**  $(C_6H_5)_2PCl$ , Kp.  $320^{\circ}$ , aus Phosphenylchlorid allein bei  $280^{\circ}$ , mit Quecksilberdiphenyl bei  $220^{\circ}$  (B. 21, 1505). Es liefert mit Phenol: **Phenoxyldiphenylphosphin**  $(C_6H_5)_2POC_6H_5$ , Kp.<sub>62</sub>  $265-270^{\circ}$  (B. 18, 2118), mit verd. Natronlauge: **Diphenylphosphin**  $(C_6H_5)_2PH$ , Kp.  $280^{\circ}$  und **Diphenylphosphinsäure**  $(C_6H_5)_2POOH$ , F.  $190^{\circ}$  (B. 15, 801).

**Triphenylphosphin**  $(C_6H_5)_3P$ , F.  $75^{\circ}$ , Kp. gegen  $360^{\circ}$ , entsteht aus Brombenzol und Phosphenylchlorid oder Phosphortrichlorid mit Natrium (B. 18, R. 562), sowie durch Einwirkung von Phenylmagnesiumbromid auf Phosphortrichlorid (B. 37, 4621). Es vereinigt sich mit Halogenalkylen zu quaternären Phosphoniumsalzen; mit  $\alpha$ -Halogenketonen z. B. Chloraceton  $CH_3COCH_2Cl$  entstehen Verbindungen, die leicht in sog. *Phosphorketobetaïne* z. B.  $(C_6H_5)_3P \begin{matrix} \langle CH_2 \\ O \dots \end{matrix} C \begin{matrix} \langle OH \\ CH_3 \end{matrix}$ , übergehen (B. 32, 1566). Es verbindet sich ferner mit Brom zu **Triphenylphosphinbromid**  $(C_6H_5)_3PBr_2$ , das mit Natronlauge gekocht in **Triphenylphosphindihydroxyd**  $(C_6H_5)_3P(OH)_2$  verwandelt wird; letzteres geht bei  $100^{\circ}$  in das **Triphenylphosphinoxid**  $(C_6H_5)_3PO$ , F.  $156^{\circ}$ , Kp. über  $360^{\circ}$ , über. Dasselbe erhält man auch aus  $C_6H_5MgBr$  und  $POCl_3$  (C. 1904 II, 1638).

Das Triphenylphosphinoxid  $(C_6H_5)_3PO$  ist isomer mit Phenoxyldiphenylphosphin  $(C_6H_5)_2POC_6H_5$  (s. o.), beide Verbindungen liefern bei der Dampfdichtebestimmung unter vermindertem Druck (Bd. I) auf die einfachen Molecularformeln stimmende Werthe. In dem Triphenylphosphinoxid ist daher der Phosphor fünfwerthig, in dem Phenoxyldiphenylphosphin dreiwertig (Michaelis und La Coste, B. 18, 2118).

**Phenylarsenverbindungen.** Durch ähnliche Reactionen, wie sie zur Gewinnung der Phenylsubstitutionsproducte des Phosphorchlorürs angewendet werden, hat man: **Phenylarsenchlorür**  $C_6H_5AsCl_2$ , **Diphenylarsenchlorür**  $(C_6H_5)_2AsCl$ , **Triphenylarsin**  $(C_6H_5)_3As$ , **Phenylarsinsäure**  $C_6H_5AsO(OH)_2$ , **Diphenylarsinsäure**  $(C_6H_5)_2AsOOH$ , **Arsenobenzol**  $C_6H_5As:AsC_6H_5$  dargestellt (A. 201, 191; 207, 195; 270, 139; 321, 141; B. 19, 1031; 25, 1521; 27, 263).

**p-Amidophenylarsinsäure**, *Arsanilsäure*,  $NH_2C_6H_4AsO(OH)_2$ , weisse, glänzende Nadeln, F. über  $200^{\circ}$ , entsteht neben der **p<sub>2</sub>-Diamidodiphenylarsinsäure**  $(NH_2C_6H_4)_2AsOOH$ , F.  $232^{\circ}$ , durch Erhitzen von arsensaurem Anilin auf  $190-200^{\circ}$  (B. 41, 2367). Durch Reduction mit HJ und  $SO_2$  geht die Amidophenylarsinsäure in **p-Amidophenylarsinoxid**  $NH_2C_6H_4AsO, 2H_2O$ , durch Zinn und Salzsäure in das gelb gefärbte **p<sub>2</sub>-Diamidoarsenobenzol**  $NH_2C_6H_4As:AsC_6H_4NH_2$ , F.  $140^{\circ}$ , über (C. 1909 I, 963).

Aus der Arsanilsäure entsteht über die Diazoverbindung die **p-Oxyphenylarsinsäure**  $HOC_6H_4As(OH)_2$ , F.  $174^{\circ}$ , die auch direct durch Erhitzen von Phenol mit Arsensäure erhalten werden kann (C. 1909 I, 807). Aus dieser wird durch Nitriren und Reduction über die m-Amido-p-oxyphenylarsinsäure  $HO(NH_2)C_6H_3AsO(OH)_2$  das **m,m-Diamido-p,p-dioxyarsenobenzol**

$\text{HO}(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_3\text{As}:\text{AsC}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)\text{OH}$  gewonnen, dessen Dichlorhydrat das oben erwähnte *Salvarsan* darstellt. Homologe Amidophenylarsinsäuren und deren Umwandlungsproducte s. B. **41**, 3859.

**Triphenylstibin**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Sb}$ , F.  $48^\circ$ , entsteht aus  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  und  $\text{SbCl}_3$  (B. **37**, 4621), sowie durch Eintragen von Natrium in eine Lösung von Chlorbenzol und Antimonchlorür in Benzol (A. **233**, 43); es liefert beim Erhitzen mit Antimonchlorür in Xylol: **Phenylstibinchlorür**, F.  $58^\circ$ , Kp.  $290^\circ$ , von welchem aus das **Oxyd**, **Sulfid**, **Tetrachlorid** und die **Phenylstibinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SbO}(\text{OH})_2$  bereitet wurden (B. **31**, 2910). **Triphenylstibinsulfid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SbS}$ , F.  $120^\circ$ , aus Triphenylstibinbromid mit alkoholischem  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$  (B. **41**, 2762).

**Wismuttriphenyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Bi}$ , F.  $78^\circ$ , aus Wismutnatrium und Brombenzol (A. **251**, 324; B. **37**, 4622). **Diphenylwismutjodid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{BiJ}$ , F.  $133^\circ$  (B. **30**, 2843).

**Phenylborverbindungen.** Durch Einwirkung von Quecksilberdiphenyl auf Borchlorid entsteht **Phenylborchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{BCl}_2$ , F.  $0^\circ$ , Kp.  $175^\circ$ , und **Diphenylborchlorid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{BCl}$ , Kp.  $271^\circ$ ; **Phenylborbromid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{BBr}_2$ , F.  $33^\circ$ , Kp.  $20\ 100^\circ$ , **Diphenylborbromid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{BBr}$ , F.  $25^\circ$  (B. **27**, 244; A. **315**, 29).

**Phenylsiliciumverbindungen.** **Phenylsiliciumchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SiCl}_3$ , Kp.  $197^\circ$ , entsteht aus Siliciumtetrachlorid mit Quecksilberdiphenyl (Ladenburg, A. **173**, 151), oder Phenylmagnesiumbromid. Mit Wasser liefert es die **Silicobenzoensäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SiOOH}$ , F.  $92^\circ$ , mit Alkohol den **Orthosilicobenzoensäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$ , Kp.  $137^\circ$ , den man auch aus Orthokieselsäureester mit  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  erhalten kann (B. **41**, 2946). **Siliciumphenyltriaethyl**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ , flüssig, Kp.  $230^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Zinkaethyl auf Phenylsiliciumchlorid. **Siliciumtriphenylmethyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiCH}_3$ , F.  $67^\circ$ , und **Siliciumtriphenylaethyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiC}_2\text{H}_5$ , F.  $76^\circ$ , werden aus dem **Triphenylsiliciumchlorid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiCl}$ , F.  $111^\circ$ , mit Methyl- resp. Aethylmagnesiumjodid erhalten (C. 1908 I, 1266). Gemischte Alkylsiliciumverbindungen mit vier verschiedenen Radicalen wie das **Phenylmethylaethylpropylsilicium**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SiCH}_3(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{C}_3\text{H}_7)$ , flüssig, Kp.  $231^\circ$ , entstehen durch aufeinanderfolgende Behandlung von Siliciumchlorid mit Phenyl-, Methyl-, Aethyl- und Propylmagnesiumbromid (C. 1907 I, 1192). Ueber optisch active Siliciumverbindungen s. C. 1908 I, 1688; 1909 I, 360; 1910 I, 2083.

**Triphenylsilican**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiH}$ , F.  $203^\circ$  (B. **40**, 2278). **Siliciumtetraphenyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Si}$ , F.  $228^\circ$ , Kp. über  $300^\circ$ , wird durch Einwirkung von Natrium auf eine aetherische Lösung von Siliciumchlorid und Chlorbenzol erhalten (B. **19**, 1012). Liefert beim Erhitzen mit Brom das **Triphenylsiliciumbromid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiBr}$ , F.  $120^\circ$ , das durch Kochen mit Pottaschelösung in **Triphenylsilicol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiOH}$ , F.  $155^\circ$ , übergeht, (C. 1899 II, 257; 1901 I, 999; B. **40**, 2275). **Diphenylsilicol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Si}(\text{OH})_2$ , F.  $139^\circ$ , geht beim Schmelzen in das trimolekulare **Diphenylsilicon**  $[(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SiO}]_3$ , F.  $110^\circ$ , über (C. 1904 I, 1257).

**Phenylzinnverbindungen.** Behandelt man Zinnchlorid mit Quecksilberdiphenyl, so entsteht **Zinndiphenylchlorid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SnCl}_2$ , F.  $42^\circ$  (A. **194**, 145; **282**, 328).

**Zinntetraphenyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Sn}$ , F.  $226^\circ$ , Kp. über  $420^\circ$ , aus Zinnnatrium und Brombenzol (B. **22**, 2917), sowie durch Einwirkung von Zinntetrachlorid auf Phenylmagnesiumbromid (B. **37**, 321).

## 5. Phenylmetallverbindungen.

Man hat die Phenylgruppe mit Magnesium, Quecksilber und Blei vereinigt.

**Magnesiumdiphenyl**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Mg}$ , ein leichtes, weisslich gelbes Pulver, leicht löslich in einer Mischung von Benzol und Aether. Es entsteht beim



Erhitzen von Quecksilberdiphenyl mit Magnesiumpulver und etwas Essigester auf 180—185° (A. **282**, 320); es entzündet sich an der Luft, Wasser zersetzt es heftig unter Bildung von  $Mg(OH)_2$  und Benzol.

**Arylmagnesiumhaloide:** Phenylmagnesiumbromid  $C_6H_5MgBr$  und Phenylmagnesiumjodid  $C_6H_5MgJ$ , sowie homologe Arylmagnesiumhaloide entstehen analog den Alkylmagnesiumhaloïden durch Einwirkung von Magnesium auf die aetherischen Lösungen der Brom- und Jodbenzole. Sie sind zu synthetischen Reactionen ebenso geeignet wie die Alkylmagnesiumhaloide: 1. Mit  $CO_2$  vereinigen sie sich zu Salzen von aromatischen Carbonsäuren z. B.  $C_6H_5COOH$ . 2. Mit  $COS$  entstehen Thiocarbonsäuren,  $C_6H_5COSH$  neben Triphenylcarbinolen  $(C_6H_5)_3COH$ . 3. Mit  $CS_2$  entstehen Carbithiosäuren z. B.  $C_6H_5CSSH$ . 4. Triphenylcarbinol bildet sich aus  $C_6H_5MgBr$  mit Phosgen und mit Benzoësäureester. 5. Mit Senfölen (S. 107) entstehen Thioanilide  $CH_3CSNHC_6H_5$ . 6. Mit Isonitrilen alkylierte Aldehydimine  $C_6H_5CH=NCH_3$ . 7. Mit Diazobenzolimid  $C_6H_5N_3$  (S. 139) Diazoamidobenzol  $C_6H_5N_2NHC_6H_5$ . 8. Durch Einwirkung von Nitroxylchlorid auf Phenylmagnesiumbromid entsteht Nitrosobenzol. 9. Mit Schwefel und Selen bilden sich Thiophenole und Selenophenole  $C_6H_5SH$  und  $C_6H_5SeH$ . 10. Mit Jod entsteht Jodbenzol und  $MgBrJ$ , u. a. m. (C. 1901 I, 1357; 1903 I, 568, 1403; 1909 II, 1349; B. **35**, 2692; **36**, 587, 910, 1007, 1588, 2116; **37**, 875; **39**, 3219)<sup>1)</sup>.

**Quecksilberdiphenyl**  $(C_6H_5)_2Hg$ , F. 120°, entsteht durch Behandeln einer Lösung von Brombenzol in Benzol mit flüssigem Natriumamalgam (Otto und Dreher, A. **154**, 93); Zusatz von Essigaether erleichtert die Reaction. Man erhält es ferner durch Einwirkung von  $HgCl_2$  oder  $HgCl$  auf Phenylmagnesiumbromid (B. **37**, 1127). Es krystallisirt in farblosen, rhombischen Prismen und ist sublimirbar. Am Licht färbt es sich gelb. Es löst sich leicht in Benzol und Schwefelkohlenstoff, schwerer in Aether und Alkohol, in Wasser ist es unlöslich. Beim Destilliren zersetzt es sich grösstentheils in Diphenyl, Benzol und Quecksilber. Durch Einwirkung von Natrium auf das Quecksilberdiphenyl in Benzollösung entsteht Natriumamalgam und **Natriumphenyl**  $C_6H_5Na$ , ein sehr reactionsfähiger Körper (C. 1903 II, 195). Durch Säuren wird das Quecksilberdiphenyl unter Bildung von Benzol und Quecksilbersalzen zersetzt. Durch Einwirkung der Halogene entstehen Haloïdverbindungen, wie **Quecksilberphenylchlorid**  $C_6H_5HgCl$ , F. 250°, **Quecksilberphenylbromid**  $C_6H_5HgBr$ , F. 275°, **Quecksilberphenyljodid**  $C_6H_5HgJ$ , F. 265°. **Quecksilberphenyloxyhydrat**  $C_6H_5HgOH$ , entsteht aus dem Chlorid mit Silberoxyd und Alkohol (J. pr. Ch. [2] **1**, 186).

**Quecksilberphenylacetat**  $C_6H_5Hg.O.COCH_3$ , entsteht auch direkt beim Erhitzen von Benzol mit  $Hg$ -acetat auf 110—120°. In ähnlicher Weise lässt sich auch bei anderen aromatischen Verbindungen, wie Nitrobenzolen, Anilinen, Phenolen, Benzoësäure u. a. m., das Quecksilberatom relativ leicht an Stelle von Kern-Wasserstoffatomen einführen, so dass wie von einer Chlorirung, Nitrirung und Sulfirung auch von einer »Mercurirung« aromatischer Substanzen als einer allgemeinen Reaction gesprochen werden kann. Das Quecksilber ist in diesen Verbindungen relativ fest an den Kern gebunden. Bei energischerer Einwirkung werden mehrere H-Atome ersetzt und man erhält Verbindungen wie:  $C_6H_4(Hg.O.COCH_3)_2$ ,  $C_6H_3(HgO.COCH_3)_3$ ,  $C_6H_2(HgO.COCH_3)_4$  (B. **35**, 2032, 2853; C. 1899 I, 734; 1900 I, 1097).

**Quecksilberdialphyle** s. A. **173**, 162; B. **14**, 2112; **17**, 2374; **20**, 1719; **22**, 1220 u. a. m.

1) Julius Schmidt, Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen. I. u. II. Stuttgart 1905 u. 1908.

**Bleitetraphenyl**  $(C_6H_5)_4Pb$ , F.  $224^0$ , aus Brombenzol, Bleinatrium und Essigester (B. **20**, 3331), oder aus Bleichlorid und Phenylmagnesiumbromid (B. **37**, 1126).

### 6. Sulfosäuren.

Die leichte Bildung von Sulfosäuren zeichnet die aromatischen Kohlenwasserstoffe vor den aliphatischen Verbindungen in ähnlichem Maasse aus, wie die leichte Bildung von Nitroverbindungen. Man nennt das Einführen von Sulfogruppen an Stelle aromatischer Wasserstoffatome das „*Sulfuriren*“ oder „*Sulfiren*“ einer Verbindung.

**Bildungsweisen.** 1. Die Sulfosäuren der Benzolkohlenwasserstoffe, wie auch anderer Benzolderivate, entstehen sehr leicht beim Mengen oder Erwärmen derselben mit conc. oder rauchender Schwefelsäure. Es gelingt auf diese Weise drei Sulfogruppen mit einem Benzolkern zu verbinden.



2. Durch Einwirkung von überschüssiger Chlorsulfonsäure  $Cl.SO_2OH$ , entstehen unter guter Kühlung hauptsächlich Sulfosäurechloride (B. **12**, 1848, **22**, R. 739, **28**, 2172, **42**, 2057). Als Nebenproducte entstehen Sulfone (S. 180).

3. Aus Diazoamidoverbindungen durch Kochen mit schwefliger Säure (S. 138).

4. Durch Oxydation von Thiophenolen (S. 205), eine Reaction, die beweist, dass das Schwefelatom der Sulfogruppe mit dem aromatischen Kern verbunden ist (Mercaptane Bd. I).

5. Durch Oxydation von Sulfinsäuren (S. 178).

**Eigenschaften und Umwandlungen.** Viele aromatische Sulfosäuren sind in Wasser sehr leicht löslich und krystallisiren schwierig. Man kann sie dann in Form ihrer Natriumsalze aus wässriger Lösung mit Kochsalz ausscheiden: *Aussalzen* (B. **28**, 91). Im Kathodenlicht-Vacuum sind manche Sulfosäuren unzersetzt destillirbar (B. **33**, 3207). Die Leichtlöslichkeit der Sulfosäuren im Verein mit der Leichtigkeit ihrer Bildung findet eine technisch wichtige Verwendung zur Umwandlung in Wasser unlöslicher aromatischer Farbstoffe in ihre in Wasser löslichen Sulfosäuren.

1. Aus den Alkalisalzen erhält man mit  $POCl_3$  und  $PCl_5$ , aus den Säuren mit  $PCl_5$  die Chloride, aus diesen die Amide, Ester u. s. w., wie bei den Alkylsulfosäuren (Bd. I). Die Ester der Sulfosäuren setzen sich mit Alkohol bei  $140-150^0$  unter Aetherbildung um (Bd. I). Auch beim Erhitzen mit Phenolen und mit Aminen übertragen die Benzolsulfonsäureester ihre Alkylgruppen auf die ersteren, sie sind daher allgemein als Alkylierungsmittel verwendbar (A. **327**, 120). Die gut krystallisirenden, beständigen Sulfosäureamide werden häufig bereitet, um Sulfosäuren zu kennzeichnen.

2. Die freien Säuren bilden bei der trockenen Destillation Kohlenwasserstoffe, neben Sulfonen.

Leichter und glatter findet die Spaltung statt beim Erhitzen mit conc. HCl-Säure auf  $150-180^0$ ; oder man destillirt das Ammoniumsalz der Sulfosäure oder ein Gemenge des Bleisalzes mit Chlorammonium (B. **16**, 1468). Am einfachsten wird die Spaltung durch Leiten von überhitztem Wasser-



dampf in die trockene Sulfosäure oder deren Lösung in concentrirter Schwefelsäure (S. 55) bewirkt (B. 19, 92).

3. In den Sulfochloriden kann man durch  $\text{PCl}_5$  die  $\text{SO}_2\text{Cl}$ -Gruppe durch Chlor ersetzen. Auch durch freies Chlor und Brom ist bei einigen Sulfosäuren die Sulfogruppe durch Cl oder Br verdrängt worden (B. 16, 617).

4. Bei der Behandlung mancher Sulfosäuren mit conc. Salpetersäure ist die Sulfogruppe durch die Nitrogruppe ersetzt worden.

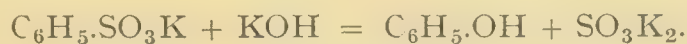
5. Die Sulfosäuren der Alkylbenzole, öfter in Form ihrer Sulfamide angewendet, liefern bei der Oxydation Sulfocarbonsäuren. Technisch wichtig ist die Oxydation von o-Toluolsulfamid zu dem *Sulfimid* der o-Sulfobenzoë-säure (s. d.), genannt Saccharin.

6. Die Chloride der aromatischen Sulfosäuren gehen bei Reduction in Thiophenole über (vgl. C. 1900 I, 252; 1907 II, 397):



Wie die Oxydation der Thiophenole zu Sulfosäuren beweist auch diese Reaction, dass in den Sulfosäuren der Schwefel mit dem Benzolkern unmittelbar verbunden ist.

7. Durch Kochen mit wässerigen Alkalien werden die Sulfosäuren nicht zersetzt. Beim Schmelzen mit Alkalien bilden sie Phenole, eine Reaction, die zur technischen Gewinnung des Resorcins (s. d.) und anderer Phenole dient:



8. Bei der Destillation mit Cyankalium (oder trockenem gelbem Blutlaugensalz) entstehen Nitrile:



die sich zu den Carbonsäuren verseifen lassen.

9. Durch Verschmelzen mit Natriumformiat erhält man aus den sulfonsauren Alkalisalzen ebenfalls carbonsaure Salze.

10. Durch Verschmelzen der Sulfosäuren mit Natriumamid entstehen Aniline (B. 19, 903; 39, 3014):



Monosulfosäuren: **Benzolsulfosäure**, [*Benzensulfosäure*]  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H}$ , F.  $66^\circ$ , Kp.<sub>0</sub>  $135-137^\circ$ , krystallisirt aus Wasser, in dem sie sich ungemein leicht löst, in wasserhaltigen Tafeln. **Baryumsalz**  $[\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3]_2\text{Ba} + \text{H}_2\text{O}$  bildet perlmutterglänzende Blättchen und ist in Alkohol schwer löslich. **Chlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl}$ , F.  $14,5^\circ$ , Kp.<sub>10</sub>  $120^\circ$ , D<sub>23</sub> 1,378 (B. 25, 2257; C. 1900 I, 252). Beim Kochen mit Wasser wird es allmählich in die Säure übergeführt. **Methylester**, Kp.<sub>20</sub>  $154^\circ$  (C. 1903 I, 396). **Aethylester**, Kp.<sub>15</sub>  $156^\circ$ , aus dem Chlorid mit Aethylalkohol, zersetzt sich mit Aethylalkohol auf  $150^\circ$  erhitzt in Benzolsulfosäure und Aethylaether (Bd. I). **Benzolsulfamid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{NH}_2$ , F.  $150^\circ$ . **Benzolsulfonanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $110^\circ$ . Die Benzolsulfamide primärer Basen sind meist in Alkali löslich; das Verhalten gegen Benzolsulfochlorid kann daher zur Feststellung, ob eine Aminbase primär oder secundär ist, benutzt werden (vgl. B. 33, 477; 38, 906). Durch conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  werden die Benzolsulfonamide in ihre Componenten gespalten (A. 367, 157). **Dibenzolsulfimid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2)_2\text{NH}$  aus Benzolsulfamidnatrium mit Benzolsulfochlorid (C. 1901 II, 1185). **Benzolsulfodichloramid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{NCl}_2$ , F.  $76^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Natriumhypochlorit auf Benzolsulfamid. Durch HCl und HJ wird unter Abspaltung von Chlor und Jod das

Benzolsulfamid regeneriert. Mit Alkalien bilden sich in der Kälte Salze des Benzolsulfomono-chloramids, in denen das Alkali wahrscheinlich an Sauerstoff gebunden ist:  $C_6H_5SO(OK):NCl$  (C. 1905 I, 1010). **Benzolsulfonitramid**  $C_6H_5SO_2NHNO_2$ , aus Benzolsulfamid mit Salpeter-Schwefelsäure, zersetzt sich bei  $100^\circ$  in Benzolsulfosäure und Stickoxydul. Sein **Kaliumsalz**  $C_6H_5SO_2NK.NO_2$ , F.  $275^\circ$ , geht mit Eisessig und Zinkstaub reducirt in **Benzolsulfonhydrazid**  $C_6H_5SO_2NHNH_2$ , F.  $105^\circ$  u. Z., über, das auch aus Benzolsulfochlorid mit Hydrazinhydrat entsteht. **Benzolsulfonphenylhydrazid**, *Phenylbenzolsulfazid* vgl. S. 157. **Dibenzolsulfonhydrazin**  $(C_6H_5SO_2.NH)_2$ , F.  $228^\circ$ , **Benzolsulfonazid**  $C_6H_5SO_2.N_3$ , Oel, wird im Gegensatz zu den Carbonsäureaziden beim Erhitzen mit Wasser oder Alkohol nicht angegriffen (J. pr. Ch. [2] 58, 160). Mit salpetriger Säure liefert das Sulfamid **Dibenzolsulfonhydroxylamin**  $(C_6H_5SO_2)_2NOH$ , das auch aus Benzolsulfinsäure mit Natriumnitrit gewonnen wird, mit Diazobenzolchlorid entsteht **Benzolsulfodiazobenzolamid**  $C_6H_5SO_2NH-N=N.C_6H_5$ , F.  $101^\circ$  (B. 27, 598). **Benzsulfhydroxamsäure**  $C_6H_5SO_2.NHOH$ , F.  $126^\circ$ , aus Benzolsulfochlorid und Hydroxylamin, wird durch Alkali in Benzolsulfinsäure und untersalpetrige Säure gespalten (B. 29, 1559, 2324):



Mit Aldehyden setzt sich die Benzsulhydroxamsäure zu Benzolsulfinsäure und Carbonhydroxamsäuren um (C. 1901 II, 99).

**Benzolsulfonisocyanat**  $C_6H_5SO_2NCO$ , Kp.<sub>9</sub>  $130^\circ$ , aus Benzolsulfochlorid und Silbercyanat. Schwach riechendes Oel, zeigt alle Eigenschaften und Umwandlungen der Isocyanate (B. 37, 690).

**Toluolsulfosäuren.** Beim Sulfuriren von Toluol entstehen hauptsächlich o- und p-Säure. Die o-Toluolsulfosäure kann man durch Sulfuriren von p-Nitrotoluol und Eliminirung der Nitrogruppe über die p-Tolylylhydrazin-o-sulfosäure frei von p-Säure erhalten (C. 1905 II, 231). Die m-Sulfosäure wird aus p-Toluidin-m-sulfosäure gewonnen. **o-Toluolsulfochlorid**, flüssig, entsteht auch aus o-Toluolsulfinsäure mit Chlor (C. 1901 II, 961; B. 38, 730). **o-Toluolsulfamid**, F.  $155^\circ$ . **m-Toluolsulfosäure**  $CH_3[1]C_6H_4[3]SO_3H + H_2O$ . Chlorid, flüssig. Amid, F.  $107^\circ$ . **p-Toluolsulfosäure**  $CH_3[1]C_6H_4[4]SO_3H + 4H_2O$ , F.  $35^\circ$  (wasserfrei), Kp.<sub>0</sub>  $147^\circ$  (B. 33, 3209), Chlorid, F.  $69^\circ$ , Kp.<sub>15</sub>  $145^\circ$ , Bromid, F.  $96^\circ$ , Jodid, F.  $84^\circ$ , Amid, F.  $137^\circ$ , Methyl-ester, F.  $28^\circ$ , Aethylester, F.  $33^\circ$  (A. 327, 121). **Ditoluolsulhydroxamsäure**  $(C_7H_7.SO_2)_2NOH$ , F.  $148^\circ$  u. Z., aus Toluolsulfinsäure mit Natriumnitrit, giebt mit einem weiteren Molecül Sulfinsäure: **Tritoluolsulfonamid**  $(C_7H_7.SO_2)_3N$ , F.  $190^\circ$  (J. pr. Ch. [2] 54, 95; C. 1901 I, 455). Weitere Derivate der p-Toluolsulfonsäure s. B. 34, 2996.

**Xylolsulfosäuren.** **1,2-Xylol-4-sulfosäure**, Chlorid, F.  $51^\circ$ , Amid, F.  $144^\circ$ . **1,3-Xylol-4-sulfosäure**, Chlorid, F.  $34^\circ$ , Amid, F.  $137^\circ$ . **1,3-Xylol-2-sulfosäure**, Amid, F.  $95^\circ$ . **1,4-Xylol-3-sulfosäure**, F.  $48^\circ$ , Kp.<sub>0</sub>  $149^\circ$ , Chlorid, F.  $25^\circ$ , Amid, F.  $247^\circ$ , entstehen aus den Xylole beim Sulfuriren.

**[1,2,4]-Pseudocumol-5-sulfosäure**  $(CH_3)_3C_6H_2SO_3H + 2H_2O$ , F.  $111^\circ$ , Chlorid, F.  $61^\circ$ , Amid, F.  $181^\circ$ . **Mesitylensulfosäure**  $C_9H_{11}SO_3H + 2H_2O$ , F.  $77^\circ$ , Chlorid, F.  $57^\circ$ , Amid, F.  $141^\circ$ .

**Polysulfosäuren:** **Benzoldisulfosäuren**  $C_6H_4(SO_3H)_2$ . Beim Erhitzen von Benzol mit rauchender Schwefelsäure auf  $200^\circ$  entsteht hauptsächlich Meta- und daneben Parabenzoldisulfosäure. Durch längeres Erhitzen geht die Metasäure in die Parasäure über (B. 9, 550). Die Metadisulfosäure entsteht auch aus Disulfanilsäure (S. 176) mittelst der Diazoverbindung.



Die Orthobenzoldisulfosäure ist aus Metaamidobenzolsulfosäure durch weitere Sulfurierung und Ersetzung der  $\text{NH}_2$ -Gruppe durch Wasserstoff erhalten worden:

	Ortho	Meta	Para
$\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_2\text{Cl})_2$	F. $105^\circ$	F. $63^\circ$	F. $132^\circ$
$\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_2\text{NH}_2)_2$	» $233^\circ$	» $228^\circ$	» $288^\circ$ .

Durch Destillation mit Cyankalium oder Blutlaugensalz bilden die Disulfosäuren die entsprechenden *Dicyanide*  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN})_2$ , die Nitrile der drei Phtalsäuren. Mit Kalihydrat geschmolzen bildet sowohl die Meta- als auch die Parasäure *Resorcin* oder Metadioxybenzol (S. 208); bei niedrigerer Temperatur entsteht aus beiden zuerst Metaphenolsulfosäure  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{SO}_3\text{H})$ .

**1-3-5 [1,3,6]-Benzoltrisulfosäure**  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{SO}_3\text{H})_3, 3\text{H}_2\text{O}$ , entsteht leicht durch Erhitzen von m-benzoldisulfosaurem Kalium mit gew. Schwefelsäure (B. 21, R. 49). Ihr Chlorid schmilzt bei  $184^\circ$ , ihr Amid bei  $306^\circ$ . Beim Schmelzen mit Kalihydrat entsteht aus der Säure *Phloroglucin*  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$  oder 1,3,5-Trioxybenzol (s. d.); beim Erhitzen mit Cyankalium entsteht das Trinitril, das durch Verseifen *Trimesinsäure*  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_3$  bildet.

**Toluoldisulfosäuren.** Alle sechs möglichen Isomeren sind bekannt (B. 20, 350: 29, R. 868). **Xyloldisulfosäuren** (B. 25, R. 709).

**Benzolselenensäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SeO}_2\text{OH}$ , hygroskopische Nadeln, F.  $142^\circ$ , entsteht durch Erhitzen von Benzol mit Selensäure auf  $100\text{--}110^\circ$ , sowie durch Oxydation von Phenylselenid (S. 208) mit Chlorwasser. Verpufft beim Erhitzen auf  $180^\circ$  unter Abgabe von Sauerstoff und Bildung von Phenylselenid und Phenylselenid. Durch Reduction mit  $\text{H}_2\text{S}$  oder  $\text{SO}_2$  geht sie in Selenophenol (S. 207) über. Mit conc. Salzsäure entwickelt sie bereits in der Kälte Chlor, indem sie selbst zu Benzolseleninsäure (S. 179) reducirt wird (C. 1909 II, 20).

#### Chlor-, Brom-, Jod-, Jodoso-, Nitro-, Nitroso-, Amidobenzolsulfosäuren.

Die Chlor-, Brom- und Jod-benzolsulfosäuren werden aus den drei Amidobenzolsulfosäuren mit Hilfe der Diazoreactionen dargestellt (B. 28, 90). Beim Sulfuriren von Chlor- und Brombenzol- entstehen hauptsächlich p-Verbindungen. Beim Nitriren von Benzolsulfosäure und beim Sulfuriren von Nitrobenzol entstehen die drei isomeren Nitrobenzolsulfosäuren, vorwiegend die m-Verbindungen (A. 177, 60), o- und p-Nitrobenzolsulfosäure werden besser durch Oxydation der entsprechenden, aus den Nitrochlorbenzolen gewonnenen Nitrobenzoldisulfide  $(\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{S})_2$  mit rauch. Salpetersäure gewonnen (B. 35, 651; C. 1903 I, 508).

Die nachfolgende Zusammenstellung enthält die Schmelzpunkte der Chloride und Amide der Säuren:

	Ortho		Meta		Para	
	Chlorid	Amid	Chlorid	Amid	Chlorid	Amid
Chlorsulfo- . . . . .	$28^\circ$	$188^\circ$	Oel	$148^\circ$	$53^\circ$	$143^\circ$
Bromsulfo- . . . . .	$51^\circ$	$186^\circ$	Oel	$154^\circ$	$75^\circ$	$166^\circ$
Jodsulfo- . . . . .	$51^\circ$	$170^\circ$	$23^\circ$	$152^\circ$	$84^\circ$	$183^\circ$
Nitrosulfo- . . . . .	$67^\circ$	$186^\circ$	$60^\circ$	$161^\circ$	$80^\circ$	$178^\circ$

Aus dem o-Jodidchloridbenzolsulfochlorid  $\text{Cl}_2\text{J}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{SO}_2\text{Cl}$ , F.  $60^\circ$ , wurde mit Natronlauge die Jodosobenzolsulfosäure erhalten (B. 28, 95).

m-Nitrosobenzolsulfosäure (B. 25, 75).

**Amidobenzolsulfosäuren.** 1. Beim Sulfuriren von Anilin bei 180° mit rauchender Schwefelsäure (8—10 pct. SO<sub>3</sub>) wird hauptsächlich die p-Verbindung erhalten, die farbstofftechnisch wichtige **Sulfanilsäure**, die Gerhardt 1845 entdeckte. Die zweite Sulfogruppe tritt in o-Stellung unter Bildung von 1-Anilin-2,4-disulfosäure oder Disulfanilsäure; eine Trisulfosäure wird nicht gebildet (B. 23, 2143). Amidobenzolsulfosäuren entstehen ferner: 2. Durch Reduction der Nitrobenzolsulfosäuren. 3. Durch Erhitzen der Chlorbenzolsulfosäuren mit Ammoniak bei Gegenwart von Kupfersalzen (C. 1909 I, 477). 4. Die Natriumsalze der Phenylsulfaminsäuren (S. 95) lagern sich beim Erhitzen auf 170—180° in die Salze der Amidobenzolsulfosäuren um (C. 1907 I, 1792). Wie das *Glycocoll* und das *Taurin* (s. Bd. I) können auch die Amidobenzolsulfosäuren als cyclische Ammoniumsalze aufgefasst werden:  $C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow SO_2O \\ \searrow NH_3 \end{matrix}$ .

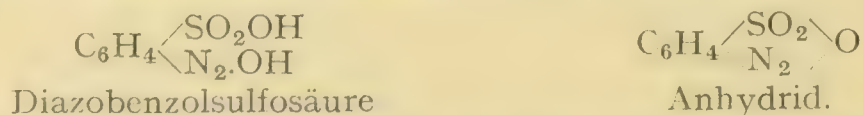
Alle drei Amidobenzolsulfosäuren sind in kaltem Wasser sehr schwer löslich, in Alkohol und Aether aber unlöslich. Die *Orthosäure* krystallisirt entweder wasserfrei in Rhomboëdern oder mit 1/2H<sub>2</sub>O in vierseitigen Prismen, die nicht verwittern, sie wird am besten aus der o-Nitrobenzolsulfosäure oder aus p-Bromanilin-o-sulfosäure durch Reduction gewonnen (B. 28, R. 751; 29, 1075; C. 1903 I, 508). Die *Metasäure*, auch *Metanilsäure* genannt, ebenfalls für die Farbstofftechnik von Bedeutung, krystallisirt in feinen Nadeln, oder mit 1 1/2H<sub>2</sub>O in verwitternden Prismen. Die p-*Sulfanilsäure* krystallisirt mit 2H<sub>2</sub>O in rhombischen Tafeln, die an der Luft verwittern, sie löst sich in 112 Th. Wasser von 15° (B. 14, 1933). Bei der Oxydation mit MnO<sub>2</sub> und Schwefelsäure oder mit Chromsäure entsteht Chinon. Mit Kalihydrat geschmolzen bildet sie Anilin und nicht Amidophenol. Im Gegensatz zu den Isomeren wird sie durch Bromwasser glatt in Tribromanilin übergeführt (B. 29, R. 309).

Die Natriumsalze der Amidobenzolsulfosäuren bilden mit Essigsäureanhydrid Acetylderivate (B. 17, 708; 39, 1561), während die freien Säuren dazu nicht im Stande sind. Diese Thatsache befürwortet die Ammoniumsalzformel für die freien Säuren.

In den o- und p-Amidobenzolsulfosäuren wird durch Einwirkung von Salpetersäure die Sulfogruppe durch die Nitrogruppe ersetzt unter Bildung von Nitranilinen (A. 339, 202).

p-Phenylendiamidomonosulfosäure C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(SO<sub>3</sub>H)(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, entsteht durch Erhitzen von p-Dichlorbenzolsulfosäure mit Ammoniak bei Gegenwart von Kupferbronze (C. 1908 II, 1307). **Toluylendiamidosulfosäuren** s. C. 1904 I, 1410.

**Diazobenzolsulfosäureanhydride**, *cyclische Diazide*. Durch Einwirkung von salpetriger Säure auf die 3 Amidobenzolsulfosäuren entstehen die Anhydride der **Diazobenzolsulfosäuren** (vgl. C. 1898 I, 293):



Die Sulfosäurehydrate sind nur in der Form ihrer Salze bekannt. Die **Dikalium-** und **Di-natriumsalze** der o- und p-Diazobenzolsulfosäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(SO<sub>3</sub>Me)(N<sub>2</sub>OMe) existiren in je 2 Formen, von denen die einen der normalen, die anderen der Isodiazoreihe (vgl. S. 124) angehören; die Isosalze entstehen aus den normalen durch Erwärmen, sie spalten weniger leicht Stickstoff ab und kuppeln nicht oder nur schwierig (B. 29, 1059, 1388). **Primäres isodiazosulfonsaures Kalium** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(SO<sub>3</sub>K)N<sub>2</sub>OH + H<sub>2</sub>O wird aus dem entspre-



chenden Dikaliumsalz mit Essigsäure erhalten (B. **28**, 1386). Es ist bemerkenswerth, dass, während sonst von den Benzolbiderivaten fast nur die Orthoverbindungen innere Anhydride geben, alle drei *isomeren Diazosulfosäuren zur Anhydridbildung befähigt* sind (vgl. Benzbetaïne). Sie zeigen die Reactionen der Diazosalze. Das **Diazid der Sulfanilsäure**, *p-Diazobenzolsulfosäure* bildet weisse, schwer lösliche Nadeln; obgleich für einen Diazokörper relativ beständig, explodirt es doch bisweilen spontan (B. **34**, 11). Es liefert beim Erhitzen mit Alkohol *Benzolsulfosäure*; mit Wasser *p-Phenolsulfosäure*, mit Kaliumsulfid das Dikaliumsalz der *p-Thiophenolsulfosäure*. Ueber die Einwirkung von Chlorkalk auf Diazobenzolsulfosäuren s. A. **330**, 1.

**Amidoazobenzolsulfosäuren.** Die Diazide der Sulfanilsäure und der Metanilsäure dienen zur Darstellung **sulfurirter Azofarbstoffe**: Die erste Gruppe dieser grossen Farbstoffklasse wurde früher (S. 143) bereits besprochen, es sind die Amidoazoverbindungen, die in Wasser schwer oder unlöslich sind. Führt man in die Amidoazoverbindungen Sulfogruppen ein, so wächst mit der Zahl der Sulfogruppen im Allgemeinen die Löslichkeit. Die Alkalisalze der Amidoazobenzolsulfosäuren bilden in Wasser lösliche Farbstoffe. Anderen Gruppen der Azofarbstoffe werden wir bei den Phenolen begegnen: *Oxyazoverbindungen*. Besonders wichtig sind die *Naphtalinazoverbindungen* und die sog. *Benzidintarbstoffe*, in denen der Diphenylrest enthalten ist.

Man bezeichnet die Azofarbstoffe meist mit willkürlichen Namen, unter Beifügung der Buchstaben G oder Y (gelb, yellow), O (orange) und R (roth), deren Anzahl annähernd die Intensität der Färbung ausdrückt. Sie färben Wolle und Seide direct, Baumwolle aber meist nur mittelst Beizen seifenrecht (S. 143).

Bildungsweisen. 1. Man sulfurirt Amidoazoverbindungen. 2. Man combinirt Diazide von Sulfosäuren mit Basen.

Bei der Sulfurirung des Amidoazobenzols entsteht ein Gemenge von Amidoazobenzolmono- und -disulfosäure, das im Handel als »*Säuregelb* oder *Echtgelb*« bezeichnet wird:  $\text{SO}_3\text{H}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}:\text{N}[1']\text{C}_6\text{H}_4[4']\text{NH}_2$  und  $\text{SO}_3\text{H}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}:\text{N}[1']\text{C}_6\text{H}_3[4']\text{NH}_2[3']\text{SO}_3\text{H}$  (B. **22**, 847). Als Amidoverbindungen sind die Sulfosäuren selbst wieder der Diazotirung und Combination fähig, wodurch einige werthvolle Disazofarbstoffe erhalten wurden (vgl. *Biebricher Schaylach*). Amidoazobenzoltrisulfosäure s. B. **33**, 1366.

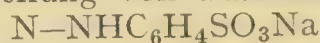
Durch Combination des Diazids der Sulfanilsäure mit Dimethylanilin, Diphenylamin, und des Diazids der Metanilsäure mit Diphenylamin wurden die folgenden Azofarbstoffe erhalten:

**[4']-Dimethylamidoazobenzol-[4]-sulfosäure**  $\text{SO}_3\text{H}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}:\text{N}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4']\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , oder  $\text{O}.\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_4.\text{NH}:\text{N}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{N}(\text{CH}_3)_2$  (vgl. S. 176), F. 115°, goldgelbe Blättchen (B. **10**, 528; **12**, 1490; **41**, 1187). Ihr Natronsalz führt als Farbstoff die Namen *Tropaeolin O*, *Orange III* und *Helianthin*. Dasselbe dient als empfindlicher Indicator in der Alkalimetrie; durch Mineralsäuren wird die alkalische gelbe Lösung in rosa übergeführt, wobei  $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  und Essigsäure in der Kälte nicht einwirken (Ch. Z. **6**, 1249; B. **18**, 3290). Durch Reduction zerfällt das Helianthin in Sulfanilsäure und *p*-Amidodimethylanilin (S. 116). Durch rauchende Salpetersäure wird es in Diazobenzolsulfosäure und 2,4-Dinitrodimethylanilin gespalten (B. **38**, 3206; **41**, 1989).

**[4']-Phenylamido-azobenzol-[4]-sulfosäure**  $\text{SO}_3\text{H}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{N}:\text{N}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4']\text{NHC}_6\text{H}_5$ . Ihr Natronsalz erzeugt auf Wolle und Seide ein schönes Orange und führt als Farbstoff die Namen *Tropaeolin OO*, *Orange IV*. Verwendung in der Alkalimetrie s. B. **16**, 1989. Durch Reduction zerfällt es in Sulfanilsäure und *p*-Amidodiphenylamin.

[4']-Phenylamido-azobenzol-[3]-sulfosäure entsteht aus Metanilsäure und führt den Namen *Metanilgelb*.

**Phenylhydrazinsulfosäuren** entstehen durch Reduction der Diazide von Anilinsulfosäuren mit Natriumsulfit oder Zinnchlorür (B. **22**, R. 216) und durch directe Einwirkung von conc. Schwefelsäure auf Phenylhydrazine (B. **18**, 3172). **Phenylhydrazin-p-sulfosäure**  $C_6H_4(N_2H_3)SO_3H$  bildet in Wasser schwer lösliche Krystalle und dient zur Darstellung von *Tartrazin* (Bd. I),



dem folgende Constitution zukommt:  $CO_2NaC-\ddot{C}-CO$



**Hydrazobenzol-m-disulfosäure**  $SO_3H[3]C_6H_4[1]NH-NH[1]C_6H_4[3']SO_3H$  ist durch Reduction von m-Nitrobenzolsulfosäure erhalten worden und wird durch Salzsäure in Benzidindisulfosäure umgewandelt (B. **21**, R. 323; **23**, 1053).

**Sulfinsäuren.** Bildungsweisen: 1. Durch Einwirkung von Zinkstaub auf die aetherische Lösung der Sulfosäurechloride; 2. aus Sulfosäurechloriden und Thiophenolsalzen:



3. In glatter Reaction entstehen Sulfinsäuren durch Einwirkung von Cu-Pulver auf mit  $SO_2$  gesättigte Diazoniumsalzlösungen (S. 131 u. B. **32**, 1136; D. R. P. 130 119).



4. Aus  $SO_2$  und Benzol bei Gegenwart von Aluminiumchlorid, wobei wahrscheinlich die Verbindung  $ClSO_2AlCl_2$  als Zwischenproduct auftritt. Die Reaction verläuft ausserordentlich glatt (B. **41**, 3315). Die Phenolaether liefern bei dieser Reaction neben Sulfinsäuren hauptsächlich Sulfoxyde (S. 180) und Sulfoniumbasen (C. 1908 II, 237).

5. Durch Einwirkung von  $SO_2$  oder  $SO_2Cl_2$  auf Phenylmagnesiumbromid (B. **37**, 2153; C. 1905 I, 1145). 6. Aus Sulfonen mit Natrium (B. **26**, 2813). 7. Durch Einwirkung von Cyankalium oder Natriumarsenit auf die Salze der Benzolthiosulfonsäure (B. **41**, 3351). 8. Durch Zersetzung der Benzolsulfohydroxamsäuren (S. 174).

Verhalten. Die Sulfinsäuren sind wenig beständig und zerfallen beim Erhitzen mit Wasser in Sulfosäuren und die sog. Disulfoxyde (S. 179). An der Luft und durch Oxydationsmittel, namentlich  $BaO_2$  oder  $MnO_4K$ , werden sie zu Sulfosäuren oxydirt. Durch Reduction, Zinkstaub und Schwefelsäure, werden die Sulfinsäuren in Thiophenole (S. 205) umgewandelt. Mit Schwefel verbinden sich ihre Salze zu thiosulfosauren Salzen. Beim Schmelzen mit Alkalien zerfallen sie in Benzole und Alkalisulfite. Durch Einwirkung von Thionylchlorid liefern sie *Sulfinsäurechloride* (B. **41**, 4114), mit Essigsäureanhydrid *Sulfinsäureanhydride* (B. **41**, 3323). Mit Aldehyden vereinigen sich die Sulfinsäuren zu unbeständigen *Oxysulfonen*  $CH_3CH(OH)SO_2C_6H_5$ ; an  $\alpha$ -ungesättigte Aldehyde, Ketone und Carbonsäuren addiren sie sich ähnlich wie die schweflige Säure unter Bildung von Sulfonen wie  $C_6H_5CH(SO_2C_6H_5)CH_2COOH$  (C. 1904 I, 874). Mit Chinon verbindet sich Benzolsulfinsäure zu *as-p-Dioxydiphenylsulfon*  $(HO)_2[2,5]C_6H_3[1]SO_2C_6H_5$  (B. **27**, 3259); ebenso reagirt die Benzolsulfinsäure mit einer Reihe anderer Substanzen, welche chinoide Bindungen enthalten (vgl. B. **29**, 2019). Auch mit o- und p-Dioxybenzolen (S. 208, 214) reagirt die Benzolsulfinsäure unter Bildung von Dioxydiphenylsulfonen, während Phenol u. a. Oxydiphenylsulfid



$\text{HOC}_6\text{H}_4\text{SC}_6\text{H}_5$  und ebenso Anilinchlorhydrat Amidodiphenylsulfid  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SC}_6\text{H}_5$  liefert (B. **36**, 107).

Die Alkalisalze der Sulfinsäuren bilden mit Jodalkylen gemischte Sulfone (S. 180), mit Chlorkohlensäureestern die wahren Sulfinsäureester (B. **26**, 308, 430):



Mit Eisenchlorid liefern die Sulfinsäuren in saurer Lösung schwer lösliche Ferrisalze, die sich vorzüglich zur Isolirung der Sulfinsäuren aus Reaktionsgemischen eignen (C. 1909 I, 1649).

**Benzolsulfinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}\cdot\text{OH}$ , F.  $83^\circ$ . **Zinksalz**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2)_2\text{Zn} + 2\text{H}_2\text{O}$ . **Aethylester**,  $\text{D}_{20} 1,141$ , zersetzt sich beim Erhitzen. **Benzolsulfinsäureanhydrid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO})_2\text{O}$ , F.  $67^\circ$ , zerfließt nach kurzer Zeit unter Bildung von Benzolsulfosäure und des Benzolthiosulfosäurephenylesters  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{SC}_6\text{H}_5$ . **Benzolsulfinsäurechlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SOCl}$ , farblose Tafeln, F.  $38^\circ$ , raucht an der Luft und wird durch Wasser rasch unter Rückbildung von Benzolsulfinsäure zersetzt.

o- und p-Toluolsulfinsäure  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{SOOH}$ , F.  $80^\circ$  und  $85^\circ$  (vgl. J. pr. Ch. [2] **54**, 517; **56**, 213). Weitere Homologe s. B. **32**, 1140. **Dimethyl- und Diaethyl-anilinsulfinsäure**  $\text{R}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{H}$  bilden sich aus den Einwirkungsproducten von Thionylchlorid auf Dimethyl- und Diaethylanilin (A. **310**, 137). **Benzoldisulfinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_2\text{H})_2$  s. B. **35**, 2168; **36**, 189.

**Benzolseleninsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SeOOH}$ , F.  $124^\circ$ , entsteht durch Oxydation von Phenylselenid (S. 208) mit Salpetersäure und durch Einwirkung von Salzsäure auf Benzolselenosäure (S. 175); geht beim Erhitzen auf  $130^\circ$  in **Benzolseleninsäureanhydrid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SeO})_2\text{O}$ , F.  $164^\circ$ , über (C. 1909 II, 21).

**Benzolthiosulfosäure**: Ihre Salze entstehen aus Benzolsulfochlorid mit Schwefelalkalien und aus benzolsulfinsäuren Salzen mit Schwefel (B. **25**, 1477); mit organischen Basen bilden die Thiosulfosäuren häufig gut krystallisirende Salze (C. 1900 I, 611).

**Disulfoxyde** oder **Ester der Thiosulfosäuren**. Alkylester und Alkylester der Benzolthiosulfosäure entstehen aus dem Kaliumsalz mit den entsprechenden Bromiden (B. **25**, 1477). **Phenylthiosulfonacetessigester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{S}\cdot\text{CH}(\text{COCH}_3)\text{COOC}_2\text{H}_5$ , F.  $56^\circ$ , aus Chloracetessigester und benzolthiosulfosaurem Kali (C. 1900 II, 178).

Die Phenylester der Thiosulfosäuren werden erhalten 1. bei der Oxydation von Thiophenolen mit Salpetersäure, 2. durch Oxydation von Disulfiden (S. 206) mit Wasserstoffsperoxyd (B. **41**, 2838), 3. beim Erhitzen von Sulfinsäuren mit Wasser auf  $130^\circ$ . **Benzoldisulfoxyd**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}\cdot\text{SOC}_6\text{H}_5$  oder  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{SO}_2\text{SC}_6\text{H}_5$ , F.  $45^\circ$ , ist in Wasser unlöslich, in Alkohol und Aether löst es sich leicht (B. **20**, 2090).

**Sulfobenzolsulfid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2)_2\text{S}$ , F.  $133^\circ$ , **Sulfobenzoldisulfid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2)_2\text{S}_2$ , F.  $76^\circ$ , **Sulfobenzoltrisulfid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2)_2\text{S}_3$ , F.  $103^\circ$ . Derartige Polythionverbindungen entstehen durch Einwirkung von Jod oder Chlor auf Benzolthiosulfonate sowie aus benzolsulfinsäuren oder benzolthiosulfosauren Salzen mit Schwefelchloriden (B. **24**, 1141; J. pr. Ch. [2] **60**, 113).

**Disulfone**, wie **Diphenylsulfon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\cdot\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $194^\circ$ , **Phenyltolyl-disulfon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\cdot\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_3$ , F.  $166^\circ$ , **Ditolyl-disulfon**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\cdot\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ , F.  $212^\circ$  u. Z., entstehen durch Umsetzung von sulfinsäuren Salzen mit Sulfochloriden (C. 1899 II, 719), sowie neben den Sulfosäuren in geringer Menge bei der Oxydation von Benzolsulfinsäuren mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (C. 1908 II, 1427). Beim Erhitzen mit Alkalien zerfallen sie in ein Gemisch von sulfinsäuren und sulfosauren Salzen.

**Sulfoxyde.** Gemischte aromatisch-aliphatische Sulfoxyde entstehen aus den Arylalkylsulfiden (S. 206) durch Oxydation mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  (B. **41**, 2836; C. 1909 I, 350), oder aus deren Dibromadditionsproducten durch Einwirkung von Wasser.

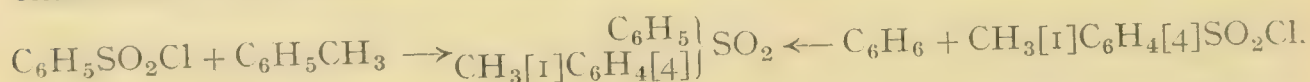
**Phenylsulfoxyessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SOCH}_2\text{COOH}$ , F.  $116^\circ$ , wird durch Erhitzen mit Mineralsäuren in Thiophenol (S. 205) und Glycolsäure gespalten.

**Diphenylsulfoxyd**, *Thionylbenzol*  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SO}$ , F.  $70^\circ$ , entsteht 1. aus  $\text{SO}_2$  oder  $\text{SOCl}_2$ , Benzol und Aluminiumchlorid (B. **20**, 195; **27**, 2547), 2. durch Oxydation von Diphenylsulfid mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  (B. **43**, 289), 3. durch Einwirkung von Thionylchlorid oder Diaethylsulfid auf Phenylmagnesiumbromid (B. **43**, 1135). Durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird es in Diphenylsulfon verwandelt. **Diphenylselenoxyd**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SeO}$  wird durch Oxydation von Diphenylselenid (s. d.) oder aus dem Dibromid des letzteren gewonnen (B. **29**, 424).

**Sulfone.** Die Alkylarylsulfone sind isomer mit den Alkylsulfinsäureestern. Sie entstehen auch aus den Natriumsalzen der Sulfinsäuren und Alkylhaloïden. Die rein aromatischen Sulfone bilden sich 1. durch Einwirkung von Schwefelsäureanhydrid oder Chlorsulfonsäure auf Benzole neben Sulfosäuren:



2. durch Destillation der Sulfosäuren neben den Kohlenwasserstoffen; 3. durch Oxydation von Sulfiden; 4. aus Benzolen und Benzolsulfosäuren durch Erhitzen mit  $\text{P}_2\text{O}_5$ ; 5. bei der Einwirkung von Zinkstaub oder Aluminiumchlorid auf ein Sulfosäurechlorid, gemengt mit einem Benzolkohlenwasserstoff:



Man erhält aus Benzolsulfosäurechlorid und Toluol, sowie aus p-Toluolsulfosäurechlorid und Benzol dasselbe Phenyl-p-tolylsulfon, wodurch die Bindung der beiden Gruppen an Schwefel erwiesen wird (B. **11**, 2181).

6. Nitrosubstituierte Sulfone bilden sich leicht aus o- und p-Chlornitrobenzolen mit sulfinsäuren Salzen (B. **34**, 1150).

7. Oxy- und Amidosubstituierte Sulfone erhält man durch Vereinigung von Sulfinsäuren mit Chinon- und Chinoniminderivaten etc. (S. 178).

**Phenylaethylsulfon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $42^\circ$ , Kp. über  $300^\circ$ . **Phenylsulfonaethylalkohol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , Syrup, aus Aethylenchlorhydrin und benzolsulfinsäurem Natrium und aus **Aethylendiphenyldisulfon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $180^\circ$ , durch conc. Natronlauge. Der Phenylsulfonaethylalkohol ergibt bei der Oxydation **Phenylsulfonessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $112^\circ$ , die durch Kalilauge in  $\text{CO}_2$  und **Phenylmethylsulfon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{CH}_3$ , F.  $88^\circ$ , gespalten wird. **Phenylsulfonacetamid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{CH}_2\text{CONH}_2$ , F.  $156^\circ$ , aus benzolsulfinsäurem Natrium und Chloracetamid (C. 1905 I, 1134). **Phenylsulfoacetonitril**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{CH}_2\text{CN}$ , F.  $114^\circ$ . Der Wasserstoff der  $\text{CH}_2$ -Gruppe in den Estern und dem Nitril der Phenylsulfonessigsäure ist durch Natrium, und dieses durch Alkyle ersetzbar (B. **22**, 1447; **23**, 1647; J. pr. Ch. [2] **60**, 96; C. 1905 II, 1784). **Phenylallylsulfon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{C}_3\text{H}_5$ , Oel (A. **283**, 185). Auch die  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Phenylsulfonpropionsäure**, F.  $115^\circ$  und F.  $123^\circ$  (B. **21**, 89) und zahlreiche andere gemischte fettaromatische Sulfone verschiedenster Art sind dargestellt worden (vgl. J. pr. Ch. [2] **66**, 130 u. a. O.).

**Diphenylsulfon**, *Benzolsulfon*, *Sulfobenzid*,  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SO}_2$ , F.  $128^\circ$ , Kp.  $276^\circ$ , entsteht bei der Destillation von Benzolsulfosäure und durch Oxydation von *Diphenylsulfid*  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{S}$  (S. 206) und *Diphenylsulfoxyd* (s. o.); ferner aus Benzolsulfochlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl}$  und Quecksilberdiphenyl, sowie aus Benzol und Benzolsulfochlorid oder Sulfurylchlorid mit Aluminiumchlorid (B. **26**,



2940). Man gewinnt es durch Einwirkung von rauchender Schwefelsäure oder von  $\text{SO}_3$  auf Benzol. Beim Erwärmen mit conc. Schwefelsäure wird es in Benzolsulfosäure übergeführt. Beim Erhitzen mit  $\text{PCl}_5$  oder im Chlorstrom zerfällt es in Chlorbenzol und Benzolsulfochlorid. Mit Schwefel oder Selen liefert das Diphenylsulfon: *Diphenylsulfid* und *Diphenylselenid* (B. **27**, 1761). Durch Einwirkung von Natrium geht es in benzolsulfinsaures Natrium und Diphenyl über (B. **26**, 2813). *o*- und *p*-**Nitrodiphenylsulfon**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $147^\circ$  und  $143^\circ$ , **2,4,6-Trinitrodiphenylsulfon**  $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $233^\circ$ , entstehen aus *o*- und *p*-Nitrochlorbenzol bez. Pikrylchlorid und benzolsulfinsaurem Natrium (s. o.).

**Diphenylselenon**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SeO}_2$ , F.  $155^\circ$ , Kp.  $271^\circ$ , erhält man durch Oxydation von Diphenylselenoxyd mit Kaliumpermanganat (B. **29**, 424). Beim Erhitzen für sich verpufft es unter Abgabe seines Sauerstoffs und Bildung des sehr beständigen Diphenylselenids (s. d.).

## 7. Phenole.

Die Phenole leiten sich von den aromatischen Kohlenwasserstoffen durch Ersatz von Wasserstoff des Benzolrestes durch Hydroxyl ab. Je nach der Zahl der eingetretenen Hydroxylgruppen unterscheidet man, wie bei den Alkoholen, ein-, zwei-, und mehrwerthige Phenole. Die sechs Wasserstoffatome des Benzols können sämmtlich durch Hydroxylgruppen vertreten werden.

Die Phenole entsprechen den tertiären Alkoholen, indem sie durch Oxydation weder Säuren noch Ketone von demselben Kohlenstoffgehalt zu bilden vermögen. Ihr von den Alkoholen abweichender Character wird durch die negative Natur der Phenylgruppe bedingt und wird verstärkt durch den Eintritt negativer Gruppen in den Benzolkern (s. Pikrinsäure S. 194 und C. 1903 I, 326; II, 717). Im Gegensatz zu den Phenolen nähern sich die aromatischen Alkohole, bei denen Wasserstoff einer aliphatischen Seitenkette durch Hydroxyl ersetzt ist, in ihrem Verhalten den aliphatischen Alkoholen.

Von den Phenolen sind verschiedene Vertreter im Pflanzenreich aufgefunden worden.

Verschiedene Phenole finden sich fertig gebildet als Phenolschwefelsäuren im Harn von Säugethieren. Im Säugethierorganismus werden manche aromatische Verbindungen zu Phenolen oxydirt: Benzol zu Phenol, Brombenzol zu Bromphenol, Anilin zu Amidophenol, Phenol zu Hydrochinon. Auch bei der Fäulniss von Eiweiss ist das Auftreten von Phenolen festgestellt worden.

Ferner treten Phenole bei der trockenen Destillation von Holz, besonders Buchenholz, Torf, Braunkohlen (B. **26**, R. 151) und Steinkohlen auf.

Dem Theer entzieht man die Phenole durch Schütteln mit Alkalilauge, in der sie sich auflösen. Aus der Lösung werden die Phenole mit Säuren abgeschieden und durch Destillation gereinigt.

### Einwertige Phenole.

Ausser den erwähnten Bildungsweisen der Phenole sind die folgenden bemerkenswerth:

1. Zersetzung der Diazoverbindungen, namentlich der Sulfate, durch Kochen mit Wasser oder Kupfersulfatlösung (S. 131).

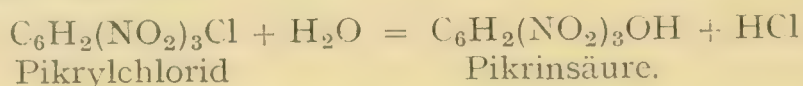
2. Schmelzen der Sulfosäuren mit Kali- oder Natronhydrat, eine Reaction, die 1867 Kekulé, Würtz und Dusart unabhängig voneinander auffanden:



Sie dient, um in der Technik Phenole aus Sulfosäuren zu bereiten und wird in eisernen Kesseln ausgeführt. Im Laboratorium schmilzt man in einer Silber- oder Nickelschale, löst die Schmelze, übersättigt die Lösung mit Säure und schüttelt das Phenol mit Aether aus.

In den halogen-substituirten Sulfosäuren oder Phenolen werden beim Schmelzen mit Alkalien auch die Halogene durch Hydroxyle ersetzt, unter Bildung mehrwerthiger Phenole. Zuweilen wird indessen die Sulfogruppe, unter Abspaltung als Sulfat, durch Wasserstoff ersetzt; so giebt Kresolsulfosäure: Kresol.

3. Die halogen-substituirten Benzole reagiren nicht mit Alkalilaugen; wenn aber zugleich Nitrogruppen vorhanden sind, so werden die Halogene schon beim Erhitzen mit wässerigen Alkalien ersetzt und zwar um so leichter, je mehr Nitrogruppen vorhanden sind (S. 73), sie nähern sich dann im Verhalten den Säurechloriden:



4. Auch die Amidogruppe wird in den Nitroamidokörpern durch Kochen mit wässerigen Alkalien durch Hydroxyl ersetzt; Ortho- und Paranitranilin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\text{NH}_2$  (nicht aber Meta-) geben die entsprechenden Nitrophenole. In gleicher Weise reagiren auch Orthodinitroproducte (S. 72).

5. In geringer Menge entsteht Phenol aus Benzol durch Einwirkung von Ozon, von Wasserstoffhyperoxyd, ferner beim Schütteln mit Natronlauge und Luft (B. **14**, 1144), sowie durch Uebertragung von Sauerstoff auf Benzol mittelst Aluminiumchlorid.

6. Durch Abbau aus den Phenolcarbonsäuren bei der trockenen Destillation ihrer Salze mit Kalk.

Durch Aufbau, indem man 7. durch Erhitzen der Phenole mit Fettalkoholen und Chlorzink auf 200° am Benzolrest stehende Wasserstoffatome durch Alkoholradicale ersetzt (B. **14**, 1842; **17**, 669; **27**, 1614; **28**, 407):



Zugleich entstehen hierbei Alkyläther der Phenole; mit Methylalkohol entsteht nur Phenylmethylether  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}\cdot\text{CH}_3$ . Aehnlich wie  $\text{ZnCl}_2$  wirken condensirend auch  $\text{MgCl}_2$  (B. **16**, 792) und primäre Alkalisulfate (B. **16**, 2541).

8. Phenole addiren unter dem Einfluss conc. Schwefelsäure ungesättigte Kohlenwasserstoffe, z. B. Isoamylen, und geben Alkylphenole (B. **25**, 2649).

9. Die Einführung von Alkylgruppen in den Kern der Phenole mittelst der Aluminium- oder Eisenchloridreaction (S. 53) verläuft im allgemeinen nicht glatt (vgl. indessen B. **32**, 2424); besser eignen sich hierzu die Phenoläther. Ueber Aethylirung des Phenols mittelst Aether und Aluminiumchlorid s. B. **32**, 2391.

Verhalten: Ersatz der Wasserstoffatome. 1. Der an die Säuren erinnernde Character der Phenole äussert sich in der Leichtigkeit,



mit der sie Salze bilden, namentlich mit Alkalien. 2. Auch durch Alkoholradicale und 3. durch Säureradiale wird der Wasserstoff der Hydroxylgruppe leicht ersetzt. 4. Das Vorhandensein einer Hydroxylgruppe an Stelle eines aromatischen Wasserstoffatoms erleichtert die Substitution anderer Wasserstoffatome durch Chlor, Brom und die Nitrogruppe.

5. Mit Diazoverbindungen vereinigen sich die Phenole zu Azo- und Disazofarbstoffen: Oxyazoverbindungen (S. 201).

6. Farbreactionen der Phenole: Fügt man zu der Lösung von Kaliumnitrit (6 pct.) in conc. Schwefelsäure Phenole (ein- oder mehrwerthige), so entstehen intensive Färbungen; mit gew. Phenol eine braune, dann grüne, und zuletzt königsblaue Färbung (Reaction von Liebermann) (B. 17, 1875). Es entstehen hierbei Farbstoffe, deren Natur noch nicht sichergestellt ist und welche als Dichroïne bezeichnet worden sind (B. 21, 249). Aehnliche Färbungen geben die Phenole bei Gegenwart von  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auch mit Diazokörpern und Nitrosokörpern. Durch Eisenchlorid werden die Lösungen der meisten Phenole in verschiedener Weise gefärbt. Durch Quecksilbernitrat, das etwas salpetrige Säure enthält, werden die meisten Phenolverbindungen roth gefärbt: Reaction von Plugge (B. 23, R. 202).

Ersatz der Hydroxylgruppe. 7. Beim Erhitzen mit Zinkstaub gehen die Phenole in die entsprechenden Kohlenwasserstoffe über. 8. Phosphorpentachlorid ersetzt den Sauerstoff der einfachen Phenole nicht leicht durch Chlor. Aus Phenol ist die Verbindung  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OPCl}_4$  (S. 190) erhalten worden. Leichter wirkt Phosphorpentachlorid auf die Nitrophenole ein unter Bildung von Nitrochlorbenzolen.

9. Schwefelphosphor führt die Phenole in Thiophenole über. 10a) Beim Erhitzen mit Chlorzinkammoniak wird die OH-Gruppe durch die  $\text{NH}_2$ -Gruppe ersetzt, es entsteht Anilin (S. 83). 10b) Aus den Alkyläthern der Nitrophenole entstehen durch Erhitzen mit alkoholischem Ammoniak ebenfalls Amidverbindungen, wie in den Säureestern die OR-Gruppe durch die  $\text{NH}_2$ -Gruppe ersetzt wird.

11. Die Oxydation der Alkylreste homologer Phenole siehe bei diesen S. 185.

Kernsynthesen. 1. Ueber Ersatz der aromatischen Wasserstoffatome der Phenole durch Alkylgruppen vgl. Bildungsweisen 7., 8. und 9. (S. 182).

2. Die Alkalisalze der Phenole gehen mit  $\text{CO}_2$  bei hoher Temperatur in die Alkalisalze von Oxy Säuren, *Phenolcarbonsäuren* über (vgl. Salicylsäure).

3. Mit Tetrachlorkohlenstoff und Aetznatron bilden die Phenole ebenfalls *Phenolcarbonsäuren*. 4. Mit Chloroform und Aetznatron bilden die Phenole Oxyaldehyde oder *Phenolaldehyde* (s. Salicylaldehyd).

5. Mit Formaldehyd condensiren sie sich zu *Phenolalkoholen*, s. Saligenin. 6. Beim Erhitzen von Phenolen mit Aepfelsäure und Schwefelsäure entstehen *Cumarine* (s. d.). 7. Mit Benzotrichlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CCl}_3$  geben die Phenole Farbstoffe, die zu der Reihe der *Aurine* gehören und sich vom Triphenylmethan  $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$  ableiten (s. d.). Mit Phtalsäure- und o-Sulfobenzoësäureanhydrid verbinden sich die Phenole zu den sog. *Phtaleinen*; ähnlich reagiren Naphtalsäureanhydrid (s. d.), Bernsteinsäureanhydrid und andere Anhydride zweibasischer Carbonsäuren.

Reduction der Phenole. Beim Ueberleiten eines Gemisches von Phenoldämpfen mit überschüssigem Wasserstoff über fein vertheiltes

reducirtes Nickel bei 215—230° werden die Phenole zu Hexahydrophenolen reducirt (C. 1904 I, 279; vgl. auch B. 40, 1286).

Durch Reduction von Phenol mit Wechselströmen entsteht Cyclohexanon (J. pr. Ch. [2] 38, 65).

Spaltung des Benzolkerns der Phenole (S. 46, 47). 1. Durch Oxydation der Phenole mit Permanganat. 2. Durch Behandlung der Phenole mit Chlor und Spaltung der Chloradditionsproducte mit Alkalien.

**Benzophenol, Phenol, Carbonsäure**  $C_6H_5.OH$ , F. 43°, Kp. 183°; D.<sub>0</sub> 1,084. Es entsteht aus Amidobenzol, aus Benzolsulfosäure, aus den drei Oxybenzoësäuren u. a. m. nach den angegebenen Methoden. Fertig gebildet findet es sich im *Castoreum* und im Harn von Herbivoren.

Das käufliche Phenol (aus Steinkohlentheer) bildet eine farblose krystallinische Masse, die sich allmählich an der Luft röthlich färbt (B. 27, R. 790; C. 1909 II, 597). Das ganz reine Phenol krystallisirt in langen farblosen Prismen. Es besitzt einen charakteristischen Geruch, schmeckt sehr brennend und wirkt giftig und antiseptisch. Löst sich in 15 Th. Wasser von 20°, sehr leicht in Alkohol, Aether und Eisessig; es ist mit Wasserdämpfen flüchtig. Durch Eisenoxydsalze werden die neutralen Lösungen violett gefärbt (vgl. auch oben S. 183 Plugge'sche Reaction). Bromwasser fällt selbst aus sehr verdünnten Lösungen [2,4,6]-Tribromphenol. Bei Einführung in den Organismus tritt es im Harn als Phenolglucuronsäure (Bd. I) und als Phenylschwefelsäure (S. 189) auf.

Durch Schmelzen von Phenol mit Kalihydrat entstehen Diphenole  $C_{12}H_{10}(OH)_2$ , Derivate des Diphenyls (s. d.). Durch Destillation über Bleioxyd geht es in *Diphenylenoxyd* über. Durch Erhitzen mit Oxalsäure oder Ameisensäure und wasserentziehenden Mitteln entsteht *Aurin* (s. d.).

Durch Oxydation mit  $MnO_4K$  wird Phenol in Mesoweinsäure (Bd. I) umgewandelt. Durch Sulfomonopersäure wird es zu Brenzcatechin und Chinhydron (S. 223) oxydirt (J. pr. Ch. [2] 68, 486). Durch Chlor wird das Phenol schliesslich in Ketchloride übergeführt, die sich vom Di- und vom Tetrahydrobenzol ableiten (B. 27, 537). Chlor und Natronlauge wandeln Phenol in Trichlor-R-pentendioxydcarbonsäure (S. 20) um. Die wichtigsten Reactionen des Phenols sind oben bereits erwähnt.

Geschichte. Das Phenol wurde 1834 von Runge im Steinkohlentheer aufgefunden und Kohlenölsäure oder Carbonsäure benannt; derselbe Forscher stellte auch bereits die physiologischen, dem Kreosot (κρέας Fleisch und σώζειν bewahren) ähnlichen Eigenschaften fest. 1841 gab Laurent, der die Carbonsäure zuerst rein gewann, ihr die Namen hydrate de phényle oder acide phénique von φαίνειν leuchten, vielleicht weil sie in dem bei der Leuchtgasgewinnung entstehenden Theer vorkommt. Gerhardt, der sie aus Salicylsäure darstellte, führte den Namen Phenol ein, um sie durch denselben als Alkohol zu kennzeichnen. 1867 zeigte Lister in Glasgow die Verwendbarkeit des Phenols als Desinfectionsmittel in der Chirurgie.

**Phenolate.** Phenolkalium  $C_6H_5OK$  und Phenolnatrium werden durch Auflösen von Phenol in Kali- und Natronlauge, Abdampfen der Lösung und scharfes Trocknen des Rückstandes erhalten. Beide Phenolate sind in Wasser leicht löslich (B. 26, R. 150). Durch  $CO_2$  wird aus ihren wässrigen Lösungen Phenol ausgeschieden, welches demnach



in kohlensauren Alkalien unlöslich ist. Ueber die Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf trockne Phenolate vgl. Salicylsäure.

**Phenolcalcium**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{Ca}$ . **Phenolquecksilber**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{Hg}$ ; aus Phenol und Quecksilberchlorid entsteht die Verbindung  $\text{OH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{HgCl}$  (vgl. S. 171 und C. 1899 I, 203). **Phenolaluminium**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3\text{Al}$ , beim Erwärmen von Phenol mit Aluminium. Glasartige Masse, F. ca.  $265^\circ$  (C. 1906 II, 114). Verbindungen der Phenole mit Aluminiumchlorid s. B. **29**, R. 178; mit Stickstoffbasen: B. **35**, 1207.

### Homologe Phenole.

Eigenthümlich ist, dass die Kresole, wie auch andere homologe Phenole, nicht mittelst Chromsäuremischung oxydirt werden können; die *OH-Gruppe verhindert die Oxydation der Alkylgruppe durch Chromsäure*. Wenn aber der Phenolwasserstoff durch Alkyle oder durch Säureradicale (in den Phenolaethern und Phenolestern) ersetzt ist, so findet Oxydation des Alkyls unter Bildung von Aethersäuren oder Estersäuren statt. Zur Oxydation der homologen Phenole eignen sich namentlich ihre leicht darstellbaren Schwefelsäure- und Phosphorsäureester unter Anwendung von alkalischer Chamäleonlösung (B. **19**, 3304), während die freien Phenole durch Chamäleon vollständig zerstört werden (vgl. oben Oxydation von Phenol).

Aehnlich wird auch in den Sulfosäuren der homologen Benzole die Oxydirbarkeit der Alkyle durch die Sulfogruppe beeinflusst. Im Allgemeinen *verhindern negative Atome oder Atomgruppen die Oxydation der Alkyle in der Orthostellung durch saure Oxydationsmittel*, während umgekehrt alkalische Oxydationsmittel, wie  $\text{MnO}_4\text{K}$ , gerade das in der Orthostellung befindliche Alkyl zuerst oxydiren (A. **220**, 16).

Die Methylgruppen der Methylphenole, wie der Kresole und Xylenole, werden durch Schmelzen mit Alkalioxydhydraten, zweckmässig unter Zusatz von  $\text{PbO}_2$  oder  $\text{PbO}$  (B. **39**, 794), in Carboxylgruppen verwandelt, es entstehen so Oxybenzoësäuren, Oxytoluylsäuren, Oxyphthalsäuren u. a. m. (vgl. das ähnliche Verhalten der homologen *Pyrrrole* und *Indole*).

p-Alkylirte Halogenphenole werden durch Salpetersäure zu sog. *Chinitrolen* und *Chinolen* oxydirt, Substanzen, die im Zusammenhange mit den *Pseudophenolbromiden* und *Methylenchinonen* bei dem Kapitel »Phenolalkohole« abgehandelt werden.

Andere Umwandlungsreactionen s. S. 183. Gekennzeichnet sind die flüssigen homologen Phenole besonders durch die Schmelzpunkte ihrer Benzoyl ester, die daher bei verschiedenen Gliedern angegeben sind.

1. **Kresole**, *Oxytoluole*  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ . Die drei Isomeren kommen im Steinkohlentheer und im Buchenholztheer vor. Man erhält sie aus den Toluindinen nach Bildungsweise 1, und aus den Toluolsulfosäuren nach Bildungsweise 2 (S. 182). Sie riechen ähnlich, aber unangenehmer als Phenol, sind weniger giftig als dieses und üben ebenfalls desinficirende Wirkungen aus. Durch Zinkstaub werden sie in der Hitze zu Toluol reducirt, durch  $\text{CO}_2$  und Na in Kresotinsäuren verwandelt. Verhalten gegen schmelzendes Kalihydrat und gegen andere Oxydationsmittel siehe oben. Das o-Kresol entsteht auch aus Carvacrol (S. 187), das m-Kresol aus Thymol (S. 186); m-Kresol wird auch aus dem Dibromid des synthetischen  $\beta$ -Methylketo-R-hexens (s. d.) durch Bromwasserstoffabspaltung erhalten (A. **281**, 98).

o-Kresol, [1,2]-Oxytoluol, F. 31°, Kp. 188°.  
 m-Kresol, [1,3]-Oxytoluol, » 4°, » 201°.  
 p-Kresol, [1,4]-Oxytoluol, » 36°, » 198°.

o-Kresol wird durch Eisenchlorid blau gefärbt. Die Rohkresole dienen als Desinfectionsmittel: *Creolin*, eine Lösung von Rohkresolen in Alkalien; *Cresolin*, eine Lösung von Rohkresolen in Harzseifen; *Lysol*, eine Lösung von Rohkresol in Oelseife. Ueber das Verhalten der Kresole im Organismus s. B. **14**, 687.

2. **Phenole** C<sub>8</sub>H<sub>9</sub>.OH: die Oxydimethylbenzole und die Oxyaethylbenzole.

**Xylenole** (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH, die 6 möglichen Isomeren sind bekannt.

**Aethylphenole** C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OH, aus den Aethylbenzolsulfosäuren (B. **27**, R. 189).

o-Aethylphenol, flüssig, Kp. 203°, Benzoylverb. F. 39°.  
 m-Aethylphenol, » » 214°, » » 52°.  
 p-Aethylphenol, F. 45°, » 215°, » » 59°.

3. **Phenole** C<sub>9</sub>H<sub>11</sub>.OH. **Mesitol** (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>OH, F. 68°, Kp. 220°, aus Amidomesitylen und aus Mesitylensäure. [1]OH[2,4,5]-**Pseudocumenol** (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>OH, F. 73°, Kp. 232°, aus Pseudocumolsulfosäure (B. **17**, 2976); über die Bromirungsproducte des Pseudocumenols: Bildung alkaliunlöslicher *Pseudophenolbromide* s. bei » Phenolalkohole«. m-n-**Propylphenol**, F. 26°, Kp. 228°, aus Isosafrol (B. **23**, 1162). p-n-**Propylphenol**, Kp. 232°, p-**Isopropylphenol**, F. 61°, Kp. 229°, entsteht auch neben Hydrochinon (S. 214) durch Spaltung des aus Aceton und Phenol mit rauchender Salzsäure gewonnenen Diphenol-β-propans (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OH)<sub>2</sub> durch Schmelzen mit Kali (B. **25**, R. 334).

4. **Phenole** C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>.OH. Zu diesen Phenolen gehören zwei in verschiedenen flüchtigen Pflanzenölen vorkommende Verbindungen, das Thymol und das Carvacrol, zwei der 20 möglichen isomeren Methylpropylphenole; beide sind Abkömmlinge des gewöhnlichen p-Cymols (S. 60), enthalten also die Isopropylgruppe. Thymol zerfällt mit P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> erhitzt in Propylen und m-Kresol, Carvacrol in Propylen und o-Kresol, folglich ist:



**Thymol**, F. 51°, Kp. 232°, krystallisirt in grossen farblosen Tafeln. Es findet sich zugleich mit Cymol (S. 60) im Thymianöl, von *Thymus vulgaris*, im Oel von *Ptychotis ajowan* und von *Monarda punctata*. Zur Abscheidung schüttelt man die Oele mit Kalilauge und fällt aus der filtrirten Lösung das Thymol mit Salzsäure. Künstlich ist das Thymol aus Nitrocuminaldehyd (s. d.) sowie aus Dibrommenthon (s. Menthon) durch Bromwasserstoffabspaltung (B. **29**, 420) erhalten worden. Es besitzt einen thymianähnlichen Geruch und dient als Antisepticum.

Beim Destilliren mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub> entsteht aus ihm gew. Cymol. Durch Oxydation geht es in Thymochinon (S. 224) über. Jod und Alkalilauge führen das Thymol in **Dijoddithymol**, ein Diphenylderivat, über, das als Ersatz für Jodoform unter den Namen *Aristol* und *Annidalin* Anwendung findet. Ueber die Vorgänge bei der Jodirung und Bromirung des Thymols vgl. auch C. 1903 I, 766.



**Carvacrol, Cymophenol**, F. 1<sup>0</sup>, Kp. 236<sup>0</sup>, isomer mit Thymol, findet sich fertig gebildet im Oel einiger Satureja- und Origanumarten, wie im Pfefferkrautöl (*Satureja hortensis*), in *Origanum hirtum*, und entsteht aus dem im Kümmelöl (von *Carum carvi*) und in einigen anderen aetherischen Oelen enthaltenen isomeren Carvon (s. d.), einem Dihydrocymolabkömmling, beim Erhitzen mit krystallisirter Orthophosphorsäure. Auch durch Erhitzen von *Campher* mit Jod ( $\frac{1}{5}$  Th.) am Rückflusskühler wird Carvacrol erhalten. Künstlich entsteht es aus Cymolsulfosäure (B. 11, 1060).

Beim Destilliren mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub> entstehen aus Carvacrol Cymol und **Thiocarcvacrol**, C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>.SH (S. 205).

**s-Carcvacrol** (CH<sub>3</sub>)[3](CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH[5]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[1]OH, F. 54<sup>0</sup>, Kp. 241<sup>0</sup> (B. 27, 2347). **Methyl-p-n-propylphenol** CH<sub>3</sub>[2]C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>[5]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH, Kp. 240<sup>0</sup>, aus der entsprechenden Sulfosäure (B. 29, R. 417).

**p-Tertiärbutylphenol** (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OH, F. 98<sup>0</sup>, Kp. 237<sup>0</sup>, aus Iso-butylalkohol (vgl. S. 89), Phenol und Chlorzink (B. 24, 2974), giebt bei der Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K: Trimethylbrenztraubensäure und Trimethylessigsäure (A. 327, 201).

**p-Tertiäramylphenol** (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)C[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OH, F. 93<sup>0</sup>, Kp. 266<sup>0</sup>, entsteht aus Phenol mit Isoamylalkohol oder Tertiäramylalkohol und ZnCl<sub>2</sub> oder mit Isoamylen, Eisessig und Schwefelsäure (B. 28, 407), giebt bei der Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K: Dimethylaethylbrenztraubensäure und Dimethylaethylessigsäure (A. 327, 201).

**Diaethylphenole, Tetraethylphenol** (B. 22, 317; 32, 2392).

**Tetramethylphenole** (B. 15, 1854; 17, 1916; 18, 2842; 21, 645, 907).

**Pentamethylphenol**, F. 125<sup>0</sup>, Kp. 267<sup>0</sup> (B. 18, 1826).

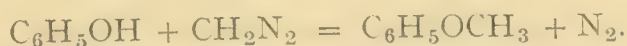
### Derivate der einwertigen Phenole.

Das Verhalten der Phenole wird am Beispiel des Phenols selbst besprochen, von dem bei seiner leichten Zugänglichkeit mehr Abkömmlinge dargestellt sind, als von den Homologen. Nur wenn die Abkömmlinge eines Homologen theoretisch oder praktisch wichtig geworden sind, werden sie im Anschluss an die entsprechenden Phenolabkömmlinge erwähnt.

**Alkoholaether des Phenols.** 1. Wie die Aether der aliphatischen Alkohole, so entstehen die Phenolaether durch Einwirkung von Alkylhaloïden auf Phenolate. Man erhitzt das Phenol mit Kalilauge und Jodalkyl, oder leitet Methylchlorid über Phenolnatrium bei 200<sup>0</sup> (B. 16, 2513).

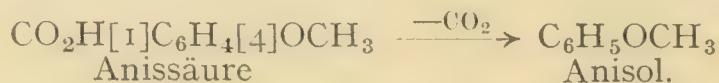
Ferner entstehen sie: 2. aus Alkaliphenolaten mit alkylschwefelsauren Salzen in wässriger oder alkoholischer Lösung (B. 19, R. 139). 3. Durch Zersetzung von Benzoldiazoverbindungen mit Alkoholen neben Kohlenwasserstoffen (B. 25, 1973) (S. 129). 4. Durch Erhitzen der Phenylkohlen säurealkylester (S. 190) unter Abspaltung von CO<sub>2</sub>: C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>OCOOCH<sub>3</sub> = C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>OCH<sub>3</sub> + CO<sub>2</sub> (B. 42, 2237).

5. Durch Diazomethan werden die Phenole schon bei gewöhnlicher Temperatur unter Stickstoffentwicklung in ihre Methylaether übergeführt (B. 28, 857):



Auch Dimethylsulfat (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, p-Toluolsulfonsäureester (S. 174) u. a. m. sind als praktische Alkylierungsmittel der Phenole empfohlen worden (A. 327,

120; B. **27**, R. 955). 5. Durch Erhitzen der Phenolaether von Phenolcarbon- säuren mit Kalk oder Baryt:



Durch Kochen mit Alkalien werden die Phenolaether nicht verändert. Erst bei längerem Erhitzen mit alkohol. Kali auf höhere Temperatur tritt Spaltung zu Phenol ein (B. **34**, 1812); die Aether mehrwertiger Phenole werden hierbei partiell verseift; aus Veratrol (S. 209) entsteht Guajacol (S. 209) (C. 1898 I, 456). Beim Erhitzen mit HJ-, HBr- oder HCl-Säure werden die meisten Phenolalkylaether in ihre Generatoren gespalten:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_3 + \text{HJ} = \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{J}$ . Diese leichte Abspaltbarkeit von  $\text{CH}_3\text{J}$  und  $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$  beim Erhitzen der Phenolaether mit conc. Jodwasserstoffsäure, lässt sich zur quantitativen Bestimmung der in einer Verbindung vorhandenen Anzahl von Methoxyl- resp. Aethoxylgruppen verwerthen, indem man das abgespaltene  $\text{CH}_3\text{J}$  resp.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$  durch Einleiten in eine alkoholische Silbernitratlösung in Jodsilber überführt und in dieser Form zur Wägung bringt (Zeisel, M. **6**, 989; **7**, 406). Auch durch  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  werden die Phenolaether zerlegt (B. **25**, 3531); Phosphorpentachlorid bewirkt nur Chlorirung im Kern (B. **28**, R. 612). Gegen Cl, Br, J,  $\text{NO}_3\text{H}$  und  $\text{SO}_4\text{H}_2$  verhalten die Phenolaether sich wie aromatische Kohlenwasserstoffe.

**Anisol, Phenolmethylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_3$ , Kp.  $152^\circ$ ,  $D_{15} 0,991$ . Bildung aus Anissäure oder p-Methoxybenzoësäure (s. d.); über sein Verhalten bei der Zinkstaubdestillation s. C. 1904 I, 1005.

**Phenetol, Phenolaethylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$ , Kp.  $172^\circ$ ,  $D_0 0,9822$ . **Isoamylaether**, Kp.  $225^\circ$ .

**Bromaethylphenylaether**  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ , F.  $39^\circ$  (J. pr. Ch. [2] **24**, 242). **Bromaethenylphenylaether**  $\text{BrCH}:\text{CHOC}_6\text{H}_5$ , Kp.  $15 116^\circ$ , aus Acetylendibromid mit Phenolkalium, giebt mit alkohol. Kali behandelt **Phenoxyacetylen**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}\equiv\text{CH}$ , Kp.  $35 75^\circ$ , ein leicht zersetzliches Oel, welches leicht normale Acetylsalze  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}:\text{CAg}$ ,  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}:\text{C})_2\text{Cu}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}:\text{CNa}$  bildet (B. **36**, 289).

**Phenolmethylenaether**  $\text{CH}_2(\text{OC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $81^\circ$ , Kp.  $165^\circ$  (B. **40**, 2789). **Phenolaethylenaether, Glycoldiphenylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ , F.  $95^\circ$ , ist isomer mit **Phenolacetal**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{CHCH}_3$ , F.  $10^\circ$ , Kp.  $175^\circ$ , welches aus Phenolkalium mit Aldehydchlorid erhalten wird (C. 1900 I, 813). **Glycolmonophenylaether**, Kp.  $80 165^\circ$  (B. **29**, R. 289). **Glycerinmonophenylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CHOH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$ , F.  $70^\circ$ , entsteht durch Erhitzen von Phenol mit Glycerin unter Zusatz von Natriumacetat (M. **29**, 951), oder durch Anlagerung

von Wasser an den **Phenylglycidaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_2$ , Kp.  $242^\circ$ , den man neben dem **Glycerindiphenylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CHOH}\cdot\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ , F.  $82^\circ$ , durch Umsetzung von Phenolnatrium mit Epichlorhydrin erhält (C. 1908 I, 2032; 1910 I, 1134).

**Phenoxalkylamine.**  **$\beta$ -Phenoxyäthylamin**  $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ , Kp.  $228^\circ$  (B. **24**, 189).  **$\gamma$ -Phenoxypropylamin**  $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ , Kp.  $241^\circ$  (B. **24**, 2637).  **$\delta$ -Phenoxybutylamin**  $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ , Kp.  $255^\circ$  (B. **24**, 3232).

Phenolaether von Aldehyd- und Ketonalkoholen und Alkoholsäuren werden aus den entsprechenden gechlorten Aldehyden, Ketonen und Carbonsäuren mit Phenolnatrium erhalten: **Phenoxyacetaldehyd**



$C_6H_5O.CH_2CHO$ , Kp.<sub>30</sub> 119° (B. 28, R. 295). **Phenoxyaceton**, *Phenacetol*  $C_6H_5OCH_2COCH_3$ , Kp. 230°, wird durch conc. Schwefelsäure zu *Methylcumaron* (s. d.) condensirt (B. 28, 1253; 35, 3553). **Phenoxyessigsäure**  $C_6H_5OCH_2COOH$ , F. 96°, isomer mit Mandelsäure  $C_6H_5CH(OH).COOH$ , aus Monochloressigsäure und Phenolkalium bei 150°, sowie durch Oxydation von Phenoxyacetaldehyd erhalten, wirkt stark antiseptisch (B. 19, 1296; 27, 2796). Phenoxyacetylchlorid  $C_6H_5OCH_2COCl$ , Kp.<sub>60</sub> 169° s. B. 35, 3560. **Diphenoxyessigsäure**  $(C_6H_5O)_2CHCO_2H$ , F. 91° (B. 27, 2796).  $\alpha$ - und  $\gamma$ -**Phenoxybuttersäure**, F. 99° und 60° (B. 29, 1421). Homologe  $\alpha$ -Phenoxyfettsäuren s. B. 33, 924, 1249.

$\alpha$ -**Phenoxyacetessigester**  $CH_3COCH(OC_6H_5)CO_2C_2H_5$ , aus Phenolnatrium und  $\alpha$ -Chloracetessigester, bildet ein dickes Oel, das durch conc.  $SO_4H_2$  zu *Methylcumarilsäureester* condensirt wird. **Phenoxyfumarsäureester**  $C_6H_5OC(CO_2R):CHCO_2R$  aus Phenolnatrium und Acetylendicarbonsäureester (C. 1900 II, 1210).

**Phenylaether.** **Phenylaether**, **Diphenyloxyd**  $(C_6H_5)_2O$ , F. 28°, Kp. 252°, krystallisirt in langen Nadeln, riecht geraniumartig, entsteht durch Destillation von benzoësaurem Kupfer (neben Benzoësäurephenylester) und durch Erwärmen eines Gemenges von schwefelsaurem Diazobenzol mit Phenol (B. 25, 1973); ferner beim Erhitzen von Phenol mit  $ZnCl_2$  auf 350° oder besser mit  $Al_2Cl_6$  (B. 14, 189). In sehr glatter Reaction erhält man Phenylaether durch Erhitzen von Phenolkalium mit Halogenbenzolen bei Gegenwart von Kupferbronze (A. 350, 83). Nitrohalogenbenzole reagiren mit Phenolkalium auch ohne Anwesenheit von Kupfer.

**o-Nitrophenylaether**  $C_6H_5O.C_6H_4.NO_2$ , Kp.<sub>60</sub> 235°. **o,o'-Dinitrophenylaether**  $(NO_2.C_6H_4)_2O$ , F. 114° (B. 29, 1880, 2084; C. 1903 I, 634).

**Säureester des Phenols.** Die *Säureester* entstehen durch Einwirkung der Säurechloride oder Säureanhydride auf die Phenole oder ihre Salze; ferner durch Erwärmen der Phenole mit Säuren und  $POCl_3$ .

Um in den mehrwerthigen Phenolen alle Hydroxylwasserstoffe durch Acetylgruppen zu substituiren, empfiehlt es sich, dieselben mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat zu erhitzen.

Beim Kochen mit Alkalien oder selbst mit Wasser werden sie, gleich allen Estern, in ihre Componenten gespalten.

Ester anorganischer Säuren. **Sulfonsäurephenylester**, *phenylschweflige Säure* ist in freiem Zustand nicht bekannt, sein Natriumsalz  $NaSO_2OC_6H_5$  entsteht bei der Einwirkung von  $SO_2$  auf Phenolnatrium. Mit  $CH_3J$  entsteht daraus Methylsulfonsäurephenylester  $CH_3SO_2OC_6H_5$  (vgl. B. 25, 1875). Salze von Sulfonsäurearylestern bilden sich auch aus den Phenolen mit Natriumbisulfit; sie sind durch Reactionsfähigkeit ausgezeichnet; bei einigen wird beim Erhitzen mit Ammoniak die  $OSO_2Na$ -Gruppe durch  $NH_2$  ersetzt (C. 1901 II, 1136).

**Phenylschwefelsäure**  $C_6H_5.O.SO_3H$ , ist in freiem Zustande nicht bekannt, da sie, aus ihren Salzen durch conc. Salzsäure ausgeschieden, sogleich in Phenol und Schwefelsäure zerfällt. Ihr Kaliumsalz  $C_6H_5.O.SO_3K$  bildet in kaltem Wasser schwer lösliche, blätterige Krystalle und findet sich im Harn von Herbivoren, wie auch nach dem Genusse von Phenol im Harn des Menschen und Hundes. Synthetisch entsteht es durch Erhitzen von Phenolkalium mit pyroschwefelsaurem Kalium in wässriger Lösung (Baumann, B. 9, 1715), sowie aus Phenol und Chlorsulfonsäure mittelst Pyridin in  $CS_2$ -Lösung und darauffolgender Behandlung mit  $KOH$  (C. 1901 I, 313). Die Phenylschwefelsäuren sind in neutraler und alkalischer

Lösung beständig, beim Erwärmen mit Mineralsäuren werden sie aber rasch gespalten. Beim Erhitzen von phenylschwefelsaurem Kalium im Rohr geht es glatt in p-phenolsulfosaures Kalium über.

Phenylester der Phosphorsäuren. Durch Einwirkung von  $\text{PCl}_3$  und  $\text{POCl}_3$  entstehen (A. **239**, 310; **253**, 120; B. **30**, 2369):

Phenylphosphorigsäurechlorid	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O.PCl}_2$ ,	Kp. <sub>11</sub> 90 <sup>0</sup>
Diphenylphosphorigsäurechlorid	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{PCl}$ ,	» 172 <sup>0</sup>
Triphenylphosphit	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3\text{P}$ ,	» 220 <sup>0</sup>
Phenylphosphorsäurechlorid	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})\text{POCl}_2$	» 121 <sup>0</sup>
Diphenylphosphorsäurechlorid	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{POCl}$ ,	Kp. <sub>14</sub> 195 <sup>0</sup>
Triphenylphosphat	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3\text{PO}$ ,	Kp. <sub>11</sub> 245 <sup>0</sup>

Letzteres wird am besten durch Schütteln von alkalischer Phenollösung mit Phosphoroxychlorid erhalten. Die beiden Phenylphosphorigsäurechloride addiren Chlor: Phenylphosphorsäuretetrachlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OPCl}_4$ , Diphenylphosphorsäuretrichlorid  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{PCl}_3$ .

Ueber Sulfophosphate des Phenols, z. B. **Triphenylsulfophosphat**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3\text{PS}$ , F. 53<sup>0</sup>, s. B. **31**, 1094.

Phenylsilicate (B. **18**, 1679).

Phenylester von Monocarbonsäuren. **Phenylformiat** (J. pr. Ch. [2] **31**, 467). **Orthoameisensäurephenylester**  $\text{CH}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$ , F. 76<sup>0</sup>, Kp.<sub>50</sub> 265<sup>0</sup>, aus Phenolkalium und Chloroform (B. **18**, 2656).

**Phenylacetat**  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$ , Kp. 195<sup>0</sup> (B. **18**, 1716). **Orthoessigsäurephenylester**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$ , F. 98<sup>0</sup> (B. **24**, 3678).

Phenylcarbonate. Die freie Phenylkohlenensäure ist nicht bekannt, wohl aber das **Phenylnatriumcarbonat**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCO}_2\text{Na}$ , das bei der Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf Phenolnatrium, namentlich unter Druck entsteht; ein weisses Pulver, das durch Wasser zerlegt wird. Beim Erhitzen unter Druck auf 120–130<sup>0</sup> lagert es sich glatt in *Phenolnatrium-o-carbonsäure*  $\text{NaOC}_6\text{H}_4\text{COOH}$  um, ähnlich wie aus Phenylschwefelsäure Phenolsulfosäure entsteht (s. o.). Mit Phenolnatrium auf 190<sup>0</sup> erhitzt bildet phenylkohlenensaures Natrium *Dinatriumsalicylat* (s. d.) und Phenol (B. **38**, 1375).

**Phenylcarbonat**, **Kohlensäurephenylester**  $\text{CO}(\text{OC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 78<sup>0</sup>, Kp.<sub>15</sub> 168<sup>0</sup>, entsteht durch Erhitzen von Phenol mit Phosgen  $\text{COCl}_2$  auf 150<sup>0</sup>, leichter durch Einleiten von Phosgen in Phenolnatriumlösung (J. pr. Ch. [2] **17**, 139; B. **17**, 287; **35**, 3434). Er krystallisiert aus Alkohol in glänzenden Nadeln. Durch Erhitzen mit Natronhydrat auf 200<sup>0</sup> bildet er *salicylsaures* Natron (s. d.). Beim Erhitzen mit  $\text{NH}_3$  bildet er Harnstoff (B. **23**, 694). *Gemischte Carbonate* von Phenyl mit Alkylen, wie **Phenylaethylcarbonat**  $\text{CO}_3(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{C}_6\text{H}_5)$ , entstehen durch Einwirkung der Chlorameisensäureester auf die Natriumsalze der Phenole oder von Alkoholen auf Chlorameisensäurephenylester, die man aus Phosgen mit Phenolen erhält (C. 1899 II, 825); sie bilden sich auch beim Erhitzen von Phenylcarbonat mit den Alkoholen bei Gegenwart von Harnstoff (C. 1898 II, 476). Beim Erhitzen gehen sie unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in Phenolalkylaether über (B. **42**, 2237).

**Diphenylthiokohlensäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCSOC}_6\text{H}_5$ , F. 106<sup>0</sup> (B. **27**, 3410; C. 1906 II, 1760). **Carbaminsäurephenylester**, *Phenylurethan*  $\text{NH}_2\text{COOC}_6\text{H}_5$ , F. 141<sup>0</sup>, erhält man auch beim Eintragen von Knallquecksilber in erhitztes Phenol (B. **33**, 51; A. **244**, 43). **Phenylcarbaminsäurephenylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 124<sup>0</sup>, aus Carbanil (S. 106) und Phenol (B. **18**, 875; **27**, 1370). **Diphenylcarbaminsäurephenylester**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NCOOC}_6\text{H}_5$ , F. 105<sup>0</sup>, aus Diphenylharnstoffchlorid und Phenol (B. **40**, 1833). **Phenylthiocarbaminsäurephenylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O.CSNHC}_6\text{H}_5$ , F. 148<sup>0</sup>, beim Erhitzen von Phenylsenföl mit Phenol auf 280<sup>0</sup> (B. **29**, R. 177). **Phenylimidokohlensäurephenylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}(\text{OC}_6\text{H}_5)_2$ ,



F. 136°, aus Isocyanphenylchlorid (S. 107) und Natriumphenolat (B. 28, 977). **Allophansäurephenylester**  $\text{NH}_2\text{CONHCO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , krystallisiert, entsteht durch Einleiten von Cyansäuredämpfen in Phenol.

Phenylester von Dicarbonsäuren. **Oxalsäurephenylester**  $(\text{COOC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 136°, Kp.<sub>15</sub> 191° (B. 35, 3437). **Oxalsäureaethylphenylester**  $\text{COOC}_2\text{H}_5\text{COOC}_6\text{H}_5$ , Kp. 236°, aus Aethyloxalsäurechlorid (Bd. I). **Malonsäurediphenylester**, F. 50° (B. 35, 3455). **Bernsteinsäurephenylester**, F. 118°, Kp. 330°. **Fumarsäurephenylester**, F. 161°, zerfällt beim langsamen Destillieren in  $\text{CO}_2$ , Zimmtsäurephenylester (s. d.) und in Stilben (s. d.) (B. 18, 1948).

### Substitutionsproducte der Phenole.

**Halogenphenole.** Bildungsweisen. 1. Die Einwirkung von Chlor und Brom auf Phenole findet sehr leicht statt; so fällt Brom aus wässriger Phenollösung quantitativ [1,2,4,6]-Tribromphenol. Chlor und Brom treten in Ortho- und in Parastellung, es entstehen zunächst die [1,2]- und [1,4]-Mono-, dann die [1,2,4]-Di- und schliesslich die [1,2,4,6]-Trisubstitutionsproducte. Bei 150—180° entstehen durch Chlor oder durch Bromdampf reichliche Mengen o-Chlor und o-Bromphenol (B. 27, R. 957). Sulfurylchlorid, welches leicht chlorirend auf die freien Phenole (nicht aber deren Aether) wirkt, liefert p-Chlorphenol (C. 1898 I, 1051). Die Jodsubstitutionsproducte entstehen durch Eintragen von Jod und Jodsäure in die Lösung von Phenol in verdünnter Kalilauge (Kekulé, A. 137, 161):



oder durch Einwirkung von Jod und Quecksilberoxyd. Im letzteren Falle entsteht vorzugsweise 2,4-Dijodphenol.

2. In den Phenolsulfosäuren und Phenolcarbonsäuren werden durch Einwirkung von Chlor und Brom die in o- und p-Stellung zum Phenolhydroxyl befindlichen Sulfo- und Carboxylgruppen durch Halogen ersetzt (B. 42, 4361). 3. Aus den substituirten Anilinen, durch Ersatz der Gruppe  $\text{NH}_2$  mittelst der Diazoverbindungen durch Hydroxyl; diese Reaction führt zu den reinen Monohalogenphenolen. 4. Aus den Nitrophenolen unter Ersatz des Nitroyls mittelst der Amido- und Diazoderivate durch Halogene. 5. Durch Destillation der substituirten Phenolcarbonsäuren mit Kalk oder Baryt.

Verhalten. 1. Durch Eintritt von Halogenatomen wird der säureartige Character des Phenols beträchtlich erhöht; so zersetzt Trichlorphenol leicht die Alkalicarbonate. 2. Beim Schmelzen mit Kalihydrat wird das Halogen durch die Hydroxylgruppe ersetzt (S. 182). Es tritt aber bei dieser Reaction, besonders bei hoher Schmelztemperatur, das Hydroxyl häufig nicht an die Stelle des Halogens, sondern es entstehen unter Umlagerung die beständigen Isomeren; so bilden alle drei Chlorphenole Resorcin, daher ist die Kalischmelze zu Constitutionsbestimmungen unbrauchbar.

3. Durch Einwirkung von Natriumamalgam werden die Halogene durch Wasserstoff ersetzt.

4. Durch Einwirkung von salpetriger Säure auf bromsubstituirte Phenole werden die in o- oder p-Stellung zum Hydroxyl befindlichen Bromatome leicht durch Nitroyl ersetzt (J. pr. Ch. [2] 61, 561; A. 333, 346).

**Monohalogenphenole.** Besonders die Monochlorphenole zeichnen sich durch einen unangenehmen, lange anhaftenden Geruch aus. Beim Schmelzen mit Kali liefern die Brom- und Jodphenole, die bei niedrigerer Temperatur als die Chlorphenole angegriffen werden, die entsprechenden Dioxybenzole. Je höher die Temperatur der Schmelze bei den o- und p-Verbindungen steigt, um so mehr Resorcin oder m-Dioxybenzol wird erhalten, die drei isomeren Monochlorphenole liefern Resorcin:

	Ortho-		Meta-		Para-	
	F.	Kp.	F.	Kp.	F.	Kp.
Chlorphenol	7°	176°	28°	212°	41°	217°
Bromphenol	flüssig	195°	32°	236°	66°	238°
Jodphenol	43°	—	40°	—	94°	— (B. 20, 3019).

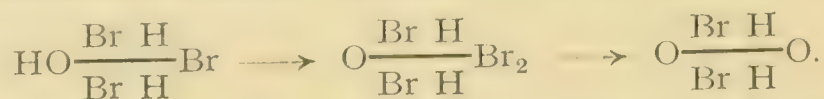
Jodanisole und -phenetole s. B. 29, 997, 1409, 2595.

**Polyhalogenphenole.** Bei der unmittelbaren Substitution entstehen besonders leicht die [2,4]-Di- und [2,4,6]-Trihalogenphenole; bei lange andauernder Chlorirung der Phenole wird schliesslich ein Tetrachlorphenol erhalten (C. 1903 I, 232). — Ueber Jodirung des Phenols s. a. C. 1901 I, 1004; 1902 I, 638, 868.

[2,4]-Dichlorphenol F. 43°, Kp. 210° [2,4,6]-Trichlorphenol F. 68°, Kp. 244°  
 [2,5]-Dichlorphenol » 58°, » 211° [2,4,6]-Tribromphenol » 92°, —  
 [2,4]-Dibromphenol » 40°, — [2,3,5]-Tribromphenol » 92°, (B. 39, 4251)  
 [2,4]-Dijodphenol » 72°, — [2,4,6]-Trijodphenol » 156°, —  
 [3,5,6]-Trijodphenol » 114° (C. 1904 I, 266).  
 [2,3,4,6]-Tetrachlorph. F. 70° (B. 37, 4013). Pentachlorph. F. 186° (B. 28, R. 150).  
 [2,3,4,6]-Tetrabromph. » 120° (A. 137, 209). Pentabromph. » 225°.

Die Silbersalze des Tribromphenols, sowie einiger anderer polygebromter Phenole existiren in einer labilen orangeroten und einer stabilen weissen Modification. Die Ursache dieser Allotropie ist noch unerklärt (B. 40, 4875).

Tri-, Tetra- und Pentachlor- und -bromphenole addiren Chlor und Brom, indem sie in gechlorte und gebromte *Oxodi-* und *Oxotetrahydrobenzole* übergehen, aus denen durch Reduction die Halogenphenole regenerirt werden können (B. 37, 4010). Aus Tribromphenol entsteht bei weiterem Bromzusatz: **Tribromphenolbrom** C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Br<sub>4</sub>O, F. 148° (A. 302, 133; C. 1902 II, 358), welches leicht in Tribromphenol zurückverwandelt, bei der Behandlung mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> aber zu Tetrabromphenol C<sub>6</sub>Br<sub>4</sub>H(OH) umgelagert wird und beim Digeriren mit Bleiacetat Dibromchinon (S. 225) liefert; es ist daher als *p-Ketodihydrotribromphenol* aufzufassen (B. 33, 673; C. 1902 I, 469):



Trichlorphenol wird durch NO<sub>3</sub>H zu Dichlorchinon oxydirt (C. 1908 I, 1776).

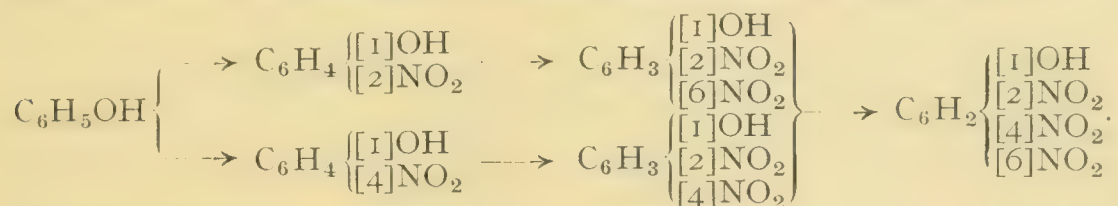
### Nitrophenole.

Die Nitrirung der Phenole findet, ähnlich wie die der Aniline, sehr leicht statt. Durch Eintritt der Nitrogruppen wird der säureartige Character der Phenole beträchtlich erhöht. Die Nitrophenole zersetzen kohlen-saure Alkalien (vgl. indessen C. 1898 II, 596). Das Trinitrophenol verhält sich ganz wie eine Säure; sein Chloranhydrid C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>Cl reagirt mit Wasser unter Rückbildung von Trinitrophenol (S. 74). Der Benzol-



rest der Nitrophenole kann leicht durch Halogene substituirt werden, während die Nitrokohlenwasserstoffe sich nur schwierig chloriren lassen.

Die Nitrogruppen ersetzen die o- und p-Wasserstoffatome zum Hydroxyl, sie treten zu einander in Metastellung nach dem Schema:



Während die farblosen, oder schwach gelb gefärbten, freien Nitrophenole zweifellos als wahre Phenole aufzufassen sind, leiten sich die intensiv gelb bis roth gefärbten Salze der Nitrophenole, ähnlich wie bei den aliphatischen Nitroverbindungen, wahrscheinlich von einer hypothetischen Nitronsäure folgenden Baues  $\text{O}=\text{C}_6\text{H}_4=\text{N} \begin{array}{l} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$  ab, die man als aci-Nitrophenolform bezeichnet (B. 39, 1084).

Eine wesentliche Stütze für diese Annahme liefert die Beobachtung, dass die Aether der Nitrophenole in zwei isomeren Reihen existiren (B. 39, 1073). Neben den farblosen, normalen Nitrophenolaethern entstehen durch Einwirkung von Halogenalkylen auf die Silbersalze der Nitrophenole intensiv roth gefärbte, sehr unbeständige Aether, welche von selbst in die farblosen isomeren Aether übergehen und bereits durch Wasser rasch unter Rückbildung der Nitrophenole verseift werden. Diese labilen Aether entsprechen den stark gefärbten Nitrophenolsalzen und besitzen sehr wahrscheinlich ebenfalls chinoide Structur:  $\text{O}=\text{C}_6\text{H}_4=\text{N} \begin{array}{l} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{OCH}_3 \end{array}$ . Von den m-Nitrophenolen konnten bisher, in Uebereinstimmung mit der Nichtexistenz von m-Chinonen, nur die normalen, farblosen Aether erhalten werden.

**Mononitrophenole.**  $\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$ . Bei der Einwirkung verdünnter Salpetersäure auf Phenol entstehen o- und p-Mononitrophenol, in der Kälte vorherrschend die Paraverbindung, bei  $-67^\circ$  unter Anwendung des electrischen Funkens fünfmal mehr p-Verbindung als bei  $-40^\circ$  (B. 26, R. 362). Man trennt die o- von der p-Verbindung durch Destillation mit Wasserdampf, mit dem die p-Verbindung nicht flüchtig ist. Auch durch Stickstoffdioxyd wird Phenol bei Gegenwart von  $\text{SO}_4\text{H}_2$  nitriert (B. 24, R. 722).

o-Nitrophenol wird neben wenig Paraverbindung auch aus Nitrobenzol beim Erwärmen mit trockenem Kalihydrat (S. 71) sowie aus dem Einwirkungsproduct von Natriummetall auf Nitrobenzol beim Durchleiten von Luft erhalten. o- und p-Nitrophenol erhält man auch durch Erhitzen der entsprechenden Chlor- und Bromnitrobenzole mit Kalilauge auf  $120^\circ$ , während m-Bromnitrobenzol hierbei nicht reagirt (S. 73). Desgleichen entstehen Ortho- und Paranitrophenol aus den entsprechenden Nitranilinen durch Erhitzen mit Alkalien (S. 112). m-Nitrophenol wird aus m-Nitranilin, aus gew. Dinitrobenzol, durch Kochen des Diazoniumsulfats mit verd. Schwefelsäure dargestellt. p-Nitrophenol ist auch synthetisch aus Nitromalonsäurealdehyd mit Aceton erhalten worden (S. 43). Aus p-Nitroso-

phenol (S. 196) wird es durch Oxydation mit Salpetersäure gewonnen (C. 1903 I, 144). o-Nitrophenol entsteht neben Polynitrophenolen beim Nitriren von Benzol (vgl. S. 70) bei Gegenwart von Quecksilbernitrat (D.R.-P. 194 883, 214 045).

o-Nitrophenol, F. 45°, Kp. 214°, Methyläther, F. +9°, Kp. 265°.  
 m-Nitrophenol, » 96°, » — Methyläther, » 38°, » 254°.  
 p-Nitrophenol, » 114°, » — Methyläther, » 48°, » 260°.

o- und m-Nitrophenol bilden gelbe Krystalle, das letztere ist in Wasser ziemlich löslich. Die o-Verbindung riecht eigentümlich und schmeckt süßlich, ihr Natriumsalz bildet dunkelrothe Prismen. Das p-Nitrophenol krystallisiert aus heissem Wasser in farblosen Nadeln, sein Kaliumsalz krystallisiert mit 2H<sub>2</sub>O in goldgelben Nadeln. Mit HgO oder Mercuriacetat liefern die Nitrophenole zunächst echte Mercurisalze der Phenole (NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O)<sub>2</sub>Hg, die unter Wanderung des Hg an den Kern in **Mercurinitrophenole** übergehen. Diese letzteren bilden leicht intensiv gefärbte **Mercurianhydride**, die sich wahrscheinlich von der Formel  $O:C_6H_3\left\langle \begin{array}{c} NO \\ Hg \end{array} \right\rangle O$  ableiten (B. 39, 1105).

Durch Bromiren geht das p-Nitrophenol in [1OH,2,6,4]-**Dibrom-p-nitrophenol**, F. 141°, über; [4,6]-**Dibrom-2-nitrophenol**, F. 117°, entsteht aus 2,4,6-Tribromphenol mit Aethylnitrit in alkohol. Lösung, vgl. S. 192: Ersatz von Brom durch NO<sub>2</sub> in bromirten Phenolen.

**Dinitrophenole** (NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH. α- oder [1OH,2,4]-**Dinitrophenol**, F. 114°, und β- oder [1OH,2,6]-**Dinitrophenol**, F. 64°, entstehen beim Nitriren von Phenol und von o-Nitrophenol, die α-Verbindung auch aus p-Nitrophenol, ferner aus m-Dinitrobenzol mit alkalischem Ferridcyankalium. Der α-Methyläther, F. 86°, wird mit Ammoniak beim Erhitzen in [1NH<sub>2</sub>,2,4]-Dinitranilin umgewandelt (vgl. Pikrinsäure). Durch Nitriren von [1,3]-Nitrophenol entstehen drei isomere Dinitrophenole, welche bei 104°, 134° und 141° schmelzen (C. 1903 I, 509). Durch weiteres Nitriren geben sie *Trinitrophenole* und *Trinitroresorcin* (S. 212). sym.-**Dinitrophenetol** C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O[1]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[3,5](NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, F. 96°, wird durch Einwirkung von Natriumaethylat auf Trinitrobenzol erhalten (C. 1906 I, 833).

**Trinitrophenole. Pikrinsäure** (NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.OH, F. 122°, entsteht durch Nitrierung von Phenol, von [1,2]- und [1,4]-Nitrophenol und der beiden Dinitrophenole; ferner durch Oxydation von sym. Trinitrobenzol mit Ferridcyankalium, sie ist daher [1OH,2,4,6]-Trinitrophenol. Sie entsteht ferner bei der Behandlung vieler organischer Substanzen mit Salpetersäure, wie Indigo, Anilin, Harze, Seide, Leder, Wolle u. a. m.

Geschichte. Woulfe fand 1711, dass man durch Einwirkung von Salpetersäure auf Indigo eine Flüssigkeit erhält, welche Seide gelb färbt. 1799 stellte Welter durch Nitriren von Seide die Pikrinsäure zuerst rein dar, die nach ihrem Entdecker als Welter's *Bitter* bezeichnet wurde. Liebig nannte sie *Kohlenstickstoffsäure*, *Carbazotsäure*. Dumas analysirte die Säure und nannte sie *Pikrinsäure*, von πικρός bitter. Laurent erkannte 1842 in der Pikrinsäure einen Phenolabkömmling.

Eigenschaften. Die Pikrinsäure krystallisiert aus heissem Wasser und Alkohol in gelben Blättchen oder Prismen und schmeckt sehr bitter. Löst sich in 160 Th. kalten Wassers, ziemlich leicht in heissem Wasser. Sie färbt in saurem Bade Seide und Wolle schön grünstichig gelb. Sie sublimiert bei vorsichtigem Erhitzen unzersetzt.

Verhalten. Mit vielen Benzolkohlenwasserstoffen, wie Benzol, Naphtalin, Anthracen, bildet die Pikrinsäure schön krystallisierende Verbindungen, die



zur Kennzeichnung und zur Trennung höherer aromatischer Kohlenwasserstoffe besonders geeignet sind. Durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf Pikrinsäure entsteht **Pikrylchlorid** (S. 74). Kocht man eine Lösung von Baryumpikrat mit Barythydrat, so entsteht Blausäure. Beim Erhitzen mit einer wässrigen Chlorkalklösung bildet sich Chlorpikrin  $\text{CCl}_3(\text{NO}_2)$  (Bd. I). Durch Einwirkung von Cyankalium auf Pikrinsäure entsteht das **pikrocyamin-** oder **isopurpursäure Kalium**  $\text{C}_8\text{H}_4\text{N}_5\text{O}_6\text{K}$ , braune Blättchen mit grünem Goldglanz, das früher als *Grénat soluble* in den Handel kam, aber nicht mehr verwendet wird. Die aus ihrem Kaliumsalz durch Phosphorsäure abgetrennte, dunkelviolett gefärbte Isopurpursäure besitzt ihren Umsetzungsproducten zufolge die Konstitution:  $\text{C}_6[2,6](\text{CN})_2[1,3](\text{NO}_2)_2[4,5](\text{OH})(\text{NHOH})$ . Aehnlich wie Pikrinsäure verhalten sich auch die o,p- und o,o-Dinitrophenole und andere Polynitrophenolabkömmlinge gegen Cyankali (B. 37, 1843, 4388; 38, 3538, 3938).

Salze und Aether: Das **Kaliumsalz**  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3.\text{OK}$ , krystallisirt in gelben Nadeln, die sich in 260 Th. Wasser von  $15^\circ$  lösen. Das **Natriumsalz** löst sich in 10 Th. Wasser von  $15^\circ$  und wird durch Sodalösung aus der Lösung ausgeschieden. Das **Ammoniumsalz** bildet grosse schöne Nadeln und findet zu Explosionsgemengen Anwendung. Beim Erhitzen oder durch Stoss explodiren alle pikrinsauren Salze sehr heftig.

**Methylaether**, F.  $65^\circ$ , entsteht durch Nitriren von Anisol. **Aethylaether**, F.  $78^\circ$ ; mit Natriumalkoholaten bilden diese Aether in ähnlicher Weise wie das Trinitrobenzol (S. 73) additionelle Salze (C. 1898 II, 284). **aci-Trinitrophenolmethylaether**  $\text{O}:\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_2:\text{N} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{OCH}_3 \end{array}$ , F.  $40-42^\circ$ ; **Aethylaether**, F.  $52^\circ$ .

$\beta$ -Trinitrophenol, F.  $96^\circ$ ,  $\gamma$ -Trinitrophenol, F.  $117^\circ$ , sind beim Nitriren der aus m-Nitrophenol entstehenden Dinitrophenole erhalten worden.

**Tetranitrophenol**, F.  $130^\circ$ , goldgelbe Nadeln, durch Oxydation von Dichinoyltrioxim (S. 229), ist sehr explosiv (B. 30, 184). **Tetranitroanisol**, F.  $154^\circ$  (C. 1904 II, 205).

**Nitrokresole.** o-Nitro-p-kresol  $\text{NO}_2[2]\text{CH}_3[4]\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ , F.  $77^\circ$  und p-Nitro-o-kresol, F.  $118^\circ$ , stellt man rein aus den entsprechenden Nitrotoluidinen dar; o-Nitro-p-kresol erhält man ausserdem leicht durch Nitriren von p-Kresolcarbonat und Verseifen der entstehenden Verbindung (C. 1909 I, 965). Durch Einwirkung von rauchender Schwefelsäure wird es unter Bildung von Acetylacrylsäure gespalten, vgl. S. 46 und B. 42, 577. Durch weiteres Nitriren der Methylaether des o-Nitro-p-kresols und des p-Nitro-o-kresols werden o-Dinitroverbindungen gewonnen (B. 34, 2238). Durch Nitriren von o- und p-Kresol werden leicht Dinitroabkömmlinge erhalten (B. 15, 1858), von denen das [2,6]-Dinitro-p-kresol, F.  $84^\circ$ , in Form seines Natriumsalzes unter dem Namen *Victoriaorange* oder *Safransurrogat* als orangegelber Farbstoff verwendet wurde. Das Dinitro-o-kresol wird in Form seiner Salzlösungen als Insekten-vertilgendes Mittel, besonders gegen die Nonnenraupe, als *Antinonnin* in den Handel gebracht (B. 27, R. 316). Beim Nitriren von m-Kresol entsteht ein **Trinitrokresol**  $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)\text{OH}$ , F.  $106^\circ$ , das sich auch aus Nitrococussäure (s. d.) bildet, sowie beim Nitriren von Thymol (S. 186) entsteht (C. 1901 II, 411). **Tetranitro-m-kresol**, F.  $175^\circ$  (C. 1908 I, 724), **Nitroxylene** s. B. 42, 2917; C. 1904 II, 1213.

**Halogennitrophenole.** Durch Einwirkung der Halogene auf die Nitrophenole oder durch Nitrierung der Halogenphenole sind zahlreiche Halogennitrophenole erhalten worden (vgl. C. 1899 I, 201).

Bemerkenswerth ist, dass p-Nitro-o-jodanisol  $\text{C}_6\text{H}_3[4]\text{NO}_2[2]\text{J}[1]\text{OCH}_3$  sowohl aus o- als aus p-Jodanisol durch Nitriren gewonnen wird; im letzteren Falle findet also eine Wanderung des Jodatoms statt (B. 29, 997).

### Nitrosoverbindungen der Phenole.

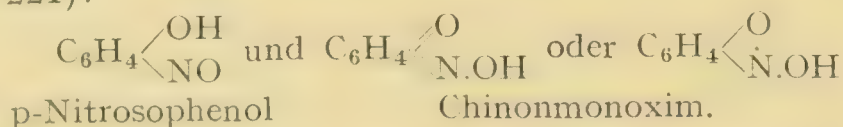
Die sog. Nitrosophenole entstehen: 1. durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Phenole (Baeyer, B. **7**, 964), wobei die einwertigen Phenole nur Mononitrosoverbindungen bilden, während bei den zweiwertigen Metadioxybenzolen, wie Resorcin, Dinitrosoverbindungen entstehen:

a) Man lässt salpetrige Säure, aus Alkalinitrit und verdünnter Schwefelsäure oder Essigsäure, auf Phenole einwirken (B. **7**, 967; **8**, 614). b) Nitrite von Schwermetallen werden von den Phenolen selbst zerlegt (B. **16**, 3080). c) Aus Nitrosylschwefelsäure  $\text{NO}\cdot\text{OSO}_3\text{H}$  und Phenolen (A. **188**, 353; B. **21**, 429). d) Aus Amylnitrit und Natriumphenolaten (B. **17**, 803); Einwirkung von Aethylnitrit auf trisubstituierte Phenole s. A. **311**, 363.

2. Durch Kochen von p-Nitrosalkylaminen, wie Nitrosodimethylanilin (S. 115), mit Alkalien:



3. Durch Einwirkung von salzsaurem Hydroxylamin auf Chinone in wässriger oder alkoh. Lösung, während durch freies Hydroxylamin die Chinone zu Hydrochinonen reducirt werden (B. **17**, 2061). Die letztere Bildungsweise spricht dafür, dass die Nitrosophenole Chinonmonoxime sind (Goldschmidt, B. **17**, 801). Es kommen demnach für das p-Nitrosophenol oder Chinonmonoxim drei Constitutionsformeln in Betracht (vgl. Chinone S. 221):



**o-Nitrosophenol**  $\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4[\text{2}]\text{NO}$ : Wie Anilin zu Nitrosobenzol (S. 77) so wird o-Anisidin (S. 197) durch Caro'sche Säure zu **o-Nitrosoanisol**  $\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4[\text{2}]\text{NO}$ , F.  $103^\circ$ , oxydirt; letzteres liefert durch Verseifung mittelst Bisulfat das o-Nitrosophenol, dessen Na-Salz dunkelrothe Blättchen bildet (B. **35**, 3036).

**p-Nitrosophenol, Chinonmonoxim** entsteht auch aus Nitrosobenzol (S. 78) durch Einwirkung von Natronlauge (B. **33**, 1954); es krystallisirt aus heissem Wasser in farblosen feinen Nadeln, die sich leicht bräunen, aus Aether in grünbraunen grossen Blättern. Es löst sich in Wasser, Alkohol und Aether mit hellgrüner Farbe. Beim Erhitzen schmilzt es unter Zersetzung. Das Natriumsalz krystallisirt mit  $2\text{H}_2\text{O}$  in roten Nadeln.

Die Bildungsweisen des Nitrosophenols aus Phenol mit salpetriger Säure und aus Nitroso-dialkylanilinen sprechen für die Nitrosoformel der Nitrosophenole, ebenso die Oxydation zu p-Nitrophenol mit Salpetersäure oder durch Ferridcyankalium in alkalischer Lösung.

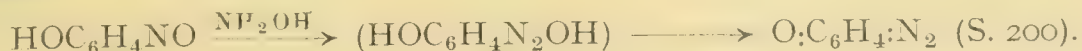
Für die Chinonoximformel spricht die Bildung aus Chinon mit salzsaurem Hydroxylamin und die Umwandlung in Chinondioxim, die Bildung von Unterchlorigsäure-estern, wie  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{O})\text{NOCl}$ , bei der Einwirkung von unterchloriger Säure auf Nitrosophenol, sowie der schwach basische Character der Nitrosophenole (B. **18**, 3198; **19**, 280). Durch Methylieren von Nitrosophenol entsteht nicht Nitrosoanisol, sondern Chinonmethoxim  $\text{O}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{NOCH}_3$ , F.  $83^\circ$ ; **p-Nitrosoanisol**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4[\text{4}]\text{NO}$ , F.  $23^\circ$ , entsteht aus p-Anisidin durch Oxydation mit Sulfomonopersäure (Caro'scher Säure), oder



aus p-Anisolhydroxylamin mit Eisenchlorid (B. **37**, 44); es wird durch verd. Schwefelsäure leicht zu p-Nitrosophenol verseift (B. **35**, 3034).

Vielleicht kommt den freien Nitrosophenolen die Chinonoximformel zu, während die Salze sich von der Nitrosophenolformel ableiten (vgl. B. **32**, 3101).

Die Nitrosophenole lassen sich in Nitrosoaniline (S. 114) umwandeln. Durch Salzsäure wird Nitrosophenol in Dichloramidophenol verwandelt. Durch salpetrige Säure, wie auch durch Hydroxylamin entsteht p-Diazophenol:



In ähnlicher Weise bildet es mit den Aminen Azoverbindungen (S. 201). Phenylhydrazin reducirt glatt zu Amidophenol (B. **29**, R. 294); Einwirkung von Diazobenzolverbindungen s. B. **32**, 2935; A. **312**, 211. Fügt man zu dem Gemenge von Nitrosophenol mit Phenol wenig conc. Schwefelsäure, so entsteht eine dunkelrothe Färbung, die durch Kalilauge in dunkelblau übergeht (Liebermann'sche Reaction: S. 183).

**Nitroso-o-kresol**, F. 134<sup>0</sup>, aus o-Kresol (S. 185) und aus Toluchinon (S. 224); **Nitroso-m-kresol**, F. 155<sup>0</sup> (B. **21**, 729; C. 1900 I, 120). **Nitroso-thymol**, F. 160<sup>0</sup> (B. **17**, 2061; A. **310**, 89).

### Amidophenole.

Die Amidophenole entstehen durch Reduction der Nitro- und Nitrosophenole oder der Oxyazoverbindungen (S. 201, B. **38**, 2752). Bei den mehrfach nitrirten Phenolen findet durch Schwefelammonium eine teilweise, durch Zinn und Salzsäure eine Reduction sämtlicher Nitrogruppen statt (S. 82). Besondere Bildungsweisen siehe m- und p-Amidophenol.

Verhalten: Die freien Amidophenole zersetzen sich leicht, besonders an feuchter Luft im Licht. Die säureartige Natur der Phenole wird durch Eintritt der Amidogruppe abgeschwächt (vgl. indessen C. 1903 II, 717).

Aehnlich den o-Phenylendiaminen (S. 117) geben o-Amidophenole leicht heterocyclische Verbindungen, *Anhydrobasen*, den *Benzimidazolen* (s. d.) entsprechende *Benzoxazole*. Aehnliche Verbindungen leiten sich von den o-Amidothiophenolen (S. 205) ab: *Benzothiazole* (s. d.).

**o-Amidophenol**  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{OH}$ , F. 170<sup>0</sup>, ist in Wasser schwer löslich. **o-Anisidin**  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{OCH}_3$ , Kp. 218<sup>0</sup>.

**o-Imidodiphenyloxyd, Phenoxazin**  $\text{O} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{NH}$  wird bei den heterocyclischen Verbindungen zusammen mit dem Thiodiphenylamin, dem Hydrophenazin und dem Phenazin abgehandelt, vgl. auch Brenzcatechin (S. 208).

Methylierung der Amidogruppe des o-Amidophenols (B. **23**, 246). Behandelt man o-Amidophenol in Methylalkohol mit Jodmethyl und Alkalilauge, und nach Beendigung der Methylierung mit Jodwasserstoff, so wird das Jodid einer Ammoniumbase und daraus mit feuchtem Silberoxyd das Ammoniumoxydhydrat selbst erhalten. Bei 105<sup>0</sup> verliert das Oxydhydrat Wasser und geht in eine dem Betain (s. Bd. I) ähnliche cyclische Ammoniumverbindung über: das **o-Trimethylammoniumphenol**, welches sich beim Erhitzen auf höhere Temperatur in **o-Dimethylanisidin** umlagert. Das Chlorhydrat der Ammoniumbase zerfällt bei der Destillation in Chlormethyl und **o-Dimethylamidophenol**, F. 45<sup>0</sup>.





**m-Amidophenol**, F. 122<sup>0</sup>, aus m-Nitrophenol (B. 11, 2101), aus der Oxaminsäureverbindung des m-Phenylendiamins (B. 28, R. 30) durch Verschmelzen der Metanilsäure (S. 176) mit Aetznatron (B. 32, 2112) und beim Erhitzen von Resorcin mit Salmiak und wässrigem Ammoniak auf 200<sup>0</sup>. **Monalkyl-m-amidophenole** (B. 27, R. 953; vgl. B. 22, R. 622). **Dimethyl-m-amidophenol** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(OH).N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, F. 87<sup>0</sup>; **Diaethyl-m-amidophenol**, Kp. gegen 280<sup>0</sup>. Das m-Amidophenol und seine Alkylderivate dienen zur Darstellung der *Rhodamin*farbstoffe (s. d.). Ueber die Einwirkung von Phosgen auf die alkylierten m-Amidophenole s. B. 29, 501. **m-Phenol-trimethylammoniumhydroxyd** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OH[3]N(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>OH s. B. 29, 1533.

**p-Amidophenol** schmilzt bei 184<sup>0</sup> unter Zers. und sublimirt. Es entsteht 1. aus p-Nitrophenol; 2. aus β-Phenylhydroxylamin (S. 80); 3. aus Nitrobenzol in schwefelsaurer Lösung durch den elektrischen Strom, eine Bildung, die auf die Umlagerung von zunächst entstandenem β-Phenylhydroxylamin zurückzuführen ist (C. 1904 II, 1013); 4. aus [5]-Amidosalicylsäure durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung; 5. durch Erhitzen von p-Chlorphenol mit Ammoniak bei Gegenwart von Kupfer (C. 1909 I, 600). Durch Oxydation mit Silberoxyd liefert es Chinonmonoimin (S. 229). Mit Chromsäure oder PbO<sub>2</sub> und Schwefelsäure wird es zu Chinon oxydirt. Durch Chlorkalk entstehen aus ihm, wie auch aus seinen Halogensubstitutionsproducten, die Chinonchlorimine; p-Amidophenol wirkt auf Aldehyde und Ketone in verdünnter Essigsäure in derselben Weise und fast ebenso leicht wie Phenylhydrazin (B. 27, 3005).

Aether des p-Amidophenols entstehen durch Reduction der p-Nitrophenolaether (B. 34, 1935), sowie durch Umlagerung des β-Phenylhydroxylamins mit alkohol. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> (B. 33, 3602). **Methylaether**, p-*Anisidin*, F. 56<sup>0</sup>, Kp. 246<sup>0</sup>.

**p-Amidophenetol**, p-**Phenetidin** NH<sub>2</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, Kp. 242<sup>0</sup>, p-**Acetamidophenetol** CH<sub>3</sub>CONH[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 135<sup>0</sup>, aus dem p-Phenetidin durch Kochen mit Eisessig, findet als Antipyreticum unter dem Namen **Phenacetin** Anwendung. Bemerkenswerth ist die Spaltung des Phenacetins durch 80–90 pctge. Schwefelsäure in Essigaether und p-Amidophenol (A. 309, 233). Bei andauerndem Kochen mit überschüssigem Essigsäureanhydrid (B. 31, 2788) wird das Phenacetin in **Diacetylphenetidid** (CH<sub>3</sub>CO)<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 54<sup>0</sup>, Kp.<sub>12</sub> 182<sup>0</sup>, übergeführt, welches dem Phenacetin ähnlich wirkt, ebenso wie das p-**Aethoxyphenylsuccinimid**, *Pyrantin* (CH<sub>2</sub>CO)<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 155<sup>0</sup>, welches indessen die nachtheiligen Wirkungen des Phenacetins nicht haben soll (B. 29, 84). p-**Phenetolcarbamid**, *Dulcin*, NH<sub>2</sub>CO.NH[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> (B. 28, R. 78, 83) schmeckt sehr süß.

**m-Oxydiphenylamin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OH, F. 82<sup>0</sup>, Kp. 340<sup>0</sup>, und p-**Oxydiphenylamin**, F. 70<sup>0</sup>, Kp. 330<sup>0</sup>, entstehen aus Resorcin (S. 211) und Hydrochinon durch Erhitzen mit Anilin und Chlorzink (B. 22, 2909; Homologe s. C. 1902 I, 578). p<sub>2</sub>-**Dioxydiphenylamin** NH[C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4](OH)]<sub>2</sub>, F. 174<sup>0</sup>, wird aus Hydrochinon (S. 214) durch Erhitzen mit Ammoniak oder mit p-Amidophenol erhalten (B. 32, 689). Die Oxydiphenylamine stehen in naher Beziehung zu den Indophenolfarbstoffen (s. Chinone S. 231). p<sub>2</sub>-**Amidooxydiphenylamin** NH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NHC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OH, F. 166<sup>0</sup>, entsteht durch Reduction der entsprechenden Nitroverbindung (B. 42, 1080), oder durch Oxydation von einem Gemisch von p-Phenylendiamin und Phenol mit Hypochlorit bei Gegenwart von Kupfersalzen (C. 1909 I, 115). Die Lösung des p-Amido-poxydiphenylamins in Alkalien färbt sich unter Indaminbildung (S. 234) rasch blau. p<sub>2</sub>-**Dimethylamidooxydiphenylamin** N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NHC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OH, F. 161<sup>0</sup>, s. B. 35, 3085.

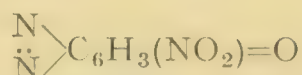
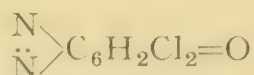
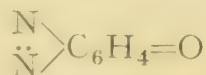
**Diamidophenole.** [2,4]-Diamidophenol  $(\text{NH}_2)_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{OH}$ , aus [2,4]-Dinitrophenol, durch electrolytische Reduction von m-Dinitrobenzol oder m-Nitranilin in Schwefelsäure (B. **26**, 1848). Die freie Base ist sehr zersetzlich, Salze werden unter dem Namen *Amidol* in der Photographie als Entwickler gebraucht. 4,5- und 2,5-Diamidophenol entstehen aus den Nitroamidophenolen, die man durch Einwirkung von Schwefelsäure auf o- und p-Nitrodiazoimide (S. 139) erhält (B. **30**, 2096; **31**, 2403). m-Anilido-p-phenetidid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}[3]\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{[1]OC}_2\text{H}_5 \\ \text{[4]NH}_2 \end{matrix}$ , Bildung s. unten unter Hydrazinphenole.

**Pikraminsäure**, [2]-Amido-[4,6]-dinitrophenol  $(\text{NH}_2)(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$ , F.  $165^\circ$ , bildet rothe Nadeln und wird durch Reduction von Pikrinsäure mit alkoholischem  $\text{NH}_4\text{SH}$ , oder mit Natriumhydrosulfit erhalten. Weitere Dinitro-p-amidophenole s. B. **38**, 1593.

[2,4,6]-Triamidophenol  $(\text{NH}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$ , entsteht aus Pikrinsäure bei der Einwirkung von Jodphosphor oder von Zinn und Salzsäure (B. **16**, 2400); ferner durch Reduction des Phenoltrisazobenzols (S. 203). In freiem Zustande aus seinen Salzen ausgeschieden, zersetzt es sich sehr rasch. Verbindet sich mit 3 Aeq. der Säuren zu gut krystallisirenden Salzen. Das HJ-Salz  $\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}(\text{NH}_2)_3 \cdot 3\text{HJ}$  krystallisirt in farblosen Nadeln. Die Salze färben schwach alkalische Lösungen schön blau. Fügt man zu der Lösung des HCl-Salzes Eisenchlorid, so färbt sie sich tiefblau und es scheiden sich braun-blaue, metallisch glänzende Nadeln von salzsaurem Amido-diiminophenol oder Diamidochinonimin (S. 230) aus, welche sich in Wasser mit schöner blauer Farbe lösen. Ein isomeres Triamidophenol ist durch Reduction von Dichinoyltrioxim erhalten worden (B. **30**, 183).

[2,3,4,5]-Tetramidoanisol  $(\text{NH}_2)_4\text{C}_6\text{HOCH}_3$  (B. **25**, 282).

**Diazophenole.** Phenoldiazochloride  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{Cl}$ , entstehen durch Einwirkung von salpetriger Säure auf die Amidophenolchlorhydrate. Die polyhalogenirten, -nitrirten und -sulfonirten Diazoniumsalze schwacher Säuren, wie Essigsäure und Kohlensäure, bilden durch Ersatz eines o- oder p-ständigen Halogenatoms, Nitroyls oder Sulfoxyls durch Hydroxyl leicht substituirte Diazophenole (B. **36**, 2069; **39**, 79; C. 1903 I, 393; 1907 II, 1785). Die freien Diazohydrate der o- und p-Amidophenole anhydrisiren sich, indem wahr scheinlich unter Umlagerung in chinoide Formen die gelbgefärbten sog. *Chinondiazide* entstehen (vgl. Bd. I, die Formel des Diazomethans, und B. **35**, 888):



p-Diazophenolcyanid  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{.CN}$  aus dem Chlorid mit Cyankali, gelbe Nadelchen, wird durch Kali zum Kaliumsalz der Diazophenolcarbonsäure  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{COOH}$  verseift.

**Dibromdiazophenol**  $\text{Br}_2[4,6]\text{C}_6\text{H}_2(\text{O})(\text{N}_2)[1,2]$ , orangegelbe Prismen, F.  $130^\circ$  u. Z. (B. **39**, 4248). **Dibromphenoldiazosulfosäure**  $\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_2(\text{OH}).\text{N}_2\text{SO}_3\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$ , wird aus ihrem Kaliumsalz, dem Einwirkungsproduct von Kaliumsulfid auf Dibromphenoldiazochlorid, gewonnen.

p-Phenoldiazomercaptanhydrosulfid  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}).\text{N}_2\text{SH}, \text{SH}_2$ , rothe Nadeln, F.  $75^\circ$  u. Z., aus Diazophenollösungen mit Schwefelwasserstoff (B. **28**, 3250).

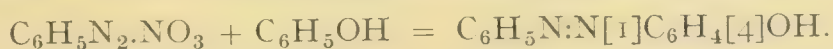
p-Oxydiazobenzolimid  $\text{OH}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}_3$ , F. ca.  $20^\circ$ , explodirt bei  $150^\circ$ . Entsteht aus p-Amidophenol mit salpetriger Säure. Die Kaliumverbindung existirt in zwei Formen, einer farblosen und einer blauen, welche leicht ineinander übergeführt werden können. Beide liefern die gleiche Benzoyl-



verbindung, F. 81°, welche auch aus Benzoyl-p-amidophenol mit salpetriger Säure erhalten wird (C. 1907 II, 247).

**Azoxyphenole.** p-Oxyazoxybenzol  $C_6H_5(N_2O)C_6H_4[4]OH$ , F. 156°, wird durch Vereinigung von p-Nitrosophenol mit  $\beta$ -Phenylhydroxylamin unter Wasseraustritt erhalten; es entsteht ferner bei der Einwirkung von Natronlauge auf Nitrosobenzol bei 100° neben zwei isomeren o-Oxyazoxybenzolen, F. 76° und 108°. Durch Oxydation mit Permanganat werden die Oxyazoxybenzole zu Isodiazobenzolkalium (S. 127) abgebaut:  $C_6H_5(N_2O)C_6H_4OH \rightarrow C_6H_5N_2OK$  (B. 35, 1614).

**Azophenole, Oxyazobenzole.** Bildungsweisen. 1. Aus Diazosalzen und einwertigen Phenolen, m-Dioxybenzolen, m-Amidophenolen, m-Phenolsulfosäuren und Phenolcarbonsäuren (B. 40, 3450):



Man lässt die Diazosalzlösung in die alkalische Phenollösung einfließen unter Kühlung und Rühren, wobei je nach den Bedingungen und Mengenverhältnissen Phenolazobenzol, o,p-Phenoldisazobenzol und o,o,p-Phenoltrisazobenzol erhalten wird. Mit wässrigem Phenol bildet Diazobenzolsulfat Phenyläther. Wie bei den Amidoazoverbindungen, stellt sich die eintretende Diazogruppe auch bei den Phenolen mit Vorliebe in die p-Stellung, und wenn diese besetzt ist, in o-Stellung zum Hydroxyl (B. 17, 876; 21, R. 814).

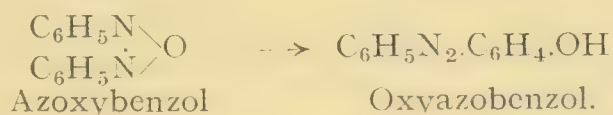
Als Zwischenproducte hat man bei dieser Reaction in einzelnen Fällen sog. O-Azoverbindungen (Diazoxybenzole) isolirt, welche den Diazoamidoverbindungen entsprechen, sich aber mit noch weit grösserer Leichtigkeit wie diese in die isomeren Oxyazoverbindungen umlagern (B. 41, 4016, 4304):



2. Aus Diazoamidobenzolen beim Erhitzen mit einwerthigen Phenolen, wie auch mit Resorcin (B. 20, 372, 904, 1577):

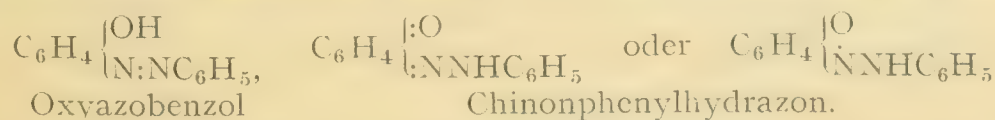


3. Durch molekulare Umlagerung von Azoxybenzolen beim Erhitzen mit Schwefelsäure (B. 14, 2617):



4. Aus Nitrophenolen durch Reduction mit alkoholischer Kalilauge.  
5. Durch Einwirkung von Anilinen auf Nitrosophenole. 6. Aus Amidoazobenzolen und aus Azobenzolsulfosäuren.

Constitution (A. 360, 11). Für die Oxyazoverbindungen kommt ähnlich wie für die Nitrosophenole (S. 196) neben der normalen die vom Chinon abgeleitete Pseudoform von Chinonphenylhydrazonen in Betracht:



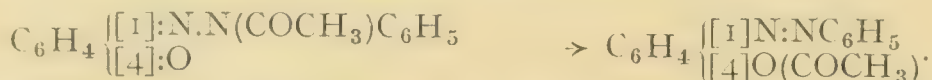
Die Darstellung des Chinonphenylhydrazons selbst durch Condensation von Benzochinon mit Phenylhydrazin gelingt nicht, da das Chinon von Phenylhydrazin reducirt wird, dagegen sind Monophenylhydrazone des Chinons mit o-Nitro- und o,p-Dinitrophenylhydrazin erhalten worden, die sich als identisch erwiesen haben mit den durch Kuppelung von diazotirtem o-Nitro-

bez. o,p-Dinitroanilin mit Phenol erhaltenen Nitrooxyazoverbindungen (A. **357**, 171; s. auch Naphtochinonhydrazone):



Auch as-Acetyl- und Benzoylphenylhydrazin liefern mit Chinon N-acylirte Chinonphenylhydrazone (S. 230), die beim Verseifen in p-Oxyazobenzol übergehen, und isomer sind mit den durch Acetylierung bez. Benzoylierung des Oxyazobenzols erhaltenen O-Acyloxyazobenzolen (C. 1900 I, 30).

Von besonderer Bedeutung für die Entscheidung der Frage nach der Constitution der Oxyazoverbindungen ist die Beobachtung, dass sich die N-acylirten p-Chinonphenylhydrazone mit grosser Leichtigkeit in die isomeren O-acylirten Oxyazobenzole umlagern (B. **40**, 1432):



Die Neigung zum Uebergang in wahre Azoverbindungen ist in der Reihe der o-Chinone so gross, dass die isomeren N-acylirten o-Chinonphenylhydrazone bisher überhaupt nicht erhalten werden konnten (B. **40**, 2154; A. **359**, 353; vgl. dagegen C. 1909 I, 1093). Auf Grund dieser leichten Umwandlungsfähigkeit von Derivaten der Chinonphenylhydrazone in solche der Oxyazobenzole (vgl. den entgegengesetzten Vorgang bei den gemischten Azoverbindungen S. 154), ist man berechtigt, auch die freien o- und p-Oxyazoverbindungen als wahre Azoverbindungen aufzufassen. Es steht hiermit im Einklang, dass das m-Oxyazobenzol (s. u.), für das bei der Nichtexistenz von m-Chinonen (S. 220) die Formulierung als Chinonphenylhydrazon ausgeschlossen erscheint, in seinem Verhalten dem o- und p-Oxyazobenzol durchaus entspricht (B. **36**, 4118). Mit Phenylisocyanat vereinigen sich o- und p-Oxyazobenzol zu O-Carbanilidderivaten:  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \text{OCONHC}_6\text{H}_5 \end{array}$  (B. **38**, 1098). Die Unlöslichkeit bez. Schwerlöslichkeit der o-Oxyazoverbindungen in Alkalien, die als besonderes Argument für ihre Chinonstructur angesehen wurde, findet ihre Analogie in dem gleichen Verhalten der Phenylhydrazone der o-Phenolaldehyde und o-Phenolketone (B. **35**, 4100; C. 1908 II, 306).

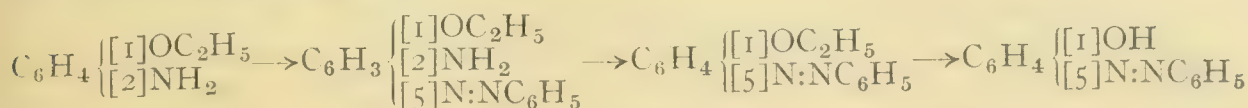
**p-Oxyazobenzol**, Benzol-p-azophenol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N=N[1]C}_6\text{H}_4\text{[4]OH}$ , F. 148°, krystallisirt in orangegelben Nadeln. Es entsteht nach den genannten Bildungsweisen der Oxyazoverbindungen. Mit Phosphorpentachlorid und darauf mit Wasser behandelt liefert es den Phosphorsäureester  $\text{PO(OC}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{)}_3$ , F. 148° (B. **24**, 365; vgl. B. **35**, 1622). **Benzolazo-p-phenetol**, F. 77° (B. **25**, 994). **p-Azophenol**  $\text{HO[4]C}_6\text{H}_4\text{[1]N}_2\text{[1]C}_6\text{H}_4\text{[4]OH}$ , F. 204°, bildet hellbraune Krystalle. Es entsteht: aus p-Nitro- und p-Nitrosophenol durch Schmelzen mit Aetzkali, durch Kuppelung von Diazophenolnitrat mit Phenol, ferner aus p-Oxyazobenzolsulfosäure (B. **15**, 3037).

**o-Oxyazobenzol**, F. 83°, ist im Gegensatz zu dem p-Derivat mit Wasserdämpfen leicht flüchtig; es entsteht neben dem p-Oxyazobenzol in geringer Menge aus Benzoldiazoniumsalzen und Phenol (B. **33**, 3189), sowie durch Umlagerung des Azoxybenzols (C. 1903 I, 324, 1082); es bildet sich ferner bei der Einwirkung von Natronlauge auf Nitrosobenzol neben den Oxyazoxybenzolen (s. oben S. 201) u. a. K. (B. **33**, 1939). Sein Methylaether, **Benzol-azo-o-anisol**, F. 41°, aus o-Anisidin und Nitrosobenzol synthetisch erhalten, liefert mit  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  ebenfalls das o-Oxyazobenzol (B. **33**, 3190).

**m-Oxyazobenzol**, F. 114—117°, kanariengelbe Krystalle, entsteht durch Kuppeln von o-Amidophenetol mit Diazobenzolchlorid, Abspaltung der



Amidogruppe und Verseifung des gebildeten **Benzol-azo-m-phenetols**, F. 64<sup>o</sup>, mit Al<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub> (B. **36**, 4102):



**m,m<sup>1</sup>-Dioxyazobenzol**, *m-Azophenol*, F. 205<sup>o</sup>, entsteht durch Kaliumschmelze des *m*-Nitrophenols (B. **39**, 303). Es ist ferner aus *m*-Azoanilin (S. 145) mittelst der Diazoverbindung und aus *m*-Nitrophenol durch electrolytische Reduction gewonnen worden (C. 1902 II, 1182; 1903 I, 1221).

Ueber Azo- und Diazoverbindungen der Kresole s. B. **17**, 351.

Die Sulfosäuren der Oxyazobenzole sind Farbstoffe, z. B. **p-Sulfo-benzol-p-azophenol**, SO<sub>3</sub>H[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]N=N[1]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4]OH, aus *p*-Oxyazobenzol und Schwefelsäure und aus *p*-Diazobenzolsulfosäure mit Phenolnatrium, bildet das *Tropaeolin* Y (von yellow) des Handels (B. **11**, 2192); vgl. auch Resorcin.

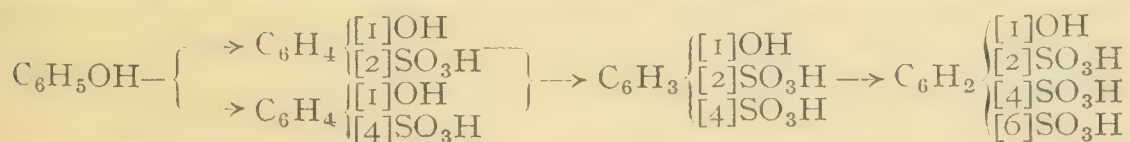
**Phenol-2,4-disazobenzol** OH[1]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2,4](N:NC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 123<sup>o</sup> (C. 1904 II, 96) und **Phenol-2,4,6-trisazobenzol** OH[1]C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[2,4,6](N:NC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, F. 215<sup>o</sup>, entstehen durch Kuppelung von Phenol mit 2 resp. 3 Molekülen Diazobenzolchlorid in alkalischer Lösung. Durch Zinn und Salzsäure wird Phenoltrisazobenzol zu 2,4,6-Triamidphenol (S. 200) reducirt (J. pr. Ch. [2] **78**, 384).

**Hydrazophenole.** **m-Oxyhydrazobenzol** OH[1]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[3]NH.NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, farblose Nadeln, F. 126<sup>o</sup>, wird durch Reduction von *m*-Oxyazobenzol mit Zinkstaub und Eisessig erhalten (B. **36**, 4112). Durch Mineralsäuren lagert es sich in *m*-Oxybenzidin um. Das *m*-Oxyhydrazobenzol ist die einzige bekannte freie Oxyhydrazoverbindung, da *o*- und *p*-Oxyazobenzol bei der Reduction sofort in Anilin und *o*- resp. *p*-Amidophenol zerfallen. Dagegen lassen sich die Alkyläther der Oxyazobenzole zu den Benzol-*o*- und -*p*-hydrazophenoläthern reduciren. Die Benzol-*p*-hydrazophenoläther zeigen mit Zinnchlorür und Salzsäure die Semidinumlagerung (S. 148), z. B. geht das **Benzol-p-hydrazophenetol** in *m*-Aethoxy-*o*-amidodiphenylamin über (B. **27**, 2700; **28**, R. 753; **29**, 2680):



Die freien Hydrazinphenole sind sehr unbeständig. **o-Hydrazin-anisol** NH<sub>2</sub>NH[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]OCH<sub>3</sub>, F. 43<sup>o</sup>, Kp. 240<sup>o</sup> (A. **221**, 314).

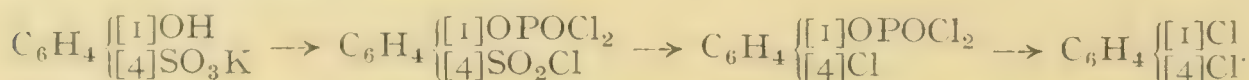
**Sulfosäuren des Phenols.** Die Sulfurirung des Phenols erfolgt unter Vertretung der *o*- und *p*-Wasserstoffatome, wie die Nitrirung (die Sulfoxyde treten zu einander in Metastellung), nach dem Schema:



*o*- und *p*-**Phenolsulfosäure** entstehen beim Lösen von Phenol in concentrirter Schwefelsäure, erstere bildet sich vorherrschend bei mittlerer Temperatur und geht beim Erwärmen mit conc. Schwefelsäure sehr leicht in die *p*-Säure über. Diese Umwandlung beruht darauf, dass die *o*-Phenolsulfosäure ihre Sulfogruppe leicht unter Rückbildung von Phenol abspaltet, das hierauf der Einwirkung der Schwefelsäure unter Bildung der *p*-Phenolsulfosäure unterliegt. Ebenso leicht wird die *o*-Phenetolsulfosäure beim Erwärmen auf 100<sup>o</sup> in *p*-Phenetolsulfosäure umgelagert (B. **27**, R. 591).

Die Trennung der o- und p-Phenolsulfosäure gelingt durch Krystallisation ihrer Monobariumsalze, von denen sich das Bariumsalz der Orthosäure  $(C_6H_4(OH)SO_3)_2Ba + H_2O$ , in derben Nadeln des rhombischen Systems zuerst ausscheidet. Aus den Mutterlaugen wird die p-Säure am besten als Magnesiumsalz  $(C_6H_4(OH)SO_3)_2Mg + 8H_2O$ , grosse, rhombische Säulen, abgetrennt (B. **10**, 3637). Die p-Säure entsteht auch durch Umlagerung der Phenylschwefelsäure (S. 189). — Die freien Säuren können beim langsamen Verdunsten der wässrigen Lösungen krystallisiert erhalten werden. Beim Erwärmen des Natriumsalzes mit  $MnO_2$  und Schwefelsäure bildet die Parasäure Chinon. Beim Schmelzen mit Kalihydrat bei  $310^\circ$  gibt die Orthosäure Brenzcatechin oder o-Dioxybenzol; die Parasäure reagiert noch nicht bei  $320^\circ$  und bildet bei höheren Temperaturen Diphenole (s. Diphenyl). Durch Einwirkung von Salpetersäure wird die Sulfo-Gruppe leicht durch die Nitro-Gruppe ersetzt.

Mit  $PCl_5$  geben die Phenolsulfosäuren zunächst Phosphoroxychlorid-abkömmlinge der Phenolsulfonylchloride, die sich mit  $PCl_5$  auf  $180^\circ$  erhitzt in solche der Chlorphenole umwandeln. Bei höherem Erhitzen der letzteren mit  $PCl_5$  entstehen Chlorbenzole:



Diese Reactionen kann man benutzen, um den Ort, an dem das Sulfoxyl steht, zu ermitteln (B. **6**, 943; A. **358**, 92). Will man die Phenolsulfonylchloride zu Reactionen verwenden, so acetyliert man zunächst die phenolsulfosauren Kaliumsalze, bereitet die Acetylphenolsulfonylchloride und nimmt nach der Reaction das Acetyl heraus (Anschütz).

Aus Acetylphenol-o-sulfonylchlorid erhält man durch Einwirkung von Ammoniak oder besser von Diaethylamin in ätherischer Lösung unter Abspaltung der Bestandteile von Acetylchlorid das

**Phenylensulfonylid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{[1]O-SO}_2\text{[2]} \\ \text{[2]SO}_2\text{-O[1]} \end{matrix} C_6H_4$ . F.  $237^\circ$ , das dem Salicylid entspricht, woran die Endung des Namens erinnern soll (Privatmitteilung von R. Anschütz und Klara Zymandl).

Durch Jodiren der Parasulfosäure entsteht [2,6]-Dijod-p-phenolsulfosäure  $C_6H_2J_2(OH).SO_3H$ , die unter dem Namen *Sozodol* als Antisepticum Anwendung findet (B. **21**, R. 250).

m-[1,3]-Phenolsulfosäure, entsteht beim Erhitzen von m-Benzoldisulfosäure (S. 174) mit Kalilauge auf  $170-180^\circ$  (B. **9**, 969). Die freie Säure enthält 2 Mol.  $H_2O$ . Mit Kalihydrat geschmolzen bildet sie schon bei  $250^\circ$  Resorcin. Erhitzt man p-Benzoldisulfosäure mit Aetzkali, so entsteht anfangs ebenfalls Meta-phenolsulfosäure, die weiter Resorcin bildet.

Phenol-[2,4]-disulfosäure, entsteht aus Phenol und o- und p-Phenolsulfosäure durch Sulfuriren s. o. das Schema. Ihre Lösung wird durch Eisenchlorid dunkelroth gefärbt.

Phenol-[2,4,6]-trisulfosäure, aus Phenol mit conc.  $SO_4H_2$  und  $P_2O_5$ . Sie krystallisiert mit  $3\frac{1}{2} H_2O$  in dicken Prismen.

Nitrophenolsulfosäuren s. J. pr. Ch. [2] **73**, 519.

p-Amidophenolsulfosäure  $NH_2[4]C_6H_3(OH)[1]SO_3H[2]$ , entsteht in geringer Menge durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  auf Nitrobenzol, wobei man zunächst Reduction desselben zu  $\beta$ -Phenylhydroxylamin anzunehmen hat, das durch die Schwefelsäure in p-Amidophenol und weiterhin in Amidophenolsulfosäure umgewandelt wird (C. 1908 II, 587). Weitere Amidophenolsulfosäuren s. B. **28**, R. 378, 399; **39**, 3345; C. 1904 I, 1235.



### Thioverbindungen des Phenols.

**Mercaptane. Thiophenol**, *Phenylmercaptan* [*Phenthio*l]  $C_6H_5SH$ , Kp.  $169^{\circ}$ , D.<sub>14</sub> 1,078, eine bewegliche, widerlich riechende Flüssigkeit. Es entsteht 1. aus Phenol mit  $P_2S_5$  (Z. f. Ch. 1867, 193); 2. aus benzolsulfosaurem Natrium mit Kaliumhydrosulfid (B. 17, 2080); 3. durch Reduction des Benzolsulfchlorids oder der Benzolsulfinsäure mit Zink und Schwefelsäure oder Zinnchlorür (C. 1900 I, 252; B. 32, 1147; C. 1904 II, 98); 4. aus Phenyl-dithiokohlensäureester (s. u.); 5. aus Phenylmagnesiumbromid (S. 171) mit Schwefel, wobei sich zunächst die Verbindung  $C_6H_5SMgBr$  bildet, die durch Säuren unter Abspaltung von Thiophenol zerlegt wird (C. 1908 II, 1349; 1909 II, 193). Infolge seiner Neigung unter H-Abgabe in Phenyldisulfid überzugehen wirkt das Thiophenol häufig als Reduktionsmittel (vgl. B. 29, R. 979). **Thiophenolquecksilber**  $(C_6H_5S)_2Hg$ . **Acetylthiophenol**  $C_6H_5SCOCH_3$ , Kp.  $231^{\circ}$ . **Thiophenylacetal**  $C_6H_5S.CH_2CH(OC_2H_5)_2$ , Kp.  $273^{\circ}$  (B. 24, 160). **Thiophenylaceton**, F.  $34^{\circ}$ , Kp.  $266^{\circ}$  (B. 24, 163); mercaptal- und mercaptolartige Verbindungen des Thiophenols s. B. 24, 234; 28, 1120; A. 253, 161). **Orthothioameisensäurephenylester**  $CH(SC_6H_5)_3$ , F.  $39^{\circ}$  (B. 25, 347, 361), **Phenylthio-kohlensäureester**  $C_6H_5S.CO_2C_2H_5$ , F.  $+6^{\circ}$ , Kp.  $260^{\circ}$  (B. 19, 1228), **Phenyl-dithiokohlensäureester**  $C_6H_5S.CSOR$ , aus Diazobenzolchlorid und Kaliumxanthogenat: eine allgemeine Reaction (vgl. C. 1900 I, 252). Durch Verseifen entsteht daraus Thiophenol. Es ist dies neben der Reduction der Sulfinsäuren (s. o.) die bequemste Darstellungsmethode der Thiophenole. **Phenylthiokohlensäurechlorid**  $C_6H_5S.COCl$ , Kp.<sub>13</sub>  $104^{\circ}$ , und **Phenyl-dithiokohlensäurechlorid**  $C_6H_5S.CSCl$ , Kp.<sub>15</sub>  $135^{\circ}$ , entstehen durch Einwirkung von Phosgen und Thiophosgen auf Thiophenolnatrium. Aus beiden Verbindungen sind durch Umsetzung mit Alkohol, Phenol, Thiophenol, Anilin u. s. w. zahlreiche Abkömmlinge des Thiophenols bereitet worden (C. 1907 II, 1159). **Diazobenzolthiophenyläther**  $C_6H_5N_2.SC_6H_5$ , Oel, entsteht aus Diazobenzolchlorid und Phenylmercaptan (B. 28, 3237).

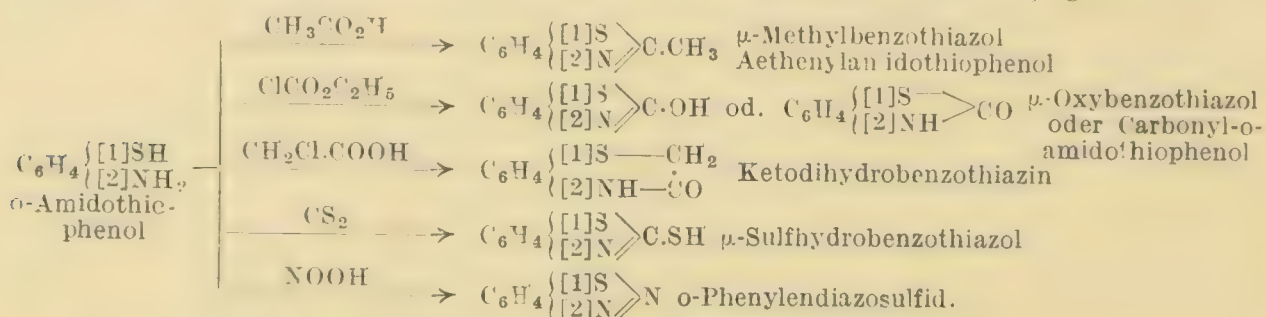
**o-Thiokresol**, F.  $15^{\circ}$ , Kp.  $188^{\circ}$ , m-, flüssig, Kp.  $195-202^{\circ}$ , p-, F.  $43^{\circ}$ , Kp.  $194^{\circ}$  (C. 1902 II, 447; B. 43, 837). **Thiocarvacrol**  $(CH_3)(C_3H_7)C_6H_3SH$ , Kp.  $235^{\circ}$ , s. Carvacrol S. 187. Weitere Thiophenole vgl. B. 32, 1147; C. 1908 II, 1349.

**o-Nitrothiophenol**  $NO_2[2]C_6H_4SH$ , F.  $45^{\circ}$ , lässt sich aus o-Nitrochlorbenzol mit Schwefelnatrium leicht gewinnen; es oxydirt sich sehr leicht zu dem Disulfid  $(NO_2[2]C_6H_4)_2S_2$ , F.  $198^{\circ}$ , welches auch aus o<sub>2</sub>-Dinitrobenzol mit Schwefelnatrium, sowie aus o-Nitrochlorbenzol mit Alkalipolysulfiden entsteht; ebenso wird p-Nitrochlorbenzol in p-Nitrophenyl-disulfid  $(NO_2[4]C_6H_4)_2S_2$  übergeführt. Durch Oxydation dieser Disulfide mit Salpetersäure erhält man die entsprechenden Nitrobenzolsulfosäuren (J. pr. Ch. [2] 66, 551).

Von den Substitutionsproducten des Thiophenols möge ferner das o-Amidothiophenol seiner heterocyclischen Condensationsproducte wegen hervorgehoben werden. **o-Amidothiophenol**  $NH_2[2]C_6H_4[1]SH$ , F.  $26^{\circ}$ , Kp.  $234^{\circ}$ , entsteht aus dem Chlorid der Orthonitrobenzolsulfosäure durch Reduction mit Zinn und Salzsäure. Leichter gewinnt man es aus dem Benzenyl-o-amidothiophenol (s. d.) durch Schmelzen mit Kalihydrat (B. 20, 2259). **m-Amidothiophenol** (B. 27, 2816). **p-Amidothiophenol**, F.  $46^{\circ}$ , durch Reduction von Acetsulfanilsäurechlorid (B. 42, 3362).

**Die Condensationen der o-Amidothiophenole** (vgl. o-Diamine S. 117 und o-Amidophenole S. 198). 1. o-Amidothiophenol geht beim Erhitzen mit Carbonsäuren, mit Säurechloriden oder Säureanhydriden in *Benzothiazole* (s. d.) über. 2. Durch Einwirkung von Chlorkohlensäureester entsteht aus

o-Amidothiophenol:  $\mu$ -Oxybenzothiazol (s. d.) oder *Carbonylamidothiophenol*.  
 3. Mit Chlor- oder Bromessigsäure liefert es *Ketodihydrobenzothiazin* (s. d.).  
 4. Mit Schwefelkohlenstoff bildet sich  $\mu$ -Sulphydrobenzothiazol (s. d.). 5. Salpetrige Säure wandelt es in das o-Phenylendiazosulfid (s. d.) um, welches beim Erhitzen auf 200—220° Diphenylendisulfid (S. 211) giebt:



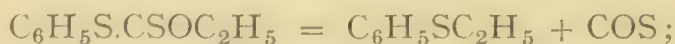
Ueber die Condensation des o-Amidothiophenols mit Brenzcatechin zu *Thiodiphenylamin* s. S. 210.

**Sulfide. Phenyldisulfid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{S}_2$ , F. 61°, Kp. 310°, entsteht leicht durch Oxydation von Thiophenol mit Chromsäuremischung, in ammoniakalischer Lösung schon durch den Luftsauerstoff; ferner aus Natriumthiophenol mit Jod, Erhitzen von Thiophenol mit Benzolsulfinsäure, Erhitzen von Thiophenol oder Phenylsulfid mit Schwefel u. a. m. Durch Reduktionsmittel wird es in 2 Mol. Thiophenol, durch alkoholisches Kali in Thiophenolkalium und benzolsulfinsaures Kalium gespalten (B. 41, 3403).

$p_2$ -Diamidodiphenylsulfid, **Dithioanilin**  $\text{S}_2[\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2]_2$ , F. 77°, entsteht neben Thioanilin (S. 207) beim Verschmelzen von Schwefel mit Anilin und Anilinchlorhydrat. Durch Reduction oder durch Kochen mit alkoholischer Kalilauge wird es in p-Amidothiophenol übergeführt (B. 39, 2427). Die Diacetylverbindung existirt in drei isomeren Formen, F. 215°, 182° und 122°. Die Art dieser Isomerie ist noch nicht aufgeklärt (B. 41, 626). **Dithio-m-toluyldiamin** s. B. 42, 743.

**Phenylsulfid**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{S}$ , Kp. 292°, D. 1,12, ist eine lauchartig riechende, farblose Flüssigkeit. Es entsteht 1. Durch Destillation von Phenol mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  neben Thiophenol; 2. von benzolsulfosaurem Natrium mit  $\text{P}_2\text{S}_5$ ; 3. durch Erhitzen von Quecksilberdiphenyl mit Schwefel (B. 27, 1771); 4. durch Erhitzen von Schwefel mit Diphenylsulfon, in welches es andererseits durch Oxydation übergeführt werden kann (B. 26, 2816); 5. durch Einwirkung von Schwefelchlorür oder fein vertheiltem Schwefel und Aluminiumchlorid auf Benzol (C. 1905 II, 228). Die beiden letzten Methoden sind zur Darstellung des Phenylsulfids besonders geeignet. 6. Ferner werden Phenylsulfid und seine Homologen leicht gewonnen durch Erhitzen der aromatischen Bleimercaptide mit Halogen-, am besten Brombenzolen (B. 28, 2322), oder der Natriummercaptide mit Jodbenzolen bei Gegenwart von Kupferpulver (B. 39, 3593). Beim Durchleiten der Dämpfe von Phenylsulfid durch ein glühendes Rohr entsteht *Diphenylsulfid* oder *Dibenzothiophen* (s. d.).

Fettaromatische Sulfide, welche auch als Alkoholäther der Thiophenole aufgefasst werden können, entstehen 1. durch Einwirkung von Jodalkylen oder Dimethylsulfat auf die Natriumsalze der Thiophenole; 2. durch Erhitzen der Phenylthiokohlensäureester (S. 205) für sich:



3. durch aufeinanderfolgende Einwirkung von Schwefel und Jodalkylen auf Phenylmagnesiumbromid (C. 1905 I, 80):





**Phenylmethylsulfid**  $C_6H_5SCH_3$ , Kp. 187—190°; **Phenylaethylsulfid**  $C_6H_5SC_2H_5$ , Kp. 200—206°. Die fettaromatischen Sulfide addiren leicht zwei Atome Brom oder Jod unter Bildung meist gut krystallisirender Dibromide und Dijodide, welche durch Einwirkung von Wasser das Halogen gegen Sauerstoff austauschen, wobei gemischte Sulfoxyde gebildet werden.

**Phenylthioglycolsäure**  $C_6H_5SCH_2COOH$ , F. 43,5°, entsteht 1. aus Thio-phenolnatrium und Monochloressigsäure; 2. durch Einwirkung von Thio-glycolsäure auf Diazobenzolchlorid in wässriger Lösung, wobei sich zunächst die Verbindung  $C_6H_5N_2S.CH_2COOH$  abscheidet, die beim Erwärmen unter Abspaltung von Stickstoff in Phenylthioglycolsäure übergeht (M. 28, 247; C. 1908 I, 1221).

Mit Dimethylsulfat vereinigen sich die aromatischen und fettaromatischen Sulfide zu gemischten Sulfin- oder Sulfoniumverbindungen, deren Beständigkeit mit der Anzahl der aromatischen Radikale abnimmt. So zerfällt das Diphenylmethylsulfoniumchlorid schon beim Kochen mit Wasser, rasch bei Zusatz von Alkali in Methylalkohol und Diphenylsulfid (B. 39, 3559).

**Amidophenylsulfide oder Thioaniline.** Bildungsweisen: 1. Durch Reduction von Nitrophenylsulfiden (vgl. B. 29, 2362). 2. Durch Erhitzen von Anilinen mit Schwefel und Eintragen von Bleiglätte (B. 4, 384). 3. Alkylierte symmetrische p-Tetraalkyldiamidophenylsulfide werden aus Dialkylanilinen durch Einwirkung von Chlorschwefel erhalten. Durch Silbernitrat und Ammoniak werden die Tetraalkylverbindungen entschweifelt unter Bildung von sym. Tetraalkyldiamidodiphenyloxyden, wie  $O[C_6H_4[4]N(CH_3)_2]_2$  (B. 21, 2056). Durch Erhitzen der methylierten Thioaniline, wie Thio-p-toluidin, mit Schwefel auf höhere Temperatur entstehen Thiazolverbindungen, wie *Dehydrothiotoluidin* (s. Benzothiazole).

$p_2$ -**Diamidodiphenylsulfid**, **Thioanilin**  $S[C_6H_4NH_2]_2$ , F. 105°;  $o_2$ -**Diamidodiphenylsulfid**, F. 93° (B. 27, 2807); isomere Thioaniline s. B. 38, 1130. **Thio-p-toluidin**, **Diamidoditolylsulfid**  $S[C_6H_3(CH_3)NH_2]_2$ , F. 103°.

Die Natriumsalze der Sulfosäuren des Thio- und *Dithiotoluidins* färben ungebeizte Baumwolle grüngelb, sie sind sog. substantive Baumwollfarbstoffe (B. 21, R. 877). Die Bisdiazosalze des Thio-p-toluidins, die sich auf der Faser darstellen lassen, liefern mit Naphtylaminsulfosäuren braunrothe Disazofarbstoffe (B. 20, 664).

**Thiodiphenylimide.** Von dem einfachsten dieser heterocyclischen Körper, dem *Thiodiphenylamin*  $S\left\{\begin{array}{l} [1]C_6H_4[2] \\ [1]C_6H_4[2] \end{array}\right\}NH$ , leitet sich der werthvolle Farbstoff *Methylenblau* ab. Die Thiodiphenylamingruppe wird später bei den Heterosechtringverbindungen besprochen.

**Anisylsulfid**  $S(C_6H_4OCH_3)_2$ , F. 46°, und verwandte Verbindungen entstehen neben den entsprechenden Sulfoxyden und Sulfoniumsalzen bei der Einwirkung von Thionylchlorid oder Chlorschwefel und Aluminiumchlorid auf Phenolaether (B. 27, 2540; C. 1908 II, 237).

**Selenophenole.** Wie der Schwefel lagert sich auch das Selen an Phenylmagnesiumbromid an unter Bildung von  $C_6H_5SeMgBr$ , aus dem mit verdünnten Säuren das Selenophenol entsteht. **Selenophenol**  $C_6H_5SeH$ , Kp. 182°, bildet sich auch durch Reduction der Benzolseleninsäure (S. 179) und des Diphenyldiselenids (s. u.), in das es durch Oxydation an der Luft leicht übergeht. p-**Selenokresol**, weisse Blättchen, F. 47° (C. 1906 II, 1119).

**Phenylselenide und -telluride** erhält man leicht aus den Quecksilberdiphenylverbindungen mit Selen und Tellur: **Diphenylselenid**  $(C_6H_5)_2Se$ , Kp. 163°, wird auch durch Erhitzen von Selen mit Diphenylsulfon unter

Entweichen von Schwefeldioxyd erhalten; durch weiteres Erhitzen mit Selen bildet es **Diphenyldiselenid**  $(C_6H_5)_2Se_2$ , F.  $63^0$ , Kp.<sub>11</sub>  $203^0$ , die beständigste der Phenylselenverbindungen. **Diphenyltellurid**  $(C_6H_5)_2Te$ , Kp.<sub>10</sub>  $174^0$  s. B. **28**, 1670; **29**, 428. Weitere aromatische Selen- und Tellurverbindungen s. B. **30**, 2821.

### Zweiwertige Phenole.

Mehrere Vertreter dieser Körperklassen finden sich in Pflanzen oder sind aus Pflanzenstoffen als Spaltungsproducte erhalten worden. Technisch wichtig ist besonders das *Resorcin* oder m-Dioxybenzol.

Die allgemeinen Bildungsweisen der zweiwertigen Phenole entsprechen denjenigen der einwertigen Phenole: 1. Aus Amidophenolen durch die Diazoverbindungen. 2. Durch Schmelzen a) der einwertigen Monohalogenphenole, b) der Halogenbenzolsulfosäuren, c) der Phenolsulfosäuren und Benzoldisulfosäuren mit Kalihydrat (S. 192, 173, 204). 3. Aus Dioxybenzolcarbonsäuren beim Erhitzen für sich oder mit Kalk oder Baryt. 4. o- und p-Dioxybenzole entstehen auch durch Reduction der ihnen entsprechenden Chinone. 5. o- und p-Dioxybenzole erhält man in glatter Reaction durch Oxydation von o- und p-Oxybenzaldehyden und o- und p-Oxyacetophenonen mit Wasserstoffsuperoxyd in schwach alkalischer Lösung; m-Oxybenzaldehyd giebt bei gleicher Behandlung kein Resorcin (C. 1910 I, 634).

Verhalten. Das Verhalten der Dioxybenzole ist wesentlich bedingt durch die Stellung der beiden Hydroxylgruppen zueinander. Die drei einfachsten Dioxybenzole:

Brenzcatechin [1,2], Resorcin [1,3], Hydrochinon [1,4]

sind daher typische Vertreter der drei Gruppen zweiwertiger Phenole. An ihnen wird zweckmässig das Verhalten derartiger Verbindungen erläutert. Die zweiwertigen Phenole können mit Chlor in *hydroaromatische Ketochloride* umgewandelt werden, deren Kohlenstoffring sich leicht aufspalten lässt (vgl. S. 47). Mit Chloroform und Alkalilauge liefern sie Dioxyaldehyde, mit Tetrachlorkohlenstoff und Alkalilauge, sowie auch beim Erhitzen mit Alkalicarbonatlösungen: Dioxycarbonsäuren.

**Brenzcatechingruppe.** Alle o-Dioxybenzole färben sich mit Eisenchlorid grün. Sie zeichnen sich ferner vor den m- und p-Verbindungen durch die Fähigkeit aus, leicht unter Ersatz der Hydroxylwasserstoffatome cyclische Ester zu bilden.

**Brenzcatechin, Pyrocatechin.** o-Dioxybenzol, [1,2-Phendiol]  $C_6H_4[1,2](OH)_2$ , F.  $104^0$ , Kp.  $245^0$ , ist zuerst durch trockene Destillation von *Catechin*, dem Saft von *Mimosa catechu*, erhalten worden (Reinsch 1839) und bildet sich ebenso aus *Moringagerbsäure*.

Es entsteht beim Schmelzen vieler Harze mit Kalihydrat, findet sich im *Kino*, dem eingekochten Saft von verschiedenen Arten von *Pterocarpus*, *Butea* und *Eucalyptus*, tritt im Steinkohlentheer (B. **35**, 4324) und im Buchenholztheer auf und wird auch als Nebenproduct bei der Bereitung von Paraffin aus bituminösem Schiefer auf Grube Messel bei Darmstadt u. a. O. gewonnen. **Brenzcatechinschwefelsäure** kommt im Pferde- und im Menschenharn vor.



Künstlich entsteht es: 1. aus Phenol durch Oxydation mit  $H_2O_2$  oder Sulfomonopersäure (C. 1904 I, 444); 2. durch Destillation der Protocatechusäure oder [1,2]-Dioxybenzoësäure; 3. beim Schmelzen von [1,2]-Chlorphenol, [1,2]-Bromphenol (B. 27, R. 957, D. R. P. 76 597), [1,2]-Benzoldisulfosäure und [1,2]-Phenolsulfosäure mit Kalihydrat; 4. aus Guajacol, dem Brenzcatechinmonomethyläther (s. u.), durch Erhitzen mit Jodwasserstoffsäure auf  $200^\circ$ .

Seine alkalischen Lösungen färben sich an der Luft zuerst grün, dann blau und schwarz. Aus der wässrigen Lösung wird durch Bleiacetat ein weisser Niederschlag  $C_6H_4O_2Pb$  gefällt, eine Reaction, die weder Resorcin noch Hydrochinon zeigt. In ähnlicher Weise ist die Bildung von Antimonylverbindungen für o-Dioxybenzole charakteristisch, z. B. Brenzcatechinantimonylhydroxyd  $C_6H_4O_2.SbOH$  (C. 1898 II, 598). Das Brenzcatechin reducirt Silberlösung schon in der Kälte, alkalische Kupferlösung erst beim Erwärmen. Durch Silberoxyd wird es in aetherischer Lösung zu o-Benzochinon (S. 221) oxydirt. In Eisessiglösung wird Brenzcatechin durch Chlor in Tetrachlorbrenzcatechin, Tetrachlor-o-chinon (S. 221) und *Hexachlor-o-diketo-R-hexen* (S. 47) umgewandelt. In aetherischer Lösung oxydirt salpetrige Säure es zu *Dioxyweinsäure*. Ueber die Heteroringbildung aus Brenzcatechin s. die schematische Uebersicht S. 210. Mit Phtalsäureanhydrid und Schwefelsäure erhitzt liefert es *Alizarin* (s. u.) und *Hystazarin* (s. d.), vgl. Protocatechualdehyd und Protocatechusäure. Es findet in der Photographie als Entwickler Verwendung.

**Aether.** Einige Aether des Brenzcatechins, so der Mono- und Dimethyläther, sowie der Methylenäther sind von besonderer Wichtigkeit, da sie mit zahlreichen in der Natur vorkommenden Pflanzenstoffen in nahem Zusammenhang stehen, vgl. z. B. Eugenol, Safrol, Apiol, Vanillin, Piperonal, Papaverin etc. **Brenzcatechinmethyläther, Guajacol**  $HO[1]C_6H_4[2]OCH_3$ , F.  $28^\circ$ , Kp.  $250^\circ$ , findet sich im Kreosot aus Buchenholztheer (B. 28, R. 156), und unter den Destillationsproducten des Guajakharzes. Er entsteht aus Brenzcatechin mit Kalihydrat und methylschwefelsaurem Kalium bei  $180^\circ$ , sowie durch Erhitzen von vanillinsaurem Calcium und aus Veratrol (B. 28, R. 362). Die alkoholische Lösung färbt sich mit Eisenchlorid smaragdgrün (vgl. Vanillin). **p-Nitrosoguajacol**  $C_6H_3[2,1](OCH_3)(OH)[4]NO$ , aus Guajacol mit Natriumalkoholat und Aethylnitrit, giebt bei der Oxydation **Nitro-**, bei der Reduction **Amido-guajacol**  $C_6H_3(OCH_3)(OH)NH_2$  (B. 30, 2444). **Guajacolsulfosäuren** s. B. 39, 3685; C. 1907 II, 1467. Eine grosse Zahl von Abkömmlingen des Guajacols findet bei der Behandlung der Lungentuberkulose ausgedehnte Verwendung.

**Dimethyläther, Veratrol**  $C_6H_4[1,2](OCH_3)_2$ , F.  $15^\circ$ , Kp.  $205^\circ$ , aus Guajacolkalium und Jodmethyl, aus Veratrumsäure durch Erhitzen mit Kalk.

**Brenzcatechinmethylen- und -äthyläther**, Kp.  $173^\circ$  und  $216^\circ$ . **Glyoxaldibrenzcatechin**  $(C_6H_4O_2)CH.CH(O_2C_6H_4)$ , F.  $89^\circ$ , aus Acetylentetrbromid und Brenzcatechinatrium, giebt bei der Hydrolyse, wahrscheinlich unter Zwischenbildung von Glyoxalmonobrenzcatechin  $(C_6H_4O_2)CH.CHO$ : **o-Oxyphenoxyessigsäure**  $OHC_6H_4O.CH_2COOH$ , F.  $131^\circ$ , die auch direkt aus Mononatriumbrenzcatechin und Chloressigsäure entsteht (J. pr. Ch. [2] 61, 345; C. 1900 II, 327) und leicht in ihr **Lacton**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{O}-CH_2 \\ \diagdown \\ \text{O}-\dot{C}O \end{matrix}$ , F.  $55^\circ$ , Kp.  $243^\circ$ , übergeht (vgl. B. 40, 2779). **Aethenbrenzcatechin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{O}-CH \\ \diagdown \\ \text{O}-\dot{C}H \end{matrix}$  und **Propenbrenzcatechin** entstehen aus o-Oxyphenoxyacetaldehyd und o-Oxyphenoxyaceton mit Acetylchlorid oder  $P_2O_5$  (C. 1899 II, 620).

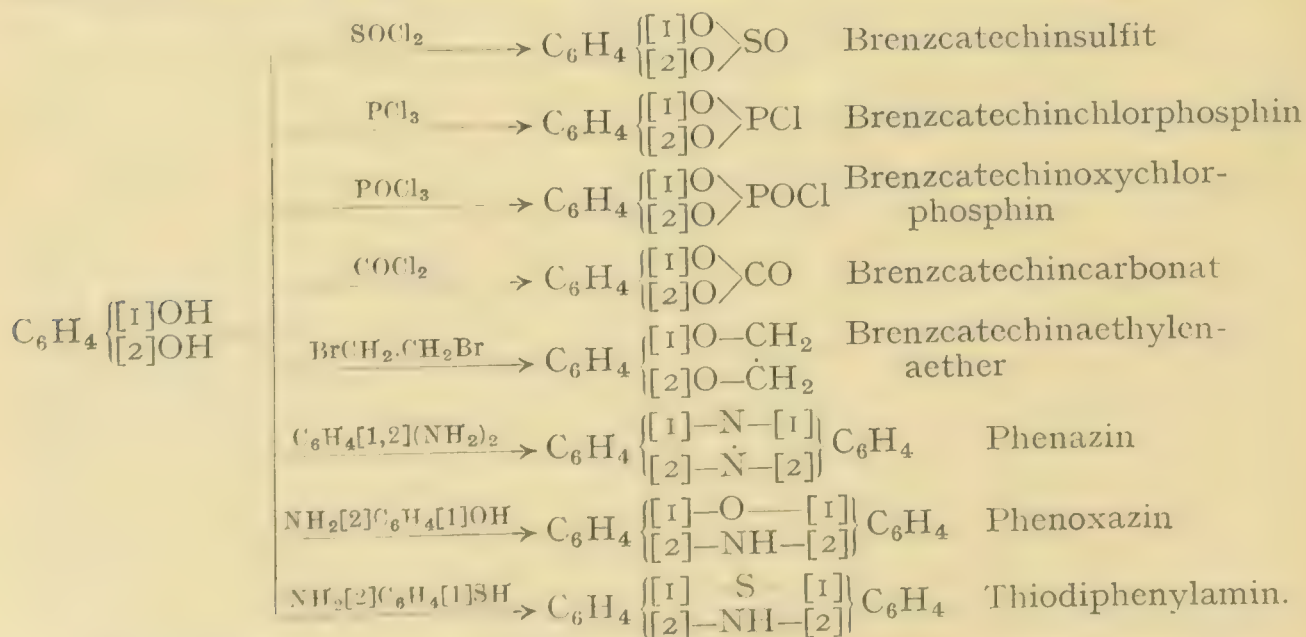
**Brenzcatechindiphenyläther**  $C_6H_4[1,2](OC_6H_5)_2$ , F.  $93^0$ , entsteht durch Erhitzen von o-Dibrombenzol mit Phenolkalium bei Gegenwart von Kupferpulver. Analog erhält man den **Brenzcatechinmonophenyläther**  $OH[1]C_6H_4[2]OC_6H_5$ , F.  $107^0$ , und den **o<sub>2</sub>-Dioxyphenyläther**  $[C_6H_4OH]_2O$ , F.  $121^0$ , durch Verschmelzen von o-Bromanisol mit Phenol- resp. Guajacolkalium aus dem zunächst entstehenden Mono- resp. Dimethyläther. Durch Erhitzen mit conc. Bromwasserstoffsäure geht der o<sub>2</sub>-Dioxyphenyläther in das **Diphenylen-dioxyd**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]O[1] \\ [2]O[2] \end{Bmatrix} C_6H_4$ , F.  $119^0$ , über (B. **39**, 622).

**Mono- und Dibenzoyl ester**, F.  $130^0$  und  $84^0$  (B. **26**, 1076; A. **210**, 261).

**Brenzcatechinsulfit**, Kp.  $211^0$  (B. **27**, 2752); **Brenzcatechinchlorphosphin**, F.  $130^0$ ; **Brenzcatechinoxchlorphosphin**, F.  $35^0$  (B. **27**, 2569), s. u.

**Brenzcatechincarbonat**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]O \\ [2]O \end{Bmatrix} > CO$ , F.  $118^0$ , Kp.  $227^0$ , aus Brenzcatechinkalium und  $ClCO_2C_2H_5$  oder  $COCl_2$ , sowie durch Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf den Brenzcatechinmethylenäther und Zersetzen des entstandenen Dichlorbrenzcatechinmethylenäthers  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} O \\ O \end{Bmatrix} CCl_2$  mit Wasser (C. 1908 I, 1689). Die letztere Reaction ist insofern von Wichtigkeit, als die zahlreichen in der Natur vorkommenden Abkömmlinge des Brenzcatechinmethylenäthers auf diese Weise in die sonst schwer zugänglichen Derivate des Brenzcatechins verwandelt werden können; vgl. Protocatechualdehyd. Durch Erwärmen mit Alkoholen oder Aminbasen wird das Brenzcatechincarbonat leicht aufgespalten zu o-Oxyphenylkohlen säureestern bez. Carbaminsäure-o-oxyphenolestern; mit Hydrazinhydrat liefert es **Brenzcatechinkohlen säurehydrazid**  $HOC_6H_4OCONHNH_2$ , welches in alkoholischer Lösung leicht mit Aldehyden, nicht aber mit Ketonen reagiert (B. **13**, 697; A. **226**, 84; **300**, 135; **317**, 190). **Oxalester**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} O.CO \\ O.CO \end{Bmatrix}$ , F.  $185^0$ , aus Brenzcatechinnatrium und Oxalaethylestersäurechlorid (B. **35**, 3452).

**Heteroringbildungen aus Brenzcatechin.** Unter Ersatz der beiden Hydroxylwasserstoffatome des Brenzcatechins entstehen *cyclische Ester* mit  $SOCl_2$ ,  $PCl_3$ ,  $POCl_3$ ,  $COCl_2$ , Aethylenbromid u. a. m. (s. oben). o-Phenylendiamin, o-Amidophenol und o-Amidothiophenol condensiren sich mit Brenzcatechin zu *Phenazin*, *Phenoxazin* und *Thiodiphenylamin*:



**Homologe Brenzcatechine.** **Isohomobrenzcatechin**  $CH_3[1]C_6H_3[2,3](OH)_2$ , F.  $47^0$  (B. **24**, 4137). **Homobrenzcatechin**  $CH_3[1]C_6H_3[3,4](OH)_2$ , F.  $51^0$ ,



Kp. 251°, findet sich in Form seines 3-Methylaethers als **Kreosol**  $\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_3[3](\text{OCH}_3)[4]\text{OH}$ , Kp. 221°, im Buchenholzteer neben Phlorol und Guajacol (B. 14, 2005; C. 1898 I, 1025). Kreosol entsteht auch neben Guajacol (S. 209) bei der Destillation des Guajakharzes. Höhere Homologe des Brenzcatechins wurden durch Behandlung von Brenzcatechin mit aliphatischen Alkoholen und Chlorzink gewonnen (B. 28, R. 312; D. R.-P. 78882). **Aethyl-, Propyl- und Isopropylbrenzcatechin**, F. 39°, 60° und 78°, erhält man aus den entsprechenden Methylenaethern (C. 1904 I, 797; II, 436).

**Monothiobrenzcatechin**  $\text{C}_6\text{H}_4[1,2](\text{SH})(\text{OH})$ , F. 5°, Kp. 217° wird durch Reduction von **Diphenoldisulfid**  $[\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}]_2\text{S}_2$  gewonnen, das beim Erhitzen von Phenolnatrium mit Schwefel entsteht. **o<sub>2</sub>-Dioxydiphenylsulfid**  $[\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}]_2\text{S}$ , F. 142°, s. B. 39, 1350.

Als ein Abkömmling des Dithiobrenzcatechins  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{SH})_2$  ist das **Diphenylendisulfid** oder *Thianthren*  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{S}[1] \\ [2]\text{S}[2] \end{array} \right\} \text{C}_6\text{H}_4$ , F. 158°, Kp. 360°, zu betrachten. Es wird erhalten durch Kochen von Phenylsulfid mit Schwefel, aus Benzol,  $\text{S}_2\text{Cl}_2$  und Aluminiumchlorid oder Aluminiumquecksilber (C. 1899 II, 648; C. 1905 II, 228); sowie durch Erhitzen von Phenylendiazosulfid (S. 206). Es entsteht ferner bei der Einwirkung von Aluminiumchlorid auf Thiophenol oder Phenylsulfid (C. 1909 I, 1652). Durch Salpetersäure wird es zum **Thianthrendioxyd**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO})_2\text{C}_6\text{H}_4$ , F. 230°, oxydirt, das sich beim Erhitzen auf 270° in **Thianthrenmonosulfon**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} \text{SO}_2 \\ \text{S} \end{array} \right\} \text{C}_6\text{H}_4$ , F. 279°, umlagert. Durch Oxydation des Thianthrens mit Chromsäure oder Kaliumpermanganat entsteht das **Thianthrendisulfon**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4$ , F. 234°. Aus letzterem wird durch Erhitzen mit Selen: **Diphenylendiselenid**, *Selenanthren*  $\text{C}_6\text{H}_4:(\text{Se}_2):\text{C}_6\text{H}_4$ , F. 181°, Kp.<sub>11</sub> 223°, gebildet (B. 29, 435, 443).

**Resorcingruppe.** Das Resorcin und viele seiner Homologen verbinden sich mit Phtalsäureanhydrid zu *Fluoresceïnen* (s. d.). Eisenchlorid färbt die wässerigen Lösungen der m-Dioxybenzole dunkelviolett.

**Resorcin**  $\text{C}_6\text{H}_4[1,3](\text{OH})_2$ , F. 118°, Kp. 276°, entsteht aus *Galbanumharz*, *Asa foetida*, und anderen Harzen beim Erhitzen mit Kali, bei der Destillation von Brasilienholzextract. Ferner wird es aus vielen m-Disubstitutionsproducten des Benzols, wie [1,3]-Chlor- und [1,3]-Jodphenol, [1,3]-Phenolsulfosäure, [1,3]-Benzoldisulfosäure u. a. beim Verschmelzen mit Kali oder Natron bei 230—280° erhalten, aus *Umbelliferon* entsteht es ebenfalls auf diesem Wege. Aber auch o- und p-Verbindungen (B. 7, 1175; 8, 365) liefern mit Kali oder Natron verschmolzen, besonders bei höherer Temperatur, Resorcin, daher ist die Kalischmelze zu Ortsbestimmungen nicht brauchbar (S. 191). Technisch bereitet man das Resorcin aus m-Benzoldisulfosäure (J. pr. Ch. [2] 20, 319).

**Eigenschaften und Verhalten.** Das Resorcin krystallisirt in rhombischen Prismen oder Tafeln. In Wasser, Alkohol und Aether ist es leicht löslich, nicht aber in Chloroform und Schwefelkohlenstoff. Es schmeckt intensiv süß. Seine wässerige Lösung wird durch Bleiacetat nicht gefällt: Unterschied von Brenzcatechin.

Durch Natriumamalgam wird Resorcin in *Dihydroresorcin* (A. 278, 20) oder m-*Diketoexamethylen* (B. 27, 2129) verwandelt; Bromwasser giebt **Tri-bromresorcin**, F. 111°; Chlor in Eisessig führt es schliesslich in *Heptachlorresorcin* über (S. 48) (B. 26, 498), das sich leicht aufspalten lässt. Durch Schmelzen mit Natron geht es in Phloroglucin, Brenzcatechin und *Diresorcin*

$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$  über (B. 26, R. 233). Durch Erhitzen mit Salzsäure erhält man aus Resorcin das Chlorhydrat eines *Triresorcins*  $\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{O}_4$  (A. 289, 61).

Aether und Ester. **Monomethylaether**, Kp.  $243^\circ$  (B. 16, 151; J. pr. Ch. [2] 61, 109). **Dimethylaether**, Kp.  $214^\circ$  (B. 10, 868). **Diphenylaether**, F.  $61^\circ$  (A. 350, 96). **Diacetyler**, Kp.  $278^\circ$  (B. 16, 552). **Dikohlensäureester**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , Kp.  $300^\circ$  (B. 13, 697). **Dibenzoat**, F.  $117^\circ$  (A. 210, 256). Das Resorcin verbindet sich auch mit Zuckerarten unter dem Einfluss von Salzsäure (B. 27, 1356).

Erhitzt man Resorcin mit Phtalsäureanhydrid, so entsteht *Fluorescein*. Aus Resorcin und Natriumnitrit entsteht ein tiefblauer Farbstoff, der durch Säuren roth gefärbt wird: der Indicator *Lacmoid* (B. 17, 2617; 18, R. 126); mit salpetrige Säure enthaltender Salpetersäure die Farbstoffe *Resorufin* (s. d.) und *Resazurin* (s. d.), Abkömmlinge des *Phenoxazins* (s. d.) (B. 23, 718).

Durch Einwirkung von Diazobenzolnitrat oder -chlorid auf wässrige oder alkalische Resorcinlösung entstehen: **Benzolazoresorcin**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2)\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$  (Constit. s. C. 1901 II, 767),  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Resorcindisazobenzol**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$  (B. 15, 2816; 16, 2858; 17, 880) und **Resorcintrisazobenzol**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2)_3\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2$ , F.  $254^\circ$  (B. 40, 3211); mit dem Diazochlorid des Amidoazobenzols: **Azobenzolazoresorcine**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$  (B. 15, 2817).

Bei Einwirkung von Amylnitrit auf die alkalische Lösung von Resorcin entsteht **4-Nitrosoresorcin**  $\text{NO}[4]\text{C}_6\text{H}_3[1,3](\text{OH})_2$  (B. 35, 4191); dagegen bildet sich in saurer Lösung sogleich **Dinitrosoresorcin**, *Dichinoyldioxim*  $\text{C}_6\text{H}_2[1,3](\text{OH})_2[4,6](\text{NO})_2$  oder  $\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2(\text{NOH})_2$ , gelbbraune Blättchen, bei  $115^\circ$  verpuffend; kommt in pastöser Form als *Solidgrün* oder *Chlorine* in den Handel (B. 20, 3133). **Nitrosoresorcinmonomethyl- und -aethylaether**  $\text{NO}[4]\text{C}_6\text{H}_3[3]\text{OH}[1]\text{OCH}_3$  resp.  $\text{OC}_2\text{H}_5$ , existiren in je zwei isomeren Modificationen, einer labilen grünen und einer stabilen gelbbraunen Form. Beim Erhitzen auf  $130^\circ$  geht die erstere in die letztere über. Beide Modificationen liefern dasselbe Alkalisalz, aus dessen Lösung durch Säuren die gelbbraune Modification abgeschieden wird. Die Isomerie ist vielleicht im Sinne folgender Formeln zu deuten:  $(\text{RO})\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{NO}$  und  $(\text{RO})\text{C}_6\text{H}_3\text{:O}:(\text{NOH})$ , wonach die grüne Form als wahres Nitrosophenol, die gelbe als o-Chinonmonoxim aufzufassen ist (J. pr. Ch. [2] 70, 332) vgl. S. 196.

**v-Nitrosoresorcin**  $(\text{NO}_2)[2]\text{C}_6\text{H}_3[1,3](\text{OH})_2$ , F.  $85^\circ$ , orangerote Nadeln, mit Wasserdämpfen leicht flüchtig, entsteht durch Nitriren der Resorcindisulfosäure und Abspaltung der Sulfogruppen mit überhitztem Wasserdampf (B. 37, 726).

**v-Dinitrosoresorcin**  $(\text{NO}_2)_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_2[1,3](\text{OH})_2$ , F.  $148^\circ$ , durch Einwirkung von Salpetersäuredämpfen auf Resorcin, sowie durch Kochen von Dinitroresorcylsäure mit Wasser (C. 1905 I, 933). **Iso-dinitrosoresorcin**  $(\text{NO}_2)_2[4,6]\text{C}_6\text{H}_2[1,3](\text{OH})_2$ , F.  $212^\circ$ .

**Trinitrosoresorcin**, *Styphninsäure*, *Oxypikrinsäure*  $(\text{NO}_2)_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}[1,3](\text{OH})_2$ , F.  $175^\circ$ , entsteht durch Einwirkung kalter Salpetersäure auf Resorcin und verschiedene Gummiharze, wie *Galbanum* u. a. m., ferner durch Nitriren von m-Nitrophenol und verschiedenen Dinitrophenolen. Durch Eisenvitriol und Kalkwasser entsteht eine grüne Färbung (Pikrinsäure: blutroth). **Di-aethylester**, F.  $120^\circ$  (C. 1903 II, 829), wird durch Zinn und Salzsäure zu **Triaminoresorcinaether** reducirt. Die Styphninsäure liefert, ähnlich wie die Pikrinsäure, mit Kohlenwasserstoffen wie Naphtalin, Phenanthren etc. und mit Aminen gut krystallisirende Molecularverbindungen (C. 1909 I, 526).

**Tetranitrosoresorcin**  $(\text{NO}_2)_4\text{C}_6(\text{OH})_2$ , F.  $152^\circ$ , liefert beim Kochen mit Wasser **Trinitrophenylglucin** (C. 1908 I, 724).



**Thioresorcin**  $C_6H_4[1,3](SH)_2$ , F.  $27^0$ , Kp.  $243^0$ , durch Reduction des Benzol-m-disulfosäurechlorids, giebt beim Erhitzen mit Phenylisocyanat ein Bisphenylcarbamat  $C_6H_4(SCONHC_6H_5)_2$ , F.  $179^0$  (B. **29**, R. 177; C. 1900 I, 252).

**Homologe Resorcine.** Von den nachfolgenden, mit ihren Schmelz- und Kochpunkten aufgeführten Körpern ist das weiter unten eingehender abgehandelte Orcin bei weitem am wichtigsten:

Orcin . . . . .	$CH_3[1]C_6H_3[3,5](OH)_2$	$107^0$	$290^0$	
Kresorcin . . . . .	$CH_3[1]C_6H_3[2,4](OH)_2$	$104^0$	$269^0$	(B. <b>19</b> , 136).
2,6-Dioxytoluol . . . . .	$CH_3[1]C_6H_3[2,6](OH)_2$	$64^0$	—	(B. <b>17</b> , 1963).
3,5-Dioxy-o-xylol . . . . .	$(CH_3)_2[1,2]C_6H_2[3,5](OH)_2$	$137^0$	—	(A. <b>329</b> , 305).
2,4-Dioxy-m-xylol . . . . .	$(CH_3)_2[1,3]C_6H_2[2,4](OH)_2$	$147^0$	$149^0$	(B. <b>23</b> , 3114).
m-Xylorcin . . . . .	$(CH_3)_2[1,3]C_6H_2[4,6](OH)_2$	$125^0$	$277^0$	} (B. <b>19</b> , 2318).
$\beta$ -Orcin . . . . .	$(CH_3)_2[1,4]C_6H_2[3,5](OH)_2$	$163^0$	$279^0$	
Mesorcin . . . . .	$(CH_3)_3[1,3,5]C_6H[2,4](OH)_2$	$149^0$	$275^0$	(A. <b>215</b> , 100).
Di-tertiär-amylresorcin	$(C_5H_{11})_2C_6H_2[1,3](OH)_2$	$89^0$	—	(B. <b>25</b> , 2653).

**Orcin**, 3,5-Dioxytoluol  $CH_3[1]C_6H_3[3,5](OH)_2$  (B. **15**, 2995) findet sich in vielen Flechten der Gattung *Roccella* und *Lecanora* theils in freiem Zustand, theils als *Orcincarbonsäure* oder *Orsellinsäure*, theils als *Erythrin* oder *Diorsellinsäure-erythritester* (s. Bd. I). Es wird aus der Orsellinsäure durch trockene Destillation oder durch Kochen mit Kalk erhalten.

Orcin entsteht auch durch Schmelzen von Aloëextract mit Aetzkali. Ferner ist Orcin aus 1,3,5-Dinitrotoluol und aus anderen Toluolderivaten erhalten worden (B. **15**, 2990). Orcin bildet sich bei der Destillation von s-dioxyphenylessigsäurem Silber  $(HO)_2[3,5]C_6H_3[1]CH_2CO_2Ag$  (B. **19**, 1451) und beim Erhitzen von Dehydracetsäure (s. Bd. I) mit concentrirter Natronlauge (B. **26**, R. 316).

Orcin krystallisirt mit  $1H_2O$  in farblosen sechsseitigen Prismen. Löst sich leicht in Wasser, Alkohol und Aether und schmeckt süßlich. Es schmilzt wasserhaltig gegen  $56^0$ , verliert allmählich das Krystallwasser und schmilzt wasserfrei bei  $107^0$ , kocht bei  $290^0$ . Die wässrige Lösung wird durch Bleiacetat gefällt; durch Eisenchlorid wird sie *blauviolett* gefärbt. Bleichkalklösung bringt eine bald verschwindende dunkelviolette Färbung hervor. Mit Diazokörpern bildet es Azofarbstoffe. Mit Phtalsäureanhydrid bildet es kein Fluorescein (S. 212). Durch Behandlung mit Chlor in Eisessig entsteht **Trichlororcin**, F.  $127^0$ , mit Chlor in Chloroform **Pentachlororcin** oder **[1,3,5]-Diketomethylenpentachlor-R-hexen** (B. **26**, 317) (S. 47).

**Dinitrosoorcin**  $CH_3.C_6H(OH)_2(NO)_2$  s. B. **20**, 1608. **Nitrosoorcin**, *Oxytolu-o-chinonoxim*  $CH_3[1]C_6H_2[3,5,4](OH)_2(NO)$  besteht in zwei Modificationen: dunkelrothe Nadeln und hellgelbe Krystalle, beim Erhitzen auf  $128^0$  gehen die ersteren in die letzteren über (B. **39**, 162); es ist als Abkömmling eines Orthochinons (S. 221) zu betrachten, denn sein **Methylaether**, der sowohl durch Methyliren des Chinonoxims als auch aus Orcinmonomethylaether mit  $N_2O_3$  entsteht, giebt bei der Reduction ein o-Amidophenol (B. **32**, 3419; **36**, 882). **Amidoorcin** und Oxydationsproducte desselben, welche dem natürlichen *Lackmusfarbstoff* (S. 214) nahestehen, s. C. 1898 II, 974; 1903 I, 25.

Lässt man die ammoniakalische Lösung des Orcins an der Luft stehen, so geht es in Orcein  $C_{28}H_{24}N_2O_7$  (B. **23**, R. 647) über, das sich als rothbraunes, amorphes Pulver ausscheidet. Es löst sich in Alkohol und Alkalien mit dunkelrother Farbe und wird durch Säuren wieder gefällt. Mit

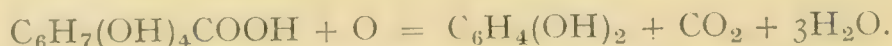
Metalloxyden giebt es rothe Lackfarben. Das Orcein bildet den Hauptbestandtheil des käuflichen *Orseillefarbstoffs*, auch *Persio*, *Cudbear*, franz. Purpur genannt, welcher aus denselben Flechten wie das Orcin durch Einwirkung von Ammoniak und Luft gewonnen wird. Der Lackmus wird ebenfalls aus Flechten: *Rocella* und *Leconora*, durch Einwirkung von Ammoniak und Kaliumcarbonat gewonnen. Die concentrirte blaue Lösung des entstehenden Kaliumsalzes bildet mit Kreide oder Gyps gemengt den käuflichen *Lackmus*.

**Isorcin**, *Kresorcin* oder  $\gamma$ -*Orcin*, aus 2,4-Toluoldisulfosäure mit Kali, aus Amido-o-Kresol u. a. m. Es entsteht ferner aus dem Methylenbisresorcin (s. d.), dem Einwirkungsproducte von Formaldehyd auf Resorcin, durch Reduction mit Zinkstaub und Natronlauge. Durch Wiederholung der Condensation mit Formaldehyd und Reduction des entstandenen Methylenbiskresorcins erhält man das m-**Xylorcin** (C. 1907 I, 547). In analoger Weise wurde aus dem Orcin das 3,5-Dioxy-o-xylol und das 1,2,6-Trimethyl-3,5-dioxybenzol gewonnen (A. 329, 305). p-**Xylorcin** oder  $\beta$ -*Orcin*, aus m-Dinitro-p-xylol, färbt sich in ammoniakhaltiger Luft rasch roth. Es ist aus verschiedenen Flechtensäuren, wie *Usninsäure*, durch Destillation erhalten worden.

**Mesorcin** oder *Dioxymesitylen* entsteht aus Dinitromesitylen.

**Hydrochinongruppe.** Die p-Dioxybenzole werden gewöhnlich Hydrochinone genannt, weil sie leicht durch Reduction der p-Chinone erhalten werden und ebenso leicht schon durch Oxydation mit Eisenchlorid in Chinone übergehen.

**Hydrochinon**, p-Dioxybenzol  $C_6H_4[1,4](OH)_2$ , F. 169<sup>0</sup>, wurde zuerst bei der trockenen Destillation der *Chinasäure* (s. d.) und beim Erwärmen ihrer wässerigen Lösung mit Bleisuperoxyd beobachtet (Wöhler, A. 65, 349):



Es entsteht durch Spaltung des Glucosids *Arbutin* (s. d.) neben Glucose und findet sich im Zuckerbusch, *Protea mellifera* (B. 29, R. 416). Ferner bildet es sich bei der electrolytischen Oxydation einer mit Schwefelsäure angesäuerten alkoholischen Benzollösung (B. 27, 1942), aus p-Jodphenol beim Schmelzen mit Kalihydrat bei 180<sup>0</sup>, aus [2,5]-Oxysalicylsäure, aus p-Amidophenol und in kleinen Mengen bei der Destillation bernsteinsaurer Salze.

Man stellt das Hydrochinon durch Reduction von Chinon mit schwefliger Säure dar, entzieht es der wässerigen Flüssigkeit mit Aether und krystallisirt aus heissem, etwas schweflige Säure enthaltendem Wasser unter Reinigung mit Thierkohle um (B. 19, 1467).

\* Das Hydrochinon ist dimorph, es sublimirt in monoklinen Blättchen und krystallisirt in hexagonalen Prismen; rasch erhitzt, zersetzt es sich. In Wasser, Alkohol und Aether ist es leicht löslich. Mit H<sub>2</sub>S und SO<sub>2</sub> bildet es krystallinische Verbindungen, die durch Wasser zersetzt werden. Ammoniak färbt die wässerige Lösung rothbraun. Bleiacetat fällt die Hydrochinonlösung nur bei Gegenwart von Ammoniak. Durch Oxydationsmittel, wie Eisenchlorid, Kaliumdichromat und Schwefelsäure, wird das Hydrochinon in Chinon übergeführt, als Zwischenproduct entsteht *Chinhydrin* (S. 223). Mit Hydroxylamin bildet Hydrochinon, ebenso wie Chinon: *Chinondioxim* (S. 228) (B. 22, 1283). Es vereinigt sich nicht mit Diazoniumsalzen zu Azoverbindungen, sondern wird durch dieselben zu Chinon oxydiert (C. 1908



II, 409). Hydrochinon findet als Entwickler in der Photographie Verwendung und als antifermentatives und antipyretisches Mittel in der Therapie.

Aether. **Hydrochinonmonomethylaether**  $\text{CH}_3\text{O}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{OH}$ , F.  $53^\circ$ , Kp.  $247^\circ$ , aus *Methylarbutin* (S. 214), aus Hydrochinon mit Aetzkali und Jodmethyl oder methylschwefelsaurem Kalium (B. 14, 1989). **Dimethylaether**, F.  $56^\circ$ , Kp.  $205^\circ$ . **Aethylaether**, F.  $66^\circ$ , Kp.  $246^\circ$ , findet sich in geringer Menge im Sternanisöl. **Diaethylaether**, F.  $71^\circ$ . **Diphenylaether**, F.  $77^\circ$  (A. 350, 97).

**Hydrochinonbischlorphosphin**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OPCl}_2)_2$ , F.  $65^\circ$ , Kp.  $200^\circ$ , und **Hydrochinonbisoxychlorphosphin**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OPOCl}_2)_2$ , F.  $123^\circ$ , Kp.  $270^\circ$  (B. 27, 2568).

**Hydrochinondiaceat**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCOCH}_3)_2$ , F.  $123^\circ$ , **Hydrochinondibenzoat**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCOC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $199^\circ$ .

**Homologe Hydrochinone** wurden meist durch Einwirkung von  $\text{SO}_2$  auf die homologen Chinone erhalten. **Toluhydrochinon** und andere Homologe entstehen auch aus *p-Tolylhydroxylamin* und anderen *p*-Alkylphenylhydroxylaminen (S. 80) durch heisse verd. Schwefelsäure, aus den zunächst auftretenden *Chinolen* (s. d.) unter Atomverschiebung. Auf das intermediäre Auftreten des Toluchinols ist auch die eigentümliche Bildung des Toluhydrochinons bei der Oxydation von *p*-Kresol mit Kaliumpersulfat zurückzuführen (B. 41, 299). Das **Hydro-*p*-xylochinon** führt den Namen *Hydrophloron*. Das **Dimethylhydrothymochinon**, Kp.  $249^\circ$ , findet sich im aetherischen Oel von *Arnica montana* (A. 170, 363), sowie im Ayapanaöl von *Eupatorium Ayapana* (B. 41, 509). Das **Ditertiär-amylhydrochinon** entsteht aus Hydrochinon und Isoamylen mit Eisessig und Schwefelsäure (B. 25, 2650).

Hydrotoluchinon . . . . .  $\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_3[2,5](\text{OH})_2$  F.  $124^\circ$  (A. 215, 159);  
 (B. 15, 2981).  
 Hydro-*o*-xylochinon . . . . .  $(\text{CH}_3)_2[1,2]\text{C}_6\text{H}_2[3,6](\text{OH})_2$  »  $124^\circ$  (B. 18, 2673).  
 Hydro-*m*-xylochinon . . . . .  $(\text{CH}_3)_2[1,3]\text{C}_6\text{H}_2[2,5](\text{OH})_2$  »  $150^\circ$  (B. 18, 1151).  
 Hydro-*p*-xylochinon . . . . .  $(\text{CH}_3)_3[1,4]\text{C}_6\text{H}_2[2,5](\text{OH})_2$  »  $212^\circ$  (A. 215, 169).  
 Hydro-cumochinon . . . . .  $(\text{CH}_3)_3[1,2,4]\text{C}_6\text{H}[3,6](\text{OH})_2$  »  $169^\circ$  (B. 18, 1152).  
 Hydro-thymochinon . . . . .  $(\text{CH}_3)(\text{C}_3\text{H}_7)[1,4]\text{C}_6\text{H}_2[2,5](\text{OH})_2$  »  $139^\circ$ , Kp.  $290^\circ$ .  
 Di-tert.-amylhydrochinon . . . . .  $(\text{C}_5\text{H}_{11})_2\text{C}_6\text{H}_2[1,4](\text{OH})_2$  »  $185^\circ$ .

**Substituirte Hydrochinone.** Durch Einwirkung von conc. Salzsäure oder Bromwasserstoffsäure auf *p*-Chinon wurden Monochlor- und Monobromhydrochinon erhalten (B. 12, 1504), aus Monochlorchinon: Dichlorhydrochinon u. s. w. (A. 210, 153). Di-, Tri- und Tetrachlorhydrochinon entstehen aus dem entsprechenden gechlorten Chinon mit  $\text{SO}_2$ ; das Tetrachlorhydrochinon giebt mit den Fettsäuren gut krystallisirende Ester (C. 1899 II, 336).

Monochlorhydrochinon	F. $104^\circ$ ;	Monobromhydrochinon	F. $110^\circ$
[2,5]-Dichlorhydrochinon	» $166^\circ$ ;	[2,5]-Dibromhydrochinon	» $186^\circ$
[2,6]-Dichlorhydrochinon	» $158^\circ$ ;	[2,6]-Dibromhydrochinon	» $163^\circ$
Trichlorhydrochinon	» $134^\circ$ ;	Tribromhydrochinon	» $136^\circ$
Tetrachlorhydrochinon	» $232^\circ$ ;	Tetrabromhydrochinon	» $244^\circ$ .

**Nitrohydrochinon**, F.  $133^\circ$ , aus Nitrophenol mit überschwefelsaurem Ammoniak (J. pr. Ch. [2] 48, 179). Durch Nitriren des Diaethylaethers und des Diaceates des Hydrochinons entstehen [2,3]-Dinitro- und [2,5]-Dinitrodiaethylhydrochinon, F.  $233^\circ$  und  $176^\circ$  (A. 215, 149), die in dasselbe Trinitrodiaethylhydrochinon, F.  $130^\circ$ , übergehen, und [2,5]-Dinitrohydrochinondiaceat, F.  $96^\circ$ . Letztere Verbindung tauscht leicht eine  $\text{NO}_2$ -Gruppe gegen  $\text{NHC}_6\text{H}_5$  aus (B. 24, 3824). **Dinitrohydrochinon** aus Dinitroarbutin und aus Dinitrohydrochinondiaceat.

Durch Reduction wurden aus den Nitroverbindungen **Amidohydrochinone** erhalten (B. **22**, 1656; **23**, 1211). **1,4-Diamidohydrochinon** entsteht aus dem Dioxim des 2,5-Dioxychinons (S. 226).

**Dichlorhydrochinondisulfosäure**  $(HO)_2C_6Cl_2(SO_3H)_2$ , aus Tetrachlorchinon und Kaliumdisulfit (A. **114**, 324). Ihre wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid indigoblau gefärbt. Beim Kochen mit Kalilauge geht sie unter Oxydation durch Luftsauerstoff in *Euthiochronsäure* (S. 226) über.

**Monothiohydrochinon**  $C_6H_4[1,4](OH)(SH)$ , F.  $30^{\circ}$ , Kp.<sub>45</sub>  $167^{\circ}$ , aus p-Diazophenolchlorid mit Kaliumxanthogenat. **p-Oxydiphenylsulfid**  $C_6H_5S[1]C_6H_4[4]OH$ , entsteht durch Erhitzen von Benzolsulfinsäure mit Phenol auf  $150^{\circ}$  (C. 1904 I, 130). **Dithiohydrochinon**  $C_6H_4[1,4](SH)_2$ , F.  $98^{\circ}$ , aus p-Benzoldisulfosäurechlorid oder p-Diazophenylsulfid, oxydirt sich an der Luft allmählich zu p-**Phenylendisulfid**  $[C_6H_5S_2]_x$ . Durch Methylierung geht es in das p-**Phenylendimethylsulfid**  $C_6H_4(SCH_3)_2$ , F.  $85^{\circ}$ , über, das bei der Oxydation mit Salpetersäure ein **Disulfoxyd**  $C_6H_4(SOCH_3)_2$ , F.  $188^{\circ}$ , und ein **Disulfon**  $C_6H_4(SO_2CH_3)_2$ , F.  $260^{\circ}$ , liefert (B. **42**, 2721).

### Dreiwertige Phenole.

Die drei isomeren Trioxybenzole sind in dem Pyrogallol, Phloroglucin und Oxyhydrochinon bekannt.

Als Bildungsweise für Polyoxybenzole ist noch die Hydrolyse von Polyamidobenzolen (S. 119) zu nennen, die besonders zur Darstellung der Phloroglucine oder sym. Trioxybenzole verwendbar ist.

**Pyrogallol**, *Pyrogallussäure*  $C_6H_3[1,2,3](OH)_3$ , F.  $132^{\circ}$ , entsteht unter Abspaltung von  $CO_2$  aus der Gallussäure oder Pyrogallolcarbonsäure  $CO_2H[1]C_6H_2[3,4,5](OH)_3$  beim Erhitzen für sich, wie Scheele zuerst 1786 beobachtete, oder besser beim Erhitzen mit Wasser auf  $210^{\circ}$ ; ferner aus den zwei p-Chlorphenol-disulfosäuren und aus *Hämatoxylin* beim Schmelzen mit Kalihydrat. Es bildet weisse glänzende Blättchen oder Nadeln. Löst sich leicht in Wasser, schwerer in Alkohol und Aether. Die alkalische Lösung absorbiert sehr energisch Sauerstoff, wobei zunächst besonders bei Anwendung von Barythydrat, Hexaoxydiphenyl  $(HO)_3C_6H_2.C_6H_2(OH)_3$  gebildet wird (B. **35**, 2954) und weiterhin Zersetzung in  $CO_2$ , Essigsäure und braune Substanzen eintritt. Es dient in der Gasanalyse zur Bestimmung des Sauerstoffs, sowie als Entwickler in der Photographie. Das Pyrogallol reducirt rasch Silber, Quecksilber und Gold aus ihren Salzen, indem es zu Essigsäure und Oxalsäure oxydirt wird.

Durch oxydhaltiges Eisenvitriol wird die Lösung blau, durch Eisenchlorid roth gefärbt. Essigsäures Blei giebt einen weissen Niederschlag von  $C_6H_3(OH)_2OPbOH$ . In wässriger oder alkoh. Lösung wird Pyrogallol durch Jodlösung purpurroth gefärbt; in gleicher Weise reagiren Gallussäure und Tannin. Durch electrolytische Oxydation wird Purpurogallin gebildet (C. 1903 I, 927; 1904 I, 798, 1005).

**1-Monomethylaether**, F.  $40^{\circ}$ , Kp.<sub>16</sub>  $147^{\circ}$ . **2-Monomethylaether**, F.  $87^{\circ}$ , Kp.<sub>24</sub>  $155^{\circ}$ . **1,3-Dimethylaether**, F.  $251^{\circ}$ , Kp.  $26^{\circ}$ , im Buchenholzkreosot (B. **11**, 333; M. **19**, 557); er entsteht auch durch partielle Verseifung des Pyrogalloltrimethylaethers. Es ist bemerkenswerth, dass hierbei das mittelständige Methoxyl am leichtesten verseift wird (C. 1905 II, 1062). Durch Oxydationsmittel wird der Pyrogalloldimethylaether zu *Cocculignon* (s. d.),



einem Diphenylderivat, oxydirt. 1,2-Dimethylaether, Kp. 235° (C. 1904 II, 1118). Trimethylaether, F. 47°, Kp. 235° (B. 21, 607, 2020). Aethyl-, Diaethyl- und Triaethylaether schmelzen bei 95°, 79° und 39°.

Das Dimethylacetat, Syrup, giebt mit Chromsäure ein Chinon  $C_6H_2(OCH_3)_2O_2$ , das Triacetat krystallisirt. **Pyrogallolcarbonat**  $OHC_6H_3\left\{\begin{smallmatrix} O \\ O \end{smallmatrix}\right\}CO$ , F. 133°, aus Pyrogallol und Phosgen in Pyridinlösung. Durch heisses Wasser wird Pyrogallol regenerirt (B. 37, 106).

**Trichlorpyrogallol**  $C_6Cl_3(OH)_3$ , F. 177° u. Z. (B. 20, 2035).

**4-Brompyrogallol**  $Br[4]C_6H_2[1,2,3](OH)_3$ , F. 140° u. Z.; **4,6-Dibrompyrogallol**  $Br_2[4,6]C_6H[1,2,3](OH)_3$ , F. 158° u. Z., entstehen durch Bromirung des Pyrogallolcarbonats. **Tribrompyrogallol**  $C_6Br_3(OH)_3$ , aus Pyrogallol mit Brom, geht mit Brom erwärmt in **Xanthogallol**  $C_{18}H_4Br_{14}O_6$ , F. 122°, über (A. 245, 335).

**4-Nitro-** und **4,6-Dinitropyrogallol**, F. 162° und 208°, durch Nitriren von Pyrogallolcarbonat. Durch Reduction erhält man die entsprechenden Amidverbindungen als leicht oxydable Substanzen, welche beim Kochen mit Wasser oder verdünnten Säuren in 1,2,3,4-Tetraoxy- resp. Pentaoxybenzol übergehen (B. 37, 114).

**Methyl-pyrogalloldimethylaether**  $CH_3C_6H_2(OH)(OCH_3)_2$ , F. 36°, Kp. 265°, findet sich im *Buchenholzkreosot* (B. 12, 1371). **[1]-Methyl-[3,4,5]-pyrogallol-[4,5]-dimethylaether**, *Iridol*, F. 57°, Kp. 249°, aus *Iridinsäure*  $CO_2H.CH_2.C_6H_2(OH)(OCH_3)_2$ , durch Destillation (B. 26, 2018). **Propylpyrogalloldimethylaether**, *Pikamar*  $C_3H_7.C_6H_2(OH)(OCH_3)_2$ , Kp. 245°, wurde von Reichenbach im Buchenholzkreosot entdeckt (A. 8, 224; B. 11, 329). **5-Amidopyrogalloltrimethylaether**  $(CH_3O)_3C_6H_2NH_2$ , F. 114°, aus Trimethylgallussäureamid (A. 340, 224).

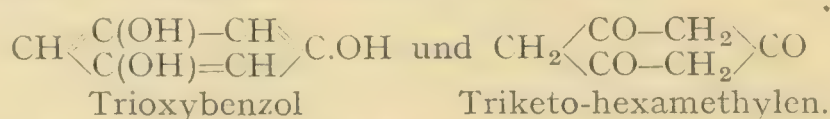
**Phloroglucin**  $C_6H_3[1,3,5](OH)_3$  schmilzt rasch erhitzt bei 218°. Es wurde 1855 von Hlasiwetz durch Spaltung von *Phloretin* (s. d.) zuerst erhalten und entsteht auch aus *Quercetin*, *Hesperidin* und anderen *Glycosiden* (s. d.). Es bildet sich beim Verschmelzen verschiedener Harze, wie Catechin, Kino, Gummigutt, Drachenblut und anderen mit Kali. Durch Schmelzen mit Natron wird Phloroglucin aus Resorcin (S. 211) (B. 14, 954: 18, 1323), sowie aus Orcin (S. 213) und Benzoltrisulfosäure (S. 175) gewonnen. Der synthetische *Phloroglucindicarbonsäureester* (s. d.) geht beim Verseifen unter Abgabe von  $2CO_2$  in Phloroglucin über (B. 18, 3454). Dargestellt wird es am besten aus sym. Triamidobenzol (S. 119), das man nicht isolirt, sondern durch Kochen der direkt aus Trinitrobenzol gewonnenen Zinndoppelsalzlösung mit Salzsäure hydrolysirt.

Auf ähnlichem Wege wurden homologe Phloroglucine erhalten: **Mono-, Di- und Trimethylphloroglucin**  $C_6H_2(CH_3)(OH)_3$ ,  $C_6H(CH_3)_2(OH)_3$ ,  $C_6(CH_3)_3(OH)_3$ , schmelzen bei 215°, 163° und 184° (C. 1898 II, 537; 1900 I, 600 ff.).

Das Phloroglucin krystallisirt mit  $2H_2O$  in grossen Prismen, die an der Luft verwittern. Bei 100° verliert es alles Krystallwasser, schmilzt bei 218° und sublimirt. Es schmeckt süsslich und löst sich leicht in Wasser, Alkohol und Aether. Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett-blau gefärbt und giebt mit Bleiacetat eine Fällung. Beim Einleiten von Chlor in die wässrige Lösung wird Phloroglucin in *Dichloressigsäure* und *Tetrachloraceton* gespalten (S. 49); als Zwischenproduct entsteht zunächst *Hexachlortriketo-R-hexylen*; ähnlich verhalten sich die homologen Phloroglucine (C. 1899 II, 759). Ueber die Einwirkung von Brom s. B. 23, 1707.

Durch Reduction wird das Phloroglucin in *Phloroglucit* (s. d.) oder sym. *Trioxyhexamethylen* (B. 27, 357) übergeführt.

Das Phloroglucin verhält sich seinen meisten Reactionen nach, so mit Phenylisocyanat (B. 37, 4637, vgl. dagegen B. 38, 48), wie ein dreiwertiges Phenol  $C_6H_3(OH)_3$ ; andererseits bildet es mit 3 Mol. Hydroxylamin ein Trioxim (s. u.) und könnte demnach auch als ein Triketon, als [1,3,5]-*Triketo-hexamethylen* aufgefasst werden (B. 19, 159):



Zur Erklärung der Trioximbildung könnte man annehmen, dass die [1,3,5]-Trioxybenzolformel die labile Pseudoform des Phloroglucins sei.

In Ketoform reagirt das Phloroglucin auch bei der Methylierung mit Jodmethyl und Alkali, welche schliesslich zum **Hexamethylphloroglucin** oder **Hexamethyltriketo-hexamethylen**  $C_6(CH_3)_6O_3$ , F.  $80^\circ$ , Kp.  $248^\circ$ , führt, das auch durch Methylieren der homologen Methylphloroglucine entsteht und durch rauch. Salzsäure in Di-isopropylketon und Isobuttersäure gespalten wird (B. 23, R. 462; C. 1899 II, 760). — Eigenthümlich ist die Condensation des Phloroglucins bez. seiner Homologen mit Salicylaldehyd zu *Fluoronen* (s. d.), bei welcher Reaction ein Theil des Phloroglucinmolecüls in Keto-, ein anderer in Hydroxylform reagirt (M. 21, 62).

Das Phloroglucin verbindet sich leicht mit Formaldehyd zum Methylphenylbisphloroglucin  $CH_2[C_6H_2(OH)_3]_2$ , einem Diphenylmethanderivat, das bei der Reduction mit Zinkstaub und Natronlauge in Phloroglucin und Methylphloroglucin neben wenig Dimethyl- und Trimethylphloroglucin zerfällt (A. 329, 269). In naher Beziehung zu dieser Verbindung steht die Filixsäure aus *Aspidium filix mas*, welche bei der Reduction mit Zinkstaub und Natronlauge, neben Phloroglucin, Mono-, Di- und Trimethylphloroglucin, **Butyrylfilicinsäure** liefert; letztere wird bei längerer Einwirkung der genannten Reagentien in n-Buttersäure und **Filicinsäure** gespalten, die wahrscheinlich als gem-Dimethyldioxydihydroketobenzol  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \quad \text{H} \\ \text{OH} \quad \text{H} \end{array} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array} : \text{O}$  aufzufassen ist (A. 307, 249; 318, 230).

**Phloroglucintrioxim**  $C_6H_6(NO)_3$ , Krystallpulver, das bei  $155^\circ$  explodirt. Phenylhydrazin addirt sich an Phloroglucin ähnlich wie an Oxalesigester und Dioxobernsteinsäureester (S. 154).

**Trinitrosophloroglucin**  $C_6(NO)_3(OH)_3$  (B. 11, 1375) und **Trinitrophloroglucin**  $C_6(NO_2)_3(OH)_3$ , geben bei der Reduction **Triamidophloroglucin**  $C_6(NH_2)_3(OH)_3$ , das beim Kochen mit  $MnO_2$  und Soda *Krokonsäure* (S. 228) liefert (B. 26, 2185).

Phloroglucinaether entstehen aus den Phloroglucinen beim Behandeln mit Alkoholen und Salzsäure oder bei der Methylierung mit Diazomethan oder Dimethylsulfat in aetherischer Lösung (C. 1906 II, 1836). **Monomethylaether**, F.  $75-78^\circ$ , Kp.<sub>16</sub>  $213^\circ$ , giebt ein Mononitrosoderivat, das sich in Oxymethoxy-p-chinon überführen lässt, als dessen Monoxim es zu betrachten ist (C. 1903 I, 285) und ein Dinitrosoderivat, das bei der Reduction Diamidodioxyanisol liefert. **Dimethylaether**, F.  $37^\circ$ , Kp.<sub>17</sub>  $172-175^\circ$ , bildet mit  $N_2O_3$  nebeneinander ein o- und ein p-Nitrosoderivat, die als 3,5-Dimethoxy-chinonoxim, rote Blättchen, und 3,5-Dimethoxy-p-chinonoxim, gelbe Nadeln, unterschieden werden können (M. 21, 15). Der **Trimethylaether**, F.  $52^\circ$ , Kp.  $255^\circ$ , wird auch durch Spaltung des *Methyldihydrocotoïns* (s. d.) durch Kali erhalten. **Triphenylaether**

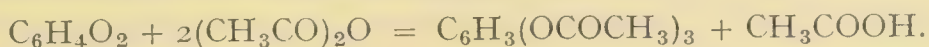


$C_6H_3(OC_6H_5)_3$ , F. 112°, durch Erhitzen von sym. Tribrombenzol mit Phenolkalium bei Gegenwart von Kupferbronze (A. 350, 102). Ueber Chlorirungsproducte der Phloroglucinaether s. C. 1902 II, 739.

**Phloroglucintriacetat**, F. 105°.

**Trithiophloroglucin**  $C_6H_3(SH)_3$ , F. 58°, durch Reduction des sym. Benzoltrisulfosäurechlorids mit Zinn und Salzsäure. **Triacetat**, F. 74°. **Trimethylaether**, F. 68° (B. 42, 3252).

**Oxyhydrochinone**: werden durch Reduction von Oxychinonen erhalten. Das **Oxyhydrochinon**  $C_6H_3[1,2,4](OH)_3$ , F. 140°, entsteht neben Tetra- und Hexaoxydiphenyl beim Schmelzen von Hydrochinon mit Kalihydrat (B. 18, R. 24). Am besten stellt man es aus seinem Triacetat, F. 97°, dar, welches leicht aus Benzochinon durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid und conc. Schwefelsäure erhalten wird (A. 311, 341; C. 1899 I, 1094):



Durch Natriumamalgam wird das Oxyhydrochinon zu Dihydroresorcin (S. 211) reducirt; durch Eisenchlorid wird es grünbraun gefärbt. Sein Triaethylaether  $C_6H_3(O.C_2H_5)_3$ , F. 33°, entsteht aus Triaethoxybenzoësäure (aus Aesculetin) und durch Aethylirung von Oxyhydrochinon (B. 20, 1133; C. 1901 II, 768); der Trimethylaether  $C_6H_3(OCH_3)_3$ , aus *Methoxychinon* (S. 225), kocht bei 247°.

Nitro- und Halogenoxyhydrochinone s. B. 34, 2837.

**Hydrochinonmonomerkaptan**  $C_6H_3(OH)_2SH$ , F. 120°, entsteht durch Spaltung der *Hydrochinonthiosulfosäure*  $C_6H_3(OH)_2S.SO_3H$ , und analoger schwefelhaltiger Hydrochinonabkömmlinge, die man durch Einwirkung von Natriumthiosulfat und anderer Thiosäuren auf Benzochinon erhält. Durch Jod wird es zu **Hydrochinondisulfid**  $[C_6H_3(OH)_2]_2S_2$ , F. 183°, oxydirt (C. 1906 II, 1467).

**Vierwertige Phenole.** Die drei isomeren Tetraoxybenzole sind bekannt.

1. **Apionol**, *v-Tetraoxybenzol* [*Phentetrol*]  $C_6H_2[1,2,3,4](OH)_4$ , Nadeln, F. 161°, durch Kochen von Amidopyrogallolchlorhydrat mit Wasser (S. 217). Die alkalische Lösung des Tetraoxybenzols absorbiert keinen Sauerstoff (B. 37, 119). **Tetraacetat**, F. 136°. **Dimethylapionol** F. 106°, Kp. 298°, wurde aus der *Apiolsäure* durch Kalihydrat erhalten. **Tetramethylapionol**  $C_6H_2(OCH_3)_4$ , F. 81°. **1,2-Methylen-3,4-dimethylapionol**, *Apion*  $C_6H_2(O_2:CH_2)(OCH_3)_2$ , F. 69°, aus *Apiolsäure* oder *Apioncarbonsäure* durch Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure (B. 24, 2608; 29, 1806).

1-n-**Propyl-2,3,4,5-tetraoxybenzol** entsteht als Methyldimethylaether, *Dihydroapiol*, F. 25°, Kp. 292°, durch Reduction von *Isapiol*.

2. as-**Tetraoxybenzol**  $C_6H_2[1,2,3,5](OH)_4$ , ist bisher nicht in reinem Zustande in genügender Menge erhalten worden (vgl. B. 26, 2029; M. 20, 927); sein Monomethylaether  $(CH_3O)[1]C_6H_2[2,3,5](OH)_3$ , ist das **Iretol**, das aus *Iriginin* (aus Veilchenwurzel) durch Spaltung mit Kali, sowie synthetisch aus Pikrinsäuremethylaether (S. 195) durch Reduction und hydrolytische Ersetzung der Amido- durch Hydroxylgruppen erhalten wird. Der 1,3-Dimethylaether, F. 158°, entsteht aus 1,3-Dimethoxy-2,5-chinon (S. 226). Trimethylaether, F. 146°, aus 5-Amidopyrogalloltrimethylaether (S. 217) mit verd.  $SO_4H_2$  (A. 340, 225). Tetramethylaether, F. 47°, Kp. 271°, s. B. 23, 2291. **Tetraoxy-m-xylol**  $C_6[1,3](CH_3)_2(OH)_4$ , F. 189°, entsteht aus Dioxy-m-xylolchinon (S. 227) durch Reduction (M. 21, 1).

3. s-**Tetraoxybenzol**  $C_6H_2[1,2,4,5](OH)_4$ , F. 215—220°, entsteht aus 1,4-Dioxy-2,5-chinon (S. 226) durch Reduction mit Zinnchlorür. 1,4-Di-

methylaether, F. 170<sup>0</sup>; Tetramethylaether, F. 102<sup>0</sup> (C. 1907 II. 808). Tetraacetylesther, F. 217<sup>0</sup> (B. 21, 2374).

Dichlortetraoxybenzol, *Hydrochloranilsäure*  $C_6Cl_2(OH)_4$ , aus Chloranilsäure (S. 226) mit warmer, wässriger schwefliger Säure (A. 146, 32). Amido-s-tetraoxybenzol aus Nitrodioxychinon mit Zinnchlorür, ebenso Nitroamido-s-tetraoxybenzol und Diamido-s-tetraoxybenzol (B. 18, 502) aus Nitranilsäure (S. 226). Die Diamidoverbindung liefert beim Kochen mit Kali: Ammoniak und *Krokonsäure* (S. 228); durch Oxydation geht sie in *Diamidodioxychinon* (S. 226) über.

Hydroeuthiochronsäure Alkalisalze s. Euthiochronsäure S. 226.

**Fünfwertige Phenole:** Pentaoxybenzol  $C_6(OH)_5H$ , farblose Krystalle, aus Diamidopyrogallol beim Kochen mit Wasser (B. 37, 122). Pentaacetat, F. 165<sup>0</sup>. Sein Diaethylaether  $C_6H[2,4,6](OH)_3[1,3](OC_2H_5)_2$ , entsteht aus Triaminoresorcindiaethylaether (S. 212) durch Kochen mit Wasser (C. 1903 II, 829).

**Sechswertige Phenole.** Bei den Benzolringbildungen (S. 43) wurde die merkwürdige Bildung des Hexaoxybenzolkaliums oder Kohlenoxydkaliums (1834 von Liebig entdeckt, A. 11, 182) beim Leiten von Kohlenoxyd über erhitztes Kalium angeführt, dessen Constitution durch Nietzki und Benckiser 1885 aufgeklärt wurde. Durch Einwirkung von Salzsäure auf die frisch bereitete Reactionsmasse aus Kohlenoxyd und Kalium entsteht

Hexaoxybenzol  $C_6(OH)_6$ , das sich auch aus Trichinoyl (S. 227) durch Reduction mit Zinnchlorür und Salzsäure bildet und in feinen grauweißen Nadeln abscheidet. Die Nadeln färben sich an der Luft rothviolett, sind nicht schmelzbar und zersetzen sich erst gegen 200<sup>0</sup>. Durch conc. Salpetersäure wird es zu Trichinoyl oxydirt. Beim Erhitzen mit Essigsäure und Natriumacetat entsteht die Hexaacetylverbindung  $C_6(O.C_2H_3O)_6$ , eine bei 203<sup>0</sup> schmelzende Krystallmasse (B. 18, 506).

## 8. Chinone.

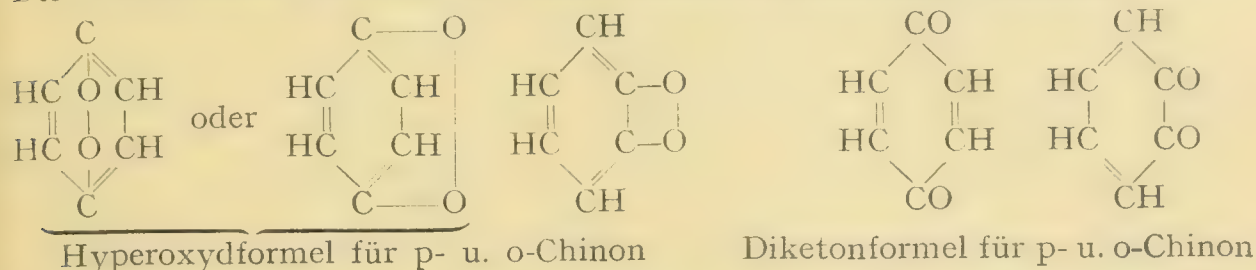
Als Chinone bezeichnet man alle Verbindungen, bei denen zwei am Benzolkern stehende aromatische Wasserstoffatome durch zwei Sauerstoffatome ersetzt sind. Der Ersatz findet entweder in o- oder in p-Stellung statt. Man unterscheidet Orthochinone und Parachinone, von denen die Parachinone für die einkernigen aromatischen Kohlenwasserstoffe besonders kennzeichnend sind. Metachinone sind bis jetzt nicht bekannt geworden.

Constitution. Die Constitution der Chinone der einkernigen aromatischen Kohlenwasserstoffe ist noch nicht völlig sicher festgestellt. Man betrachtet dieselben entweder als Benzolderivate und nimmt alsdann die Sauerstoffatome untereinander gebunden an, oder als o- resp p-Dihydrobenzolderivate mit zwei Ketongruppen.

Die erste Anschauung vergleicht die Chinone, die in der That kräftige Oxydationsmittel sind, mit den Superoxyden (Graebe, 1867, Z. f. Ch. N. F. 3, 39). Bei der Reduction gehen die Chinone nicht in Diglycole der Dihydrobenzole, sondern in Dioxybenzole, wahre Benzolderivate über. Die p-Chinone liefern die sog. Hydrochinone, die o-Chinone die Brenzcatechine. Auch durch Einwirkung von  $PCl_5$  wird jedes Sauerstoffatom durch ein Chloratom ersetzt. Der Hyperoxydformel der Chinone steht die Diketoneformel gegenüber (Fittig, A. 180, 23), für welche die Bildung eines Mon-



oxims und eines Dioxims als Grund angeführt wird, sowie die Addition von 2Br und 4Br an Parachinon (J. pr. Ch. [2] **42**, 61; B. **23**, 3141). Als Chinonmonoxim fassen die meisten Chemiker das Nitrosophenol (S. 196) auf. Die verschiedenen Formeln für das o- und p-Chinon sind folgende:



Zur Zeit wird fast allgemein für die Chinone die Diketonformel bevorzugt.

**Orthochinone.** Die Orthochinone besitzen eine weit geringere Beständigkeit, wie die Parachinone. Die Darstellung des einfachsten o-Chinons ist erst in neuester Zeit gelungen (Willstätter, 1904). Chlor- und Bromsubstitutionsproducte des o-Chinons sind dagegen schon seit längerer Zeit bekannt (Zincke).

**o-Benzochinon**  $C_6H_4[1,2]O_2$ , entsteht durch gelinde Oxydation von Brenzcatechin (S. 208) mit Silberoxyd in aetherischer Lösung (B. **37**, 4744). Es existirt in zwei isomeren Formen (B. **41**, 2580). Frisch dargestellt bildet es farblose Prismen, die sich in kurzer Zeit in die beständigere Modification, hellrote Tafeln, Zers.-P. 60–70°, umlagern. Chemisch verhalten sich beide Formen vollkommen gleich. Sie wirken stark oxydirend und machen aus angesäuerter Jodkaliumlösung Jod frei; bei der Reduction mit schwefliger Säure liefern sie Brenzcatechin. Die beiden Isomeren entsprechen vielleicht der oben wiedergegebenen Hyperoxyd- und Diketonformel. Das o-Benzochinon ist im Gegensatz zum p-Chinon (S. 222) geruchlos und nicht flüchtig; es ähnelt in dieser Beziehung mehr den o-Chinonen der Kohlenwasserstoffe mit condensirten Ringsystemen, vgl.  $\beta$ -Naphthochinon und Phenanthrenchinon.

**1,2-Dimethyl-4,5-benzochinon**  $(CH_3)_2[1,2]C_6H_2[4,5]O_2$ , lange rothe Nadeln, F. 102°, durch Oxydation von 5-Oxy-4-Amido-1,2-dimethylbenzol mit Kaliumbichromat und Schwefelsäure. **Tetrachlor-o-benzochinon**  $C_6Cl_4[1,2]O_2$ , F. 131°, und **Tetrabrom-o-benzochinon**  $C_6Br_4[1,2]O_2$ , F. 150°, entstehen durch Einwirkung von Chlor oder Brom auf Brenzcatechin (S. 208), gelöst in Eisessig (Zincke, B. **20**, 1776). Das Tetrachlorbenzochinon setzt sich mit Anilin zu **Dianilinodichlor-o-benzochinon**  $C_6Cl_2(NHC_6H_5)_2O_2$ , F. 195°, um, das durch weitere Einwirkung von Anilin in **Dianilinomonochlorchinonanil**  $C_6HCl(NHC_6H_5)_2(O)(NC_6H_5)$ , F. 180°, übergeht. Dasselbe ist wahrscheinlich ein Derivat des p-Chinons, da es durch Reduction mit schwefliger Säure in **Dianilino-p-chinonanil** (S. 233) übergeführt wird (B. **38**, 4103). Tetrabrom-o-benzochinon liefert mit Anilin analoge Verbindungen (B. **35**, 3851). Die halogensubstituirten o-Benzochinone zeigen eine grosse Tendenz mit den verschiedenartigsten Körperklassen additionelle Verbindungen zu bilden. So geht das Tetrabrom-o-benzochinon mit Methylalkohol eine sehr beständige Verbindung  $(C_6Br_4O_2)_2CH_3OH$ , F. 261°, ein, die sich acetyliren lässt (B. **36**, 454).

Homologe gechlorte Orthochinone bilden sich durch Einwirkung von Chlor auf die entsprechenden Orthodiaminchlorhydrate. Die zunächst entstehenden o-Diketochloride lassen sich zu gechlorten o-Dioxybenzolen reduciren, die dann durch Oxydation die gechlorten o-Chinone geben (B. **27**, 560).

In Form ihrer Dioxime (S. 228) sind das Ortho-Benzochinon und mehrere seiner Homologen durch Reduction der entsprechenden o-Dinitroso-

benzole (S. 78) erhalten worden. Als Monoxim des o-Benzochinons ist das o-Nitrosophenol (S. 196) zu betrachten.

**Parachinone. Chinon**, *Benzochinon*  $C_6H_4O_2$ , F.  $116^{\circ}$ , ist zuerst 1838 von Woskresensky durch Oxydation von *Chinasäure* (s. d.), einer Hexahydrotetraoxybenzoësäure, mit Mangansuperoxyd und Schwefelsäure erhalten worden. Woskresensky nannte den Körper *Chinoyl*, den Namen Chinon schlug Berzelius vor (Berz. Jahresb. **19**, 407).

Das Chinon entsteht aus Benzol durch electrolytische Oxydation (C. 1901 I, 348), oder durch Oxydation mit Silbersuperoxyd (B. **38**, 3964); am leichtesten wird es aus Hydrochinon oder p-Dioxybenzol (S. 214) mit Eisenchlorid und aus vielen p-Derivaten des Benzols durch Oxydation, meist mit Kaliumdichromat und Schwefelsäure erhalten, so aus p-Phenylendiamin, Sulfanilsäure, p-Amidoazobenzol, p-Amidophenol, p-Phenolsulfosäure, p-Diamidodiphenyl oder Benzidin. Man stellt es durch Oxydation von Anilin mit Natriumdichromat und Schwefelsäure dar nach Nietzki's Vorschrift (B. **20**, 2283), wobei als Zwischenproduct ein schwarzer Farbstoff, das Anilinschwarz (S. 86) auftritt (B. **42**, 2147). Auch durch Oxydation von *Chinit* (s. d.) entsteht Chinon.

Das Chinon krystallisirt in goldgelben Prismen. Es riecht eigenthümlich durchdringend stechend und sublimirt leicht. Es greift die Haut an und wirkt giftig (C. 1902 II, 385). Mit Wasserdampf ist es flüchtig und in warmem Wasser, Alkohol und Aether leicht löslich. Durch Sonnenlicht wird es verändert, mit Acetaldehyd und mit Benzaldehyd vereinigt es sich im Sonnenlicht zu *Dioxyacetophenon* bez. *Dioxybenzophenon* (s. d.) (B. **31**, 1214). Aus angesäuerter Jodkaliumlösung scheidet das Chinon Jod aus, ein Verhalten, das zur titrimetrischen Bestimmung von Chinonlösungen Anwendung finden kann (C. 1899 II, 906; B. **43**, 1171). Schweflige Säure oder Zink und Salzsäure reduciren es zunächst zu Chinhydron, einem Additionsproduct von Chinon und Hydrochinon, das mit nascirendem Wasserstoff Hydrochinon giebt. Auch durch Wasserstoff bei Gegenwart von fein vertheiltem Nickel bei  $180$  bis  $190^{\circ}$  wird das Chinon zu Hydrochinon reducirt, während bei Einhaltung niedriger Reactionstemperatur unter weiterer Aufnahme von 6 Wasserstoffatomen 1,4-Cyclohexandiol (s. d.) gebildet wird (C. 1908 I, 1458).

Durch conc. Salpetersäure wird das p-Chinon in der Kälte gelöst, in der Wärme unter Bildung von Oxalsäure und Blausäure zersetzt. Durch Silbersuperoxyd wird es in Maleinsäure und  $CO_2$  gespalten (S. 46; B. **39**, 3715). Mit Brom vereinigt sich Chinon zu Chinondi- und Chinontetrabromid, F.  $86^{\circ}$  und F.  $170-175^{\circ}$ . Die dem Chinontetrabromid entsprechende Wasserstoffverbindung, das p-*Diketoexamethylen* (s. d.) ist von *Succinylbernsteinsäureester* ausgehend erhalten worden. Mit Essigsäureanhydrid und conc. Schwefelsäure vereinigt es sich zum Triacetat des Oxyhydrochinons (S. 219).

Phosphorpentachlorid verwandelt das Chinon in p-Dichlorbenzol (S. 63), Hydroxylaminchlorhydrat in *Chinonmonoxim* oder *Nitrosophenol* (S. 196) und *Chinondioxim* (S. 228). Durch Phenylhydrazin wird es zu Hydrochinon reducirt, ebenso wirken  $\alpha$ -Alkylphenylhydrazine reducirend, indem sie in Tetrazone (S. 167) übergehen, dagegen liefern Nitro- und  $\alpha$ -Acidylphenylhydra-



zine Monohydrazone von Chinonen (S. 230). Die Kernwasserstoffatome des Chinons sind relativ leicht ersetzbar. Die Substitution erfolgt theils mit, theils ohne Reduction zum Hydrochinon. Mit Blausäure entsteht: *Dicyanhydrochinon*  $C_6H_2[1,4](OH)_2[2,3](CN)_2$ ; mit Benzolsulfinsäure vereinigt sich das Chinon zu *Dioxydiphenylsulfon*  $C_6H_5SO_2C_6H_3(OH)_2$  (allgemeine Reaction chinoïder Substanzen s. S. 178). Thiosäuren der allgemeinen Formel RSH, worin R ein Säureradical bedeutet, wie Thioschwefelsäure, Monothiocarbonsäuren, Xanthogensäure, Rhodanwasserstoffsäure etc. verbinden sich mit Chinon zu schwefelhaltigen Abkömmlingen des Oxyhydrochinons wie:  $C_6H_3(OH)_2S.SO_3H$ ,  $C_6H_3(OH)_2S.CO C_6H_5$ ,  $C_6H_3(OH)_2S.CS.OC_2H_5$  etc. (C. 1906 II, 1466). Mit Benzhydrolen (s. d.) entstehen unter Wasseraustritt Verbindungen wie  $C_6H_2O_2[CH(C_6H_5)_2]_2$ , welche der Gruppe der mehrkernigen aromatischen Substanzen angehören (B. 32, 2146). Mit Anilin giebt das Chinon *Dianilidochinondianil*. Mit Salzen des Pyridins und des Chinolins giebt das Chinon Additionsproducte (C. 1903 I, 1408). Mit einigen Metallhalogeniden vereinigt es sich zu dunkelroth gefärbten Additionsproducten (B. 41, 2568). Mit Halogenwasserstoff bildet sich Mono- und Dihalogenhydrochinon (A. 336, 108). Beim Kochen mit prim. Alkoholen unter Zusatz von Chlorzink bildet das Chinon: *Dialkoxychinone* (B. 34, 3993).

Ueber Condensation von Chinonen mit Acetessigester zu Cumaronderivaten vgl. letztere. Ueber Addition von Diazomethan an Chinon s. B. 32, 2292.

**Phenoladditionsproducte des Chinons** (A. 215, 134). Von den Additionsproducten des Chinons sind diejenigen mit ein- und zweiwerthigen Phenolen am wichtigsten. Im allgemeinen vereinigt sich das Chinon mit zwei Mol. eines einwerthigen und einem Mol. eines zweiwerthigen Phenols. Doch sind auch Ausnahmen von dieser Regel bekannt (B. 42, 1149). Diese Phenoladditionsproducte des Chinons sind ausgezeichnet durch ihre intensive Färbung, sowie durch die Leichtigkeit, mit der sie in Lösungen in ihre Componenten zerfallen.

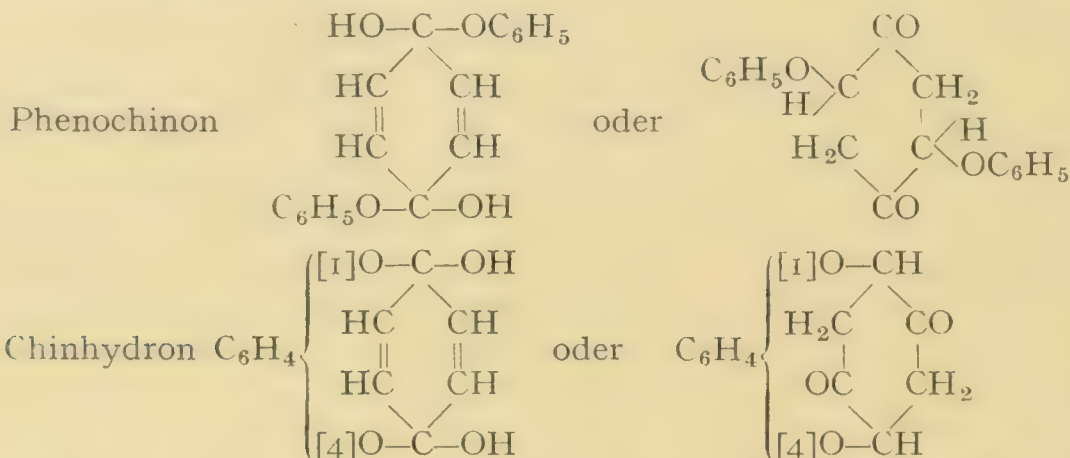
**Phenochinon**  $C_6H_4O_2.2C_6H_5OH$ , F.  $71^0$ , bildet sich durch Addition von Chinon und Phenol. Es ist leicht flüchtig, krystallisirt in rothen Nadeln und wird durch Kalilauge blau, durch Barytwasser grün gefärbt. Additionsproducte mit homologen Phenolen s. C. 1898 I, 887. Erhitzt man die Phenole mit dem Chinon mit oder ohne Zusatz von Schwefelsäure, so bilden sich ohne Wasserabspaltung farblose Verbindungen, die von den Phenochinonen verschieden und wahrscheinlich als hydroxylierte Diphenyläther zu betrachten sind, z. B.  $OHC_6H_4OC_6H_3(OH)_2$  aus Resorcin und Chinon (B. 30, 2563; C. 1898 II, 156).

**Thiophenochinon**  $C_6H_4O_2.2C_6H_5SH$ , bildet sich in analoger Weise aus Chinon und Thiophenol. Es bildet dunkelbronzefarbene Krystalle, die sich mit Natronlauge blau färben. Durch vorsichtige Oxydation geht es in **3,6-Diphenylthiochinon**  $(C_6H_5S)_2[3,6]C_6H_2[1,4]O_2$ , F.  $257^0$ , über, das sich leicht zum 3,6-Diphenylhydrochinon reduciren lässt. Bei der Acetylierung des Thiophenochinons entsteht unter Spaltung des Molecüls Hydrochinondiacetat (A. 336, 85). Dem Thiophenochinon ähnliche Verbindungen entstehen auch aus Chinon mit aliphatischen Mercaptanen.

**Chinhydron**  $C_6H_4O_2.C_6H_4(OH)_2$  wird durch directe Vereinigung von Chinon mit Hydrochinon gebildet. Es entsteht als Zwischenproduct bei der Reduction von Chinon und bei der Oxydation von Hydrochinon, z. B. durch Eisenchlorid oder durch Electrolyse (B. 29, R. 1122), und wird durch fortgesetzte Oxydation in Chinon, durch Reduction in Hydrochinon verwandelt. Es bildet grüne, metallglänzende Krystalle, riecht chinonartig, schmilzt leicht

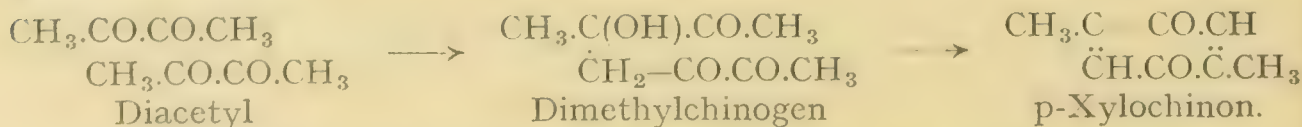
und löst sich in organischen Lösungsmitteln wie Benzol, Alkohol etc. unter weitgehender Dissociation in Chinon und Hydrochinon (C. 1905 I, 869) mit gelber Farbe. Beim Kochen mit Wasser zerfällt es in Chinon und Hydrochinon.

Für die Constitution dieser Verbindungen sind folgende Formeln vorgeschlagen worden (B. 28, 1615; 29, R. 903; A. 336, 90), wonach dieselben entweder als hemiacetalartige Verbindungen oder als Derivate des Dioxy-p-diketohexamethylens erscheinen:



Beide Formulierungen erklären jedoch nicht die intensive Färbung und die leichte Dissociirbarkeit dieser Chinonadditionsproducte. Man ist daher neuerdings geneigt, die Phenochinone und Chinhydrone als lockere Molecularverbindungen zu betrachten, deren Struktur nicht numerisch durch Aenderungen der Valenzen zum Ausdruck gebracht werden kann (B. 41, 1463; J. pr. Ch. [2] 79, 418). Ueber eine Auffassung der Chinhydrone als Oxoniumverbindungen s. B. 43, 3603.

**Homologe p-Chinone.** Die homologen p-Chinone entstehen 1. durch Oxydation der entsprechenden p-Dioxybenzole oder Hydrochinone mit Eisenchlorid, der entsprechenden p-Diamine, p-Amidophenole, wie Amidothymol und mancher anderen zur Parareihe gehörigen Disubstitutionsproducte mit Eisenchlorid, Chromsäure und Mangansuperoxyd und Schwefelsäure. 2. Aber auch Monosubstitutionsproducte der Alkylbenzole liefern besonders bei der Oxydation mit Chromsäure p-Chinone, vor allem Amido- und Oxyalkylbenzole oder Alkylphenole, so entsteht aus o-Toluidin: **Toluchinon**, aus Thymol und Carvacrol: **Thymochinon**. Manchmal wird sogar zu Gunsten der p-Chinonbildung eine Alkylgruppe verdrängt und durch Sauerstoff ersetzt, z. B. bei der Oxydation von Amidomesitylen (B. 18, 1150) zu m-Xylochinon und von Pseudocumidin zu p-Xylochinon (vgl. *Chinole*). 3. p-Xylochinon und Durochinon wurden synthetisch durch Einwirkung von Alkalilauge auf die aliphatischen  $\alpha$ -Diketone: *Diacetyl* und *Acetylpropionyl* (S. 43) gewonnen, wobei zunächst sog. *Chinogene* und dann die p-Chinone gebildet werden:



p-Xylochinon oder *Phloron* findet sich auch im Buchenholztheer.

**Eigenschaften.** Die homologen p-Chinone sind ihrem Urbilde, dem Benzochinon, sehr ähnlich. Sie sind ebenfalls gelb gefärbt, riechen ähnlich wie Chinon, sublimiren leicht und verhalten sich chemisch wie p-Benzochinon. Sie bilden Chinhydrone (S. 223), lassen sich durch schweflige Säure leicht



zu p-Hydrochinonen (S. 215) reduciren, bilden mit Hydroxylamin Nitrosophenole (S. 196) und Chinondioxime (S. 228) u. s. w.

Toluchinon . . . . .	$\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_3[2,5]\text{O}_2$	F. 67°.
o-Xylochinon . . . . .	$(\text{CH}_3)_2[1,2]\text{C}_6\text{H}_2[3,6]\text{O}_2$	» 55°.
m-Xylochinon . . . . .	$(\text{CH}_3)_2[1,3]\text{C}_6\text{H}_2[2,5]\text{O}_2$	» 102°.
p-Xylochinon . . . . .	$(\text{CH}_3)_2[1,4]\text{C}_6\text{H}_2[2,5]\text{O}_2$	» 123°.
o-Aethylbenzochinon . . . . .	$(\text{C}_2\text{H}_5)[2]\text{C}_6\text{H}_3[1,4]\text{O}_2$	» 38° (B. 28, R. 741).
Pseudocumochinon . . . . .	$(\text{CH}_3)_3[1,2,4]\text{C}_6\text{H}[3,6]\text{O}_2$	» 11° (B. 27, 1430).
Durochinon . . . . .	$(\text{CH}_3)_4[1,2,4,5]\text{C}_6[3,6]\text{O}_2$	» 111° (B. 29, 2171; 42, 4161).
Thymochinon . . . . .	$(\text{CH}_3)(\text{C}_3\text{H}_7)[1,4]\text{C}_6\text{H}_2[2,5]\text{O}_2$	» 45°, Kp. 232°.

Lässt man eine aetherische Lösung von Thymochinon im Sonnenlicht stehen, so scheidet sich **Polythymochinon**, F. 200°, aus (B. 18, 3195). Ueber Didurochinon s. B. 29, 2176.

**Halogensubstituierte Chinone** entstehen durch Substitution der Chinone und durch Oxydation halogensubstituierter Hydrochinone (S. 215).

Ein Gemenge von **Tri-** und **Tetrachlorchinon**: *Chloranil* genannt, goldglänzende Blättchen, entsteht aus vielen Benzolabkömmlingen, wie Anilin, Phenol, Isatin (s. d.) bei der Einwirkung von Chlor, oder Kaliumchlorat und Salzsäure (B. 29, R. 236). Das Chloranil wurde als Oxydationsmittel zur Darstellung von Farbstoffen verwendet. Man trennt Tri- und Tetrachlorchinon von einander unter Benutzung der Unlöslichkeit des Tetrachlorhydrochinons in Wasser. Aus den Chlorhydrochinonen gewinnt man durch Oxydation mit Salpetersäure die Chlorchinone (A. 146, 9; 210, 145; 234, 14):

Monochlorchinon	F. 57°;	Monobromchinon	F. 55°.
[2,5]-Dichlorchinon . . . . .	» 159°;	[2,5]-Dibromchinon . . . . .	» 188°.
[2,6]-Dichlorchinon . . . . .	» 120°;	[2,6]-Dibromchinon . . . . .	» 122°.
Trichlorchinon . . . . .	» 166°;	Tribromchinon . . . . .	» 147°.
Tetrachlorchinon	subl.	Tetrabromchinon	subl.
Dibromdijodchinon		F. 225° (B. 38, 555).	

Tetrachlorchinon geht mit  $\text{PCl}_5$  in phosphorhaltige Producte  $\text{C}_6\text{Cl}_5\cdot\text{OPOCl}_2(?)$  und dann in Hexachlorbenzol (S. 63) über (B. 24, 927). Es addirt 2 Chloratome und liefert *Hexachlor-p-diketo-R-hexen* (S. 48), das sich mit Natronlauge in Dichlormaleinsäure und Trichloräthylen spaltet. Mit Kalilauge liefern Trichlorchinon und Tetrachlorchinon: chloranilsaures Kalium (S. 226), Tribrom- und Tetrabromchinon: bromanilsaures Kalium.

**Nitrochinone** vgl. B. 32, 1005.

**Amidochinone.** Amidochinon wird in Form seiner Acetverbindung  $\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2(\text{NHCOCH}_3)$ , F. 142°, durch Oxydation von 1,3,4-Diacetamidophenol erhalten, während das 1,4,5-Diacetamidophenol: 2,5-Diamidochinon  $\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2[2,5](\text{NH}_2)_2$  liefert (B. 30, 2096; 31, 2399). Aus der Chloranilsäure (s. d.) wurde das **Chloranilamid**, *Dichlordiamidochinon*  $\text{C}_6\text{Cl}_2(\text{NH}_2)_2\text{O}_2$  erhalten. Bei der Einwirkung von Anilin auf eine heisse alkoholische Lösung von Chinon bildet sich neben Hydrochinon: **Dianilidochinon**, *Dianilidochinonanil* und *-dianil* (S. 233) sowie 2,5-Dioxy-1,4-chinon (s. u.).

**Chinonmonosulfosäure**  $\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2(\text{SO}_3\text{H})$ , gelbliche Prismen, entsteht durch Oxydation der Hydrochinonsulfosäure, sowie der beiden p-Amidophenolsulfosäuren mit  $\text{PbO}_2$  in schwefelsaurer Lösung. **Ammoniumsalz**, goldglänzende Tafeln, Zersetzungsp. 190—195° (J. pr. Ch. [2] 69, 334).

### Oxychinone und Polychinoyle.

**Benzoloxychinone.** Methoxychinon  $\text{CH}_3\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_3\text{:O}_2$ , F. 140°, entsteht aus o-Amidoanisol durch Oxydation mit Chromsäure. **Chloranilaminsäure**,

*Dichloramidooxychinon*  $C_6Cl_2(NH_2)(OH)O_2$ , aus Chloranil. **2,6-Dimethoxychinon**  $(CH_3O)_2[2,6]C_6H_2O_2$ , F.  $249^0$ , aus Pyrogallol- und Phloroglucin-trimethyläther (S. 218) durch Oxydation (B. **26**, 784). **2,5-Dioxychinon**  $(HO)_2[2,5]C_6H_2O_2$ , gelbe Nadeln, die bei  $210-215^0$  unter theilweiser Zersetzung sublimiren, hat den Character einer zweibasischen Säure; es entsteht aus Dioxychinoncarbonsäure (s. d.) durch Erhitzen mit Salzsäure, aus Diamidoresorcin durch Oxydation (B. **21**, 2374; **22**, 1285) und aus Dianilidochinon mit verd. Schwefelsäure (B. **23**, 904; **31**, 2402), sowie aus seinen Aethern durch Verseifung. **2,5-Dimethoxy-**, **Diaethoxy-**, **Dipropoxychinon**, F.  $166^0$ ,  $183^0$ ,  $187^0$ , entstehen aus Chinon durch Kochen mit den Alkoholen und Chlorzink neben Hydrochinon (B. **34**, 3993). Durch Behandlung mit Zinnchlorür geht das **2,5-Dioxychinon** in sym. Tetraoxybenzol (S. 219), mit Anilin in Dianilidochinon (s. o.) über.

Substitutionsproducte des **2,5-Dioxychinons** sind von Tetrachlor- und Tetrabromchinon ausgehend erhalten worden, in denen zwei Halogenatome sich mit grosser Leichtigkeit austauschen: **Chloranilsäure**  $C_6Cl_2(OH)_2O_2$ , röthliche, glänzende Schuppen, wird durch Säuren aus dem **chloranilsauren Kalium**  $C_6Cl_2(OK)_2O_2 + H_2O$  abgeschieden, das in dunkelrothen, in Wasser schwer löslichen Nadeln krystallisirt. Das chloranilsaure Kalium entsteht sowohl aus Tri- als aus Tetrachlorchinon beim Behandeln mit Kalilauge. Durch Einwirkung von unterchloriger Säure oder Chlor auf Chloranilsäure entstehen *Tri-* oder *Tetrachlortetraketohexamethylen*, die leicht unter Zwischenbildung unbeständiger Oxy Säuren in *Trichlor-* und *Tetrachlortriketopentamethylen* übergehen (S. 18) (B. **25**, 827, 842).

**Bromanilsäure**  $C_6Br_2(OH)_2O_2$ , entspricht der Chloranilsäure und liefert mit Brom ähnliche Umwandlungsproducte wie die Chloranilsäure (s. o.) mit Chlor.

**Nitranilsäure**  $C_6(NO_2)_2(OH)_2O_2$ , goldgelbe Nadeln, schmilzt im Krystallwasser, wird bei  $100^0$  wasserfrei und verpufft ohne zu schmelzen bei  $170^0$ . Sie wird aus Hydrochinon und Chinon durch salpetrige Säure gewonnen; leitet man Salpetrigsäuregas in eine aetherische Chinonlösung unter Kühlung, so entsteht Nitranilsäurechinon  $C_6N_2O_8H_2.C_6H_4O_2$ , eine chinhydrontartige Verbindung, die durch verd. Kalilauge in Chinon und Nitranilsäure zerlegt wird (B. **33**, 3246). Nitranilsäure entsteht ferner aus Chloranil mit Natriumnitrit, aus Terephtalsäure und Dioxychinonterephtalsäure durch rauchende Salpetersäure. Durch Reduction geht die Nitranilsäure in Diamidotetraoxybenzol (S. 220) über, das den Uebergang von dem Chloranil zu dem Trichinoyl (S. 227) und dem Hexaoxybenzolkalium ermöglicht (S. 227).

**Amidoanilsäure**, *Diamidodioxychinon*  $C_6(NH_2)_2(OH)_2O_2$ , rothblaue Nadeln, aus Diamidotetraoxybenzol durch Oxydation an der Luft oder durch salpetrige Säure (B. **21**, 1850).

**Euthiochronsäures Kalium**  $C_6(SO_3K)_2(OH)_2O_2$ , aus Dichlorhydrochinondisulfosäure (S. 216).

**Nitrodioxychinonsulfosäure**  $C_6NO_2(OH)_2O_2(SO_3H)$ , das Trikaliumsalz, gelbe Nadeln, entsteht durch Einwirkung von Kaliumnitrit auf dichlorhydrochinondisulfosaures Kalium (B. **38**, 453).

**Tetraoxychinon**, früher *Dihydrocarboxylsäure* genannt,  $C_6(OH)_4O_2$ , schwarze Nadeln mit grünem Metallschimmer, entsteht aus Hexaoxybenzol durch Oxydation der wässrigen Lösung an der Luft (B. **18**, 507, 1837) und aus Diamidodioxychinon (s. o.) beim Kochen mit Salzsäure, sowie aus Inosit (s. d.) mit conc. Salpetersäure. Es ist eine zweibasische Säure.

**Tetrathioaethylchinon**  $C_6O_2(SC_2H_5)_4$ , farblose Prismen, F.  $59^0$ , aus Chloranil und Natriummerkaptan (C. 1905 II, 1427).



**Homologe Oxychinone** wurden aus halogensubstituirten homologen Chinonen mit Alkalilauge und aus Amido- oder Anilidochinonen durch Erhitzen mit alkoholischer Salzsäure oder Schwefelsäure dargestellt. **Dianilidotoluchinon**, F. 232<sup>o</sup>, giebt **Anilidooxytoluchinon**, Zersetzungsp. 250<sup>o</sup>, und **Dioxytoluchinon**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2\text{O}_2$ , F. 177<sup>o</sup> (B. 16, 1559). **Dioxy-m-xylochinon**  $\text{C}_6(\text{CH}_3)_2\text{O}_2(\text{OH})_2$ , rothe Blättchen, F. 167<sup>o</sup>, aus Amidodimethylphloroglucin (M. 21, 1).

**Oxythymochinon**  $(\text{C}_3\text{H}_7)(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}(\text{OH})\text{O}_2$ , F. 166<sup>o</sup>, aus Brom- oder Methylamidothymochinon. **Dioxythymochinon**, F. 213<sup>o</sup> (B. 14, 95).

**p-Dialkylirte Dioxychinone** wie p<sub>2</sub>-Dimethyldioxybenzochinon  $\text{C}_6(\text{CH}_3)_2[3,6](\text{OH})_2[2,5]\text{O}_2[1,4]$ , entstehen als Nebenproducte bei der Darstellung homologer Oxalessigester durch Condensation von Oxalester mit Fettsäureestern mittels Natrium in aetherischer Lösung. Sie bilden gelbrote bis rote Verbindungen, die sich in Alkalien mit violetter Farbe lösen. Durch Reduction liefern sie homologe Tetraoxybenzole. Beim Kochen mit überschüssiger Natronlauge werden sie unter Bildung homologer Bernsteinsäuren gespalten. p<sub>2</sub>-**Dimethyl-, Diaethyl- und Diisopropyldioxybenzochinon** schmelzen bei 245<sup>o</sup>, 218<sup>o</sup> und 154<sup>o</sup> (A. 361, 363).

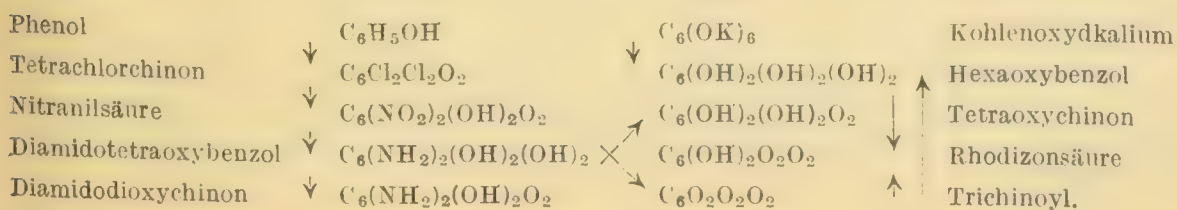
Wahrscheinlich gehört auch die in der Wurzel von *Trixis pipitzahuac* vorkommende **Pipitzahoinsäure**  $\text{C}_{15}\text{H}_{19}(\text{OH})\text{O}_2$ , F. 103<sup>o</sup>, zu den homologen einkernigen Oxychinonen. Sie erinnert in ihrem Verhalten an das Oxythymochinon. **Oxypipitzahoinsäure**  $\text{C}_9\text{H}_{18}:\text{C}_6(\text{OH})_2\text{O}_2(?)$ , F. 138<sup>o</sup> (A. 237, 90).

**Polychinoylverbindungen.** Wie bei dem Benzochinon (S. 222) erwähnt wurde, hatte Woskresensky diesen Körper ursprünglich *Chinoyl* genannt. In etwas anderem Sinne führten Nietzki und Benckiser diesen Namen ein, nämlich für die Chinongruppe  $\text{O}_2$ , als sie im *Dioxydichinoylbenzol* und im *Trichinoylbenzol* Körper entdeckten, die mehr als eine Chinongruppe  $\text{O}_2$  enthielten. Der Einfachheit wegen kürzten sie diese Namen ab in **Dioxydichinoyl** und **Trichinoyl**.

**Dioxydichinoyl**, *Rhodizonsäure*  $\text{C}_6(\text{OH})_2\text{O}_2\text{O}_2$ , entsteht durch Reduction von Trichinoyl mit wässriger schwefliger Säure (B. 18, 513). Es bildet farblose, in Wasser leicht lösliche und zersetzliche Blättchen. Das **Kaliumsalz**  $\text{C}_6(\text{OK})_2\text{O}_2\text{O}_2$ , aus der Säure mit Potasche darstellbar, bildet sich auch durch Waschen von Kohlenoxydkalium (S. 220) mit Alkohol. Dunkelblaue, in Wasser mit gelber Farbe lösliche Nadeln (B. 18, 1838). Ueber die Constitution der Rhodizonsäure s. B. 23, 3140.

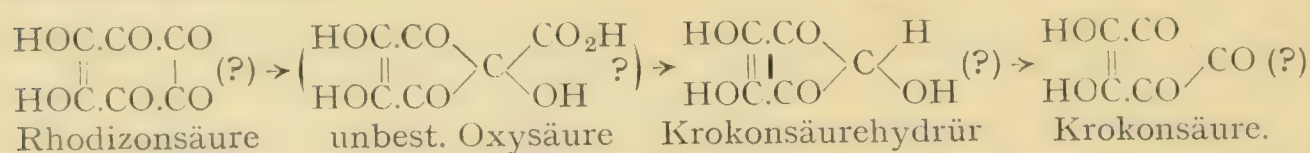
**Trichinoyl**  $\text{C}_6\text{O}_6 + 8\text{H}_2\text{O}$ , ist wahrscheinlich *Hexaketoexamethylen* (B. 20, 322). Es bildet sich bei der Oxydation von Dioxydichinoyl und Diamidotetraoxybenzol (S. 220) mit Salpetersäure. Weisses mikrokristallinisches Pulver (B. 18, 504; A. 350, 330). Es schmilzt gegen 95<sup>o</sup> unter Bildung von Wasser und  $\text{CO}_2$ ; ebenso zersetzt es sich beim Erwärmen mit Wasser auf 90<sup>o</sup>. Durch Reduction mit Zinnchlorür bildet es Hexaoxybenzol (S. 220), welches sich in alkalischer Lösung zu Tetraoxychinon  $\text{C}_6(\text{O}_2)(\text{OH})_4$  oxydirt (S. 226).

Die genetischen Beziehungen des Kohlenoxydkaliums zu dem Phenol wurden von Nietzki und Benckiser 1885 entdeckt. Vgl. das folgende Schema:



Anhang. Aus dem Trichinoyl und dem Dioxydichinoyl, sowie einigen hexasubstituirten Benzolderivaten, aus denen sich diese Polychinoylverbindungen leicht bilden, dem Hexaoxybenzol, dem Diamidotetraoxybenzol u. a. entstehen leicht pentacarbo-cyclische Verbindungen, die daher im Anschluss an die Polychinoyle abgehandelt werden sollen (S. 13 u. f.).

**Krokonsäurehydrür**  $C_5H_4O_5$  bildet sich, wenn man die Rhodizonsäure mit überschüssiger Alkalilauge, oder die Krokonsäure mit Jodwasserstoffsäure behandelt. Sie ist durch ihr **Baryumsalz**  $C_5H_2BaO_5 + 2H_2O$  gekennzeichnet. Ihre Entstehung ist wohl auf den Zerfall einer unbeständigen Oxysäure zurückzuführen, die durch Einwirkung von Alkalilauge auf zwei miteinander verbundene CO-Gruppen der Rhodizonsäure entsteht (vgl. Benzilsäureverschiebung):



**Krokonsäure**  $C_5O_3(OH)_2 + 3H_2O$ , schwefelgelbe Blätter, sie verliert das Krystallwasser bei  $100^\circ$  und ist in Wasser und Alkohol leicht löslich. Sie bildet sich durch alkalische Oxydation aus Hexaoxybenzol, Dioxydichinoyl, Diamidotetraoxybenzol u. a. m., wobei als Zwischenkörper Krokonsäurehydrür auftritt, das leicht in Krokonsäure selbst übergeht. Trichinoyl zerfällt beim Kochen mit Wasser in  $CO_2$  und Krokonsäure:  $C_6O_6 + H_2O = C_5H_2O_5 + CO_2$ . **Kaliumsalz**  $C_5O_5K_2 + 3H_2O$ , orangegelbe Nadeln, daher der Name von κρόκος Safran (Gmelin 1825, Pogg. A. 4, 37).

**Leukonsäure** [*Pentaketocyclopentan*]  $C_5O_5 + 4H_2O$ , kleine farblose Nadeln. Sie ist in Wasser leicht, in Alkohol und Aether schwer löslich. Die Leukonsäure wird durch Oxydation der Krokonsäure mit Salpetersäure und Chlor erhalten und wird durch schweflige Säure wieder zu Krokonsäure reducirt, sie steht zur Krokonsäure in demselben Verhältniss wie die Rhodizonsäure zum Trichinoyl. **Pentoxim**  $C_5(:NOH)_5$ , Zersetzungspunkt  $172^\circ$ , ist isomer mit Knallsäure, Cyansäure, Cyanursäure und geht durch Reduction in **Pentamidopentol** oder *Pentaamidocyclopentadien*  $C_5H(NH_2)_5$  (vgl. S. 15) über (B. 22, 916).

### Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Chinone.

Die Chinonsauerstoffatome können durch  $N(OH)$ ,  $NCl$ ,  $NH$ ,  $NC_6H_5$  und ähnliche Gruppen vertreten werden.

**Chinondioxime.** Bei den Nitrosophenolen (S. 196) und bei der Erörterung der Fittig'schen Diketonformel für das p-Chinon wurde darauf hingewiesen, dass viele Chemiker in den Nitrosophenolen, die man auch aus den p-Chinonen durch Hydroxylaminchlorhydrat erhält, die Monoxime der p-Chinone sehen. In der That gehen die p-Nitrosophenole durch Einwirkung von salzsaurem Hydroxylamin in die p-Chinondioxime über. Natürlich kann man die beiden Körperklassen auch gemäss der Hyperoxydformel der p-Chinone constituirt auffassen (S. 221). o-Chinondioxime entstehen durch Reduction von o-Dinitrosobenzolen (S. 78); sie gehen leicht durch Wasserabspaltung in Anhydride, sog. *Furazanderivate* (s. d.) über (A. 307, 28).

Die p-Chinondioxime geben mit Essigsäureanhydrid Diacetylverbindungen. Durch Oxydation an der Luft in alkalischer Lösung gehen sie in p-Dinitrosobenzole (S. 78), durch Salpetersäure in p-Dinitrobenzole (S. 72) über (B. 21, 428).

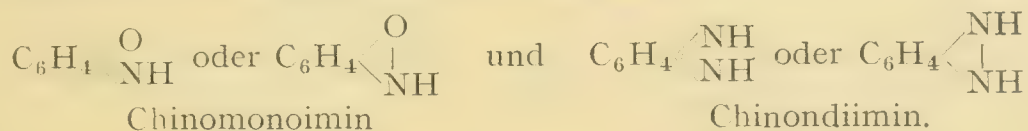


p-Chinondioxim  $C_6H_4[1,4](N.OH)_2$ , farblose oder gelbe Nadeln, zersetzt sich gegen  $240^0$ ; Mono- und Dibenzoylchinondioxim s. C. 1903 I, 1409. Tolu-chinondioxim verpufft bei  $220^0$  (B. 21, 679). p-Xylochinondioxim, F. gegen  $272^0$  (B. 20, 978).†

o-Chinondioxim  $C_6H_4[1,2](NOH)_2$ , gelbe Nadelchen, löst sich in Alkalien mit blutrother Farbe und geht schon beim Stehen oder Erwärmen in alkalischer Lösung in sein farbloses Anhydrid  $C_6H_4N_2O$ , F.  $55^0$ , über (B. 40, 4344).

Dinitrosoresorcin liefert mit Hydroxylamin Dichinoyltrioxim  $C_6H_2O(NO_2)_3$  und Dichinoyltetroxim  $C_6H_2(NO_2)_4$ ; letzteres giebt bei der Oxydation mit Na-hypochlorit: Tetranitrosobenzol (S. 79) (B. 30, 181; 32, 505).

Chinonimine sind als Diketone oder als Hyperoxyde aufzufassen, in denen der Sauerstoff durch die Iminogruppe (:NH) oder Alkyliminogruppe (:NR) vertreten ist, entsprechend den Formeln



Sie entstehen aus p-Amidophenol (S. 199) oder p-Phenylendiamin (S. 116) durch vorsichtige Oxydation mit Silberoxyd oder Bleisuperoxyd in aetherischer Lösung. Sie sind im Gegensatz zu den Chinonen farblos und ausserordentlich unbeständig. Sie wirken als starke Oxydationsmittel, besitzen chinonartigen Geruch und sind flüchtig. Beim Erwärmen mit Mineralsäuren zerfallen sie in Ammoniak und Chinon. Durch Reduction mit schwefliger Säure oder Zinnchlorür und Salzsäure werden sie in die Ausgangskörper p-Amidophenol und p-Phenylendiamin zurückverwandelt. Bei der grossen Zersetzlichkeit der o-Chinone ist die Isolirung der sicher noch labileren o-Chinonimine bisher nicht gelungen. Das bei der Oxydation des o-Phenylendiamins jedenfalls primär entstehende o-Chinondiimin polymerisirt sich sofort zum o-Azoanilin (S. 145):  $2C_6H_4 \begin{array}{c} [1]:NH \\ [2]:NH \end{array} \longrightarrow C_6H_4 \begin{array}{c} [1]N \equiv N[1] \\ [2]NH_2H_2N[2] \end{array} C_6H_4$  (B. 38, 2348).

Chinonmonoimin  $O[1]C_6H_4[4]NH$ , farblose, prismatische Krystalle, die sich in Lösung rasch dunkel färben und sich in trockenem Zustande nach kurzer Zeit zersetzen (B. 37, 4607).

Chinonmonomethylimin  $O[1]C_6H_4[4]NCH_3$ , entsteht durch Oxydation von p-Methylamidophenol  $OHC_6H_4NHCH_3$  mit  $Ag_2O$  oder  $PbO_2$ . Es ist noch zersetzlicher wie das nicht methylirte Imin und verpufft sofort nach seiner Isolirung (B. 38, 2251).

Chinondiimin  $NH[1]C_6H_4[4]NH$ , F. ca.  $124^0$ , entsteht auch durch Reduction von p-Chinondichlorimin (S. 230) mit Salzsäure in aetherischer Lösung. Es bildet farblose, monokline Prismen, die sich an der Luft rasch bräunen (B. 37, 4606). Mit Natriumbisulfit vereinigt es sich zu einem Gemenge von p-Amidophenolsulfosäure und p-Phenylendiaminsulfosäure.

Chinonmonomethylidiimin  $NH[1]C_6H_4[4]NCH_3$ , F.  $64-67^0$ , und Chinon-dimethylidiimin  $CH_3N[1]C_6H_4[4]NCH_3$ , F.  $93^0$ , entstehen analog wie die einfachen Chinondiimine durch Oxydation von Monomethyl- oder sym. Dimethyl-p-phenylendiamin. Sie bilden fast farblose Krystalle, die sich mit hellgelber Farbe lösen. In Bezug auf ihre Unbeständigkeit ähneln sie dem nicht methylirten Chinondiimin (B. 38, 2249; 40, 2672).

as-Chinondimethylidiimoniumnitrat  $NH:[1]C_6H_4[4]:N(CH_3)_2NO_3$ ,  $HNO_3$ , erhält man in Form sehr unbeständiger, hellgelber Prismen durch Oxydation von as-Dimethyl-p-phenylendiamin mit nitrosen Gasen. Es zersetzt sich

nach kurzer Zeit, beim Erhitzen verpufft es. Mit einem Molecül seiner Hydroverbindung, dem *as*-Dimethyl-*p*-phenylendiamin vereinigt es sich zu einem intensiv gefärbten Körper von chinhydronartiger Structur  $[\text{NO}_3\text{NH}_2 : \text{C}_6\text{H}_4\text{:N}(\text{CH}_3)_2\text{NO}_3 + \text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2]$ , grüne Krystalle, die sich in Wasser mit fuchsinroter Farbe lösen. Diese interessanten, nach ihrem Entdecker als Wurster's Rot bezeichneten Verbindungen, bilden sich bei der partiellen Oxydation von Salzen des *as*-Dimethyl-*p*-phenylendiamins (B. **12**, 1803, 2071). So entsteht das entsprechende **Bromhydrat**, F.  $147^\circ$  u. Z., grüne Krystalle, durch Einwirkung von 1 Atom Brom auf *as*-Dimethyl-*p*-phenylendiamin in Eisessiglösung. Durch Reductionsmittel wird die dunkelrote Lösung entfärbt unter Bildung des Phenylendiamins, ebenso durch Oxydationsmittel, wobei die ganz chinoide Verbindung gebildet wird (B. **41**, 1458).

Analoge blaugefärbte Verbindungen werden ferner von Tetramethyl-*p*-phenylendiamin ausgehend erhalten (Wurster's Blau, B. **12**, 1807; **41**, 1473). Auch vom *p*-Phenylendiamin und Dibrom-*p*-phenylendiamin sind unbeständige, intensiv gefärbte, grüne und blaue Oxydationsproducte beobachtet worden (C. 1904 I, 1073; B. **38**, 3354).

**Amidochinonimin**  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{O}[4]\text{NH}$  und dessen Homologe entstehen durch Oxydation von 2,4-Diamidophenolen mit Eisenchlorid. Das Bichromat bildet grünlich schwarze, glänzende Körner, die sich in Wasser mit roter Farbe lösen (B. **39**, 3437). **Diamidochinonimin**  $(\text{NH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{O})(\text{NH})(?)$  wird aus Triamidphenol (S. 200) erhalten (A. **215**, 351).

**Chinonchlorimine** entstehen aus den *p*-Amidophenol- oder *p*-Phenylendiaminchlorhydraten durch Oxydation mit wässriger Chlorkalklösung und gehen durch Reduction wieder in *p*-Amidophenole oder *p*-Phenylendiamine über. Die Monochlorimine bilden mit Phenolen und tertiären Anilinen die Indophenolfarbstoffe (S. 231). Mit 1 Mol. Hydrochinon vereinigen sie sich zu dunkelgrün gefärbten chinhydronartigen Verbindungen (B. **43**, 798).

**Chinonmonochlorimin**  $\text{O}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{NCl}$ , F.  $85^\circ$ , entsteht auch bei der Oxydation von Anilin mit unterchloriger Säure (A. **311**, 78); es bildet goldgelbe Krystalle, riecht chinonartig, löst sich leicht in Alkohol, Aether und heissem Wasser, mit dessen Dämpfen es flüchtig ist. Beim Kochen mit Wasser zerfällt es in Chinon und Salmiak (J. pr. Ch. [2] **23**, 435).

**Chinondichlorimin**  $\text{C}_6\text{H}_4[1,4](\text{NCl})_2$ , Nadeln, die bei  $124^\circ$  verpuffen (B. **12**, 47).

**Trichlorchinonchlorimin**, F.  $118^\circ$  (J. pr. Ch. [2] **24**, 429).

**Dibromchinonchlorimin**, F.  $80^\circ$  (B. **16**, 2845).

**Chinonphenylhydrazone**: Während Phenylhydrazin und alkylirte Phenylhydrazine von Chinon oxydirt werden, erhält man mit *o*-Nitro- und *o,p*-Dinitrophenylhydrazin Condensationsproducte, die als *p*-Oxyazoverbindungen aufzufassen sind, da sie identisch sind mit den Kuppelungsproducten aus diazotirtem *o*-Nitro- resp. *o,p*-Dinitranilin und Phenol (A. **357**, 171). Dagegen entstehen mit *a*-Acetyl- und Benzoylphenylhydrazin wahre Chinonphenylhydrazone: **Chinonacetyl-** bez. **-benzoylphenylhydrazon**  $\text{O:C}_6\text{H}_4\text{:NN}(\text{Ac})\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $118^\circ$  und  $171^\circ$ , die sich jedoch leicht in die acylirten *p*-Oxyazoverbindungen  $\text{AcOC}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , umlagern (B. **40**, 1432), eine Reaction, die in Bezug auf die Beurteilung der Constitution der Oxyazoverbindungen von besonderer Bedeutung gewesen ist (S. 202). Das aus Benzoylphenylhydrazin und *o*-Benzochinon entstehende *o*-**Chinonbenzoylphenylhydrazon** (?) liefert bei der hydrolytischen Spaltung *o*-Oxyazobenzol (C. 1909 I, 1093).

**Chinonoximhydrazone** entstehen durch Einwirkung von Benzoylhydrazin und Benzoylphenylhydrazin auf Nitrosophenole (S. 196). **Chinonoximbenzoyl-**



hydrazon (HON):C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:NNH.COC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 210° u. Z. **Chinonoximbenzoylphenylhydrazon** (HON):C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:NN(COC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 177°, liefert beim Kochen mit NO<sub>3</sub>H p-Nitroazobenzol (A. 343, 176).

**Chinon-semicarbazone** und **-amidoguanidone**: Besser als mit Phenylhydrazinen reagieren die Chinone mit Semicarbazid und Amidoguanidin. **Chinonmono-** und **-bisemicarbazon** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O(NNHCONH<sub>2</sub>) und C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(NNHCONH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, F. 171° und 243°, aus Chinon und HCl-Semicarbazid. **Chinonmono-** und **-bisamidoguanidon** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O[NNHC(NH)NH<sub>2</sub>] und C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[NNHC(NH)NH<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, entstehen ebenso aus Amidoguanidinnitrat und Chinon bei Gegenwart von Salpetersäure (A. 302, 311). Das Chinon-monosemicarbazon und -monoamidoguanidon ist wahrscheinlich als Oxyazoverbindung aufzufassen (A. 334, 143).

**Chinonazine**: p-**Chinonazin** O[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]N.N[1]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4]O, verpufft bei 158°. Es entsteht durch Oxydation von p-Azophenol (S. 202) mit Ag<sub>2</sub>O oder PbO<sub>2</sub> in aetherischer Lösung. Man erhält es in Form dunkelorange-rother Prismen oder dunkelgelber, rhomboëdrischer Blättchen. Es ist luftbeständig, geruchlos und nicht flüchtig. Durch Reduction mit schwefliger Säure oder Phenylhydrazin wird es in p-Azophenol zurückverwandelt, durch Zinnchlorür und Salzsäure in p-Amidophenol gespalten. Mit einem Mol. p-Azophenol vereinigt es sich zu einer chinhydrontartigen Verbindung, blauschwarze Nadeln, F. 182°, die auch durch directe Oxydation des p-Azophenols erhalten werden kann. o- und m-Azophenol liefern keine Chinonazine (B. 39, 3482).

**Chinondiazide**: Bei den Diazosalzen der o- und p-Amidophenole (S. 200) wurde bereits darauf hingewiesen, dass die entsprechenden Diazohydrate leicht in gelb gefärbte Anhydride übergehen, die den Chinonen nahestehen und wahrscheinlich als o- und p-**Chinondiazide**  $\begin{matrix} \text{N} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{:O} \\ \diagup \\ \text{N} \end{matrix}$  aufzufassen sind; ähnlich verhalten sich die Diazoniumsalze des p-Amidodiphenylamins NH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, welche beim Versetzen mit Ammoniak p-Chinondiazid-anil  $\begin{matrix} \text{N} \\ \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{:NC}_6\text{H}_5 \\ \diagup \\ \text{N} \end{matrix}$  bilden (B. 35, 888).

**Chinonphenylmonoimin**, *Chinonmonanil* C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O(NC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), F. 97°, feuerrothe Krystalle, entsteht durch Oxydation von p-Oxydiphenylamin mit HgO in Benzollösung und geht durch Reduction in dasselbe über (B. 21, R. 434).

**Indophenole** und **Indoaniline**. Von dem Chinonmonanil oder Chinonmonophenylimin leiten sich die Indophenole und die Indoaniline in der Weise ab, dass das p-Wasserstoffatom der Anilgruppe durch eine OH- oder eine NH<sub>2</sub>-Gruppe ersetzt ist. Die Indophenole und Indoaniline sind Farbstoffe. Wie viele Farbstoffe werden sie durch Addition von Wasserstoff entfärbt, es entstehen Leukoverbindungen, p-disubstituirte Diphenylamine. Nomenklatur s. B. 29, R. 24.

**Indophenole** entstehen 1. durch Condensation von Phenolen mit p-Nitrosophenol oder Chinonchlorimin mittels 70-pctiger SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>; 2. durch Oxydation des Gemenges eines p-Amidophenols mit einem Phenol. Sie lösen sich in Alkohol mit roter Farbe und besitzen einen phenolartigen Character. Ihre Alkali- und Ammoniumsalsze sind in Wasser mit blauer Farbe löslich.

**Chinonphenolimin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{NC}_6\text{H}_4\text{OH} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$  entsteht auch aus *Phenolblau* (s. u.) durch Erhitzen mit Natronlauge (B. 18, 2916), konnte aber seiner Unbeständigkeit wegen bisher nicht in freiem Zustande erhalten werden. Durch Reduction geht es in das farblose p-Dioxydiphenylamin (S. 199) über, aus dem es durch Oxydation mit HgO wieder entsteht (B. 32, 689).

**Dibromchinonphenolimin**  $C_6H_2Br_2 \begin{smallmatrix} N \\ O \end{smallmatrix} C_6H_4OH$ , aus Dibromchinonchlorimin, ist beständiger als das Chinonphenolimin. Dunkelrote metallglänzende Prismen, die sich in Alkohol und Aether mit fuchsinroter Farbe lösen. Durch starke Mineralsäuren wird es in Dibromamidophenol und Chinon gespalten.

**Indoaniline** bilden sich 1. durch Condensation von p-Nitrosophenol oder Chinonchlorimin mit Dimethylanilin; 2. durch Einwirkung von Nitroso- und Nitrodimethylanilin auf Phenol in alkalischer Lösung, namentlich in Gegenwart von Reduktionsmitteln (1879 Witt); 3. durch Oxydation des Gemenges eines p-Phenylendiamins bez. dessen Derivaten mit einem Phenol, oder eines p-Amidophenols mit einem primären Monamin in alkalischer Lösung mit unterchlorigsaurem Natron oder mittelst Bleisuperoxyd oder Mangansuperoxyd bei Gegenwart von Dinatriumphosphat (1877 Nietzki) (B. 28, R. 470; C. 1907 I, 437; 1906 II, 477).

Die Indoaniline sind schwache Basen. Gegen Alkalien sind sie ziemlich beständig; durch Säuren, mit denen sie zunächst farblose Salze bilden, werden sie leicht in Chinone und die p-Phenylendiamine zersetzt. Durch Reduction: Aufnahme von 2H-Atomen, werden sie in ihre Leukoverbindungen: Amidooxydiphenylamine (s. o.) übergeführt, welche leicht wieder zu den Indoanilinen oxydirt werden können, in alkalischer Lösung schon durch Luft. Die freien Indoaniline besitzen eine tiefblaue Farbe und können als Farbstoffe Anwendung finden. Hierzu werden sie in die alkalilöslichen Leukokörper übergeführt, mit welchen die Zeuge imprägnirt oder bedruckt werden; durch Oxydation, an der Luft oder mit Kaliumbichromat, wird dann der Farbstoff entwickelt.

**Chinonanilinimin**  $C_6H_4 \begin{smallmatrix} N \\ O \end{smallmatrix} C_6H_4NH_2$ , ein violetter Farbstoff, der durch Oxydation von p-Phenylendiamin und Phenol gebildet wird.

**Chinondimethylanilinimin**, *Phenolblau*  $C_6H_4 \begin{smallmatrix} N \\ O \end{smallmatrix} C_6H_4N(CH_3)_2$ , aus as-Dimethyl-p-phenylendiamin und Phenol entstehend, ist grünblau gefärbt und löst sich in Säuren mit blauer Farbe. Durch Kochen mit Natronlauge wird es unter Abspaltung von Dimethylamin in Chinonphenolimin verwandelt. Durch Schwefelsäure wird es in Chinon und Dimethyl-p-phenylendiamin gespalten; diese Reaction ist allgemein, kann daher gelegentlich zur Darstellung von Chinonen dienen (B. 28, R. 471; 29, R. 24).

**Chinonphenyldiimine.** **Chinonmonophenyldiimin**  $C_6H_5N:C_6H_4:NH$ , hellgelbe Prismen, F. 89°, entsteht durch Oxydation von p-Amidodiphenylamin (S. 117) mit Silberoxyd oder Bleisuperoxyd in aetherischer Lösung. Es bildet sich ferner neben Chinonmonoanil (S. 231) bei der gemässigten Oxydation von Anilin in wässrig-alkalischer Lösung. Durch Wasser wird es bereits in der Kälte in Ammoniak und Chinonmonoanil gespalten. Beim Erwärmen mit verdünnter  $SO_4H_2$  geht es in Chinon über. Durch Mineralsäuren polymerisirt es sich mit grösster Leichtigkeit zu einem grünen Farbstoff, dem **Emeraldin**. Letzteres entsteht daher auch, wenn p-Amidodiphenylamin in saurer Lösung mit Eisenchlorid oder Wasserstoffsuperoxyd oxydirt wird, sowie ferner durch Reduction von Nitrobenzol in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung ebenfalls aus primär gebildetem p-Amidodiphenylamin. Die aus dem Emeraldin abgeschiedene freie Base, das sog. **Azurin**, F. 165°, bildet tiefblaue Prismen und besitzt wahrscheinlich folgende Constitution:  $C_6H_5NH.C_6H_4NH.C_6H_4N:C_6H_4:NH$ . Durch Oxydation mit Bleisuperoxyd in Benzollösung kann dieses halbchinoide Azurin bez. Emeraldin in ein zweifachchinoide rotes Imin  $C_6H_4N:C_6H_4N:C_6H_4N:C_6H_4:NH$ , über-



geführt werden, das sich, in analoger Weise wie das Chinonmonophenyldiimin, unter verschiedenen Bedingungen zu einem schwarzen Farbstoff, dem Anilinschwarz, polymerisirt (B. **40**, 2665; **42**, 4123).

Das **Anilinschwarz**<sup>1)</sup> gehört zu den am längsten bekannten organischen Farbstoffen und ist besonders ausgezeichnet durch die hervorragende Echtheit seiner Färbungen. Es entsteht bei der Oxydation von Anilinsalzen (vgl. S. 86 u. 222) mit Kaliumbichromat und Schwefelsäure, Ammoniumpersulfat oder Kaliumchlorat, bei Gegenwart von Sauerstoffüberträgern, wie Kupfersulfat, Ferrocyanidkalium, Ammoniumvanadat u. a. Bei der Anwendung in der Baumwollfärberei wird das Anilinschwarz auf der Faser erzeugt, indem man das Gewebe mit einer Mischung von Anilinsalz und einem der genannten Oxydationsmittel tränkt oder bedruckt und hierauf den Farbstoff durch Dämpfen bei möglichst niedriger Temperatur entwickelt.

Das Anilinschwarz steht zu dem oben erwähnten roten Oxydationsproduct des Emeraldins in ähnlicher Beziehung, wie das Emeraldin zum Chinonmonophenyldiimin. Es kann nicht als einheitliche Verbindung angesehen werden. Vielmehr besteht es aus einem, je nach dem Oxydationsgrad wechselnden Gemisch, einer dreifach- oder vierfachchinoisiden Verbindung, denen folgende Konstitutionsformeln zugeschrieben werden:



Beim Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure wird der achte Theil des Gesamtstickstoffs in Form von Ammoniak abgespalten, indem die Iminogruppe durch Sauerstoff ersetzt wird. Hierbei findet eine wesentliche Vertiefung der Farbe statt. Auch diese O-haltigen Substanzen sind, entsprechend der Herstellungsweise, mehr oder weniger reichlich im Anilinschwarz enthalten. Durch energische Oxydation mit Chromsäure oder Bleisuperoxyd und Schwefelsäure wird es fast quantitativ in Chinon übergeführt (Willstätter, B. **42**, 2147, 4118).

**Chinondiphenyldiimin**, *Diphenyl-p-azophenylen*, *Chinondianil*  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{N}\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 176—180°, wird durch Oxydation von Diphenylamin (S. 93) und Diphenyl-p-phenylendiamin (B. **21**, R. 656) erhalten. Durch Reduction geht das Chinondianil in Diphenyl-p-phenylendiamin über, zu dem es in ähnlicher Beziehung steht, wie das Chinon zu Hydrochinon.

In den Benzolrest von Chinonanil und Chinondianil lassen sich ebenso leicht zwei Phenylamidogruppen einführen, wie in das Chinon selbst, aus dem, wie früher (S. 223) erwähnt wurde, beim Kochen seiner alkoholischen Lösung mit Anilin: *Dianilidochinon* neben Hydrochinon entsteht. Ist nämlich bei dieser Reaction Essigsäure (B. **18**, 787) zugegen, so bildet sich **Dianilidochinonanil**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{NH})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{O})(\text{NC}_6\text{H}_5)$ , F. 202°, braunrothe Nadeln, das auch beim Erwärmen von Chinonmonanil mit Anilin neben p-Oxydiphenylamin (B. **21**, R. 656) und bei der Oxydation von Anilin mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  in schwach saurer Lösung (B. **15**, 3574) auftritt.

**Dianilidochinondianil**, *Azophenin*  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{NH})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{NC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 241°, granatrothe Blättchen, entsteht 1. wenn man Chinondianil mit Anilin erwärmt, neben Diphenyl-p-phenylendiamin (B. **21**, R. 656); 2. beim Zusammenschmelzen von Chinon mit Anilin und Anilinchlorhydrat (B. **21**, 683); 3. aus Amidoazobenzol, p-Nitrosophenol, p-Nitrosodiphenylamin durch Einwirkung von Anilin (B. **20**, 2480). Durch Erhitzen wird es in *Fluorindin* (s. d.) umgewandelt (B. **23**, 2791; **31**, 1789).

<sup>1)</sup> E. Noelting und A. Lehne, Anilinschwarz und seine Anwendung in Färberei und Zeugdruck. II. Aufl. Berlin 1904 (J. Springer).

Die Chinondianile sind wichtige Zwischenproducte bei der Bildung der *Indulin*farbstoffe (s. d.) (B. **25**, 2731; A. **262**, 247).

**Indamine.** Die Indamine stehen zu den Chinonphenyldiiminen in derselben Beziehung, wie die Indoaniline zu den Chinonmonoanilen. Sie stehen in naher Beziehung zum p-Diamidodiphenylamin, das durch Reduction aus dem einfachsten Indamin entsteht und die Leukoverbindung dieses Indamins ist.

Die Indamine entstehen: 1. durch Oxydation des Gemenges eines p-Phenylendiamins mit einem Anilin in neutraler Lösung und in der Kälte (Nietzki); 2. durch Einwirkung von Nitrosodimethylanilin auf Aniline oder m-Diamine (Witt). Sie sind schwache Basen, bilden mit Säuren blau oder grün gefärbte Salze, werden aber durch überschüssige Säure sehr leicht in Chinon und das Diamin gespalten. Wegen ihrer Unbeständigkeit finden sie keine Anwendung und sind nur als Zwischenproducte bei der Fabrikation von *Thionin*- und *Safranin*farbstoffen, in welche sie leicht übergeführt werden können, von Bedeutung. Ueber die Beziehungen der Indophenole, Indaniline und Indamine zu den Farbstoffen der *Oxazin*-, *Thiazin*- und *Diazin*reihe wie Resorufin, Methylenblau, Induline und Safranine, vgl. die letzteren.

**Phenylenblau**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NC}_6H_4NH_2 \\ \text{NH} \end{matrix}$  wird durch Oxydation von p-Phenylendiamin mit Anilin gebildet. Seine Salze sind grünblau gefärbt. Durch Reduction bildet es Diamidodiphenylamin. Sein Tetramethylhydrochlorid:

**Dimethylphenylengrün**, Bindschedler's *Grün*  $N \begin{matrix} C_6H_4N(CH_3)_2 \\ C_6H_4=N(CH_3)_2Cl \end{matrix}$  wird durch Oxydation von Dimethyl-p-phenylendiamin mit Dimethylanilin gebildet. Seine Salze lösen sich in Wasser mit grüner Farbe. Durch Reduction entsteht aus ihm Tetramethyldiamido-diphenylamin. Beim Erwärmen mit verdünnten Säuren wird es in Chinon und Dimethylanilin zersetzt (B. **16**, 865; **17**, 223). Beim Stehen mit Natronlauge entsteht aus ihm durch Abspaltung von Dimethylamin Phenolblau, welches weiter Chinophenolimid bildet (S. 231) (B. **18**, 2915).

**Toluylenblau**  $C_{15}H_{18}N_4 = N \begin{matrix} C_6H_4.N(CH_3)_2 \\ C_7H_5(NH_2):NH \end{matrix}$ , entsteht aus gew. Toluylendiamin (S. 116) durch Oxydation im Gemenge mit Dimethyl-p-phenylendiamin oder durch Einwirkung von Nitroso-dimethylanilinchlorhydrat. Seine Salze mit 1 Aeq. der Säuren sind schön blau gefärbt und werden durch überschüssige Mineralsäuren unter Bildung der zweisäurigen Salze entfärbt. Beim Kochen mit Wasser wird es in den Azinfarbstoff *Toluylenoth* (s. d.) verwandelt.

Der genetische Zusammenhang der Indamine mit den Indoanilinen und dem Indophenol ergibt sich aus der Möglichkeit, das einfachste Indamin in das Chinonanilinimin und dieses in das Chinophenolimin umzuwandeln (Möhlau, B. **16**, 2843; **18**, 2915).

Vertreter der Indophenole, Indoaniline und Indamine, welche den Naphtalinrest enthalten, sind ebenfalls in grösserer Anzahl bekannt geworden und manche, wie das *Naphtolblau* (s. d.) oder »*Indophenol*«, haben technische Verwendung gefunden (B. **18**, 2916).

Ueber chinoide Schwefelverbindungen s. B. **40**, 3039; **41**, 902.

## 9. Die Phenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte.

In den vorhergehenden Abschnitten der einkernigen aromatischen Kohlenwasserstoffe wurden die Körperklassen behandelt, welche entstehen, wenn man die Wasserstoffatome des Benzols selbst oder des



Benzolrestes der Alkylbenzole durch die Atome anderer Elemente oder durch Atomgruppen ersetzt: Die *Halogensubstitutionsproducte* (S. 61—68), die *stickstoffhaltigen* Abkömmlinge der Benzolkohlenwasserstoffe (S. 68 bis 168), aromatische *Phosphor-, Arsen-, Antimon-, Wismuth-, Bor-, Silicium-* und *Zinnverbindungen* (S. 168—170), die *Phenylmetallverbindungen* (S. 170), die *Sulfosäuren* und ihre Verwandten (S. 172—181), die *Phenole* (181—220), die *Chinone* (S. 220—234).

An diese Verbindungen reihen sich die durch Ersatz der Wasserstoffatome der Alkylgruppen aus den Alkylbenzolen entstehenden Körperklassen. Wie bei den aliphatischen Substanzen werden die sauerstoffhaltigen Umwandlungsproducte als die Haupt- oder Grundverbindungen betrachtet. Auf jede Klasse derselben folgen die zugehörigen Halogen-, Schwefel- und Stickstoffhaltigen Verbindungen, bei denen sämtliche, oder ein Teil der in den Hauptverbindungen mit Sauerstoff gesättigten Kohlenstoffvalenzen an die genannten Elemente gebunden sind. An die Spitze treten, wie bei den aliphatischen Verbindungen, die Substanzen bei denen ein Kohlenstoffatom einer Alkylseitenkette mit Sauerstoff verbunden ist:

1a) *Die einwertigen Phenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte: Aldehyde, Ketone, Carbonsäuren.*

Natürlich zeigen die Verbindungen, soweit es die reactionsfähigen aliphatischen Reste angeht, grosse Aehnlichkeit mit den einwerthigen aliphatischen Alkoholen und ihren Oxydationsproducten (s. Bd. I), woran die Benennung und Auffassung als *Phenylsubstitutionsproducte* aliphatischer Substanzen erinnert (S. 29).

Jeder dieser Alkylbenzol-Abkömmlinge bildet eine Ausgangssubstanz von der sich durch Ersatz der Wasserstoffatome des Phenylrestes in ähnlicher Weise wie vom Benzol selbst zahlreiche Abkömmlinge ableiten. Im Allgemeinen werden die Benzolrestsubstitutionsproducte der *Phenylfettkörper*, sofern sie erwähnenswert sind, im Anschluss an die betreffenden Hauptverbindungen angeführt. Nur die im Benzolrest hydroxylierten Abkömmlinge der einwertigen aromatischen Alkohole und ihrer Oxydationsproducte, die gleichzeitig den Character der Phenole zeigen, werden als

1b) *Einwertige Oxyphenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte* für sich zusammengestellt.

Hierauf folgen: 2. *Mehrwertige Phenylparaffinalkohole, bei denen an je einer Seitenkette nur je ein Hydroxyl steht, und ihre Oxydationsproducte.* Den Schluss dieses Abschnittes bilden 3. *Mehrwertige Phenylparaffinalkohole, bei denen an einer Seitenkette mehr als ein Hydroxyl steht, und ihre Oxydationsproducte.*

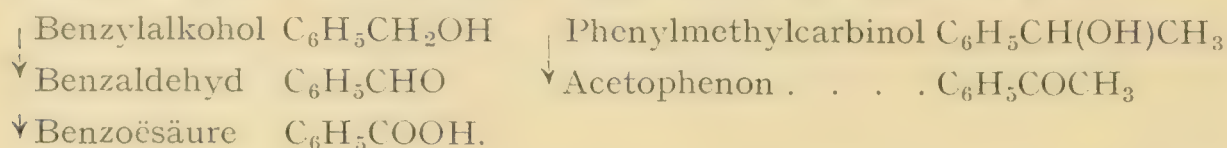
In den darauffolgenden Abschnitten werden sodann die einkernigen Benzolderivate mit ungesättigten Seitenketten zusammengefasst.

## 1a. Einwertige Phenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte.

### 1. Einwertige Paraffinalkohole.

Durch Eintritt einer Hydroxylgruppe in den Alkylrest eines Alkylbenzols leiten sich die *wahren Alkohole* der Benzolklasse ab: *primäre,*

*secundäre* und *tertiäre*. Durch Oxydation gehen die primären Alkohole in *Aldehyde* und *Carbonsäuren*, die secundären in *Ketone* über.



**Bildungsweisen:** Die Aehnlichkeit des Benzylalkohols und seiner Homologen mit dem Aethylalkohol kommt zunächst in den Bildungsweisen beider Körperklassen zum Ausdruck: 1. Durch Verseifung der in einer Seitenkette monohalogensubstituirtten Alkylbenzole, der Halogenwasserstoffsäureester der Benzylalkohole, wie Benzylchlorid, mit Wasser allein (A. **196**, 353), mit Wasser und Bleioxyd (A. **143**, 81), oder mit Potaschelösung, sowie durch Ueberführung der Chloride in Acetate und Verseifen der letzteren entstehen Benzylalkohole.

2. Aus primären Aminen, den Reductionsproducten aromatischer Säurenitrile, durch salpetrige Säure, z. B. Cumo- und Hemimellibenzyllalkohol.

3. Aus den entsprechenden Aldehyden und Ketonen durch Reduction mit nascirendem Wasserstoff.

4. Aus den aromatischen Aldehyden entstehen die Phenylparaffinalkohole durch Behandlung mit alkoholischer oder wässriger Kalilauge neben den entsprechenden Carbonsäuren, eine Reaction, die bei den Parffinaldehyden nur vereinzelt auftritt (B. **14**, 2394; C. 1902 I, 1212); aus 2 Mol. Benzaldehyd entsteht Benzylalkohol und benzoësaures Kali, wobei wahrscheinlich Benzoësäurebenzylester als Zwischenproduct auftritt (C. 1899 II, 1111):



5a. Aus den aromatischen Carbonsäuren oder deren Estern durch electrolytische Reduction in alkoholisch schwefelsaurer Lösung mit hoher cathodischer Ueberspannung. Bei der Reduction der Säureester entstehen nebenher die den Estern entsprechenden Aether: Benzoësäuremethylester liefert Benzylalkohol und Benzylmethylaether  $C_6H_5CH_2OCH_3$ , Benzoësäurephenylester Benzylphenylaether (B. **38**, 1745; **39**, 2933; C. 1908 II, 1863).

5b. Aus den Estern der Phenylfettsäuren (mit Ausnahme der Benzoësäure) durch Reduction mit Natrium und Alkohol (D. R.-P. 164 294).

5c. Aus Amidn aromatischer Carbonsäuren, die das Carboxyl am Benzolkern enthalten, durch Reduction mit Natriumamalgam in saurer Lösung (B. **24**, 173).

6. Durch Reduction ungesättigter Alkohole: Zimmtalkohol  $C_6H_5CH=CH.CH_2OH$  geht in Hydrozimmtalkohol  $C_6H_5CH_2.CH_2.CH_2OH$  über.

7. Kernsynthetisch durch Einwirkung von Alkylmetallverbindungen auf Aldehyde, Ketone, Säureester oder Säurechloride und Halogenhydrine: a) aus Phenylmagnesiumbromid (S. 171) und Aceton entsteht Phenylmethylcarbinol  $C_6H_5C(OH)(CH_3)_2$ ; b) aus arom. Aldehyden, Ketonen, Säureestern oder Chloriden mit Zinkalkylen und besonders mit Magnesiumalkylhaloiden (s. Bd. I) entstehen sec. und tert. Phenylparaffinalkohole, von denen die letzteren leicht unter Wasserverlust in Olefinbenzole übergehen (C. 1901 I, 1357; II, 623; B. **35**, 2633); c) aus Phenylmagnesiumbromid und Aethylenchlorhydrin entsteht Phenylaethylalkohol  $C_6H_5CH_2CH_2OH$  (C. 1907 I, 1033).

**Benzylalkohol**, *Phenylcarbinol* [*Phenylmethylol*]  $C_6H_5CH_2OH$ , F. 206<sup>o</sup>,  $D_0$  1.062, ist isomer mit den Kresolen (S. 185). Er findet sich als Benzoë- und Zimmtsäurebenzylester im *Peru-* und *Tolubalsam* und im *Storax*



(A. 169, 289), als Essigester und zum Teil auch in freier Form in manchen aetherischen Oelen, z. B. dem Jasminblütenöl (B. 32, 567). Er entsteht nach den oben angegebenen Bildungsweisen 1., 2., 3., 4., 5a. und 5c. aus Benzylchlorid, Benzaldehyd, Benzoësäure und Benzamid, von denen die Reactionen 1. und 3. als Darstellungsmethoden benutzt werden. Der Benzylalkohol bildet eine farblose Flüssigkeit, die schwach aromatisch riecht und sich in Wasser schwer, leicht in Alkohol und Aether löst. Durch Oxydation bildet er Benzaldehyd und Benzoësäure. Beim Erhitzen mit Salzsäure und Bromwasserstoffsäure wird die OH-Gruppe durch Halogene ersetzt. Bei der Destillation mit conc. Kalilauge entstehen Benzoësäure und Toluol.

Geschichte. Bereits 1832 hatten Liebig und Wöhler im Verlaufe ihrer berühmten Untersuchung über das Radical Benzoyl den Benzylalkohol als Einwirkungsproduct von alkoholischem Kali auf Benzaldehyd unter Händen (A. 3, 254, 261). Entdeckt wurde der Benzylalkohol beim Studium dieser Reaction erst 1853 von Cannizzaro.

**Homologe Phenylparaffinalkohole.** Die primären Alkohole wurden meist nach den Methoden 1., 2., 3., 4., 5a., 5b., 5c. und 7c. dargestellt, der Hydrozimmtalkohol nach Methode 6., die secundären nach Methode 1. oder durch Reduction der Ketone nach Methode 3., secundäre und tertiäre Alkohole wurden nach Methode 7. erhalten.

Kernhomologe Benzylalkohole:		F. Kp.
o-Tolylcarbinol . . . . .	$\text{CH}_3[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{OH}$	$34^0$ $223^0$ (B. 24, 174).
m-Tolylcarbinol . . . . .	$\text{CH}_3[3]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{OH}$	flüss. $217^0$ (B. 18, R.66).
p-Tolylcarbinol . . . . .	$\text{CH}_3[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{OH}$	$59^0$ $217^0$ (A. 124, 255).
2,4-Dimethylbenzylalkohol	$(\text{CH}_3)_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{OH}$	$22^0$ $232^0$ (B. 21, 3085).
3,5-Mesitylalkohol . . . . .	$(\text{CH}_3)_2[3,5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{OH}$	flüss. $220^0$ (B. 16, 1577).
2,4,5-Cumobenzylalkohol .	$(\text{CH}_3)_3[2,4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{OH}$	$168^0$ — } (B. 24, 2411).
3,4,5-Hemimellibenzylalkoh.	$(\text{CH}_3)_3[3,4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{OH}$	$78^0$ — }
Mellithylalkohol . . . . .	$(\text{CH}_3)_5\text{C}_6\text{CH}_2\text{OH}$	$160^0$ — (B. 22, 1217).
p-Cuminalkohol . . . . .	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{OH}$	— $246^0$ .

Von anderen Homologen seien erwähnt: Phenylaethylalkohole: **Benzylcarbinol**,  $\beta$ -Phenylaethylalkohol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , Kp.  $219^0$ , bildet einen Hauptbestandtheil des aetherischen Oeles aus Rosenblütenblättern (B. 34, 2803). **Phenylmethylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ , Kp.  $203^0$ , aus Benzaldehyd und  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  (C. 1901 II, 623). o-, m- und p-Tolylaethylalkohol  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , Kp.  $243,5^0$ ,  $243^0$  und  $245^0$ , aus den Tolylmagnesiumbromiden mit Aethylenchlorhydrin (C. 1907 I, 1033) oder durch electrolytische Reduction der drei isomeren Tolylessigsäuren (C. 1908 II, 1863).

Phenylpropylalkohole: **Hydrozimmtalkohol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , Kp.  $235^0$ , sein Zimmtsäureester findet sich im Storax (A. 188, 202; C. 1901 I, 69). **Benzylmethylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ , Kp.  $215^0$ . **Phenylaethylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ , Kp.  $221^0$ , entsteht ebenso wie **Phenylpropyl-**, **Phenylisopropyl-**, **Phenylisobutyl-** und **Phenylisoamylcarbinol**, Kp.<sub>10</sub>  $114^0$ , Kp.<sub>15</sub>  $113^0$ , Kp.<sub>9</sub>  $122^0$  und Kp.<sub>8</sub>  $132^0$ , aus Benzaldehyd mit den entsprechenden Alkylmagnesiumjodiden (C. 1901 II, 623). **Phenyldimethylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$ , F.  $23^0$ , Kp.<sub>10</sub>  $94^0$ , wird aus Phenylmagnesiumbromid mit Aceton, sowie aus Acetophenon oder Benzoësäuremethylester mit Magnesiummethyljodid erhalten. **Benzylmethylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$ , F.  $21^0$ , Kp.  $225^0$ . Weitere Dialkylbenzylcarbinole s. C 1904 I, 1496.

**Abkömmlinge der Phenylparaffinalkohole.** Halogenwasserstoffsäureester, Benzylchlorid und Benzylbromid entstehen durch Einwir-

kung von Chlor oder Brom (S. 66) auf kochendes Toluol (Beilstein, A. 143, 369). Die Einwirkung wird befördert durch das Sonnenlicht (vgl. C. 1898 I, 1019). Benzylchlorid, -bromid und -jodid bilden sich auch aus Benzylalkohol und Halogenwasserstoffsäuren, Benzyljodid auch aus Benzylchlorid und Jodkalium (A. 224, 126).

<b>Benzylchlorid</b>	$C_6H_5CH_2Cl$ ,	flüssig,	Kp. 176°.
<b>Benzylbromid</b>	$C_6H_5CH_2Br$ ,	»	» 210°.
<b>Benzyljodid</b>	$C_6H_5CH_2J$ ,	F. 24°	zers.

**Benzylchlorid**, isomer mit den drei Chlortoluolen (S. 67), ist ein wichtiges Reagens, mit dessen Hilfe zahlreiche Abkömmlinge des Benzylalkohols dargestellt wurden, denn sein Chloratom ist leicht des doppelten Austauschs fähig. Beim Erhitzen mit Wasser geht es in Benzylalkohol über, mit Wasser und Bleinitrat in Benzaldehyd und Benzoësäure:



Aether des Benzylalkohols entstehen 1. aus Benzylchlorid mit Natriumalkoholaten; 2. durch electrolytische Reduction von Benzoësäureestern (B. 38, 1752). **Benzylmethylaether**, Kp. 168°, wird auch aus Phenylmagnesiumbromid und Monochlormethylaether erhalten (C. 1908 I, 716). **Benzylaethylaether**, Kp. 185°. **Benzylaether**  $(C_6H_5CH_2)_2O$ , Kp. 296°, aus Benzylalkohol mit Schwefelsäure oder Borsäureanhydrid (A. 241, 374; B. 41, 1421). **Methylendibenzylaether**  $CH_2(OCH_2C_6H_5)_2$  (A. 240, 200). **Benzylarabinosid**  $C_5H_9O_5CH_2C_6H_5$ , F. 172° (B. 27, 2482). **Benzylphenylaether**, F. 39°, Kp. 287°.

Homologe Phenylalkylchloride.  **$\alpha$ -Chloroethylbenzol**  $C_6H_5CHCl.CH_3$ , Kp. 194°, vgl. B. 39, 2209. **o-, m-, p-Methylbenzylchlorid**  $CH_3C_6H_4CH_2Cl$ , kochen bei 198°, 195° und 192°.  **$\alpha$ -Chlorpropylbenzol**  $C_6H_5CHCl.CH_2.CH_3$  und  **$\beta$ -Chlorpropylbenzol**  $C_6H_5CH_2CHCl.CH_3$ , kochen bei etwa 203—207° unter Abspaltung von Salzsäure und Bildung von  $\alpha$ -Phenylpropylen  $C_6H_5.CH:CH.CH_3$  und Allylbenzol  $C_6H_5CH_2CH=CH_2$ .  **$\omega$ -Brompropylbenzol**  $C_6H_5CH_2.CH_2.CH_2Br$ , Kp.<sub>11</sub> 109°, B. 43, 178.

**Benzylphosphate**: Mono-, F. 78°, Di-, flüssig, Tri-, F. 64° (A. 262, 211). **Benzylschwefelsäure**  $C_6H_5CH_2.OSO_3H$ , entsteht neben Dibenzylformal  $CH_2(OCH_2C_6H_5)_2$ , aus Benzylalkohol und Methylensulfat  $SO_4:CH_2$  (C. 1900 I, 101, 249). **Benzylnitrit**  $C_6H_5CH_2ONO$ , Kp.<sub>35</sub> 81°, aus Benzylalkohol und salpetriger Säure in wässriger Lösung (B. 34, 755).

**Carbonsäureester**. **Benzylacetat**  $C_6H_5CH_2.O.CO.CH_3$ , Kp. 216°. Eigenartig verläuft die Einwirkung von Natrium auf die Benzylester der Fettsäuren; es entstehen Benzylester höherer Phenylfettsäuren (s. d.): aus Benzylacetat Phenylpropionsäurebenzylester. **Dibenzylloxalat**  $(C_6H_5.CH_2O.CO)_2$ , F. 80°.

**Schwefelhaltige Abkömmlinge des Benzylalkohols** entstehen auf ähnliche Weise wie die Schwefelverbindungen der Fettalkohole.

**Benzylsulfhydrat**, *Benzylmercaptan*  $C_6H_5CH_2SH$ , Kp. 194°, D.<sub>20</sub> 1,058, lauchartig riechende Flüssigkeit (A. 140, 86).

**Benzyldisulfid**  $(C_6H_5CH_2)_2S_2$ , F. 71° (B. 20, 15), erhält man aus Benzylsulfhydrat schon durch Oxydation an der Luft (A. 136, 86), sowie aus dem benzylunterschwefligsaurem Natrium durch Electrolyse (C. 1908 I, 1173) oder durch Einwirkung von Jod (C. 1909 II, 1739). **Benzylsulfid**  $(C_6H_5CH_2)_2S$ , F. 49°. Beim Erhitzen zerfallen diese Substanzen zunächst in Stilben  $C_6H_5CH:CHC_6H_5$  und  $H_2S$  bez.  $S + H_2S$ , welche Producte theilweise weiter miteinander reagiren unter Bildung von Toluol, Tetraphenylthiophen und



Tetraphenylbutan. Aehnliche Zersetzungsproducte liefern auch Dibenzylsulfoxyd und Dibenzylsulfon (B. **36**, 534).

**Benzyl dimethylsulfidjodid**  $C_6H_5CH_2S(CH_3)_2J$ , orangeroth (B. **7**, 1274).

**Tribenzylsulfinchlorid**  $(C_6H_5CH_2)_3S.Cl$ , das Ferrichloriddoppelsalz erhält man in Form hellgrüner Blättchen, F.  $98^{\circ}$ , durch Einwirkung von Ferrichlorid auf eine aetherische Lösung von Benzylchlorid und Benzylsulfid.

**Tribenzylsulfidjodid**, F.  $75^{\circ}$  (B. **40**, 4932).

**Benzylsulfoxyd**  $(C_6H_5CH_2)_2SO$ , F.  $133^{\circ}$ , aus Benzylsulfid durch Salpetersäure oder Wasserstoffsulfoxyd. **Benzylsulfon**  $(C_6H_5CH_2)_2SO_2$ , F.  $150^{\circ}$ , aus Benzylsulfoxyd mit  $MnO_4K$  in Eisessig (B. **13**, 1284). **Benzyl disulfoxyd**  $C_6H_5CH_2SOSOCH_2C_6H_5$ , F.  $108^{\circ}$ , aus Benzyl disulfid und  $H_2O_2$ .

**Methyl- und Aethylbenzylsulfon**, F.  $127^{\circ}$  und  $84^{\circ}$ , aus benzylsulfinsaurem Na und  $CH_3J$  bez.  $C_2H_5J$  (B. **39**, 3315).

**Benzylsulfinsäure**  $C_6H_5CH_2SO_2H$ , entsteht durch Reduction von Benzylsulfochlorid. Sie zerfällt leicht in Benzaldehyd und schweflige Säure (B. **39**, 3308).

**Benzylsulfosäure**  $C_6H_5CH_2SO_3H$ , zerfliessliche Krystallmasse, isomer mit den Toluolsulfosäuren. Ihr Kaliumsalz wird durch Kochen von Kaliumsulfid mit Benzylchlorid erhalten. Chlorid, F.  $92^{\circ}$  (B. **13**, 1287). Nitro- und Amidobenzylsulfosäure s. C. 1900 II, 960.

**Benzylunterschweflige Säure**  $C_6H_5CH_2SSO_3H$ , F.  $74^{\circ}$  (B. **23**, R. 284).

### Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Phenylparaffinalkohole.

**Phenylnitroparaffine:** Durch Erhitzen der homologen Benzolkohlenwasserstoffe mit verdünnter Salpetersäure im Rohr treten Nitrogruppen meist nur in die Seitenkette unter Bildung von Phenylnitroparaffinen (Konowaloff B. **28**, 1850, R. 235; **29**, 2199; C. 1899 I, 1237). Aus Toluol entsteht auf diese Weise **Phenylnitromethan**  $C_6H_5CH_2NO_2$ , Oel, Kp.<sub>35</sub>  $142^{\circ}$ . Letzteres ist auch aus Nitrobenzalphtalid sowie aus Benzylhalogeniden, am besten aus Benzyljodid (B. **29**, 700) mit Silbernitrit dargestellt worden. Am leichtesten gewinnt man es aus Phenylnitroacetonitril  $C_6H_5CH(NO_2)CN$  (s. d.) durch Kochen mit Natronlauge, oder durch Einwirkung von Aethylnitrat und Kaliumaethylat auf Phenylessigester, wobei die Carboxaethylgruppe aus dem zunächst entstehenden Phenylnitroessigester  $C_6H_5CH(NO_2)COOC_2H_5$ , in Form von Kohlensäureester abgespalten wird (B. **42**, 1930). Beim Erhitzen mit Natronlauge auf  $160^{\circ}$  wird das Phenylnitromethan weiter verändert, indem unter Abspaltung von Stickoxyden *Stilben* entsteht (B. **36**, 1194; **38**, 502). Phenylnitromethan löst sich analog den Nitroparaffinen (s. Bd. I) in Natronlauge zu einem Natriumsalz auf, aus dem man durch Einleiten von  $CO_2$  oder Einwirkung von Essigsäure das ölige Phenylnitromethan wiedergewinnen kann; fällt man die Na-salzlösung jedoch mit Mineralsäuren, so wird ein krystallinischer Körper, F.  $84^{\circ}$ , erhalten, der mit dem Phenylnitromethan isomer ist und sich von diesem durch seine Rotfärbung mit Eisenchlorid, sowie durch seine elektrische Leitfähigkeit unterscheidet. Er geht sowohl in Lösung als in freiem Zustande sehr bald in das ölige Isomere über. Seine Constitution entspricht jedenfalls der für die Natriumsalze der Nitroparaffine angenommenen Formel (s. Bd. I), aus denen die entsprechenden freien Verbindungen in der Fettreihe bisher noch nicht gewonnen werden konnten (Hantzsch und O. W. Schultze, B. **29**, 2251):



Auch von kernhomologen und substituirten Phenylnitroparaffinen sind derartige labile und stabile Isomere erhalten worden (B. **29**, 2193, 2253, R. 40).

Durch Einwirkung von Säurechloriden auf die Natriumsalze der Phenylnitromethane entstehen infolge eines intramolecularen Oxydationsprocesses Acylderivate der Benzhydroxamsäure; aus Phenylnitromethannatrium und Acetylchlorid *Acetbenzhydroxamsäure*  $C_6H_5C(OCOCH_3)NOH$  (C. 1900 I, 177). Ueber Ammoniumsalsze der Phenylnitromethane s. C. 1900 I, 1092.

**Tolylnitromethane** s. B. **38**, 503; C. 1905 II, 817.  $\omega$ -**Nitrodurol**  $(CH_3)_3[2,4,5]C_6H_2[1]CH_2NO_2$ , F.  $52^0$ , Isonitroverb., F. 102—106 $^0$ , wird leicht durch Nitriren von Durol mit Benzoylnitrat erhalten (B. **42**, 4154).

**Phenylmethylnitromethan**  $C_6H_5CH(CH_3)NO_2$ , Kp.<sub>11</sub> 115 $^0$ , entsteht aus Acetophenonmonoxim (s. d.) durch Oxydation mit Sulfomonopersäure; die entsprechende, sehr unbeständige Nitronsäure  $C_6H_5C(CH_3):NOOH$  schmilzt gegen 45 $^0$  (B. **36**, 706).

**Phenylparaffinamine, Benzylamine.** 1. Durch Einwirkung von alcoholischem Ammoniak auf Benzylchlorid entstehen *Mono-, Di- und Tribenzylamin* (B. **23**, 2971; C. 1901 II, 1155).

Auch die meisten anderen Bildungsweisen des Benzylamins sind Reactionen, die bereits bei den primären Alkylaminen abgehandelt wurden. *Benzylamin* wird erhalten 2. durch Reduction von Phenylnitromethan, Benzaldoxim und Benzylidenphenylhydrazon (B. **19**, 1928; **35**, 1513; **42**, 1559); 3. und 4. durch Erhitzen von Benzaldehyd mit Ammoniumformiat oder Formamid (B. **19**, 2128; **20**, 104; A. **343**, 54) neben Di- und Tribenzylamin; durch Reduction 5. von Benzonitril (B. **42**, 1554); 6. von Benzothiamid (B. **21**, 51) und 7. Benzamid (C. 1899 II, 623); durch Verseifen 8. von Benzylisocyanat  $C_6H_5CH_2NCO$  (B. **5**, 692), und 9. von Benzylacetamid  $C_6H_5CH_2NHCOCH_3$  (B. **12**, 1297); 10. durch Destillation von Phenylamidoessigsäure  $C_6H_5CH(NH_2)CO_2H$  (B. **14**, 1969) und 11. aus Phenylessigsäureamid durch Brom und Alkalilauge.

**Benzylamin**  $C_6H_5CH_2NH_2$ , Kp. 187 $^0$ , ist eine in Wasser leicht lösliche Flüssigkeit, die  $CO_2$  aus der Luft anzieht, eine weit stärkere Base, als die mit ihm isomeren Toluidine.

Durch Sulfomonopersäure wird Benzylamin zu Benzaldoxim, Phenylnitromethan und Benzhydroxamsäure neben Benzaldehyd und Benzoësäure oxydirt (B. **34**, 2262).

**Dibenzylamin**  $(C_6H_5CH_2)_2NH$ , Kp. 300 $^0$ , wird auch aus Benzalazin  $C_6H_5CH:N:N:CHC_6H_5$ , durch Reduction mit Zinkstaub und Essigsäure, sowie neben Benzylamin durch Reduction von Benzonitril gewonnen; Nitrosodibenzylamin  $(C_6H_5CH_2)_2NNO$ , F. 61 $^0$  (B. **34**, 557).

**Tribenzylamin**  $(C_6H_5CH_2)_3N$ , F. 91 $^0$ .

**Homologe Benzylamine** sind isomer mit entsprechenden Alkylaminen (S. 88), sie werden meist durch Reduction von Nitrilen mit Alkohol und Natrium erhalten, einige durch Reduction von Oximen oder Nitroverbindungen oder nach anderen bei dem Benzylamin erwähnten Methoden.

$\beta$ -Phenylaethylamin . . . .	$C_6H_5CH_2CH_2NH_2$	Kp. 197 $^0$ 1).
$\alpha$ -Phenylaethylamin . . . .	$C_6H_5CH(NH_2)CH_3$	» 187 $^0$ 2).
$\gamma$ -Phenyl-propylamin . . . .	$C_6H_5\cdot CH_2\cdot CH_2CH_2NH_2$	» 221 $^0$ 3).
$\beta$ -Phenyl-propylamin . . . .	$C_6H_5CH(CH_3)\cdot CH_2NH_2$	» 210 $^0$ 4).
$\alpha$ -Phenyl-propylamin . . . .	$C_6H_5CH(NH_2)\cdot CH_2\cdot CH_3$	» 205 $^0$ .
$\beta$ -Phenylisopropylamin . . . .	$C_6H_5CH_2\cdot CH(NH_2)CH_3$	» 203 $^0$ 5).



o-Tolubenzylamin . . . . .	$\text{CH}_3[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	Kp. 205 <sup>06</sup> ).
m-Tolubenzylamin . . . . .	$\text{CH}_3[3]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	» 201 <sup>07</sup> ).
p-Tolubenzylamin . . . . .	$\text{CH}_3[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	» 195 <sup>08</sup> ).
w-Pseudocumylamin . . . . .	$(\text{CH}_3)_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	» 218 <sup>09</sup> ).
w-Mesitylamin . . . . .	$(\text{CH}_3)_2[3,5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	» 221 <sup>10</sup> ).
w-Durylamin . . . . .	$(\text{CH}_3)_3[2,4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	F. 52 <sup>11</sup> ).
Cumylamin . . . . .	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	Kp. 226 <sup>12</sup> ).
Cumobenzylamin . . . . .	$(\text{CH}_3)_3[2,4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	F. 64 <sup>13</sup> ).
Hemimellibenzylamin . . . . .	$(\text{CH}_3)_3[3,4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{NH}_2$	» 123 <sup>14</sup> ).

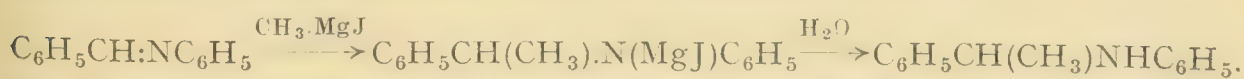
Litteratur: 1) B. **26**, 1904; 2) B. **27**, 2306; 3) B. **27**, 2309; 4) B. **26**, 2875; 5) B. **20**, 618; 6) B. **23**, 1026; **33**, 1013; C. 1899 I, 1238; 7) B. **23**, 3165; 8) B. **20**, 1710; 9) B. **21**, 3083; 10) C. 1899 I, 1238; 11) B. **42**, 4156; 12) B. **20**, 2414; 13) B. **24**, 2409; 14) B. **24**, 2411.

$\alpha$ -Phenylaethylamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$ , entsteht auch aus Acetophenonoxim (S. 261) durch electrolytische Reduction (B. **35**, 1515); es enthält ein asymmetrisches C-Atom und ist mittelst seines äpfelsauren Salzes in die optisch activen Componenten gespalten worden (C. 1899 II, 1123; 1905 II, 1583).

An die reinen Benzylamine schliessen sich Benzylalkyl- und Benzylaliphylamine, sowie Benzylalkylammoniumverbindungen. Benzylalkylamine, wie **Benzylaethylamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHC}_2\text{H}_5$ , **Cumylaethylamin**  $\text{C}_3\text{H}_7\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{NHC}_2\text{H}_5$ , werden aus den entsprechenden Benzylidenalkylaminen (S. 252) durch Reduction mit Na und Alkohol, oder durch Erhitzen von Benzaldehyd mit Formiaten organischer Basen gewonnen (B. **35**, 410; A. **343**, 54). **Dibenzylaethylendiamin**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH})_2\text{C}_2\text{H}_4$ , Kp. 175—182<sup>0</sup>, entsteht aus Dibenzylidenaethylendiamin; es condensirt sich mit Aethylenbromid zu *Di-benzylpiperazin* (C. 1898 II, 743). **Phenpropylmethylamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ , Kp.<sub>18</sub> 134<sup>0</sup>, wird aus Cinnamylidenmethylamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{NCH}_3$  mit Na und Alkohol erhalten (C. 1902 I, 662).  $\alpha$ -**Phenylaethylmethylamin**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{CHNHCH}_3$ , Kp.<sub>18</sub> 87<sup>0</sup>, und  $\alpha$ -**Phenylpropylmethylamin**, Kp.<sub>20</sub> 96<sup>0</sup>, werden durch Einwirkung von Methyl- bez. Aethylmagnesiumjodid auf Benzalmethylamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{NCH}_3$ , erhalten (J. pr. Ch. [2] **77**, 20).

Das **Benzylphenylallylmethylammoniumjodid**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{C}_3\text{H}_5)(\text{CH}_3)\text{NJ}$ , enthält ein *asymmetrisches* N-Atom und ist mittelst Campher-sulfosäure in optisch active Componenten gespalten worden (B. **32**, 3561; C. 1901 II, 206). In gleicher Weise ist die Spaltung von zahlreichen anderen quaternären Benzylammoniumverbindungen mit vier verschiedenen Radicalen durchgeführt worden; vgl. auch S. 90 und E. Wedekind: Zur Stereochemie des fünfwertigen Stickstoffs, Leipzig 1907.

**Benzylanilin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F. 32<sup>0</sup>, aus Anilin und Benzylchlorid (A. **138**, 225) oder aus Benzylidenanilin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , mit Alkohol und Natrium (A. **241**, 330), oder durch electrolytische Reduction (B. **42**, 3460). Durch Erhitzen mit Schwefel auf 220<sup>0</sup> geht es in *Thiobenzanilid*, auf 250<sup>0</sup> in *Benzenylamidothiophenol* über (A. **259**, 300). Säurederivate des Benzylanilins s. B. **32**, 2672. **Dibenzylanilin**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_2\text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 67<sup>0</sup> (B. **20**, 1611). C-Alkylbenzylaniline wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_6\text{H}_5$ , entstehen durch Addition von Alkylmagnesiumhaloiden an Benzalanilin (S. 252):



Die Chlorhydrate dieser Basen erleiden beim Erhitzen mit Anilinchlorhydrat auf 220<sup>0</sup> eine der Hofmann'schen Umlagerung (S. 84) analoge Atomverschiebung unter Bildung von C-Alkyl-p-amidodiphenylmethanen z. B.:



(*n*-Methyl-, -aethyl-, -propyl- und -amyl-benzylanilin, Kp.<sub>20</sub> 183<sup>0</sup>, 192<sup>0</sup>, 200<sup>0</sup> und 215<sup>0</sup> (B. 38, 1761).

**Benzylloxaethylamin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, Pikrat, F. 136<sup>0</sup>, entsteht durch Ringspaltung des Phenylloxazolins C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C  $\begin{matrix} \text{O}-\text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{N}-\text{CH}_2 \end{matrix}$  (s. d.) mit Natrium und Alkohol (B. 29, 2382).

Von den zahlreichen benzylirten Säureamiden und benzylirten stickstoffhaltigen Kohlensäurederivaten mögen die folgenden erwähnt werden:

**Benzylacetamid** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NHCOCH<sub>3</sub>, F. 60<sup>0</sup> (B. 19, 1286); sein Nitrosoderivat C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N(NO)COCH<sub>3</sub>, wird durch Alkohole unter Stickstoffentwicklung und Bildung von *Benzylalkylaethern* (S. 238) zersetzt; diese an die Diazokörper (S. 129) erinnernde Zersetzung zeigen auch andere nitrosirte Säureabkömmlinge des Benzylamins (B. 31, 2640; 32, 78).

**Dibenzylharnstoffchlorid** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>NCOCl, Oel (B. 25, 1819). **Benzylurethan** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NHCO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 44<sup>0</sup>.

**Benzylharnstoff** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NHCONH<sub>2</sub>, F. 147<sup>0</sup>. **Sym. und as-Dibenzylharnstoff**, F. 167<sup>0</sup> und 124<sup>0</sup> (B. 9, 81). **Tri- und Tetrabenzylharnstoff**, F. 119<sup>0</sup> und 85<sup>0</sup> (B. 25, 1826). **Benzylthioharnstoff**, F. 164<sup>0</sup> (B. 24, 2727; 25, 817).

**Dibenzylguanidin** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NH)<sub>2</sub>C:NH, F. 100<sup>0</sup> (B. 5, 695).

**Benzylisocyanat**, *Benzylcarbonimid* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N:CO, durchdringend riechende Flüssigkeit. **Benzylcyanurat**, F. 157<sup>0</sup> (B. 5, 692). **Benzylsenföl** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N:CS, Kp. 243<sup>0</sup>, bildet den Hauptbestandtheil der aetherischen Oele verschiedener Kressenarten (B. 32, 2336).

**Benzylhydrazine**: **Benzylhydrazin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NH.NH<sub>2</sub>, Kp.<sub>41</sub> 103<sup>0</sup>, wird durch Zerlegung seiner Benzylidenverbindung C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NH.N:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> mit Säuren erhalten; letztere gewinnt man durch partielle Reduction des Benzalazins (S. 252) mit Na-amalgam und Alkohol. Mit salpetriger Säure giebt das Benzylhydrazin eine sehr beständige Nitroso-Verbindung C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N(NO)NH<sub>2</sub>, F. 71<sup>0</sup> (B. 33, 2736).

**sym.-Dibenzylhydrazin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NHNHCH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 65<sup>0</sup>, entsteht durch energische Reduction des Benzalazins (S. 252) mit Na-amalgam und Alkohol, eine Reaction, die durch Oxydationsmittel z. T. wieder rückläufig gemacht werden kann (B. 28, 2345; J. pr. Ch. [2] 58, 369).

**as-Dibenzylhydrazin** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>N.NH<sub>2</sub>, F. 65<sup>0</sup>, entsteht aus Benzylchlorid mit Hydrazinhydrat, sowie aus Dibenzylnitrosamin (S. 240) durch Reduction mit Zinkstaub und Essigsäure; durch Oxydation mit HgO liefert es ein Tetrazon, F. 97<sup>0</sup>, unter anderen Bedingungen scheint dabei unter Stickstoffentwicklung Dibenzyl C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> zu entstehen (B. 33, 2701; 34, 552).

**sym.-Benzylphenylhydrazin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>NHNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 35<sup>0</sup>, Kp. ca. 290<sup>0</sup>, erhält man durch Reduction von Benzalphenylhydrazon mit Natriumamalgam in alkalischer Lösung. Durch Oxydation an der Luft geht es leicht wieder in das Phenylhydrazon über (J. pr. Ch. [2] 78, 49). **as-Benzylphenylhydrazin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)NH<sub>2</sub>, F. 26<sup>0</sup>, aus Phenylhydrazin und Benzylchlorid, eignet sich zur Abscheidung von Zuckern als Hydrazone (B. 32, 3234; C. 1904 II, 1293). Durch Oxydation geht es in das **Dibenzyl-diphenyltetrazon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)N.N:N.N(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 145<sup>0</sup>, über, das beim Erhitzen in Xylollösung in N<sub>2</sub> und **sym.-Dibenzyl-diphenylhydrazin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)N.N(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, Kp.<sub>11</sub> 181<sup>0</sup>, zerfällt (B. 39, 2566).

**Benzyl-diazoverbindungen, Benzyltriazene, Benzylazide**: **Benzylkalium-diazotat** *Benzylazosaures Kalium* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N:NOK(?) erhält man durch Einwirkung von sehr conc. Kalilauge auf **Nitrosobenzylurethan** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>N(NO)CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>. Es bildet ein weisses Krystallpulver, das schon beim Uebergiessen



mit Wasser gespalten wird in KOH und **Phenyldiazomethan**  $C_6H_5CH \begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown \ddot{N} \end{smallmatrix}$ ; letzteres bildet ein rothbraunes Oel, wird durch Destillation in Stickstoff und Stilben  $C_6H_5CH:CHC_6H_5$ , durch Erwärmen mit Wasser in  $N_2$  und Benzylalkohol, mit Alkohol in  $N_2$  und Benzylaether, mit Salzsäure in  $N_2$  und Benzylchlorid zersetzt (B. **35**, 903; vgl. auch *Diazomethan* Bd. I).

**Natriumbenzylisoazotat**  $C_6H_5CH_2.N:NO$ Na, farblose Nadeln, bildet sich durch Einwirkung von Aethylnitrit und Natriummethylat auf as-Nitrosophenylhydrazin unter gleichzeitiger Abspaltung von Stickoxydul. Es ist von dem benzylazosauen Kalium durchaus verschieden. In kaltem Wasser löst es sich unverändert, beim Erwärmen oder mit verd. Säuren zerfällt es in  $N_2$  und Benzylalkohol. Durch Reduction geht es in Benzylhydrazin, durch Oxydation in **Benzylnitramin**  $C_6H_5CH_2NHNO_2$ , F.  $39^0$ , über, aus dem es durch Reduction mit Aluminium und Natronlauge wieder entsteht (A. **376**, 255).

**Benzylmethyltriazen**  $C_6H_5CH_2N:N.NHCH_3$ , farbloses Oel, das sich in Bezug auf seine Unbeständigkeit den aliphatischen Diazoamidverbindungen (Bd. I) anschliesst und bereits durch  $CO_2$  zersetzt wird. Es entsteht aus Benzylazid (s. u.) und  $CH_3MgJ$ . **Cuprosalz**, F.  $114^0$ , blassgelbe Körner; **Silbersalz**, F.  $125^0$ , farblose Nadeln (B. **38**, 684).

**Benzylphenyltriazen**  $C_6H_5CH_2NH.N:NC_6H_5$  oder  $C_6H_5CH_2N:N.NHC_6H_5$ , F.  $75^0$ , farblose Blättchen, erhält man durch Umsetzung von Benzylazid mit  $C_6H_5MgBr$  oder von Phenylazid (S. 139) mit  $C_6H_5CH_2MgCl$ . Durch verd. Salzsäure zerfällt es in Benzylchlorid, Anilinchlorhydrat und Stickstoff (B. **38**, 682).

**Benzylazid**  $C_6H_5CH_2N \begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown \ddot{N} \end{smallmatrix}$ , Kp.<sub>11</sub>  $74^0$ , aus  $C_6H_5CH_2N \begin{smallmatrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NO \end{smallmatrix}$  Benzylnitrosohydrazin (s. o.) beim Kochen mit verdünnter Schwefelsäure, sowie aus Benzyljodid mit Stickstoffsilber erhalten, ist ein sehr beständiger Aether der Stickstoffwasserstoffsäure; nur durch mässig conc. Schwefelsäure wird es zersetzt, indem es unter Stickstoffentwicklung 1. Benzaldehyd und  $NH_3$ , 2. Anilin und Formaldehyd, 3. Benzylamin und  $N_2O(?)$  und 4. Benzylalkohol (und  $N_3H$ ) liefert (J. pr. Ch. [2] **63**, 428; B. **35**, 3229).

**Benzylhydroxylamine:**  $\alpha$ -Benzylhydroxylamin, Kp.<sub>50</sub>  $123^0$ , erhält man am besten durch Spaltung von Benzylacetoxim  $C_6H_5CH_2ON:C(CH_3)_2$  mit Salzsäure; in ähnlicher Weise wurden  $\alpha$ , p-Chlorbenzylhydroxylamin, F.  $38^0$ , Kp.<sub>17</sub>  $128^0$ , und  $\alpha$ , p-Brombenzylhydroxylamin, F.  $37^0$ , Kp.<sub>10</sub>  $133^0$ , dargestellt. Das  $\alpha$ -Benzylhydroxylamin zerfällt beim Erhitzen im Druckrohr z. T. in  $NH_3$ , Wasser und Benzaldoximbenzylaether (S. 254), mit  $SOCl_2$  giebt es: Thionylbenzylhydroxylamin  $C_6H_5CH_2ON:SO$ , Kp.<sub>50</sub>  $154^0$ , mit  $COCl_2$ : Dibenzylxoharnstoff  $(C_6H_5CH_2ONH)_2CO$ , F.  $88^0$ , mit Formimidoätherchlorhydrat: Dibenzylformhydroxamoxim  $C_6H_5CH_2ONH.CH:NO$   $CH_2C_6H_5$ , F.  $42^0$  (B. **26**, 2155; **33**, 1975). Mit Benzylchlorid behandelt geht das  $\alpha$ -Benzylhydroxylamin in  $\alpha\beta$ -Dibenzylhydroxylamin  $C_6H_5CH_2O.NHCH_2C_6H_5$ , flüssig, und Tribenzylhydroxylamin  $C_6H_5CH_2ON(CH_2C_6H_5)_2$ , flüssig, über. Ersteres bildet durch Spaltung mit Salzsäure

$\beta$ -Benzylhydroxylamin  $C_6H_5CH_2.NHOH$ , F.  $57^0$ , das mit Benzylchlorid  $\beta$ -Dibenzylhydroxylamin  $(C_6H_5CH_2)_2NOH$ , F.  $123^0$ , liefert (A. **275**, 133). Das  $\beta$ -Benzylhydroxylamin vereinigt sich mit Aldehyden zu N-Benzylaldoximen (S. 253); durch Oxydationsmittel wie Bromwasser oder Chromsäure wird  $\beta$ -Benzylhydroxylamin hauptsächlich zu Bis-Nitrosobenzyl  $(C_6H_5CH_2NO)_2$  neben Benzaldoxim u. a. m. oxydirt. Das Bisnitrosobenzyl wird durch HCl in Benzalbenzoylhydrazin und die Spaltungsproducte desselben umgewandelt:  $(C_6H_5CH_2NO)_2 \longrightarrow C_6H_5CH:N.NHCOC_6H_5 + H_2O$ . Durch Luftsauerstoff

wird das  $\beta$ -Benzylhydroxylamin hauptsächlich zu Benzaldoxim oxydirt (B. **33**, 3193; A. **323**, 265). Das  $\beta$ -Dibenzylhydroxylamin liefert bei der Oxydation N-Benzylbenzaldoxim (S. 253).

**Substituirte Benzylalkohole** sind aus substituirten Benzylchloriden durch Kochen mit Potaschelösung (B. **25**, 3290) oder mittelst der Essigester, sowie durch electrolytische Reduction substituirter Benzoësäuren erhalten worden; manche, wie der m-Nitrobenzylalkohol, auch aus den entsprechenden Aldehyden mit alkoholischem Kali.

	ortho-	meta-	para-
Chlorbenzylalkohol:	F. 72 <sup>0</sup> ,	flüssig,	73 <sup>0</sup> .
Brombenzylalkohol:	» 80 <sup>0</sup> ,	»	72 <sup>0</sup> .
Brombenzylbromid:	» 30 <sup>0</sup> ,	41 <sup>0</sup> ,	61 <sup>0</sup> .
Nitrobenzylalkohol:	» 74 <sup>0</sup> ,	27 <sup>0</sup> ,	93 <sup>0</sup> .
Nitrobenzylchlorid:	» 47 <sup>0</sup> ,	46 <sup>0</sup> ,	71 <sup>0</sup> .

o-Nitrobenzylalkohol entsteht auch aus o-Nitrotoluol durch electrolytische Oxydation (C. 1901 II, 1051), p-Nitrobenzylalkohol durch Oxydation von p-Nitrotoluol mit MnO<sub>2</sub> und conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> (D. R.-P. 212949). Der o-Nitrobenzylalkohol wird durch Zinkstaub und Salmiaklösung zu o-**Hydroxylaminobenzylalkohol** HONH[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>OH, F. 104<sup>0</sup>, reducirt, welcher durch Chromsäure zu **Azoxybenzylalkohol** ON<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>, F. 123<sup>0</sup>, durch Sulfo-monopersäure oder Eisenchlorid zu o-**Nitrosobenzylalkohol** ON[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>OH, F. 101<sup>0</sup>, oxydirt wird; der letztere geht beim Kochen mit Wasser unter H<sub>2</sub>O-Verlust in *Anthranil* (S. 294) über (B. **36**, 836) und bildet das Zwischenproduct bei dem Uebergang von o-Nitrotoluol in Anthranilsäure beim Erhitzen mit Alkalilauge (S. 75).

Durch Reduction der Nitrobenzylalkohole, sowie durch electrolytische Reduction von Nitro- und Amidobenzoësäuren in saurer Lösung entstehen Amidobenzylalkohole:

p-**Amidobenzylalkohol**, F. 64<sup>0</sup> (A. **305**, 119), geht bei Behandeln mit Säuren in eine *Anhydroform*  $\left( C_6H_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{array} \right)_x$  über, welche ebenso, wie eine Reihe von Abkömmlingen auch direct durch Einwirkung von Formaldehyd auf die betreffenden Aniline bei Gegenwart von Säure erhalten wird (B. **31**, 2037; **33**, 250; **35**, 739; C. 1898 II, 159; Ch. Zt. **24**, 284).

p-**Amidobenzylamin** NH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, Kp. 269<sup>0</sup>; das p-Acetylamido-N-Chloracetylbenzylamin CH<sub>3</sub>CONHC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>NHCOCH<sub>2</sub>Cl entsteht auf kernsynthetischem Wege durch Condensation von Acetanilid mit Methylchloracetamid CH<sub>2</sub>ClCONH.CH<sub>2</sub>OH unter der Einwirkung von conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>. Beim Kochen mit Salzsäure wird die Acetyl- und die Chloracetylgruppe abgespalten (A. **343**, 299).

p-**Amidobenzylanilin** NH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, zähflüssiges Oel, aus Anhydroformaldehydanilin mit Anilin (S. 93), lagert sich leicht in Diamidodiphenylmethan um (B. **29**, R. 746; C. 1900 I, 1112). — p-**Nitrobenzylamin** s. B. **30**, 61.

m-**Amidobenzylalkohol** NH<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]CH<sub>2</sub>OH, F. 92<sup>0</sup>, aus m-Nitrobenzoësäure durch electrolytische Reduction (B. **38**, 1751).

o-**Amidobenzylalkohol** NH<sub>2</sub>[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>OH, F. 82<sup>0</sup>, Kp. 10 160<sup>0</sup>, bildet sich aus o-Nitrobenzylalkohol (s. o.) oder aus Anthranil (S. 257, 258, 294) durch Reduction mit Zinkstaub und Salzsäure (B. **25**, 2968; **27**, 3513), aus Anthranilsäureester mit Natriumamalgam in saurer Lösung (B. **38**, 2062), sowie durch electrolytische Reduction von o-Nitrobenzoësäure oder Anthranilsäure (B. **38**, 1751).



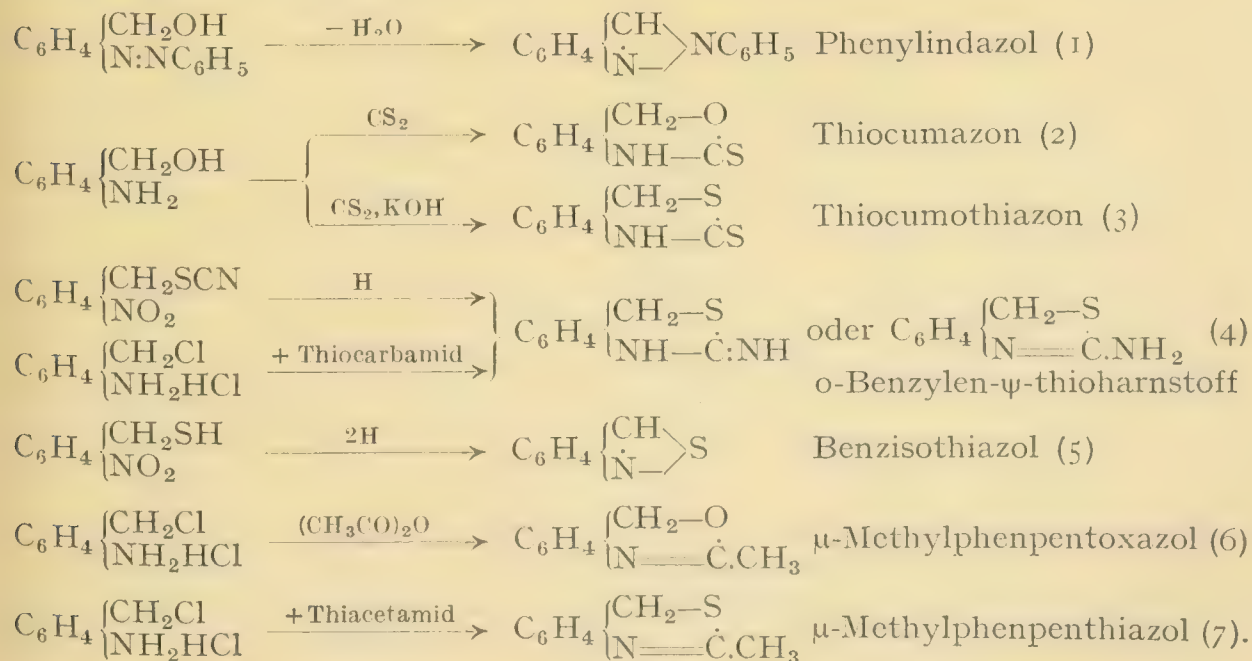
**O-Acetyl-o-amidobenzylalkohol**  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OCOCH}_3$ , anilinartig riechendes Oel, Chlorhydrat, F.  $116^\circ$ , entsteht durch Reduction des o-Nitrobenzylacetats. Die freie Base ist unbeständig, sie geht beim Aufbewahren, beim Erhitzen rasch, in das krystallinische N-Acetat  $\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ , F.  $116^\circ$ , über. Letzteres wird durch HBr in der Kälte in das Bromhydrat des  $\mu$ -Methylphenpentoxazols (s. u.) umgewandelt, das beim Stehen in wässriger Lösung unter Wasseraufnahme zum Bromhydrat des O-Acetyl-o-amidobenzylalkohols aufgespalten wird (B. **37**, 2249).

Heteroringbildungen von o-Amidobenzylalkoholabkömmlingen. Wie die o-Diamine (S. 118), o-Amidophenole (S. 198) und o-Amidothiophenole (S. 205) zeigen sich viele Abkömmlinge des o-Amidobenzylalkohols und, insofern sie durch Reduction in o-Amidobenzylalkoholabkömmlinge zunächst übergehen, auch o-Nitrobenzylalkoholabkömmlinge zur Bildung von Heteroringen befähigt. Einige der Abkömmlinge dieser beiden Alkohole, aus denen Heteroringe gewonnen wurden, sind die folgenden:

Mit Nitrosobenzol vereinigt sich der o-Amidobenzylalkohol zu o-Benzolazobenzylalkohol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ , F.  $78^\circ$ , der beim Erhitzen mit Schwefelsäure in Phenyldiazol (1, s. u.) übergeht (C. 1903 I, 1416). Mit  $\text{CS}_2$  in alkoholischer Lösung gekocht, geht der o-Amidobenzylalkohol in Thiocumazon (2, s. u.), bei Gegenwart von Alkali aber in Thiocumothiazon (3, s. u.) über (B. **27**, 1866, 2427). Zu ähnlichen Ringen führen die Harnstoffabkömmlinge des o-Amidobenzylalkohols (B. **27**, 2413).

o-Nitrobenzylrhodanid  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{S.CN}$ , F.  $75^\circ$  (B. **25**, 3028), giebt reducirt: o-Benzylen- $\psi$ -thioharnstoff (4); durch  $\text{SO}_4\text{H}_2$  wird es in o-Nitrobenzylcarbaminthiolsäureester  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{S.CONH}_2$ , F.  $116^\circ$ , umgewandelt, das durch Verseifen mit Salzsäure o-Nitrobenzylmercaptan  $\text{NO}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{SH}$ , F.  $43^\circ$ , liefert; bei der Reduction gehen beide Verbindungen in Benzisothiazol (5) über (B. **28**, 1027; **29**, 160).

o-Amidobenzylchloridchlorhydrat  $\text{HCl.NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Cl}$  bildet sich bei der Einwirkung von conc. Salzsäure auf o-Amidobenzylalkohol. Dieses Salz liefert mit Kalilauge: Poly-o-benzylenimid  $(\text{C}_7\text{H}_7\text{N})_x$  (B. **19**, 1611; **28**, 918, 1651), mit Essigsäureanhydrid:  $\mu$ -Methylphenpentoxazol (6), mit Thiacetamid:  $\mu$ -Methylphenpentthiazol (7) (B. **27**, 3515); mit Thioharnstoff: o-Benzylen- $\psi$ -thioharnstoff (4) (B. **28**, 1039):







unter Bildung von Aldehyd zersetzen (Etardsche Reaction; B. **17**, 1462; **21**, R. 714; **32**, 1050).

Oxydirt man Methylbenzole mit Chromsäure bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid bei 0°, so entstehen *Diacetate von Orthoaldehyden* z. B.  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OCOCH}_3)_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}(\text{OCOCH}_3)_2]_2$ . Auch durch Braunstein oder Cerioxyd und Schwefelsäure, oder durch Mangansuperoxydsulfat werden Alkylbenzole in der Kälte zu arom. Aldehyden oxydirt (C. 1901 II, 70, 1154; 1906 II, 1297, 1589). Durch electrolytische Oxydation können ebenfalls Aldehyde aus Alkylbenzolen erhalten werden (C. 1905 II, 763).

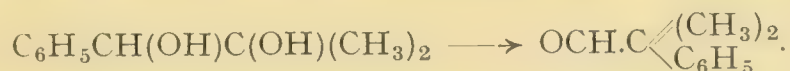
6. Bei der Oxydation von Olefinbenzolen mit Ozon werden dieselben an der Stelle der Aethylenbindung unter Bildung von Aldehyden gespalten (B. **37**, 842, 2304; **41**, 2751; A. **343**, 311):



7. Aus den aromatischen primär-secundären und primär-tertiären Aethylenglycolen, sowie aus den entsprechenden Aethylenoxyden durch Erwärmen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , bez. beim Erhitzen für sich (C. 1905 II, 1628; B. **39**, 2288):



Die secundär-tertiären Phenylaethylenglycole, in denen das Phenyl secundär gebunden ist, liefern unter Wanderung der Phenylgruppe gleichfalls Aldehyde:

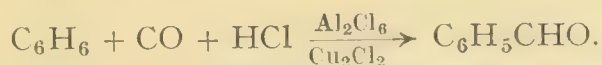


Ebenfalls von einer »Phenylwanderung« begleitet ist die Bildung von Aldehyden aus den Jodhydrinen einiger Olefinbenzole beim Behandeln mit  $\text{NO}_3\text{Ag}$  oder  $\text{HgO}$  (C. 1907 I, 1577; 1909 I, 1335):



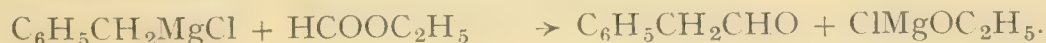
8. Aus den Phenylnitromethanen (S. 239) erhält man durch Reduction, aus den  $\beta$ -Benzylhydroxylaminen (S. 243) durch Oxydation zunächst Oxime der aromatischen Aldehyde, aus denen durch Hydrolyse die Aldehyde selber gewonnen werden (C. 1899 I, 1075).

9a. Synthetisch erhält man die Aldehyde aus den aromatischen Kohlenwasserstoffen durch Einwirkung von Kohlenoxyd und Salzsäure bei Gegenwart von  $\text{Cu}_2\text{Cl}_2$  und Aluminiumchlorid oder -bromid (A. **347**, 347):



9b. Aehnlich entstehen Benzaldoxime,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{NOH}$  aus Benzol, Knallquecksilber  $\text{C}:\text{NOHg}$  und krystallwasserhaltigem Aluminiumchlorid, wasserfreies  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  bewirkt hauptsächlich Bildung von Nitrilen (B. **36**, 322).

10. Aromatische Aldehyde entstehen ferner durch Einwirkung von Arylmagnesiumhaloïden auf überschüssigen Ameisensäureester (B. **36**, 4152; C. 1905 I, 309; vgl. auch Ch. Ztg. **29**, 667):

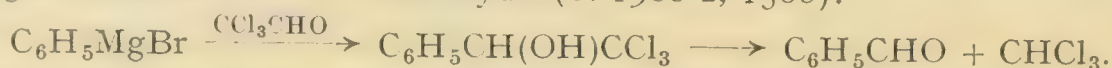


Bei Verwendung von Orthoameisensäureester erhält man die den Aldehyden entsprechenden Acetale (C. 1904 I, 509, 1077; B. **37**, 186).

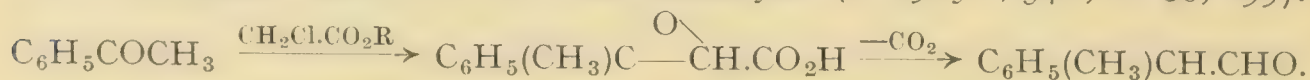
Der Ameisensäureester kann in manchen Fällen vortheilhaft durch das *Aethoxymethylenanilin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{CHOC}_2\text{H}_5$  ersetzt werden; aus den hierbei zu-

nächst entstehenden Benzylidenanilinen (s. d.) lassen sich die Aldehyde durch Kochen mit verdünnten Säuren leicht gewinnen (C. 1906 I, 1487).

11. Die aus Arylmagnesiumhaloïden und Chloral erhältlichen Condensationsproducte:  $\text{Ar} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CCl}_3$  zerfallen beim Kochen mit Kaliumcarbonatlösung in Chloroform und Aldehyde (C. 1908 I, 1388):

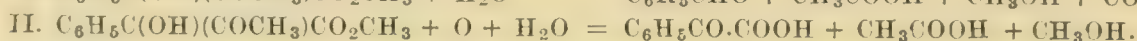
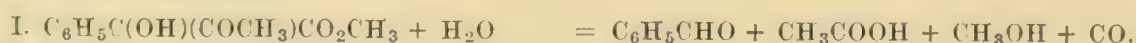


12. Die aus aromatischen Ketonen durch Condensation mit Chloressigester und Natriumaethylat bez. Natriumamid entstehenden *Arylglycidsäuren* (s. d.) zerfallen leicht in  $\text{CO}_2$  und Aldehyde (C. 1905 I, 346; B. 38, 699):



13. Diesynthetisch leicht darstellbare Benzoylameisensäure  $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{COOH}$  und ihre Homologen werden durch Erwärmen mit Anilin in Benzylidenaniline (S. 252) übergeführt, die sich glatt in die Aldehyde und Anilin zerlegen lassen (C. 1903 I, 832 u. a. O.).

14. Die durch Condensation von  $\alpha, \beta$ -Diketoncarbonsäureestern oder Mesoxalsäureester mit Benzolkohlenwasserstoffen, tertiären Anilinen oder Phenolen erhältlichen *Acidylphenylglycolsäureester* (s. d.) oder *Phenyltartronsäureester* (s. d.) können entweder durch Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (I.) oder durch Oxydation mit Kupferacetat und Spaltung der entstehenden Benzoylameisensäuren (II.) in die entsprechenden Aldehyde umgewandelt werden (s. o.) (C. 1910 I, 25):



Eigenschaften. Der Benzaldehyd und seine Homologen sind meist flüssige, aromatisch riechende Verbindungen, die ammoniakalische Silberlösung unter Spiegelbildung reduciren. 1. Sie oxydiren sich leicht zu Carbonsäuren. 2. Durch Alkalilauge werden sie in die entsprechenden Alkohole und Carbonsäuren übergeführt (S. 237). Es scheint, dass diese Reaction nur den Aldehyden eigen ist, deren CHO-Gruppe unmittelbar mit dem Benzolkern verbunden ist. 3. Durch nascirenden Wasserstoff werden sie zu Alkoholen reducirt, wobei sie theils unter Vereinigung zweier Aldehydreste in die sog. *Hydrobenzoïne* (s. u.) übergehen. 4. Sie vereinigen sich mit sauren schwefligsauren Alkalien und schwefliger Säure, bilden 5. mit Hydroxylamin: *Aldoxime*, die merkwürdige Isomerieverhältnisse zeigen; 6. mit Phenylhydrazin: *Phenylhydrazone*; 7. mit primären Aminen *Aldehydimine* (Schiff'sche Basen); 8. mit den Salzen der Nitrohydroxylaminsäure  $\text{NaON} : \text{NOONa}$  und der Benzolsulhydroxamsäure (s. d.) bilden sie: *Hydroxamsäuren* (C. 1904 I, 1204). 9. Durch Phosphorpentachlorid wird der Aldehydsauerstoff durch zwei Chloratome ersetzt. 10. Chlor substituirt den Aldehydwasserstoff. 11. Durch Erhitzen mit Stickstoffsulfid entstehen *Kyanidine* (s. d.).

Sie polymerisiren sich nicht in der Weise wie die Anfangsglieder der Fettaldehyde.

Kernsynthesen. 1. Bei der Reduction der aromatischen Aldehyde, z. B. bei electrolytischer Reduction (B. 29, R. 229; C. 1907 I, 339), findet neben der Alkoholbildung ein der *Pinakonbildung* (Bd. I) ähnlicher Vorgang, die *Hydrobenzoïn*bildung statt:





2. Sehr bemerkenswerth ist das Verhalten gegen alkoholische Cyankaliumlösung, durch welche *Benzoïn*bildung (s. d.) hervorgerufen wird unter Vereinigung zweier Aldehydmolecüle zu einem polymeren Körper:

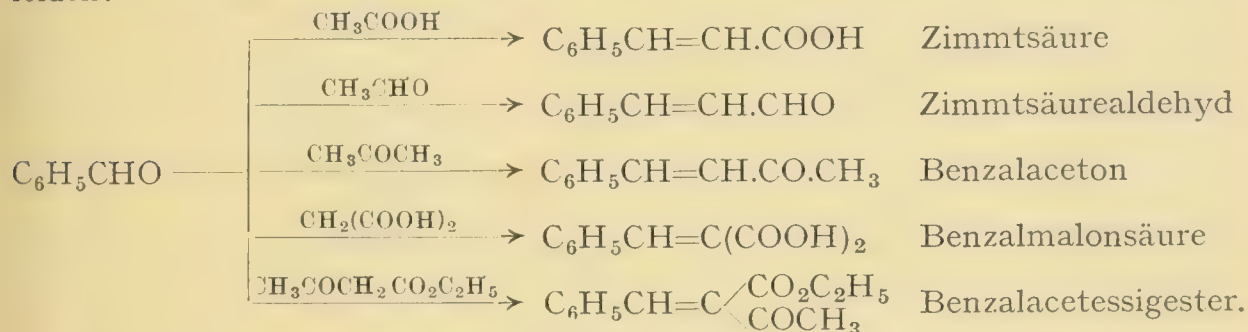


Ueber die Condensationen von Benzylidenanilin und Benzaldehyd durch Cyankali s. B. **29**, 1729; **31**, 2699.

3. Die aromatischen Aldehyde vereinigen sich unter Austritt von Wasser mit den verschiedenartigsten Substanzen: Aldehyden, Ketonen, Mono-, Dicarbonsäuren u. a. m.

Diese sog. *Condensationsreactionen* verlaufen ähnlich wie die *Aldol*-condensation, nur findet meist eine Abspaltung von Wasser statt, wie bei der Bildung von *Mesityloxyd* aus Aceton. Als Condensationsmittel dienen HCl-Gas, Chlorzink, Schwefelsäure, Eisessig, Essigsäureanhydrid, verdünnte Natronlauge, Natriumaethylat, Barytwasser, Kaliumacetatlösung, Cyankalium, prim., sec. und tert. Basen.

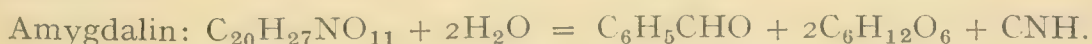
Benzaldehyd kann so ohne Schwierigkeit folgende Umwandlungen erleiden:



Mit Ketonen, wie Diaethylketon, condensiren sich 2 Mol. Benzaldehyd zu *Pyronen*:  $\text{CO} \begin{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{matrix} \text{O}$ , während cyclische Ketone, welche die Gruppierung  $-\text{CH}_2\text{COCH}_2-$  im Ring enthalten, meist *Dibenzal*verbindungen geben (C. 1908 I, 637). Mit Ammoniak und Anilin condensiren sich Benzaldehyd und Acetessigester zu *Pyridin*derivaten, während unter dem Einflusse aliphatischer Amine Benzylidendiacetessigester entsteht (B. **29**, R. 841).

Mit Anilinen und Phenolen condensiren sich die aromatischen Aldehyde zu Triphenylmethanderivaten.

**Benzaldehyd**, *Bittermandelöl*, *Benzoylwasserstoff*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ , Kp.  $179^\circ$ , D.<sub>15</sub> 1,050, ist eine farblose, stark lichtbrechende Flüssigkeit, die charakteristisch angenehm nach Bittermandelöl riecht, in dem er enthalten ist. Er löst sich in 200 Theilen Wasser und mischt sich mit Alkohol und Aether. Der Benzaldehyd findet sich in den bitteren Mandeln nicht in freiem Zustande, sondern er entsteht, wie Wöhler und Liebig 1831 bewiesen, aus dem in den bitteren Mandeln enthaltenen Glycosid: *Amygdalin* (s. d.), das leicht durch Kochen mit verdünnten Mineralsäuren oder in Berührung mit dem ebenfalls in den bitteren Mandeln enthaltenen ungeformten Ferment *Emulsin* in Benzaldehyd, d-Glucose und Blausäure zerlegt wird:



Früher wurde der Benzaldehyd ausschliesslich aus Amygdalin bereitet, jetzt wird nur noch das officinelle Bittermandelwasser, *aqua*

*amygdalarum amararum*, in dem Blausäure der wirksame Bestandtheil ist, aus Amygdalin gewonnen. Schon bei den allgemeinen Bildungsweisen wurden Reactionen, bei denen Benzaldehyd auftritt, zusammengestellt: er entsteht 1. aus Benzylalkohol, 2. aus benzoësaurem und ameisensaurem Kalk, 3. aus Benzalchlorid, 4. aus Benzylchlorid, aus dem er durch Oxydation mit Bleinitrat technisch bereitet wird, 5. aus Toluol und Chromoxychlorid  $\text{CrO}_2\text{Cl}_2$ , 6. aus Benzol und CO mit HCl,  $\text{Cu}_2\text{Cl}_2$  und  $\text{Al}_2\text{Br}_6$ , 7. aus Phenylmagnesiumbromid und Ameisensäureester oder dessen Derivaten.

Auch bei Besprechungen der Umwandlungen der Aldehyde wurde der Benzaldehyd meist als Beispiel gewählt. Er geht schon an der Luft unter Sauerstoffaufnahme in Benzoësäure über; wahrscheinlich bildet sich zunächst unter Aufnahme von 1 Mol. Sauerstoff: *Benzoylwasserstoffsperoxyd*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_3\text{H}$ , der mit überschüssigem Benzaldehyd Benzoësäure giebt. Aus einem Gemisch von Benzaldehyd und Essigsäureanhydrid entsteht daher an der Luft *Benzoylacetylsperoxyd* (S. 274). Benzaldehyd liefert bei der Reduction mit Natriumamalgam Benzylalkohol und Hydrobenzoin, mit  $\text{PCl}_5$ : Benzalchlorid, zeigt Oxim- und Phenylhydrazonbildung u. s. w. Mit schwefliger Säure vereinigt er sich zu einer wasserlöslichen Oxysulfosäure, aus der durch einfaches Erhitzen der Aldehyd regeneriert wird, ein Verhalten, das zur Reinigung des Benzaldehyds verwendet werden kann (C. 1904 I, 1145).

**Homologe Benzaldehyde.** o-, m-, p-Toluylaldehyd kochen bei  $200^\circ$ ,  $199^\circ$  und  $204^\circ$ . Die o- und die m-Verbindung riechen wie Benzaldehyd, die p-Verbindung pfefferartig; Derivate s. B. **32**, 2282; **33**, 1073.

**$\alpha$ -Toluylaldehyd**, *Phenylacetaldehyd*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CHO}$ , Kp.  $206^\circ$ , isomer mit den drei Toluylaldehyden, entsteht aus phenylessigsäurem und ameisensaurem Kalk; aus Aethylbenzol mit Chromoxychlorid, aus  $\alpha$ -Bromstyrol mit Wasser, aus Benzylmagnesiumchlorid mit Ameisensäureester oder dessen Abkömmlingen (Darstellungsmethode B. **36**, 4152) und aus Phenylmilchsäure oder Phenylglycidsäure mit verdünnter Schwefelsäure, aus Phenyl- $\alpha$ -chlormilchsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHOH}\cdot\text{CHCl}\cdot\text{COOH}$  mit Alkalien (B. **16**, 1286; A. **219**, 179)

und aus Phenylglycerinsäure bez. deren  $\beta$ -Lakton  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{O})\text{CH}(\text{OH})\text{CO}$ , durch Erhitzen für sich oder mit Wasser (C. 1900 I, 887). Der Phenylacetaldehyd besitzt einen süßlichen, an Hyazinthen erinnernden Geruch und findet in der Parfümerie Verwendung. Beim Aufbewahren polymerisirt er sich leicht. Beim Erhitzen mit alkoholischem Kali geht er in ein Gemisch von *Triphenylbenzol* und *1,3-Diphenyltetramethylen* (?) über (B. **38**, 1965).

**$\alpha$ -Phenylpropylaldehyd**, *Hydratropaaldehyd*  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{CH}\cdot\text{CHO}$ , Kp.  $204^\circ$ , aus  $\alpha$ -Phenylmethylglycol durch Erwärmen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. **39**, 2297) aus Phenylmethylglycidsäure oder  $\alpha$ -Phenylmethyläthylenoxyd beim Erhitzen für sich (B. **38**, 704; C. 1905 II, 1628).  **$\alpha$ -Phenylbutyraldehyd**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}\cdot\text{CHO}$ , Kp.  $211^\circ$ , aus  $\alpha$ -Phenyläthylglycol (B. **39**, 2300).  **$\alpha$ -Propyl- und  $\alpha$ -Isobutylphenylacetaldehyd**, Kp.<sub>28</sub>  $122^\circ$ , Kp.<sub>30</sub>  $153^\circ$ ,  **$\alpha$ -Methylphenylpropylaldehyd**, Kp.<sub>19</sub>  $130^\circ$ , aus den entsprechenden Glycidsäuren nach Methode 12 (S. 248) (C. 1905 I, 347). **Phenylpropylaldehyd**, *Hydrozimmtaldehyd*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ , Kp.<sub>13</sub>  $105^\circ$  (B. **31**, 1992), wird am besten durch Reduction von Zimmtaldehydacetal gewonnen. **3,5-Dimethylbenzaldehyd**, *Mesitylaldehyd*  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ , Kp.  $221^\circ$ , aus Mesitylenbromid (J. pr. Ch. [2] **58**, 359). **2,5-Dimethylbenzaldehyd**, Kp.<sub>10</sub>  $100^\circ$ , wird aus p-Xylylgyoxylsäure nach



Methode 13 (S. 248) erhalten, während aus p-Xylol, CO und HCl etc. nach Methode 9 (S. 247) unter Atomwanderung 2,4-Dimethylbenzaldehyd entsteht (C. 1903 I, 830).

**Cuminol**, *Cuminaldehyd*, *p-Isopropylbenzaldehyd*  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CHO}$ , Kp.  $235^\circ$ ,  $D_{13}$  0.973, findet sich zugleich mit Cymol (S. 60) im *Römischkümmelöl* von *Cuminum cyminum* und im Cicutaöl von *Cicuta virosa*, dem Wasserschierling (B. 26, R. 684). Das Cuminol riecht gewürzartig. Es geht durch Oxydation mit verdünnter Salpetersäure in Cuminsäure, mit Chromsäure in Terephtalsäure über. Mit alkoholischem Kali entstehen *Cuminsäure* (s. d.) und *Cuminalkohol* (S. 237), bei der Destillation über Zinkstaub: *Cymol*.

### Abkömmlinge des Benzaldehydes.

**Halogenverbindungen, Aether und Ester des Benzaldehyds.** Die dem Benzaldehyd entsprechenden Halogenverbindungen entstehen aus ihm durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  und  $\text{PBr}_5$ .

**Benzalchlorid**, *Benzylidenchlorid*, *Chlorobenzol*, *Bittermandelölchlorid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}_2$ , Kp.  $213^\circ$ ,  $D_{16}$  1,295<sup>0</sup>, entsteht auch aus kochendem Toluol mit Chlor, aus Toluol (A. 139, 318; 146, 322) und  $\text{PCl}_5$  bei  $170\text{--}200^\circ$  und aus Benzaldehyd mit  $\text{COCl}_2$  (Z. f. Ch. [2] 7, 79) oder Oxalylchlorid  $(\text{COCl})_2$  (B. 42, 3966); bei Gegenwart von Chinolin vereinigt sich der Benzaldehyd mit  $\text{COCl}_2$  zu  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}(\text{OCOCl})$  und  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CHClO})_2\text{CO}$ , F.  $105^\circ$  (C. 1901 II, 69). Durch Erhitzen mit Wasser auf  $140\text{--}160^\circ$ , oder mit wasserfreier Oxalsäure bei  $60\text{--}70^\circ$  geht das Benzalchlorid in Benzaldehyd über (A. 206, 18).

**Benzalbromid**, Kp.<sub>20</sub>  $130\text{--}140^\circ$ .

Acetale der aromatischen Aldehyde werden aus diesen mit verdünnter alkoholischer Salzsäure oder mit Orthoameisensäureester, sowie aus den Aldehydchloriden mit Natriumalkoholaten erhalten (B. 31, 1989; 40, 3903): **Benzaldimethyl- und -diaethylaether**, Kp.  $208^\circ$  und  $220^\circ$ . Benzalverbindungen mehrwerthiger Alkohole s. C. 1899 I, 1210. **Benzaldiacetylerster**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OCOCH}_3)_2$ , F.  $44^\circ$ , Kp. 220, aus Benzalchlorid mit Pb- oder Ag-Acetat (C. 1899 I, 1029). **Diphenylformalhyperoxyd**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{O}\cdot\text{OCH}(\text{OH})(\text{CH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $61^\circ$ , aus Benzaldehyd und Wasserstoffsperoxyd, dissociirt leicht in seine Componenten (A. 298, 292).

**Geschwefelte Benzaldehydabkömmlinge** (vgl. Thioacetaldehyde Bd. I):  $\alpha$ - und  $\beta$ -Trithiobenzaldehyd, F.  $167^\circ$  und F.  $225^\circ$  (B. 29, 159). Polymerer **Thiobenzaldehyd**, F.  $83^\circ$  (B. 24, 1428). Sie liefern mit Kupferpulver erhitzt *Stilben*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$  (s. d.). Ueber Mercaptale und Sulfone aus Benzaldehyden wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{SC}_2\text{H}_5)_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{SO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$  s. B. 35, 2343.

**Benzaldehyd-Kaliumbisulfit**, *Oxybenzylsulfonsaures Kalium*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{SO}_3\text{K} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$  s. A. 85, 186.

**Natrium-Benzaldehydsulfoxylat**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{O}\cdot\text{SONa}$ , scheidet sich bei Zugabe von Benzaldehyd zu einer schwach alkalischen Natriumhydrosulfitlösung in Blättchen aus. Beständiger als das primäre ist das secundäre Salz  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{ONa})\text{O}\cdot\text{SONa} + 2\text{H}_2\text{O}$ , feine Nadeln (B. 42, 4634).

**Stickstoffhaltige Benzaldehydabkömmlinge:** **Phenyldinitromethan**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NO}_2)_2$ , F.  $79^\circ$ , bildet sich bei der Einwirkung von  $\text{N}_2\text{O}_4$  auf Benzaldoxim oder Acetylbenzoyloxim  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NOH})\cdot\text{COCH}_3$ ; es bildet beim Erhitzen auf  $130^\circ$  Benzaldehyd, bei der Reduction mit Al-amalgam Benzylamin und  $\text{NH}_3$  (J. pr. Ch. [2] 65, 197; 73, 494; C. 1901 II, 1007; 1906 II, 1003).



Ueber die Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Phenyl-dinitromethan s. C. 1909 II, 905.

Lässt man Ammoniak bei  $-20^{\circ}$  auf eine conc. alkoholische Lösung von Benzaldehyd einwirken, so erhält man als erstes Product das sehr unbeständige **Benzaldehydammoniak**  $(C_6H_5CHOH)_2NH$ , F.  $45^{\circ}$ , das rasch in Benzaldehyd, Wasser und **Hydrobenzamid**  $(C_6H_5CH)_3N_2$ , F.  $110^{\circ}$ , zerfällt (B. 42, 2216). Das Hydrobenzamid entsteht daher stets, wenn Ammoniak ohne besondere Vorsichtsmaassregeln auf Benzaldehyd einwirkt. Beim Erhitzen lagert es sich in *Amarin* oder *Triphenyldihydroglyoxalin* (s. d.) um. Durch Einleiten von Salzsäure in die alkoholisch-benzolische Lösung des Hydrobenzamids erhält man bei  $180^{\circ}$  u. Z. schmelzende Krystalle des **salzsauren Benzylidenimids**  $C_6H_5CH:NH.HCl$ , das durch Wasser sogleich in Benzaldehyd und Salmiak zerlegt wird; mit Alkohol giebt es Benzaldiaethyläther (s. o.) (B. 29, 2144).

**Benzalaethylamin**  $C_6H_5CH:N.C_2H_5$ , Kp.  $195^{\circ}$ .

**Benzalanilin**, *Benzylidenanilin*  $C_6H_5CH:NC_6H_5$ , F.  $45^{\circ}$ , aus Benzaldehyd und Anilin unter Wasserabspaltung. Bei Gegenwart von conc. Salzsäure vereinigen sich arom. Aldehyde mit Anilinen zu Chlorhydraten der Aldehydaniline, wie  $C_6H_5CH(OH)NHC_6H_5.HCl$ , die zuweilen, besonders bei den Oxybenzaldehyden ziemlich beständige Verbindungen darstellen; die freien Hydrate verlieren dagegen meist sehr leicht  $H_2O$  und gehen in die Benzylidenverbindungen (Schiff'schen Basen) über (B. 35, 984). In vereinzelten Fällen scheinen die Schiff'schen Basen, ähnlich wie die Benzaldoxime (s. u.) in zwei isomeren Formen auftreten zu können (B. 43, 3359). Ueber Nitriren und Sulfiren der Benzylidenaniline s. C. 1903 I, 231. Mit Benzaldehyd in alkoholischer Cyankalilösung giebt das Benzalanilin nicht Benzoinreaction (S. 249), sondern es vollzieht sich unter Mitwirkung der Blausäure eine complicirtere Condensation (s. B. 31, 2699). Mit Alkylmagnesiumhaloïden vereinigt sich das Benzylidenanilin zu C-Alkylbenzylanilinen  $C_6H_5CH(R)NHC_6H_5$  (B. 38, 1761). Ueber die Condensation von Benzalanilin mit Malonsäureester, Acetessigester u. ä. Verb. vgl. B. 31, 2596; 32, 332, 36, 937. **Benzyliden-p-amidodimethylanilin**  $C_6H_5CH:NC_6H_4N(CH_3)_2$ , F.  $99^{\circ}$ , gelbe Nadeln, bildet mit 1 Mol.  $HCl$  ein rotes, mit 2 Mol.  $HCl$  ein weisses Chlorhydrat (C. 1908 I, 1539). Aus o-Phenylendiaminen und Benzaldehyd entstehen in erster Linie ebenfalls Körper, wie: **Benzyliden-o-phenylendiamin**  $NH_2.C_6H_4.N:CHC_6H_5$ , F.  $61^{\circ}$ , und **Dibenzyliden-o-phenylendiamin**  $C_6H_4[N:CHC_6H_5]_2$ , die sich indessen sehr leicht in die isomeren ringförmigen Imidazolderivate oder Aldehydine (vgl. S. 117) umlagern (B. 29, 1497). Die amidirten Benzylidenaniline und Bisbenzyliden-p-phenylendiamine, wie  $NH_2.C_6H_4.CH:N.C_6H_4N:CHC_6H_4NH_2$ , zeigen Farbstoffcharacter ähnlich wie die Amidoazokörper (S. 144); die *Azomethingruppe*  $-CH:N-$  ist also ebenso wie die Azogruppe  $-N=N-$ , allerdings in weit geringerem Maasse, ein Chromophor (B. 31, 2250). Hier wie dort wird durch Einführung auxochromer Gruppen ( $NH_2$ ,  $OH$  etc.) eine Vertiefung der Farbe hervorgerufen (C. 1907 I, 106).

**Benzylidenhydrazin**, *Benzaldehydhydrazin*  $C_6H_5CH:NNH_2$ , F.  $16^{\circ}$ , Kp.<sub>14</sub>  $140^{\circ}$ , wird aus Hydrazinhydrat mit Benzaldehyd und Baryumoxyd, sowie aus Benzalazin durch Kochen mit Hydrazinhydrat gewonnen. Es geht auf verschiedenen Wegen leicht in Benzalazin über; mit Essigsäureanhydrid liefert es Benzalacetylhydrazin  $C_6H_5CH:N.NHCOCH_3$ , F.  $134^{\circ}$ , das auch aus Acetylhydrazin und Benzaldehyd entsteht (B. 35, 3234).

**Benzalazin**  $C_6H_5CH:N.N:CHC_6H_5$ , F.  $93^{\circ}$ , aus Benzaldehyd und Hydrazin. zerfällt beim Erhitzen in Stickstoff und *Stilben*  $C_6H_5CH:CHC_6H_5$ . Durch



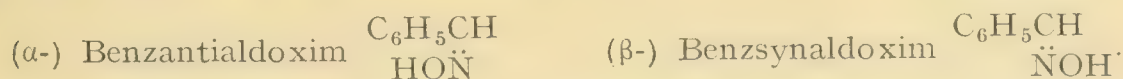
Reduction mit Zinkstaub und Eisessig liefert es unter  $\text{NH}_3$ -Abspaltung: Dibenzylamin (S. 240), durch Natriumamalgam wird es dagegen zunächst in Benzylbenzylidenhydrazin und weiterhin in sym. Dibenzylhydrazin (S. 242) übergeführt. Mit Brom vereinigt es sich zu einem Tetrabromid, das sich leicht unter N-Entwicklung zersetzt (vgl. J. pr. Ch. [2] **58**, 372). Mit Dimethylsulfat vereinigt sich das Benzalazin zu einer Ammoniumverbindung  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:N}(\text{CH}_3)(\text{OSO}_3\text{CH}_3)\text{N:CHC}_6\text{H}_5$ , die mit Wasser in Benzaldehyd und Methylhydrazin zerfällt (A. **376**, 244). Ueber die Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen auf Benzalazin s. B. **43**, 740.

**Benzalphenylhydrazon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:NNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $152^\circ$  (A. **190**, 134), wird durch Essigsäureanhydrid und Schwefelsäure in einen stereoisomeren Körper vom F.  $136^\circ$  übergeführt, durch Natriumamalgam wird es zum sym.-Benzalphenylhydrazin (S. 242) reducirt; bei der Oxydation liefern die Benzalphenylhydrazone theils *Dibenzaldiphenylhydrotetrazone* (S. 167), theils *Benzilosazone* (s. d.), theils *Dehydrobenzalphenylhydrazone* und *Tetraphenyltetrazoline*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C=N-NC}_6\text{H}_5$  (B. **34**, 523).

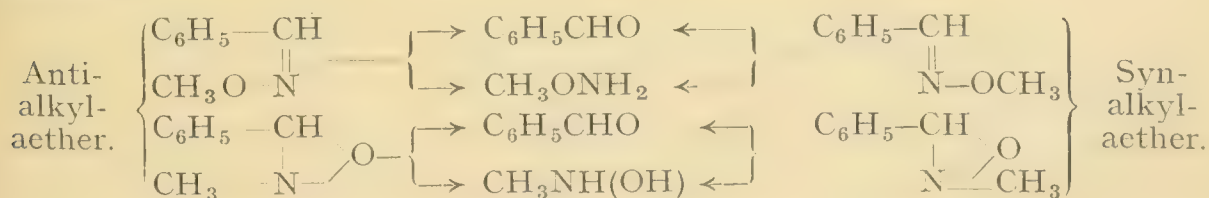
Zahlreiche Benzalverbindungen von Hydrazinabkömmlingen sind dargestellt worden; sie dienen zur Characterisirung der letzteren.

**Benzaldoxime.** Durch Einwirkung von Hydroxylamin auf Benzaldehyd entsteht:  $\alpha$ -Benzaldoxim, *Benzantialdoxim*, F.  $35^\circ$ , Kp.<sub>14</sub>  $117^\circ$ , das durch Salzsäure, Schwefelsäure oder Brom unter Zwischenbildung unbeständiger Salze (B. **27**, R. 599) in  $\beta$ -Benzaldoxim, *Isobenzaldoxim*, *Benzsynaldoxim*, F.  $125^\circ$ , umgewandelt wird, das auch direct durch Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat auf Benzaldehyd in alkoholischer Lösung erhalten wird (A. **365**, 202). Versucht man die  $\beta$ -Verbindung unter vermindertem Druck zu destilliren, so geht sie in die  $\alpha$ -Verbindung über. Von jedem dieser beiden Isomeren leiten sich je zwei structurisomere Reihen von Alkylaethern ab, von denen die einen das Alkyl am Sauerstoff, die anderen am Stickstoff gebunden enthalten, da die ersteren bei der Spaltung  $\alpha$ -, die letzteren  $\beta$ -Alkylhydroxylamine liefern (s. unten).

Nach dem Vorgange von Hantzsch und Werner sieht man die Ursache der Isomerie von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Benzaldoxim in der räumlichen Anordnung der Hydroxylgruppe am Stickstoff. Man unterscheidet die beiden Oxime als Benzanti- und Benzsynaldoxim (B. **24**, 3481), wobei dem  $\beta$ -Benzaldoxim die Syn-Configuration zukommen würde, da es bei einer Reihe von Reactionen, z. B. Behandlung der Säureester mit Alkalien, leichter und glatter *Benzonitril* liefert als die  $\alpha$ -Verbindung:

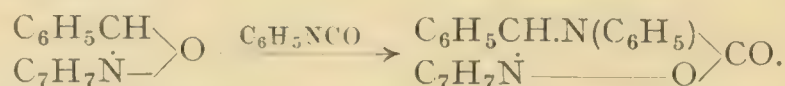


Den N- und O-Alkylaethern dieser Verbindungen entsprechen dann folgende Formeln:



Mit Phenylisocyanat reagiren die Benzaldoxime unter Bildung isomerer Phenylurethanderivate  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:NOCONHC}_6\text{H}_5$ . Auch die N-Alkylaether verbinden

sich mit Phenylisocyanat unter Bildung von Azoxazol- (Furo-ab'-diazol-) Derivaten (B. **27**, 1957):



Benzaldoxim entsteht auch aus Benzylamin durch Oxydation mit Sulfo- monopersäure und wird andererseits durch dieses Reagens weiter oxydirt zu Phenylnitromethan (S. 239) und Benzhydroxamsäure (S. 285) (B. **34**, 2023, 2262).

**Antibenzaldoxim-O-methylaether**, Oel, Kp. 191°, aus  $\alpha$ -Benzaldoxim mit Natriumalkoholat und Methyljodid oder mit Diazomethan (C. 1909 I, 1754), giebt mit Salzsäure Benzaldehyd und  $\alpha$ -Methylhydroxylamin. **Synbenzaldoxim-N-methylaether**, F. 82°, entsteht neben dem isomeren O-Aether aus Synbenzaldoxim, Jodmethyl und Natriummethylat (B. **24**, 2812), oder durch Einwirkung von salzsaurem  $\beta$ -Methylhydroxylamin auf Benzaldehyd (A. **365**, 205); durch Behandeln mit  $\text{PCl}_5$  in aetherischer Lösung wird es in das isomere Monomethylbenzamid umgelagert  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH.O.NCH}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CO.NHCH}_3$ . Ueber einen isomeren **Benzaldoxim-N-methylaether**, F. 45–49°, dessen Hydrobromid aus  $\alpha$ -Benzaldoxim, Brommethyl und Methylalkohol bei 85° entsteht, s. B. **29**, R. 866; A. **365**, 215.

**Benzaldoxim-O-benzylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:NOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$  tritt ebenfalls in 2 Modificationen, einer flüssigen und einer festen, F. 31°, auf. **p-Chlorbenzaldoxim-p-chlorbenzylaether**, F. 114°, und **p-Brombenzaldoxim-p-brombenzylaether**, F. 130°, s. B. **33**, 1975. Diese Substanzen sind nicht oder sehr schwer spaltbar in die Aldehyde und Hydroxylamine.

**Benzaldoxim-N-benzylaether**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH.O.NCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 82°, wird aus Iso- benzaldoximnatrium mit Benzylchlorid, sowie aus  $\beta$ -Dibenzylhydroxylamin (S. 243) durch Oxydation erhalten. Kernsubstituirte Benzaldoxim-N-benzyl- aether werden durch Natriumaethylat in eigenthümlicher Weise umgelagert, entsprechend folgendem Schema (A. **298**, 187):



**N-Phenylbenzaldoxim**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$ , F. 109°, durch Vereinigung von Benzaldehyd und  $\beta$ -Phenylhydroxylamin (S. 80) (B. **27**, 1958; C. 1898 II, 80).

**Antibenzaldoximacetat**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHNO}(\text{COCH}_3)$ , F. 15° (B. **27**, R. 599).

**Benzaldoximsuperoxyd**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:N.O.ON:CHC}_6\text{H}_5$ , F. 105° u. Z., entsteht durch Oxydation von Benzaldoxim mit Natriumhypochlorit oder Amylnitrit, sowie neben Benznitrolsäure (s. d.) durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Phenylisonitromethan. Beim Erwärmen mit Chloroform erfährt es eine eigentümliche Umwandlung in *Dibenzenylazoxim*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{array}{l} \diagup \quad \diagdown \\ \text{N}-\text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O}-\text{N} \end{array}$  (B. **39**, 2522).

**Benzaldoxim-N-carbonamid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH.O.N.CONH}_2$ , F. 125°, aus Benzal- dehyd und Hydroxylharnstoff (Bd. I). Zerfällt beim Erhitzen in  $\alpha$ -Benz- aldoxim, Benzonitril und Cyansäure (C. 1908 I, 948).

**Benzaldoxim-O-essigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHN}(\text{OCH}_2\text{COOH})$ , F. 98°, **N-derivat**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \quad \diagdown \\ \text{NCH}_2\text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$ , F. 183° u. Z., werden aus Benzaldoximkalium mit Chloressigsäure gewonnen; die O-Säure giebt bei der Spaltung Glycolsäure, die N-Säure: Amidoxylessigsäure  $(\text{HO})\text{NHCH}_2\text{COOH}$  (B. **29**, R. 169).



Aehnliche Isomerieverhältnisse wie die Benzaldoxime zeigen viele substituirte Benzaldoxime, Ketoxime, die Benzildioxime u. a. m.

**Benzalamidosulfosäure**  $C_6H_5CH:NSO_3H$ , aus Benzaldehyd und Amidosulfosäure (B. 25, 472).

**Substituirte Benzaldehyde** verhalten sich gegen Oxydations- und Condensationsmittel wie der Benzaldehyd selbst, besonders bemerkenswerth ist die Bildung heterocyclischer Verbindungen aus o-Nitro- und aus o-Amidobenzaldehyd.

Halogensubstituirte Benzaldehyde entstehen aus halogensubstituirten Benzalchloriden mit Oxalsäure oder Schwefelsäure (A. 272, 148) oder aus kernhalogensubstituirten Zimmtsäuren durch Oxydation:

o-Chlorbenzaldehyd	F. $-4^0$ ,	Kp. $213^0$ ;	Oxim	F. $75^0$ .
m-Chlorbenzaldehyd	» $17^0$ ,	» $213^0$ ;	»	» $70^0$ .
p-Chlorbenzaldehyd	» $47^0$ ,	» $213^0$ ;	»	» $106^0$ .
o-Brombenzaldehyd	» $21^0$ ,	o-Jodbenzaldehyd	»	$37^0$ .
p-Brombenzaldehyd	» $57^0$ ,	p-Jodbenzaldehyd	»	$73^0$ .

Di- und Tetrachlorbenzaldehyde s. B. 29, 875.

o-, m-, p-Jodosobenzaldehyd  $C_6H_4(JO)(CHO)$  und o-, m-, p-Jodobenzaldehyd  $C_6H_4(JO_2)(CHO)$ , sind von den entsprechenden Jodidchloriden aus erhalten worden (B. 29, R. 774).

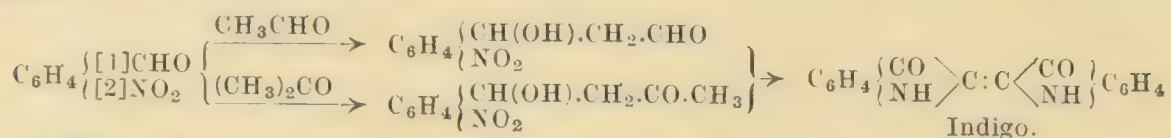
Nitrosobenzaldehyde  $NO_2C_6H_4CHO$ . Löst man Benzaldehyd in Salpeter-Schwefelsäure, so entsteht hauptsächlich m-Nitrobenzaldehyd neben o-Nitrobenzaldehyd (B. 14, 2803). o-Nitrobenzaldehyd wird durch Oxydation von o-Nitrobenzylalkohol (C. 1899 II, 950) oder von o-Nitrozimmtsäure bez. deren Ester (B. 17, 121) erhalten. Er entsteht ferner aus o-Nitrotoluol durch Oxydation mit Braunstein und Schwefelsäure (C. 1907 I, 383) oder Mangansuperoxydsulfat  $(SO_4)_2Mn$  (C. 1906 II, 1590), sowie neben seinem Oxim aus der Diquecksilberverbindung des o-Nitrotoluols durch Oxydation mit salpetriger Säure (C. 1908 II, 209). p-Nitrobenzaldehyd bildet sich bei der Oxydation von p-Nitrozimmtsäure (B. 14, 2577), aus p-Nitrotoluol in Schwefelkohlenstoff mit  $CrO_2Cl_2$  und Wasser (B. 19, 1061), aus p-Nitrobenzylchlorid mit Wasser und Bleinitrat, aus p-Nitrobenzalchlorid mit Schwefelsäure; die Oxime von o- und p-Nitrobenzaldehyd werden aus o- und p-Nitrotoluol durch Einwirkung von Amylnitrit und Natriumaethylat gewonnen (C. 1899 II, 371; 1900 I, 886, 1273). In Form ihrer Acetate  $C_6H_4(NO_2)CH(OCOCH_3)_2$  entstehen aus o- und p-Nitrobenzaldehyd durch Oxydation einer Lösung von o- und p-Nitrotoluol in Essigsäureanhydrid-Schwefelsäure mit Chromsäure (A. 311, 355).

o-Nitrobenzaldehyd	F. $46^0$ ;	Oxim	F. $103^0$ ( $\alpha$ ), $149^0$ ( $\beta$ ),	Hydrazon	F. $153^0$ .
m-Nitrobenzaldehyd	» $58^0$ ;	»	» $117^0$ ( $\alpha$ ), $118^0$ ( $\beta$ ),	»	» $121^0$ .
p-Nitrobenzaldehyd	» $107^0$ ;	»	» $130^0$ ( $\alpha$ ), $174^0$ ( $\beta$ ),	»	» $155^0$ .

o- und p-Nitro- $\alpha$ - oder -antibenzaldoxime gehen durch Belichten ihrer Benzollösung in die stabileren  $\beta$ - oder -synaldoxime über (B. 36, 4268).

Ueber das Verhalten der Nitrobenzaldehyde im Thierorganismus vgl. B. 25, 2457. Durch Belichtung wird der o-Nitrobenzaldehyd in indifferenten Lösungsmitteln glatt in o-Nitrosobenzoësäure (S. 292) umgelagert. In alkoholischer Lösung erhält man die entsprechenden o-Nitrosobenzoësäureester, wobei als Zwischenproducte die Acetale des o-Nitrobenzaldehyds auftreten. Durch den Eintritt eines zweiten Substituenten in o-Stellung zur Aldehydgruppe wird die Acetalbildung und somit auch die Umlagerungsfähigkeit in o-Nitrosobenzoësäureester aufgehoben (Sterische Behinderung vgl. S. 271; A. 371, 319). Mit Aldehyd und Aceton condensirt sich o-Nitrobenzaldehyd durch verdünnte Natronlauge zu o-Nitrophenylmilchsäurealdehyd und o-Nitro-

*phenylmilchsäuremethylketon*, die durch Natronlauge in Indigo übergeführt werden:



**5-Nitro-2-chlorbenzaldehyd**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{ClCHO}$ , F.  $80^\circ$ , Oxim, F.  $147^\circ$ , letzteres geht beim Kochen mit Alkali glatt in Nitrosalicylsäure über (B. **26**, 1253). **3-Nitro-4-brombenzaldehyd**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{BrCHO}$ , F.  $103^\circ$ ; Oxim, F.  $145^\circ$  (B. **24**, 3775). **2-Nitro-5-Chlor- bez. -Brombenzaldehyd**, F.  $76^\circ$  und  $74^\circ$ , durch Nitriren von m-Chlor- bez. m-Brombenzaldehyd (B. **38**, 2811).

**2-Nitro-4-Chlor- bez. -Brombenzaldehyd**, F.  $67^\circ$  und  $98^\circ$ , entstehen durch eine eigenartige Reaction aus 4-Amido-2-nitrobenzaloxim beim Behandeln mit Ferrisulfat und conc. HCl bez. HBr (B. **37**, 1861).

**2,4-Dinitrobenzaldehyd**  $(\text{NO}_2)_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ , F.  $72^\circ$ , wird durch Oxydation von 2,4-Dinitrobenzylanilin oder dessen Sulfosäure  $(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$ , mit Permanganat oder Chromsäure erhalten, indem die zunächst entstehenden Schiff'schen Basen  $(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_5$  der Spaltung durch Säure unterliegen; er entsteht ferner durch Spaltung seines Dimethylamidoanils  $(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , welches man durch Einwirkung von p-Nitrosodimethylanilin auf 2,4-Dinitrotoluol (S. 75) erhält. Aus 2,4,6-Trinitrotoluol erhält man auf letzterem Wege den **2,4,6-Trinitrobenzaldehyd**  $(\text{NO}_2)_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ , F.  $119^\circ$ . Wie der o-Nitrobenzaldehyd in o-Nitrosobenzoësäure, so werden der o,p-Dinitro- und der sym. Trinitrobenzaldehyd durch Belichtung leicht in p-Nitro-o-nitroso- und Dinitro-o-nitrosobenzoësäure umgelagert (B. **35**, 2704; **36**, 959; C. 1902 II, 741).

Hydroxylamino-, Nitroso-, Azoxy- und Azobenzaldehyde: Durch electrolytische Reduction in Schwefelsäure, sowie durch Reduction mit Zinkstaub erhält man aus m- und p-Nitrobenzaldehyd in erster Phase Aldehydophenylhydroxylamine  $\text{CHO.C}_6\text{H}_4\text{NHOH}$ , welche sich jedoch sogleich mit noch unverändertem Nitroaldehyd zu Aldehydophenylnitro-n-benzaloximen  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH} \begin{array}{l} \text{NC}_6\text{H}_4\text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{array}$  verbinden. Auch der o-Nitrobenzaldehyd lässt sich zu dem sehr unbeständigen Hydroxylaminobenzaldehyd reduciren, der sich sehr leicht zu seinem inneren Anhydrid, dem Anthranil (S. 294) condensirt. In Form seiner Nitrosoverbindung  $\text{CHO.C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{NO})\text{OH}$ , F.  $52,5^\circ$ , erhält man den o-Hydroxylaminobenzaldehyd durch Reduction von o-Nitrobenzaldehyd mit Zinkstaub bei Gegenwart von Amylnitrit (B. **42**, 2574). Die gleiche Nitrosoverbindung entsteht auch aus dem Anthranil (s. o.) mit salpetriger Säure. Mit Alkalien liefert sie beständige Salze, während sie durch Säuren in ein Gemisch von diazotirtem o-Amidobenzaldehyd und o-Nitrosobenzaldehyd  $\text{CHO}[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{NO}$ . weisse Nadeln, F.  $110^\circ$ , umgewandelt wird (B. **42**, 2573). o-Hydroxylaminobenzaldehyd  $\text{HONH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}:\text{NOH}$ , F.  $120^\circ$ , bildet sich durch Reduction von o-Nitrobenzaldehyd. Dieses Oxim entsteht auch aus Anthranil (s. o.) mit Hydroxylamin und wird durch Behandlung mit Säuren in Anthranil zurückverwandelt, durch Luftoxydation geht es in das Oxim des 2-Azoxybenzaldehyds  $\text{ON}_2(\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{CHO})_2$ , F.  $211^\circ$ , über (B. **36**, 3654), F. des Aldehyds  $119^\circ$ ; derselbe wird leichter durch Reduction von o-Nitrobenzaldehydacetal und Spaltung gewonnen (B. **39**, 4265). Ueber ein eigentümliches Reductionsproduct des o-Nitrobenzaldehyds,  $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_5$ , F.  $99^\circ$ , das sich in seinen Reactionen wie eine Molecularverbindung von o-Nitro- und o-Hydroxylaminobenzaldehyd verhält, s. B. **39**, 4252. Durch weitere Reduction der m- und p-Nitrobenzaldehyd-n-aldehydophenyläther erhält man die entsprechenden



Derivate der Azoxybenzaldoxime, welche durch Eisenchlorid gespalten werden in die **Azoxybenzaldehyde**  $\text{ON}_2(\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO})_2$ , m- F. 129°, p- F. 190°, und **Nitrosobenzaldehyde**  $\text{NO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}$ . p-Azoxybenzaldehyd erhält man auch in Form seiner Anilinverbindung  $\text{ON}_2(\text{C}_6\text{H}_4\text{CH:NC}_6\text{H}_5)_2$  aus p-Nitrobenzylanilin  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_5$  durch Einwirkung von Kalilauge (vgl. auch B. **36**, 3469). Der p-Nitrosobenzaldehyd verbindet sich mit Anilin zum Anil des p-**Benzolazobenzaldehyds**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:NC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ , F. 120°, dessen Acetal auch durch Reduction eines Gemisches von Nitrobenzol und p-Nitrobenzaldehydacetal neben dem Acetal des p-**Azobenzaldehyds**  $\text{CHO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N:NC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ , F. 238°, entsteht (B. **35**, 2434; **36**, 793; C. 1902 II, 195, 700; 1903 I, 147, 286). o- und m-**Azobenzaldehydacetal**, F. 144° und 150°, durch Reduction der Nitrobenzaldehydacetale mit Zinkstaub und Natronlauge (C. 1904 I, 1498). Das o-Azobenzaldehydacetal liefert beim Verseifen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$   $\gamma$ -Oxy- $\beta$ -phenylindazol  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle \begin{array}{l} \text{C(OH)} \\ \text{N} \end{array} \right\rangle \text{NC}_6\text{H}_5$  (C. 1907 I, 1575).

**Amidobenzaldehyde**  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$ . Die o- und p-Verbindung wurden aus ihren Oximen, den Schwefelammonium-Reductionsproducten des o- und p-Nitrobenzaldoxims, mit Eisenchlorid erhalten (B. **15**, 2004; **16**, 1998). o-Amidobenzaldehyd entsteht auch durch Reduction von o-Nitrobenzaldehyd und von *Anthranil* (S. 294) mit Eisenvitriol und Ammoniak (B. **17**, 456), m-Amidobenzaldehyd durch Reduction von m-Nitrobenzaldehyd mit Zinn und Eisessig. Ein weiteres Verfahren zur Darstellung o- und p-amidirter Benzaldehyde besteht in der Einwirkung von Schwefelalkalien auf Nitrobenzylalkohole oder Abkömmlinge derselben; es findet dabei Reduction der Nitro- und Oxydation der Alkoholgruppe statt (C. 1900 I, 1084).

o-Amidobenzaldehyd, F. 39°; Oxim, F. 135° (B. **35**, 1330; **36**, 803).  
 m-Amidobenzaldehyd, gelb, amorph; » » 88°.  
 p-Amidobenzaldehyd, F. 70°; » » 124° (J. pr. Ch. [2] **56**, 97).

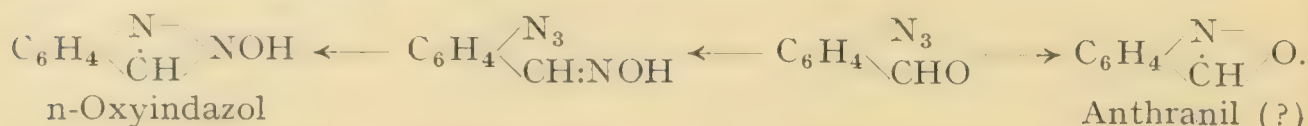
Zur Darstellung von Abkömmlingen der an sich unbeständigen Amidobenzaldehyde eignen sich besonders deren Acetyl-derivate: o- F. 71°, m- F. 84°, p- F. 161° (C. 1903 I, 775, 921).

p-Dimethyl- und p-Diaethylamidobenzaldehyd, F. 73° und 81°, entstehen auch aus den Condensationsproducten von Chloral und Dialkylanilin, z. B. dem p-Dimethylamidophenyl-trichloräthylalkohol  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH(OH)}\cdot\text{CCl}_3$  mit alkoholischem Kali (B. **19**, 365). Der p-Dimethylamidobenzaldehyd condensirt sich mit Dimethylanilin zu *Hexamethylleukanilin* (s. Triphenylmethanfarbstoffe). Weitere Condensationsproducte des p-Dimethylamidobenzaldehyds s. B. **35**, 3569.

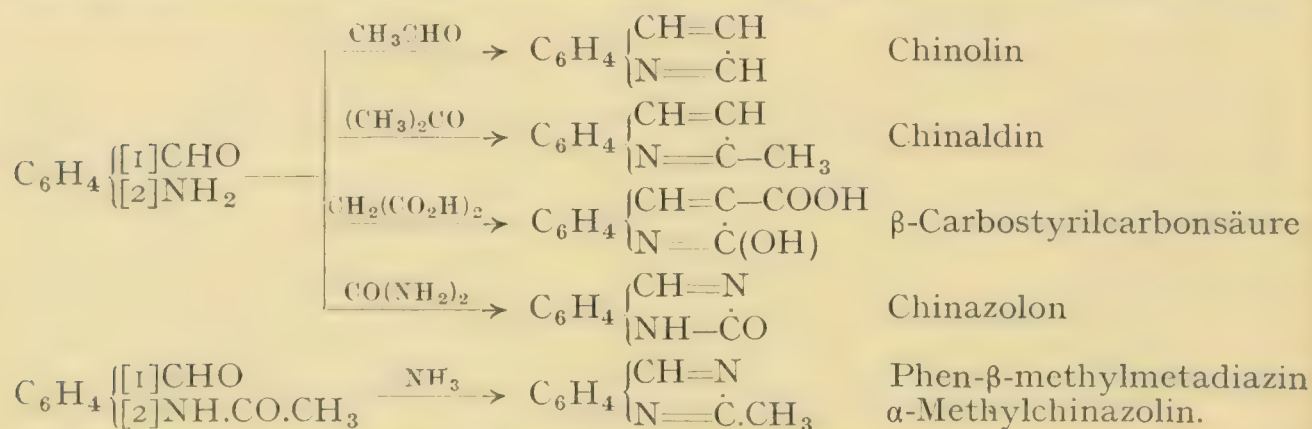
Tetramethyl-2,4-diamidobenzaldehyd F. 8°, Kp.<sub>14</sub> 203°, aus Tetramethylm-phenylendiamin und Chloral (B. **41**, 91).

Der o-Amidobenzaldehyd lässt sich in conc. Salzsäure leicht diazotiren; behandelt man das Diazoniumsalz mit Stickstoffnatrium, so entsteht o-Azidobenzaldehyd  $\begin{array}{c} \text{N} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array} \text{N}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$ , F. 37°. Dieser Körper entsteht auch durch eine eigentümliche Umlagerung des beim Diazotiren von o-Amidobenzaldoxim sich bildenden o-Diazobenzaldoximhydrids, *Indiazonoxims*  $\text{N:N}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C:NOH}$ , F. 160°, beim Erwärmen mit Wasser oder Behandeln mit kalter Lauge. Dieselben Reactionen sind mit Dimethyl-, Dichlor- und Dibrom-o-amidobenzaldehyd durchgeführt worden. Der o-Azidobenzaldehyd verliert beim Erhitzen für sich oder mit Wasser Stickstoff und geht in *Anthranil* (vgl. S. 294) über. Aehnlich verhält sich das o-Azidobenzaldoxim

$N_3[2]C_6H_4CH:NOH$ , F.  $103^0$ , welches beim Kochen mit Natronlauge *n-Oxyindazol* liefert (B. **35**, 1885):



Heteroringbildungen des *o*-Amidobenzaldehyds. Mit Substanzen, die eine  $CH_2CO$ -Gruppe enthalten, vereinigt sich der *o*-Amidobenzaldehyd besonders leicht bei Gegenwart von verdünnter Natronlauge unter Wasserabspaltung und Bildung von Chinolinabkömmlingen. *o*-Amidobenzaldehyd giebt mit Acetaldehyd: *Chinolin*; mit Aceton: *Chinaldin*; mit Malonsäure:  $\beta$ -*Carbostyrylcarbonsäure* (B. **25**, 1752). Mit Harnstoff vereinigt sich *o*-Amidobenzaldehyd zu *Chinazolone* (B. **28**, 1037). Durch alkoholisches Ammoniak werden die Acidyl-*o*-amidobenzaldehyde in *Chinazoline* umgewandelt:



Ueber Condensation des *o*-Amidobenzaldehyds mittelst Chlorzink zu Anhydro-*o*-amidobenzaldehyd ( $C_7H_6N$ )<sub>x</sub> s. B. **31**, 658.

**Benzaldehyd-m-sulfosäure**  $SO_3H.C_6H_4CHO$ , weisse zerfliessliche Krystalle (B. **24**, 791). **Benzaldehyd-o-sulfosäure** erhält man aus *o*-Chlorbenzaldehyd mit Natriumsulfit, sowie durch Oxydation von *o*-Stilbendisulfosäure. Chlorid, F.  $114^0$ , giebt mit  $NH_3$  und darauffolgender Luftoxydation *Saccharin* (S. 305) (C. 1898 I, 540; 1901 I, 806). Benzaldehydmono- und -disulfosäuren entstehen auch durch Oxydation der Toluolsulfosäuren mit  $MnO_2$  bei Gegenwart rauchender Schwefelsäure (C. 1904 II, 1269).

### 3. Aromatische Monoketone.

Die Oxydationsproducte der secundären Phenylparaffinalkohole sind gemischte Ketone, in denen die CO-Gruppe mit einem aromatischen und einem aliphatischem Kohlenwasserstoffrest vereinigt ist. Ketone, in denen zwei Benzolreste durch die CO-Gruppe verbunden sind, wie im Benzophenon oder Diphenylketon, werden später im Anschluss an die entsprechenden Kohlenwasserstoffe, wie Diphenylmethan, abgehandelt.

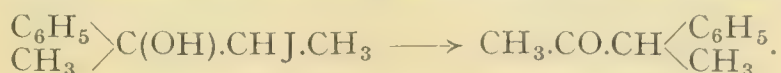
Bildungsweisen. Die gemischten aromatisch-aliphatischen Ketone entstehen meist nach denselben Reactionen, nach denen man die aliphatischen Ketone erhält (s. Bd. I): 1. Aus secundären Alkoholen, wie Phenylmethylcarbinol, durch Oxydation.

2a. Aus den disecundären und secundär-tertiären Phenylaethylenglycolen und Aethylenoxyden durch Erhitzen mit verdünnten Säuren oder für sich (C. 1905 II, 1628; 1907 I, 1577):





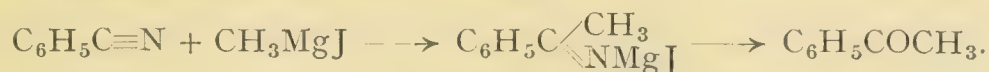
2b. Aus den Jodhydrinen einiger Olefinbenzole beim Behandeln mit  $\text{NO}_3\text{Ag}$  oder  $\text{HgO}$ , unter Wanderung der Phenylgruppe (vgl. S. 247):



3. Aus Phenylacetylen mit Schwefelsäure:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}\cdot\text{CH} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3$ .  
Kernsynthetisch: 4. Durch Destillation eines Gemenges der Calciumsalze einer aromatischen Monocarbonsäure und einer Fettsäure; vgl. auch C. 1910 I, 1008.

5. Aus Säurechloriden mit Zinkalkylen (A. 118, 20).

6. Durch Einwirkung von Alkylmagnesiumjodiden auf aromatische Nitrile entstehen Additionsproducte, die bei Zersetzung mit Mineralsäuren aromatische Ketone ergeben (C. 1902 I, 299):



Benzonitriloxyd  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{N} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{array}$  liefert mit Alkylmagnesiumhaloiden Ketoxime (B. 40, 1672).

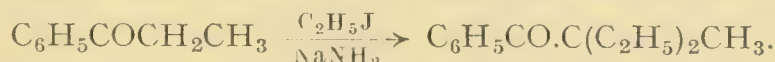
7. Aus Benzolen durch Einwirkung von Fettsäurechloriden und Aluminiumchlorid oder Eisenchlorid, wobei sich zunächst additionelle Verbindungen der letzteren mit den Säurechloriden z. B.  $(\text{CH}_3\text{COCl})\text{AlCl}_3$  bilden, welche dann mit den Kohlenwasserstoffen reagiren (B. 33, 815; C. 1900 II, 188; 1901 I, 1263).

8. Aus den durch Condensation von aromatischen Aldehyden oder Ketonen mit  $\alpha$ -Chlorpropionsäureester und Natriumaethylat leicht synthetisch darstellbaren Arylglycidsäuren (s. d.) durch Erhitzen (C. 1906 I, 669):



9. Aus Aldehyden mit Diazomethan (B. 40, 479).

10. In den Alkylphenylketonen können die der Carboxylgruppe benachbarten Wasserstoffatome durch Einwirkung von Natriumamid und Halogenalkylen durch Alkyle ersetzt werden (C. 1909 I, 647; II, 600):



11. Durch Spaltung von  $\beta$ -Ketoncarbonsäuren, z. B. Mono- und Di-alkylbenzoylessigsäuren (B. 16, 2131) mit alkoholischem Kali.

12. Schliesslich entstehen acidylirte Benzole durch intramoleculare Umlagerung beim Erhitzen der Alkylaether von Phenylolefinalkoholen, die man durch Destillation der Orthoether des Acetophenons gewinnt; man kann also auf diese Weise aus dem Acetophenon die homologen Acidylbenzole aufbauen (B. 29, 2931):



Acetophenon und höhere Ketone finden sich in dem sog. Schwerbenzolöl des Steinkohlenteers (B. 36, 754).

Eigenschaften und Verhalten. Die gemischten aromatisch-aliphatischen Ketone sind farblose, in Wasser unlösliche Flüssigkeiten, die nicht unangenehm riechen. 1. Durch Reduction gehen sie in secundäre Alkohole oder die entsprechenden Alkylbenzole über (C. 1905 I, 29).

2. Durch Oxydation a) mit Chromsäuremischung geben die Ketone  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COR}$  durch Abspaltung des Alkyls: Benzoësäure, b) mit Kaliumper-

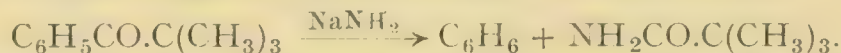
manganat  $\alpha$ -Ketoncarbonsäuren (B. **23**, R. 640; **24**, 3543; **26**, R. 191).  
 3. Durch Erhitzen mit gelbem Schwefelammonium werden aus Phenylalkylketonen eigenthümlicher Weise Säuren und Säureamide von gleicher Kohlenstoffatomzahl gebildet (J. pr. Ch. [2] **81**, 74, 382):



Mit wachsender Kohlenstoffatomzahl der Seitenkette nimmt die Ausbeute an Carbonsäuren ab, so dass sie beim Phenylheptylketon nicht mehr eintritt.

4. Beim Erhitzen mit Schwefelsäure entstehen aus Acetylbenzolen Benzolsulfosäuren (B. **19**, 2623).

5. Diejenigen Ketone, bei denen die CO-Gruppe an dem Benzolring steht, verbinden sich nicht mit Alkalibisulfiten. 6. Mit Hydroxylamin bilden die Phenylalkylketone, wie es scheint, im Gegensatz zum Benzaldehyd, nur je ein Oxim (vgl. *Benzophenone*); 7. Mit Phenylhydrazin geben sie Phenylhydrazone. 8. Mit Phosphorsäure und Arsensäure bilden besonders die Arylmethylketone krystallinische Verbindungen, von denen einige beim Erhitzen unter Abspaltung der Ketogruppe die Kohlenwasserstoffe regenerieren (B. **32**, 1549; **35**, 2313). 9. Durch Erhitzen mit Natriumamid in Benzollösung zerfallen die Trialkylacetophenone in Benzol und die Amide der betreffenden Trialkyllessigsäuren (C. 1909 I, 912; II, 600):



**Acetophenon**, *Phenylmethylketon*, *Acetylbenzol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3$ , F.  $20^\circ$ . Kp.  $202^\circ$ , krystallisirt in grossen Blättern und findet unter dem Namen *Hypnon* als Hypnoticum Verwendung. Es entsteht nach den allgemeinen Bildungsweisen 1. aus Phenylmethylcarbinol, 2. aus Phenylacetylen, 3. aus benzoësaurem und essigsäurem Calcium, 4. aus Benzoylchlorid und Zinkmethyl, 5. aus Benzol, Acetylchlorid und Aluminiumchlorid, 6. aus Benzaldehyd und Diazomethan, 7. aus Benzoylacetessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH}(\text{COCH}_3).\text{COOC}_2\text{H}_5$  und Benzoylessigester. Die Reactionen 3. und 5. dienen als Darstellungsmethoden.

Acetophenon wird leicht zu Phenylmethylcarbinol reducirt und mit Chromsäure zu Benzoësäure, mit Kaliumpermanganat zu Phenylglyoxylsäure oxydirt.

Acetophenon ist wie das Aceton in zahlreiche kernsynthetische Reactionen eingeführt worden, von denen hier einige der einfachsten zu erwähnen sind. Es lässt sich zu *Dypnon*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH:C}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$  (C. 1903 I, 521) und zu [1,3,5]-*Triphenylbenzol* condensiren (vgl. C. 1900 II, 255), zwei Substanzen, die zu Acetophenon in demselben Verhältnis stehen, wie Mesityloxyd und Mesitylen zu Aceton. Ebenso vermag sich Acetophenon mit Benzaldehyd in verschiedenen Verhältnissen zu condensiren unter Bildung von Benzalacetophenon, Benzaldiacetophenon und Dibenzaltriacetophenon (B. **29**, 1488).

Mit Blausäure vereinigt sich Acetophenon zu dem Nitril der  $\alpha$ -Phenylmilchsäure. Chlor substituirt bei höherer Temperatur die Methylgruppe,  $\text{PCl}_5$  den Ketosauerstoff unter Bildung von **Acetophenonchlorid** (A. **217**, 105). Mit Amylnitrit und Natriumaethylat giebt Acetophenon das *Isonitrosoacetophenon*, das bei dem *Phenylglyoxal* abgehandelt wird. Mit Ammoniak reagirt das Acetophenon wie die höheren aliphatischen Ketone unter Bildung von **Acetophenonammoniak**  $(\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{C})_3\text{N}_2$ , F.  $115^\circ$  (C. 1907 I, 809).



Orthoether des Acetophenons wie **Acetophenonorthoethylaether**  $C_6H_5C(OC_2H_5)_2CH_3$ , Kp.<sub>17</sub> 107°, werden aus Acetophenon und Orthoameisensäureestern gewonnen (B. **40**, 3908). Sie liefern beim Erhitzen unter gewöhnlichem Druck oder besser durch Einwirkung von Säurechloriden und Pyridin (B. **31**, 1019) unter Alkoholabspaltung Alkyläther von Phenylolefinalkoholen. Mit Anilinen geben sie Anile wie: **Acetophenonanil**  $C_6H_5C:(N C_6H_5)CH_3$ , F. 41°, Kp. 310°. **Acetophenonaethylmercaptol**  $C_6H_5C(SC_2H_5)_2CH_3$  wird durch Permanganat in der Kälte zu dem Disulfon  $C_6H_5C(SO_2C_2H_5)_2CH_3$ , F. 120°, oxydiert (B. **35**, 2343).

**Acetophenonoxim**  $C_6H_5C:(N.OH)CH_3$ , F. 59°, ist nur in einer Modification bekannt (B. **24**, 3482). Durch Einwirkung von conc. Schwefelsäure oder Salzsäure in Eisessiglösung erfährt es, wie Beckmann entdeckte, eine merkwürdige intramolekulare Atomverschiebung (Beckmann'sche Umlagerung, B. **20**, 2580; **23**, 2746), indem es in Acetanilid  $C_6H_5.NHCOCH_3$  (S. 97) übergeht. Diese Reaction zeigen auch andere Ketoxime: sie wurde zur Bestimmung der Lage der doppelten Bindung in höheren Olefinmonocarbonsäuren (s. Bd. I) und zur Spaltung von Ringketonen verwendet.

**Acetophenonphenylhydrazon**, F. 105°.

**Homologe des Acetophenons.** Die zahlreichen Homologen des Acetophenons kann man in zwei Gruppen eintheilen: A. Ketone, deren CO-Gruppe am Benzolring steht: acidylirte Benzole. B. Ketone, deren CO-Gruppe nicht unmittelbar am Benzolring steht: phenylirte Fettketone.

A. **Acidylirte Benzole** sind besonders nach den allgemeinen Bildungsweisen 4., 6., 7., 10., 11. und 12. (S. 259) dargestellt worden.

Benzoylirte Paraffine:

Propiophenon . . . . .	$C_6H_5COCH_2CH_3$ . . . . .	Kp. 210° <sup>1)</sup> .
Butyrophenon . . . . .	$C_6H_5CO(CH_2)_2CH_3$ . . . . .	» 222°.
Valerophenon . . . . .	$C_6H_5CO(CH_2)_3CH_3$ . . . . .	» 237°.
Isovalerophenon . . . . .	$C_6H_5CO.CH_2CH(CH_3)_2$ . . . . .	» 230°.
Tert. Butylphenylketon . . . . .	$C_6H_5CO.CH(CH_3)_3$ . . . . .	» 220° <sup>2)</sup> .
Capronophenon . . . . .	$C_6H_5CO(CH_2)_4CH_3$ . . . . .	Kp. <sub>14</sub> 133° <sup>3)</sup> .
Isoamylphenylketon . . . . .	$C_6H_5COCH_2.CH_2CH(CH_3)_2$ . . . . .	Kp. 240°.
Diaethylacetophenon . . . . .	$C_6H_5COCH(C_2H_5)_2$ . . . . .	» 230° <sup>4)</sup> .
Aethyldimethylacetophenon . . . . .	$C_6H_5COC(CH_3)_2C_2H_5$ . . . . .	Kp. <sub>10</sub> 112° <sup>4)</sup> .
Hexylphenylketon . . . . .	$C_6H_5CO(CH_2)_5CH_3$ . . . . .	Kp. <sub>15</sub> 155°.
Propyldimethylacetophenon . . . . .	$C_6H_5COC(CH_3)_2C_3H_7$ . . . . .	Kp. <sub>10</sub> 122° <sup>4)</sup> .
Triaethylacetophenon . . . . .	$C_6H_5COC(C_2H_5)_3$ . . . . .	Kp. <sub>10</sub> 145° <sup>4)</sup> .
Lauroylbenzol . . . . .	$C_6H_5CO(CH_2)_{10}CH_3$ . . . . .	F. 47° <sup>5)</sup> .
Palmylbenzol . . . . .	$C_6H_5CO(CH_2)_{14}CH_3$ . . . . .	» 59°.

Litteratur: 1) B. **26**, 1427; **35**, 1073; 2) A. **310**, 318; 3) B. **40**, 1601; 4) C. 1909 I, 647; 5) B. **28**, R. 648.

**Benzoyltrimethylen**  $C_6H_5CO.CH\begin{matrix} \langle CH_2 \\ CH_2 \end{matrix}$ , Kp. 239°, aus 1,1-Benzoyltrimethylen-carbonsäure beim Erhitzen auf 200°. Oxim, F. 88°.

**Benzoyltetramethylen**  $C_6H_5COCH\begin{matrix} \langle CH_2 \\ CH_2 \end{matrix}CH_2$ , Kp. 258° (B. **25**, R. 372), aus Tetramethylen-carbonsäurechlorid (S. 12).

Kernacidylirte Alkylbenzole, homobenzoylirte Paraffine:

p-Acetyltoluol	$\text{CH}_3\text{CO}[4].\text{C}_6\text{H}_4[1].\text{CH}_3$	Kp. 224°.
1-Acetyl-3,4-(o-)xylol	. . . . .	» 246°.
1-Acetyl-2,4-(m-)xylol	. . . . .	» 247°.
Acetyl-p-xylol	. . . . .	» 224°.
Acetyl-mesitylen	. . . . .	» 235° (B. <b>24</b> , 3542).
1-Acetyl-2,4,5,6-durol	. . . . . F. 73°	» 260° (B. <b>29</b> , 847).

Das p-Acetyltoluol entsteht auch aus Cymol mit conc. Salpetersäure (S. 60), Acetyl-3,4-(o-)xylol aus Campher mit conc. Schwefelsäure (B. **26**, R. 415).

B. **Phenylirte Fettketone** wurden nach Methode 2., 4., 5., 6., 8. und 11. (S. 259) bereitet:

Phenylaceton, Benzylmethylketon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO}.\text{CH}_3$ ,	F. 27°, Kp. 215°
		(A. <b>291</b> , 285; <b>324</b> , 146).
Benzylaethylketon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2.\text{CO}.\text{CH}_2\text{CH}_3$	. . . . Kp. 226°.
Benzylaceton	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{CO}.\text{CH}_3$	. . . . » 235° (B. <b>14</b> , 889).
Methylphenylaceton	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{CH}.\text{COCH}_3$	. . . Kp. <sub>20</sub> 103° (C. 1906 I, 22).

Benzylpropylketon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ , Kp. 240°, aus Benzylcyanid mit Propylmagnesiumjodid etc. (C. 1902 I, 299).

Benzylmethylaethylketon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$ , Kp. 251°, aus  $\alpha$ -Benzylidenmethylaethylketon durch Reduction oder durch Destillation von hydrozimmtsaurem und propionsaurem Kalk (B. **35**, 971).

**Substituirte Acetophenone:** Halogensubstituirte Acetophenone. Die in der Methylgruppe halogensubstituirten Acetophenone werden im Anschluss an die entsprechenden sauerstoffhaltigen Verbindungen abgehandelt: Benzoylcarbinol (s. d.), Phenylglyoxal (s. d.) und Phenylglyoxylsäure (s. d.). p-Halogenacetophenone, wie  $\text{Cl}.\text{C}_6\text{H}_4.\text{COCH}_3$ , werden aus Halogenbenzolen und Acetylchlorid mit Aluminiumchlorid erhalten (B. **18**, R. 502; **24**, 997, 3766; C. 1899 I, 526; 1908 I, 720).

p-Chloracetophenon, Acetyl-p-chlorbenzol,	F. 20°, Kp. 230°.
p-Bromacetophenon, Acetyl-p-brombenzol,	» 51°.
p-Jodacetophenon, Acetyl-p-jodbenzol.	. . » 83°.

Jodidchloride und Jodosverbindungen vom p-Jodacetophenon s. C. 1907 I, 244, 1198.

Nitrosubstituirte Acetophenone. Löst man Acetophenon in conc. Salpetersäure, so entsteht in der Kälte vorwiegend m-Nitroacetophenon, bei 30–40° mehr o-Nitroacetophenon (B. **18**, 2238). Die drei isomeren Nitroacetophenone  $\text{NO}_2.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CO}.\text{CH}_3$  oder Acetylnitrobenzole erhält man aus den drei Nitrobenzoylacetessigestern (s. d.) (A. **221**, 323). Das p-Nitroacetophenon bildet sich auch aus p-Nitrophenylpropionsäure (s. d.) durch conc. Schwefelsäure, indem das zunächst entstehende Nitrophenylacetylen Wasser anlagert (A. **212**, 160) (s. Bildungsweise 3, S. 259).

o-Nitroacetophenon,	Kp. <sub>16</sub> 159°, Oxim, F. 115° (C. 1902 I, 472).
m-Nitroacetophenon,	F. 81°, » » 131° (B. <b>37</b> , 3542).
p-Nitroacetophenon,	» 80°.

o-Nitroacetophenonoxim entsteht auch aus o-Nitroethylbenzol  $\text{NO}_2.\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_3$  mit Amylnitrit und Natriumaethylat (vgl. Nitrobenzaldoxime S. 255 und C. 1900 II, 458).

m-Dinitroacetophenon, F. 83°, wird aus Dinitrobenzoylacetessigestern mit Schwefelsäure bereitet (J. pr. Ch. [2] **65**, 290).





$C_6H_5CO_2H$ Benzoësäure	$C_6H_4(CO_2H)_2$ Phtalsäuren	$C_6H_3(CO_2H)_3$ . . Benzoltricarbonsäuren	$C_6(CO_2H)_6$ Mellithsäure
$CH_3C_6H_4CO_2H$ Toluylsäuren	$(CH_3)_2C_6H_3CO_2H$ Xylylsäuren	$C_6H_5CH_2CO_2H$ $\alpha$ -Toluylsäure Phenyllessigsäure	$C_6H_5CH_2CH_2CO_2H$ Hydrozimmtsäure $\beta$ -Phenylpropionsre.

Im Anschluss an die einwertigen aromatischen Alkohole sind zunächst nur die Monocarbonsäuren abzuhandeln.

Allgemeine Bildungsweisen. 1. Während man die aliphatischen Monocarbonsäuren oder Paraffinmonocarbonsäuren nicht durch Oxydation der Paraffine darstellen kann, erhält man leicht aromatische Carbonsäuren aus den homologen Benzolkohlenwasserstoffen durch Oxydation der Seitenketten zu Carboxylgruppen. Die Bedeutung dieser Reaction für die Ermittlung der Constitution der Alkylbenzole wurde schon S. 37 erörtert. Die geeignetsten Oxydationsmittel sind Chromsäure, verdünnte Salpetersäure, Permanganate und Ferridcyankalium.

a) Oxydation mit Chromsäure. Von aromatischen Verbindungen mit zwei kohlenstoffhaltigen Seitenketten werden durch Chromsäure nur die Para- und Metaisomeren, erstere leichter als die letzteren, zu Carbonsäuren oxydirt, während die Orthoderivate nicht angegriffen oder völlig verbrannt werden (S. 55). Bei substituirten Alkylbenzolen wird die Oxydation einer Alkylgruppe mit Chromsäure durch eine in o-Stellung zu der Alkylgruppe stehende negative Gruppe verhindert (B. **15**, 1021). Man führt die Oxydationen entweder mit freier Chromsäure in Eisessig aus, oder mit einem Gemisch von Kaliumdichromat (3 Th.) und Schwefelsäure (3 Th.), die mit 2—3 Volum Wasser verdünnt ist.

b) Oxydation mit Salpetersäure. Um die nitrirende Wirkung der Salpetersäure möglichst zu vermeiden, verdünnt man sie mit 3 Theilen Wasser und kocht damit den zu oxydirenden Kohlenwasserstoff; es entstehen dann nach Konowaloff (S. 239) zunächst Phenylnitroparaffine, die weiter zu den Carbonsäuren oxydirt werden. Zur Beseitigung der stets nebenbei gebildeten Nitrosäuren behandelt man die rohen Carbonsäuren mit Zinn und conc. Salzsäure, wodurch die Nitrosäuren in Amidosäuren verwandelt werden, die sich in Salzsäure lösen.

Bei Kohlenwasserstoffen mit verschiedenen Alkylseitenketten oxydiren Chromsäure und Salpetersäure gewöhnlich zunächst das höhere Radical, auch erhält man unter Umständen Ketone als Zwischenproduct (vgl. Cymol S. 60).

c) Die Oxydation mit Kalium- oder Calciumpermanganat (B. **36**, 1797) findet zuweilen schon bei gewöhnlicher Temperatur statt, wobei auch die Orthoderivate der Oxydation unterliegen, ohne dass eine völlige Zerstörung des Benzolkernes stattfindet.

d) Durch Ferridcyankalium wird Methyl zu Carboxyl oxydirt, wenn eine Nitrogruppe sich zur Methylgruppe in Orthostellung befindet, nicht aber wenn sie in Metastellung steht (B. **22**, R. 501).

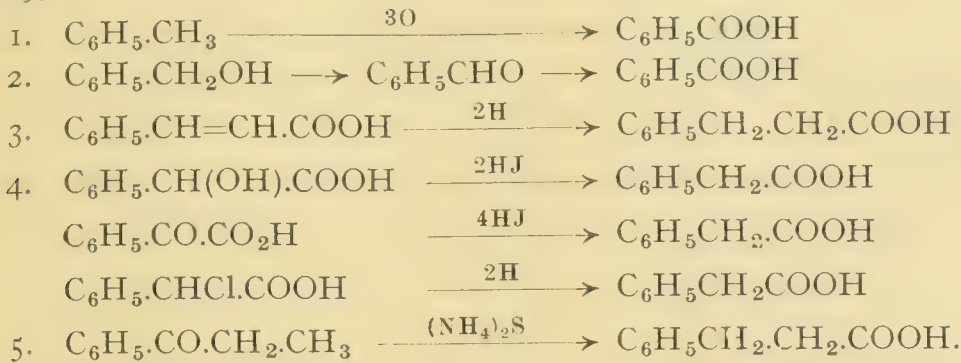
2. Durch Oxydation der entsprechenden primären aromatischen Alkohole und Aldehyde.

3. Aus ungesättigten Monocarbonsäuren durch Addition von Wasserstoff. Aus Zimmtsäure entsteht Hydrozimmtsäure.

4. Aus phenylirten Oxyfettsäuren und halogensubstituirten aromatischen Säuren und Ketoncarbonsäuren durch Reduction.



5. Aus den Phenylalkylketonen entstehen durch Erhitzen mit  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ , Säuren und Säureamide von gleicher Kohlenstoffatomzahl (S. 269).



Kernsynthetische Reactionen. 6a. Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf Arylmagnesiumhaloide (S. 171), aus Phenylmagnesiumjodid entsteht Benzoësäure, aus Benzylmagnesiumchlorid Phenylelessigsäure, 6b. oder von Natrium und  $\text{CO}_2$  auf Brombenzole (Kekulé).

7. Einwirkung von Natrium und Chlorkohlensäureester auf bromirte Kohlenwasserstoffe (Würtz).

8. Schmelzen der Salze der Sulfosäuren mit Natriumformiat.

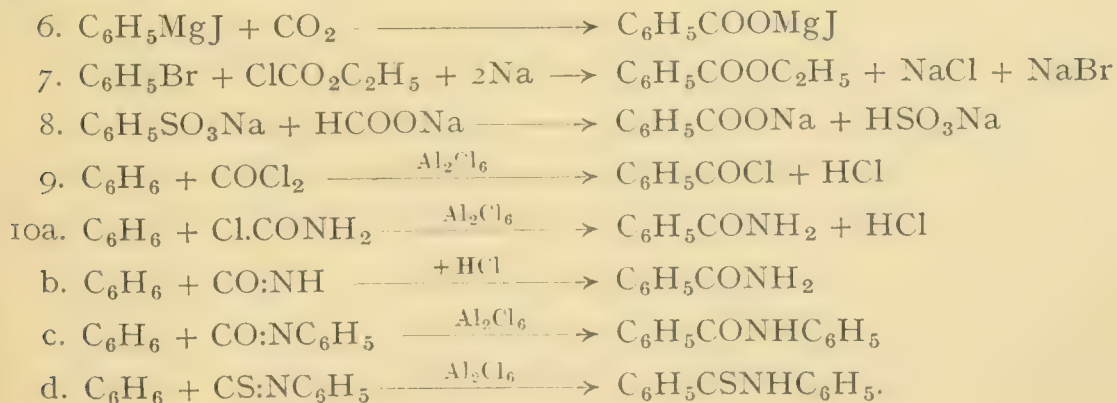
9. Einwirkung von Kohlenoxychlorid auf Benzole bei Gegenwart von Aluminiumchlorid, wobei Säurechloride erhalten werden.

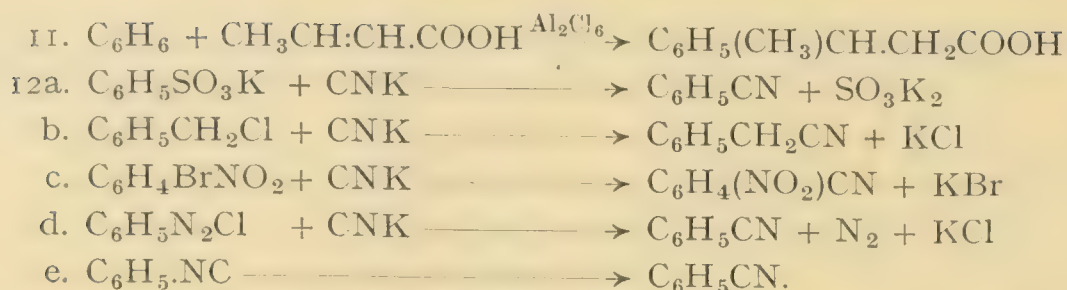
10. Einwirkung a) von Harnstoffchloriden auf Benzole, bei Gegenwart von Aluminiumchlorid: es entstehen Säureamide. Man kann bei dieser Reaction die Harnstoffchloride ersetzen b) durch Cyanursäure oder nascirende Cyansäure und Salzsäure (B. **32**, 1116); c) mit Phenylcyanat entstehen Anilide; d) mit Phenylsenfö: Thioanilide (J. pr. Ch. [2] **59**, 572).

11. Einwirkung von Benzol und Aluminiumchlorid auf aliphatische Lactone oder Olefincarbonsäuren (C. 1908 II, 1100).

12. Durch Synthese der Säurenitrile a) aus den Salzen der Sulfosäuren durch Schmelzen mit Cyankalium, b) aus Phenylalkylchloriden mit Cyankalium, c) aus den Bromnitrobenzolen durch Erhitzen mit Cyankalium, d) aus den Diazosalzen mit Cyankalium und Kupfervitriol, e) aus den Isonitrilen durch Erhitzen für sich. Durch Erhitzen mit Mineralsäuren oder Alkalien werden die Nitrile in die Carbonsäuren umgewandelt.

Kernsynthesen:





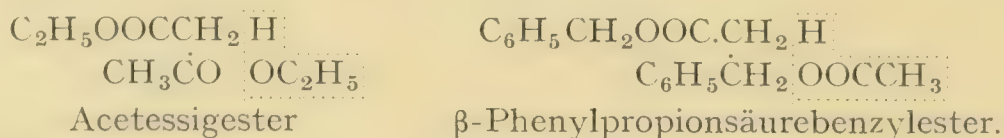
13. Oxydation der auf kernsynthetischem Wege durch Condensation von Aldehyden mit Hippursäure leicht darstellbaren Phenylbrenztraubensäuren (s. d.) mit Wasserstoffsperoxyd (A. **370**, 368):



14. Zersetzung der Einwirkungsproducte von Phenylalkylchloriden, wie Benzylchlorid, auf Natriumacetessigester, also z. B. von Benzylacetessigester durch Alkalien.

15. Zersetzung von Phenylsubstitutionsproducten der Malonsäurereihe, wie Benzylmalonsäure, durch Hitze.

16. Einwirkung von Natrium auf die Acetate, Propionate u. s. w. von Phenylcarbinolen: Benzylacetat giebt dabei Phenylpropionsäurebenzylester, Benzylpropionat giebt  $\beta$ -Phenylbuttersäurebenzylester. Diese Reaction erinnert insofern an die Acetessigestersynthese (s. Bd. I), als sich bei letzterer unter dem Einfluss des Natriums *Alkohol*, bei der vorliegenden Synthese *Essigsäure* abspaltet:



Daneben bilden sich infolge secundärer Reaction ungesättigte Säuren, wie Phenylacrylsäure und Phenylcrotonsäure (A. **193**, 321; **204**, 200):



Vorkommen, Eigenschaften und Verhalten. Theils in freiem Zustand, theils in Form von Verbindungen finden sich aromatische Säuren in Harzen, Balsamen und aetherischen Oelen, auch im Tierorganismus, s. Benzoësäure. Einige treten bei der Fäulniss der Eiweisskörper auf, s. Hydrozimmtsäure (B. **16**, 2313).

Die aromatischen Säuren sind feste krystallinische Verbindungen, die meist unzersetzt sublimiren. Sie sind in Wasser meist schwer löslich und werden daher aus den Lösungen ihrer Salze durch Mineralsäuren gefällt. Durch Einwirkung von Natriumamalgam oder Zinkstaub oder durch electrolytische Reduction (C. 1901 II, 715; B. **39**, 2933; **41**, 4148), können einige zu Aldehyden oder Alkoholen, durch Erhitzen mit conc. HJ-Säure oder mit Jodphosphonium zu Kohlenwasserstoffen reducirt werden. Beim Erhitzen mit Kalk oder besser Natronkalk werden sie unter Abspaltung der Carboxyle in Kohlenwasserstoffe verwandelt (vgl. Methan Bd. I und S. 54).

Aus den Polycarbonsäuren entstehen hierbei zunächst als Zwischenproducte Säuren mit weniger Carboxylen; so entsteht aus Phtalsäure zunächst Benzoësäure und dann Benzol.



Der Wasserstoff des Benzolrestes kann in den aromatischen Säuren ganz in derselben Weise wie in den Kohlenwasserstoffen oder Phenolen, durch Halogene und die Gruppen  $\text{NO}_2$ ,  $\text{SO}_3\text{H}$ ,  $\text{NH}_2$ ,  $\text{OH}$  u. a. m. ersetzt werden. Im Uebrigen sind sie den Fettsäuren ganz ähnlich und bilden entsprechende Derivate durch Veränderung der Carboxylgruppe.

**Benzoësäure**, *Phenylameisensäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ , F.  $120^\circ$ , Kp.  $250^\circ$ , findet sich in freiem Zustand in einigen Harzen, namentlich in der Benzoë, dem Harz einer *Styraxart*, im Drachenblut, dem Harz von *Daemonorops Draco*, ferner im Peru- und Tolubalsam, in denen auch ihr Benzylester vorkommt. Als Hippursäure (S. 275) tritt sie im Harn der Herbivoren auf.

Sie entsteht nach den allgemeinen Bildungsweisen 1. und 2. (S. 264) aus Toluol (B. 36, 1798), Benzylalkohol und Benzaldehyd durch Oxydation, sowie aus allen Kohlenwasserstoffen, Alkoholen, Aldehyden, Ketonen und deren Abkömmlingen, die sich vom Benzol durch Ersatz eines Wasserstoffatoms durch eine einwertige Seitenkette ableiten. Auch durch Oxydation von reinem Benzol entsteht Benzoësäure, was wohl auf die Oxydation von zunächst gebildetem Diphenyl zurückzuführen ist (A. 221, 234). Aus Toluol kann man die Benzoësäure auch so gewinnen, dass man das Toluol in Benzylchlorid umwandelt und dieses oxydirt (s. Darstellung), oder dass man Benzotrichlorid mit Wasser, concentrirter Schwefelsäure, oder wasserfreier Oxalsäure erhitzt. Ferner wird Benzoësäure nach den kernsynthetischen Reactionen 6. bis 10. und 12. aus Benzol, Brombenzol, benzolsulfosaurem Natrium und aus Anilin mittelst des Diazobenzolchlorides oder des Phenylcarbylamins erhalten (S. 265). Uebrigens lässt sich auf Benzol  $\text{CO}_2$  mittelst Aluminiumchlorid unmittelbar übertragen und so Benzoësäure gewinnen.

Geschichte. Die Benzoësäure wurde schon im Anfang des 17. Jahrhunderts aus Benzoë durch Sublimation bereitet. 1775 lehrte Scheele die Benzoësäure mit Kalkmilch der Benzoë entziehen und aus der Lösung ihres Kalksalzes ausfällen. 1832 ermittelten Liebig und Wöhler im Verlaufe ihrer berühmten Arbeit über das Radical Benzoyl die Elementarzusammensetzung der Säure und lehrten ihren Zusammenhang mit Benzaldehyd, sowie die einfachsten Umwandlungsproducte der Säure kennen. Auf den Altmeister Berzelius machte diese Untersuchung einen so tiefen Eindruck, dass er statt Benzoyl für das neue, aus mehr als zwei Elementen bestehende Radical die Namen Proïn oder Orthrin vorschlug, von πρωϊ, der Beginn des Tages oder ὀρθρὸς, die Morgendämmerung, weil nunmehr für die organische Chemie ein neuer Tag anbreche. 1834 erhielt Mitscherlich aus der Benzoësäure durch Destillation mit Kalk das Benzol, was ihn veranlasste, die Benzoësäure als ein Kohlensäurederivat dieses Kohlenwasserstoffs aufzufassen. Seit jener Zeit diene die Benzoësäure besonders nach Aufstellung der Benzoltheorie durch Aug. Kekulé in immer wachsendem Maasse als Ausgangskörper für die Darstellung zahlloser Abkömmlinge; sie ist die am eingehendsten untersuchte Carbonsäure. Erleichtert wird das Studium der Benzoësäureabkömmlinge dadurch, dass die Benzoësäure ihre Krystallisationsfähigkeit auf die Mehrzahl ihrer Abkömmlinge überträgt.

Darstellung. Aus Benzoë durch Sublimation, oder durch Auskochen mit Kalkmilch und Fällen mit Salzsäure. Aus Hippursäure durch Kochen mit Salzsäure. Aus Benzylchlorid durch Kochen mit verdünnter Salpeter-

säure (B. 10, 1275). Aus phtalsaurem Kalk durch Erhitzen mit Kalkhydrat auf 350°. Darstellung durch Hydrolyse von Benzoësulfosäuren (S. 305) s. C. 1899 I, 1173.

**Eigenschaften und Verhalten.** Die Benzoësäure krystallisiert aus heissem Wasser, in dem sie leicht löslich ist, in weissen glänzenden Blättchen. Sie ist leicht sublimierbar und mit Wasserdämpfen flüchtig. In kaltem Wasser ist sie schwer löslich (1 Th. in 640 Th. Wasser von 0°). Ihre Dämpfe riechen eigentümlich und reizen zum Niesen und Husten. Die durch Sublimation von Siambenzoë gewonnene Benzoësäure ist officinell.

Beim Erhitzen mit Kalk zerfällt die Benzoësäure in Benzol und CO<sub>2</sub>. Durch Reduction kann die Benzoësäure in *Tetra-* und *Hexahydrobenzoësäure* (s. d.) umgewandelt werden.

**Salze.** Die Salze der Benzoësäure sind meist in Wasser leicht löslich. Eisenchlorid fällt aus den neutralen Lösungen einen rötlichen Niederschlag von benzoësaurem Eisenoxyd. Kaliumsalz 2C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>K + H<sub>2</sub>O krystallisiert in concentrisch gruppirten Nadeln. Calciumsalz (C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Ca + 3H<sub>2</sub>O bildet glänzende Prismen oder Nadeln. Silbersalz C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>Ag krystallisiert aus heissem Wasser in glänzenden Blättchen, ist in Alkohol sehr schwer löslich (B. 35, 1094).

**Homologe der Benzoësäure.** Man kann die Homologen der Benzoësäure, ähnlich wie die homologen Benzaldehyde und Acetophenone in zwei Gruppen einteilen: in Alkylbenzoësäuren, bei denen die CO<sub>2</sub>H-Gruppe am Benzolkern steht, wie in der Benzoësäure selbst, und in Phenylfettsäuren, bei denen sich die Carboxylgruppe in einer aliphatischen Seitenkette eines Alkylbenzols befindet. Die erstere Gruppe ist der Benzoësäure natürlich mehr verwandt als die zweite Gruppe.

**Alkylbenzoësäuren.** **Toluylsäuren** oder **Methylbenzoësäuren** CH<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H sind isomer mit der *α-Toluylsäure* oder *Phenyllessigsäure* (S. 269). Sie entstehen aus den drei Xylole durch Oxydation mit verdünnter Salpetersäure, ferner aus Brom- und Jodtoluolen nach den kernsynthetischen Methoden 6 und 7, sowie aus den drei Toluidinen nach Methode 12c. Die o-Toluylsäure wird auch aus Phtalid durch Reduction mit Jodwasserstoff (B. 20, R. 378), sowie durch Ringspaltungen von 1,3-Naphtalinderivaten, wie 1,3-Dioxynaphtalin, 1,3-Naphtalindisulfosäure, 1,3-Naphtolsulfosäure durch Schmelzen mit Alkali (B. 29, 1611), die p-Toluylsäure durch Oxydation von Cymol (S. 60) mit verdünnter Salpetersäure gewonnen.

o-Toluylsäure, F. 102°.

m-Toluylsäure, » 110°, Kp. 263°.

p-Toluylsäure, » 186°, » 275°.

Abkömmlinge der Toluylsäuren s. C. 1901 II, 289.

**Aethylbenzoësäuren** C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>COOH. Die drei Isomeren sind bekannt. Die o-Säure wurde durch Reduction von o-Acetophenoncarbonsäure, von Methylphtalid (B. 29, 2533) und von Phtallessigsäure  $\overline{\text{OCO}[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{C}:\text{CHCOOH}}$  mit Jodwasserstoff (B. 10, 2206) und von Chlorvinylbenzoësäure mit Natriumamalgam erhalten (B. 27, 2761): o-, m-, p-Aethylbenzoësäure; F. 68°, 47°, 112° (B. 21, 2830; A. 216, 218).

**Dimethylbenzoësäuren** (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>H. Von diesen ist die Mesitylensäure am wichtigsten. Sie entsteht aus Mesitylen, dem sym-



metrischen oder [1,3,5]-Trimethylbenzol (S. 58) durch Oxydation mit verdünnter Salpetersäure und geht beim Erhitzen mit Kalk in Iso- oder m-Xylol über. Auf diesen Reactionen beruht der Nachweis, dass Isoxylol (S. 58) und seine Oxydationsproducte: die m-Toluylsäure und Isophtalsäure, m-Disubstitutionsproducte des Benzols sind (S. 38). Bei der weiteren Oxydation giebt die Mesitylsäure: *Uvitinsäure* und *Trimesitylsäure*.

- 1,2-Dimethyl-3-benzoësäure, *α-Hemellitssäure*, F. 144° (B. 19, 2518).  
 1,2-Dimethyl-4-benzoësäure, *p-Xylylsäure* . . . » 163° (B. 17, 2374).  
 1,3-Dimethyl-2-benzoësäure . . . . . » 98° (B. 11, 21).  
 1,3-Dimethyl-4-benzoësäure . . . . . » 126° (B. 12, 1968).  
 1,3-Dimethyl-5-benzoësäure, **Mesitylsäure** . . . » 166° (A. 141, 144).  
 1,4-Dimethyl-2-benzoësäure, *Isoxylylsäure* . . . » 132°, Kp. 268° (A. 244, 54).

**Propylbenzoësäuren**  $C_3H_7.C_6H_4CO_2H$ . Es sind o- und p-n-Propyl- und p-Isopropylbenzoësäure bekannt, von denen die p-Isopropylbenzoësäure oder Cuminsäure, das Oxydationsproduct von Cuminol (S. 251) (B. 11, 1790) bemerkenswert ist. Die Cuminsäure entsteht auch bei der Oxydation von Cymol (S. 60) im Tierorganismus. Durch Chromsäure wird die Cuminsäure zu *Terephtalsäure*, durch Kaliumpermanganat zu p-*Oxyisopropylbenzoësäure* und p-*Acetylbenzoësäure* oxydirt.

- o,n-Propylbenzoësäure . . . . F. 58° (B. 11, 1014).  
 p,n-Propylbenzoësäure . . . . » 138° (B. 21, 2231).  
 o-Isopropylbenzoësäure . . . . » 51° (A. 248, 63).

**Cuminsäure**, p-Isopropylb. » 117° (A. 219, 279; B. 20, 860).

**Trimethylbenzoësäuren** sind fünf bekannt. Die Durylsäure entsteht aus Durol, die α-, β- und γ-Isodurylsäure aus Isodurol (B. 27, 3446) durch Oxydation mit verdünnter Salpetersäure, die β-Isodurylsäure oder Mesitylencarbonsäuren auch aus Acetylmesitylen (S. 262) (B. 25, 503):

- 1,2,3-Trimethyl-4-benzoësäure, *Prehnitylsäure*, F. 167°.  
 1,2,3-Trimethyl-5-benzoësäure, *α-Isodurylsäure* » 215°.  
 1,2,4-Trimethyl-5-benzoësäure, *Durylsäure* . . . » 150°.  
 1,2,4-Trimethyl-6-benzoësäure, *γ-Isodurylsäure* » 127°.  
 1,3,5-Mesitylencarbonsäure, *β-Isodurylsäure* . . » 152°.

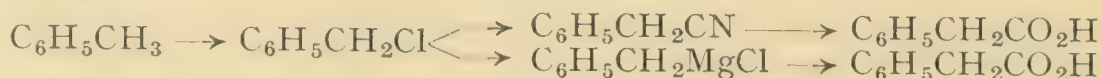
**Tetramethylbenzoësäuren** sind ebenfalls mehrere bekannt: 1,2,3,4-Tetramethyl-5-benzoësäure, F. 165°, das Oxydationsproduct des Pentamethylbenzols (B. 20, 3287); 1,2,3,5-Tetramethyl-6-benzoësäure, *Durolcarbonsäure* (B. 29, 2569); 2,3,5,6-Tetramethylbenzoësäure, F. 127° (B. 29, R. 233).

**Pentamethylbenzoësäure**  $(CH_3)_5.C_6.CO_2H$ , F. 210°, nach Bildungsweise 9 (B. 22, 1221).

**Phenylfettsäuren.** Die wichtigsten Vertreter dieser Gruppe sind die Phenylessigsäure oder α-Toluylsäure, die β-Phenylpropionsäure oder Hydrozimmtsäure und α-Phenylpropionsäure oder Hydratropasäure. Der Auf- und Abbau der Phenylfettsäuren kann auf ähnliche Weise bewirkt werden, wie der Auf- und Abbau der Fettsäuren (s. Bd. I). Für die Gewinnung der Phenylfettsäuren kommen besonders die allgemeinen Bildungsweisen 2., 3., 4., 5., 6., 11., 12b., 13., 14., 15. und 16 (S. 264—266) in Betracht.

**Phenylessigsäure**, *Alphatoluylsäure*  $C_6H_5CH_2CO_2H$ , F. 76°, Kp. 262°. Die Phenylessigsäure entsteht aus Toluol, wie die Essigsäure aus Methan,

indem das Toluol in Benzylchlorid, dieses in Benzylcyanid umgewandelt und letzteres mit Schwefelsäure erwärmt wird (B. **19**, 1950; **20**, 592); oder man verwandelt das Benzylchlorid mittelst Magnesium in aetherischer Lösung in Benzylmagnesiumchlorid und leitet  $\text{CO}_2$  ein (B. **35**, 2523, 2694):



Aus Phenylchloroessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}.\text{CO}_2\text{H}$  (B. **14**, 240), Phenylglycol-säure oder *Mandelsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH}).\text{CO}_2\text{H}$  und Phenylglyoxylsäure  $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CO}.\text{CO}_2\text{H}$  entsteht durch Reduction Phenylessigsäure.

Sie bildet sich ferner beim Erhitzen von Phenylmalonsäure (s. Bildungsweise 15., S. 366) und tritt bei der Fäulniss von Albuminaten auf (B. **12**, 649). Sie wird auch aus Brombenzol, Chloroessigester und Kupfer (B. **2**, 738) und aus Acetophenon beim Erhitzen mit gelbem Schwefelammonium (s. Bildungsweise 5, S. 265), sowie durch Oxydation von Phenylbrenztraubensäure mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  erhalten. Durch Chromsäure wird die Phenylessigsäure zu Benzoösäure oxydirt, durch Chlor in der Hitze geht sie in Phenylchloroessigsäure über, in der Kälte substituiren die Halogene aromatischen Wasserstoff.

**Tolylessigsäuren**, *Alphaxylylsäuren*  $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , aus den drei Xylylbromiden. o-, m- und p-Tolylessigsäure schmelzen bei  $89^\circ$ ,  $61^\circ$  und  $91^\circ$  (B. **20**, 2051; **24**, 3965). p-**Xylylessigsäure**  $(\text{CH}_3)_2[1,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $128^\circ$ , aus Aceto-p-Xylol mit Schwefelammon (C. 1897 II, 411).

**Hydrozimmtsäure**,  $\beta$ -*Phenylpropionsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $47^\circ$ , Kp.  $280^\circ$ , ist isomer mit der  $\alpha$ -Phenylpropionsäure, den drei  $\alpha$ -Xylylsäuren, den drei Aethylbenzoösäuren und den sechs Dimethylbenzoösäuren. Sie entsteht aus Zimmtsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CHCOOH}$  durch Reduction z. B. mit electrolytisch an Hg-Kathode entwickeltem Wasserstoff (C. 1903 II, 107) oder mit Natriumamalgam oder Jodwasserstoff (B. **30**, 1680); aus Phenylaethylmagnesiumbromid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{MgBr}$  und  $\text{CO}_2$  (C. 1904 I, 1493); aus Propiophenon mit gelbem Schwefelammonium; aus Phenylaethylcyanid (A. **156**, 249); aus Benzylacetessigester (B. **10**, 758); aus Benzylmalonsäure (A. **204**, 176) und in Form ihres Benzylesters aus Essigsäurebenzylester mit Natrium (A. **193**, 300) (s. Bildungsweisen 5., 6., 14., 15. und 16., S. 265); ferner durch Fäulniss von Eiweissstoffen (B. **12**, 649). Durch Chromsäure wird sie zu Benzoösäure oxydirt.

Aliphatische Halogensubstitutionsproducte der Hydrozimmtsäure, die leicht aus der Zimmtsäure durch Addition von Halogenwasserstoffsäuren und Halogenen erhalten werden, sind im Anschluss an die Phenylmilchsäure und die Phenylglycerinsäure abgehandelt.

**Hydratropasäure**,  $\alpha$ -*Phenylpropionsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H}$ , Kp.  $265^\circ$ , ist ein mit Wasserdampf flüchtiges Oel. Sie entsteht aus der Atropasäure oder  $\alpha$ -Phenylacrylsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_2).\text{CO}_2\text{H}$  durch Reduction, aus dem Blausäureadditionsproduct des Acetophenons, dem Nitril der Atrolactinsäure durch Jodwasserstoff (A. **250**, 135), aus ihrem Nitril  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CN}$  durch Verseifung.

Höhere Homologe dieser Säuren wurden meist nach folgenden Reactionen erhalten: 1. Durch Reduction von homologen Zimmtsäuren (s. d.), die leicht durch die Perkin'sche Reaction aus aromatischen Aldehyden dargestellt werden können. 2. Durch Reduction von homologen



Mandelsäuren, die man aus homologen Phenylglyoxyssäuren gewinnt, den Producten der Oxydation homologer Acetylbenzole mit Kaliumpermanganat. 3. Aus den Alkylphenylketonen mit gelbem Schwefelammonium. 4. Aus alkylierten Benzylcyaniden, die durch Einwirkung von Halogenalkylen auf Natriumbenzylcyanid entstehen. 5. Durch Einwirkung von Benzol und Aluminiumchlorid auf aliphatische Laktone und Olefincarbonsäuren.

$\gamma$ -Phenylbuttersäure  $C_6H_5CH_2CH_2CH_2COOH$ , F.  $51,7^\circ$ , wird durch Reduction von Phenylbutyrolacton oder von Phenylcrotonsäure (C. 1899 I, 792) aus  $\omega$ -Brompropylbenzol, Mg und  $CO_2$  (B. 43, 1233) sowie aus Phenylpropylketon mit  $(NH_4)_2S$  erhalten (J. pr. Ch. [2] 80, 197).  $\beta$ -Phenylbuttersäure  $C_6H_5(CH_3)CH.CH_2.COOH$ , F.  $39^\circ$ , entsteht 1. durch Reduction von  $\beta$ -Methylzimmtsäure (B. 40, 1595); 2. aus Crotonsäure, Benzol und  $Al_2Cl_6$  (C. 1908 II, 1100); 3. aus Phenylisopropylketon mit  $(NH_4)_2S$ ; 4. aus dem Additionsproduct von  $CH_3MgJ$  an Benzalmalonester (s. d.) durch Abbau (C. 1905 II, 1023).  $\alpha$ -Phenylisobuttersäure  $C_6H_5C(CH_3)_2COOH$ , F.  $78^\circ$ , Kp.<sub>10</sub>  $150-155^\circ$ , aus Benzol, Aluminiumbromid und  $\alpha$ -Bromisobuttersäure (C. 1899 II, 1047),  $\beta$ -Phenylisobuttersäure, Benzylmethylelessigsäure  $C_6H_5CH_2CH(CH_3)COOH$ , F.  $37^\circ$ , Kp.  $272^\circ$ , wird mittelst ihres Chininsalzes in optisch active Componenten gespalten (C. 1902 I, 661).  $\delta$ -Phenylvaleriansäure  $C_6H_5(CH_2)_4COOH$ , F.  $59^\circ$ , durch Reduction von Phenylcumalin (s. d.) mit Jodwasserstoffsäure (B. 29, 1675, R. 14).

$\alpha$ -Phenylisovaleriansäure  $(CH_3)_2CH.CH(C_6H_5)COOH$ , F.  $59^\circ$  und  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -phenylbuttersäure  $CH_3CH(C_6H_5)CH(CH_3)COOH$ , F.  $132^\circ$ , aus Isopropylidenessigsäure bez. Tiglinsäure mit Benzol und  $Al_2Cl_6$  (C. 1908 II, 1100),  $\alpha$ -Methyl- $\gamma$ -phenylbuttersäure  $C_6H_5CH_2CH_2CH(CH_3)COOH$ , F.  $67^\circ$ , aus Phenylisobutylketon und  $(NH_4)_2S$  (J. pr. Ch. [2] 80, 198).

## Abkömmlinge der aromatischen Monocarbonsäuren.

Die Abkömmlinge der Benzoësäure und ihrer Homologen zerfallen in zwei Gruppen. Die erste Gruppe umschliesst die durch Veränderung des Carboxyls entstehenden Verbindungen (vgl. Essigsäure Bd. I), die zweite Gruppe die aromatischen Substitutionsproducte mit Ausnahme der Phenolmonocarbonsäuren. Die erste Gruppe zerfällt in A. die Benzoylverbindungen; B. die Benzenylverbindungen und die Orthobenzoësäurederivate. Die Chemie keiner anderen Carbonsäure ist so reich entwickelt wie die der Benzoësäure.

### A. Benzoylverbindungen.

**1. Ester der einbasischen aromatischen Säuren.** Die Benzoësäureester der Alkohole und Phenole kann man auf ähnliche Weise darstellen wie die Essigester, und wie die letzteren dienen sie häufig zur Bestimmung der Zahl der alkoholischen Hydroxylgruppen einer Verbindung. Man erhält sie 1. durch Einwirkung von Salzsäure auf eine alkoholische Benzoësäurelösung. Bei den substituirten Benzoësäuren zeigt sich folgende Gesetzmässigkeit: Orthosubstituirte Säuren werden langsamer esterificirt als die m- und p-substituirten (Z. physik. Ch. 24, 221). Bei den Di-orthosubstituirten Säuren, wie Mesitylencarbonsäure, 2,6-Dibrom-, 2,4,6-Tribrom-, 2,4,6-Trinitrobenzoësäure verläuft die Esterbildung beim Kochen mit Alkohol und Salzsäure im allgemeinen so langsam, dass sie praktisch als nicht esterificirbar angesehen werden können (B. 28, 1468; 29, 1399, 2301; 33, 2026; 42, 317; C. 1901 II, 1117). Dagegen gelingt die Esterificirung dieser Säuren

leicht durch Erhitzen derselben mit Alkohol, auch ohne Katalysator, auf 180–200° (Z. physik. Ch. **66**, 275). Glatt erhält man die Ester dieser Säuren auch 2. aus den Silbersalzen mit Halogenalkylen oder aus den Alkalisalzen mit Dimethylsulfat, 3. durch Behandlung mit Diazomethan (B. **31**, 501). Ferner entstehen die Ester der Benzoësäure 4. durch Einwirkung von Benzoylchlorid oder Benzoësäureanhydrid auf Alkohole, Alkoholate, Phenole, Phenolate. Zur Ausführung dieser Reaction ist es häufig zweckmässig, Benzoylchlorid auf die Pyridinlösung der Alkohole oder Phenole einwirken zu lassen (A. **301**, 95) oder man schüttelt die wässerig-alkalischen Lösungen mit Benzoylchlorid (Baumann, B. **19**, 3218); auf diese Weise sind auch Benzoylaether der Polyalkohole, Polyoxyaldehyde, z. B. der Glucosen u. a. m. erhalten worden, die dabei meist vollkommen benzoylirt werden (B. **22**, R. 668).

**Benzoësäuremethylester**, Kp. 199°. **Aethylester**, Kp. 213°. **n-Propylester**, Kp. 229°. **n-Butylester**, Kp. 247°. **Glycoldibenzoat**, F. 73° (B. **23**, 2498). **Glycerintribenzoat**, F. 76° (B. **24**, 779; C. 1902 I, 1224). **Erythrittribenzoat**, F. 187°. **Mannithexabenzoat**, F. 124°. **Glucosepentabenzoat**, F. 179°.

**Methylendibenzoat**  $\text{CH}_2(\text{OCOC}_6\text{H}_5)_2$ , F. 96°, durch Erhitzen von Benzoylchlorid mit Trioxymethylen und Chlorzink, wobei als Zwischenproduct  $\text{Cl}\cdot\text{CH}_2\text{OCOC}_6\text{H}_5$  auftritt (C. 1901 II, 396, 682).

**Benzoylglycolsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{OCH}_2\text{COOH}$ , grosse Prismen, aus Hippursäure mit salpetriger Säure. **Benzoësäurephenylester**, F. 71°, Kp. 314° (A. **210**, 255; B. **24**, 3685). **Benzylester**, F. 20°, Kp. 323° (B. **20**, 647) findet sich im Perubalsam (A. **152**, 130). Benzoylverbindungen homologer Phenole s. S. 190, 210, 212, 215.

**o-, m-, p-Toluylsäuremethylester**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$ , Kp. 213°. Kp. 221°, F. 34° (C. 1901 II, 290).

**Phenyllessigsäureaethylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ , Kp. 226°, aus Benzylcyanid (S. 279), Alkohol und Salzsäure (A. **296**, 361). **Phenylester**, F. 38°, Kp. 15 180°. Der Phenyllessigsäureester addirt sich unter der Einwirkung von Natriumaethylat ähnlich wie der Malonester an  $\alpha,\beta$ -ungesättigte Ketone und Säureester (B. **42**, 4496). Mit Aethylnitrat und Kaliumaethylat liefert er Phenylnitroessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NO}_2)\text{CO}_2\text{R}$ , der leicht unter Abspaltung der Carboxaethylgruppe und Bildung von Phenylnitromethan (S. 239) zerfällt. Mit Aethylnitrit und Kaliumaethylat entsteht Isonitrosophenyllessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOH})\text{CO}_2\text{R}$  (B. **42**, 1930).  **$\beta$ -Phenylpropionsäureaethylester**, Kp. 248°.

**2. Aromatische Säurehaloide oder Haloïdanhydride der aromatischen Säuren.** Die Bildungsweisen dieser Verbindungen sind ganz ähnliche wie die der entsprechenden Fettkörper (s. Bd. I).

**Benzoylchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{COCl}$ , F.  $-1^\circ$ , Kp. 198°, isomer mit den gechlorten Benzaldehyden  $\text{Cl}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}$ , ist eine stechend riechende Flüssigkeit. Es entsteht aus Benzoësäure, Phosphorpentoxyd und Salzsäure (B. **2**, 80), Benzaldehyd und Chlor, Natriumbenzoat und Phosphoroxychlorid, Benzoësäure und Phosphorpentachlorid. Nur für die Gewinnung von Benzolcarbonsäurechloriden anwendbar ist die Einwirkung von Phosgen oder Oxalylchlorid (B. **41**, 3566) und Aluminiumchlorid auf Benzolkohlenwasserstoffe, ferner von wasserfreier Oxalsäure auf Benzotrichlorid (A. **226**, 20).

Mit Antimonchlorid vereinigt sich Benzoësäure zu  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}\cdot\text{SbCl}_5$ , F. 71°, welches beim Erhitzen Benzoylchlorid giebt (B. **35**, 1117).



Die Geschichte des Benzoylchlorids, des zuerst entdeckten Carbon säurechlorides, wurde schon bei den Fettsäurechloriden (s. Bd. I) besprochen. Leicht zugänglich und von grosser Reactionsfähigkeit, ist das Benzoylchlorid eine der am häufigsten zu Reactionen verwendeten Kohlenstoffverbindungen.

o-, m-, und p-Toluylchlorid, Kp.  $212^{\circ}$ ,  $220^{\circ}$  und Kp.<sub>10</sub>  $95^{\circ}$ . Phenyl-essigsäurechlorid  $C_6H_5CH_2COCl$ , Kp.<sub>17</sub>  $102^{\circ}$  (B. **20**, 1389).

Benzoylbromid  $C_6H_5COBr$ , F.  $0^{\circ}$ , Kp.  $218^{\circ}$ , aus Benzoësäure und Phosphortribromid (B. **14**, 2473). Benzoyljodid, F.  $3^{\circ}$ , Kp.<sub>14</sub>  $117^{\circ}$ , aus Benzoylchlorid und Jodkalium (B. **3**, 266) oder Jodmagnesium (C. 1909 II, 1132). Benzoylfluorid, Kp.  $145^{\circ}$ , aus Benzoylchlorid und AgFl.

Das in seinen Eigenschaften den Halogenanhydriden der Benzoësäure ähnliche Benzoylazimid oder Stickstoffbenzoyl wird weiter unten im Anschluss an das Benzoylhydrazin abgehandelt.

An die Säurehaloide oder Haloïdanhydride schliessen sich die gemischten Anhydride der aromatischen Säuren mit anderen anorganischen Säuren.

Benzoylnitrat  $C_6H_5COONO_2$ , hellgelbes Oel, entsteht durch Umsetzung von Benzoylchlorid mit Silbernitrat bei tiefen Temperaturen. Beim Erhitzen zerfällt es in Stickoxyde und Benzoësäureanhydrid; durch Wasser wird es in Benzoësäure und Salpetersäure zerlegt. Aromatischen Substanzen gegenüber wirkt es als Nitrirungsmittel (B. **39**, 3798).

Benzoylnitrit  $C_6H_5COONO$ , unbeständiges Oel, aus benzoësaurem Silber und Nitrosylchlorid (C. 1904 II, 511).

Benzoësäureborsäureanhydrid  $(C_6H_5COO)_3B$ , F.  $145^{\circ}$ , durch Erhitzen von Benzoësäure mit Essigsäure-borsäureanhydrid (B. **36**, 2224).

Benzoësäurearsenigsäureanhydrid  $(C_6H_5COO)_3As$ , F.  $155^{\circ}$ , beim Schmelzen von Benzoësäure mit Essigarsenigsäureanhydrid (C. 1906 I, 21).

**3. Säureanhydride.** Benzoësäureanhydrid  $(C_6H_5CO)_2O$ , F.  $42^{\circ}$ , Kp.  $360^{\circ}$ , entsteht aus Benzoylchlorid und Natriumbenzoat oder Silberbenzoat; aus Benzoylchlorid und Benzotrichlorid beim Erwärmen mit wasserfreier Oxalsäure; aus Benzoylchlorid mit Bleinitrat (B. **17**, 1282) oder Natriumnitrit (B. **24**, R. 371) und aus Benzotrichlorid mit conc. Schwefelsäure (B. **12**, 1495). Gemischte Anhydride erhält man aus Benzoësäure mit Säureanhydriden oder Säurechloriden und Pyridin oder Chinolin (C. 1901 I, 347; B. **42**, 3483): Essigbenzoësäureanhydrid  $C_6H_5COOCOCH_3$ , F.  $10^{\circ}$ , Kp.<sub>17</sub>  $125-140^{\circ}$ , zerfällt beim Erhitzen in Essigsäure- und Benzoësäureanhydrid. Benzoëkohlen säureanhydrid  $(C_6H_5COO)_2CO$ , Oel, aus Benzoësäure,  $COCl_2$  und Pyridin, entwickelt schon bei gewöhnlicher Temperatur  $CO_2$ .

o- und p-Toluylsäureanhydrid, F.  $37^{\circ}$  und  $95^{\circ}$ . Phenyllessigsäureanhydrid  $(C_6H_5CH_2CO)_2O$ , F.  $72^{\circ}$  (B. **20**, 1391).

**4. Säurehyperoxyde.** Benzoylsuperoxyd  $(C_6H_5CO)_2O_2$ , F.  $110^{\circ}$ , verpufft beim Erhitzen. Es entsteht aus Benzoylchlorid und Baryumhyperoxyd, oder aus Benzoylchlorid, Wasserstoffsuperoxyd und Natronlauge (B. **27**, 1511; **29**, 1727; **30**, 2003; **33**, 1043). Versetzt man eine aetherische Lösung von Benzoylsuperoxyd mit Natriumalkoholat, so entsteht neben Benzoësäureester Benzoylwasserstoffsuperoxydnatrium:  $(C_6H_5CO)_2O_2 \xrightarrow{NaOC_2H_5} C_6H_5COOC_2H_5 + C_6H_5COONa$ ; aus letzterem wird schon durch Kohlensäure

Benzoylwasserstoffsuperoxyd  $C_6H_5COOOH$ , F.  $41-43^{\circ}$ , abgeschieden, welches dem Wasserstoffsuperoxyd sehr ähnlich ist. Ein Gemisch von Benzoylwasserstoffsuperoxyd und Benzaldehyd giebt glatt 2 Mol. Benzoësäure. Wahrscheinlich bildet es sich auch in erster Phase bei der Autoxydation

des Benzaldehydes an der Luft (S. 250); ein Gemisch von Benzaldehyd und Essigsäureanhydrid bildet durch Einwirkung des Luftsauerstoffs **Benzoylacetylsuperoxyd**  $C_6H_5COOOCOCH_3$ , F.  $38^\circ$ , durch Acetylierung des zunächst gebildeten Benzoylwasserstoffsuperoxyds (B. **33**, 1569; C. 1902 I, 930).

**5. Thiosäuren und Bithiosäuren** (s. Bd. I). **Thiobenzoësäure**  $C_6H_5COSH$ , F.  $24^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Benzoylchlorid auf alkoholisches Schwefelkalium, sowie aus Phenylmagnesiumbromid mit COS neben Triphenylcarbinol (B. **36**, 1010). **Thio-p-toluylsäure**  $CH_3C_6H_4COSH$ , F.  $41^\circ$ . **Benzoylsulfid**, *Thiobenzoësäuresulfanhydrid*  $(C_6H_5CO)_2S$ , F.  $48^\circ$ , aus 2 Mol. Benzoylchlorid mit 1 Mol. Natriumsulfid (B. **40**, 2862). **Benzoyldisulfid**  $(C_6H_5CO)_2S_2$ , F.  $130^\circ$ , bildet sich aus Thiobenzoësäure bei der Oxydation in aetherischer Lösung durch den Sauerstoff der Luft (A. **115**, 27), oder aus deren Salzen durch Oxydation mit Ferridcyankalium (B. **40**, 2862). Thio-benzamide und -anilide (s. S. 281, 282).

**Dithiobenzoësäure**, *Phenylcarbithiosäure*  $C_6H_5CSSH$ , schweres, violett-rotes zersetzliches Oel, wird aus Benzotrithlorid mit alkoholischem Schwefelkalium (A. **140**, 240), aus Phenylmagnesiumbromid und  $CS_2$  (B. **39**, 3219), sowie durch Einwirkung von Wasserstoffpersulfid und Chlorzink auf Benzaldehyd (C. 1909 II, 1780) erhalten. Methylester, Kp.<sub>22</sub>  $155^\circ$ , Aethylester, Kp.<sub>19</sub>  $167^\circ$ , leuchtend rote Oele. **Blei-Salz**, purpurrote Blättchen, F.  $204,5^\circ$ . Die Alkalisalzlösung giebt durch Oxydation mit Jod **Thiobenzoyldisulfid**  $(C_6H_5CS)_2S_2$ , F.  $117^\circ$ , dunkelrote Nadeln. **Dithiophenyllessigsäure**, *Benzylcarbithiosäure*,  $C_6H_5CH_2CSSH$ , rotgelbes Oel, aus Benzylmagnesiumchlorid mit  $CS_2$ . **Blei-Salz**, F.  $149^\circ$ , goldgelbe Nadeln. **Phenylthioacetyldisulfid**  $(C_6H_5CH_2.CS)_2S_2$ , F.  $78^\circ$  (B. **39**, 3227).

**Phenyl-p-tolylyketosulfon**,  $C_6H_5CO.SO_2C_6H_4CH_3$  aus Benzoylchlorid und toluolsulfinsaurem Natrium, bildet ein Hydrat, F.  $80^\circ$  (C. 1899 II, 719).

**6. Säureamide.** Bei den Fettsäureamiden wurden bereits die allgemeinen Bildungsweisen und das Verhalten der Carbonsäureamide besprochen und darauf hingewiesen, dass man für die Carbonsäureamide zwei Constitutionsformeln in Betracht zu ziehen hat; für Benzamid:



Von der zweiten Formel leiten sich die Imidoäther ab (vgl. Benzamidsilber). Zu den bei den Fettsäureamiden mitgetheilten Bildungsweisen kommt bei den Benzolcarbonsäureamiden die Entstehung durch Einwirkung von Aluminiumchlorid auf aromatische Kohlenwasserstoffe und Harnstoffchloride (S. 265).

**Benzamid**  $C_6H_5.CONH_2$ , F.  $130^\circ$ , Kp.  $288^\circ$ , entsteht 1. durch Einwirkung von gasförmigem oder wässrigem Ammoniak oder von Ammoniumcarbonat auf Benzoylchlorid (s. Tribenzamid); 2. aus Benzoësäureester und Ammoniak; 3. durch Erhitzen von Benzoësäure und Rhodanammium auf  $170^\circ$  (A. **244**, 50); 4. durch Verseifen von Benzonitril mit der geeigneten Menge alkoholischem Kali (C. 1900 I, 257); 5. aus Harnstoffchlorid, Benzol und  $AlCl_3$  (A. **244**, 50). Es ist in heissem Wasser, Alkohol und Aether leicht löslich.

**Benzamidnatrium**  $C_6H_5.CONHNa$  oder  $C_6H_5C(:NH)ONa$ , aus Benzamid mit Natrium in Benzollösung, setzt sich mit Säureestern beim Erhitzen zu gemischten Diacylimiden um (B. **23**, 3038; C. 1900 II, 190; 1903 I, 157). **Benzamidsilber**  $C_6H_5CO.NHAg$  oder  $C_6H_5C(:NH)OAg$ , aus einer wässrigen Benzamidlösung. Silbernitrat und der berechneten Menge Natronlauge.



Weisses krystallinisches Pulver. Mit Jodaethyl geht es in Benzimidooethyl-äther (S. 282) über (B. **23**, 1550).

**Dibenzamid**  $(C_6H_5CO)_2NH$ , F.  $148^{\circ}$ , aus Benzonitril mit rauch. Schwefelsäure, oder Benzoylchlorid und Benzonitril mit Aluminiumchlorid. Durch Destillation unter 15 mm Druck spaltet sich das Dibenzamid in Benzonitril und Benzoësäure (B. **21**, 2389). **Dibenzamidnatrium**  $(C_6H_5CO)_2NNa$ , weisses glänzendes Pulver, aus Dibenzamid in Xylol mit Natrium.

**Tribenzamid**  $(C_6H_5CO)_3N$ , F.  $202^{\circ}$ , aus Dibenzamidnatrium mit Benzoylchlorid in Aether und neben Benzamid und Dibenzamid bei der Einwirkung von Benzoylchlorid auf Ammoniumcarbonat (B. **25**, 3120).

**Benzoylchloramid**  $C_6H_5CONHCl$ , F.  $113^{\circ}$ . **Benzoylbromamid**, F.  $170^{\circ}$  u. Z., **Dibenzamidchlorid**  $(C_6H_5CO)_2NCl$ , F.  $89^{\circ}$  (C. 1902 II, 359).

**Methyl- und Dimethylbenzamid**  $C_6H_5CON(CH_3)_2$ , F.  $78^{\circ}$  und  $41^{\circ}$ . **N-Methylolbenzamid**  $C_6H_5CO.NH.CH_2OH$ , F.  $106^{\circ}$ , entsteht aus Benzamid und Formaldehyd unter der Einwirkung alkalischer Condensationsmittel, zerfällt beim Erhitzen für sich oder in wässriger Lösung leicht wieder in seine Componenten. Durch Chromsäure wird es zum **Formylbenzamid**  $C_6H_5CONHCHO$ , F.  $120^{\circ}$ , oxydirt. Letzteres giebt mit Phenylhydrazin *2,5-Diphenyltriazol* (s. d.) (A. **343**, 223). **Benzoylbenzylamin**  $C_6H_5CO.NH.CH_2C_6H_5$ , F.  $105^{\circ}$  (B. **26**, 2273).

**Benzanilid**, *Phenylbenzamid*  $C_6H_5CO.NHC_6H_5$ , F.  $160^{\circ}$ , bildet sich bei der Einwirkung von Benzoylchlorid auf Anilin, von Aluminiumchlorid auf Phenylisocyanat und Benzol (S. 265), durch Erhitzen von Benzamid mit Brombenzol und Kupfer (B. **39**, 1692), sowie beim Erwärmen von Benzophenonoxim  $(C_6H_5)_2C:N.OH$  mit conc. Schwefelsäure, Acetylchlorid, oder salzsäurehaltigem Eisessig auf  $100^{\circ}$ , oder mit Eisessig allein auf  $180^{\circ}$  (B. **20**, 2581). **Benzanilidnatrium** s. C. 1900 II, 190. Beim Kochen mit Schwefel geht Benzanilid in *Benzenylamidothiophenol* oder *μ-Phenylbenzothiazol* (S. 206) über. o-, m-, p-**Benzoyltoluid**  $C_6H_5CONH.C_6H_4CH_3$ , schmelzen bei  $131^{\circ}$ ,  $125^{\circ}$  und  $158^{\circ}$ .

**Diphenylbenzamid**  $C_6H_5CO.N(C_6H_5)_2$ , F.  $177^{\circ}$ , aus Diphenylamin und Benzoylchlorid sowie aus Diphenylharnstoffchlorid: 1. durch Condensation mit Benzol und Aluminiumchlorid (B. **20**, 2119), 2. durch Erhitzen mit Benzoësäure in Pyridinlösung (B. **41**, 636).

**Methylendibenzamid**, *Hipparaffin*  $CH_2(NH.CO.C_6H_5)_2$ , F.  $221^{\circ}$ , entsteht aus Hippursäure bei der Oxydation mit  $PbO_2$  und verd.  $SO_4H_2$  oder verd.  $NO_3H$ , ferner aus Formaldehyd, Benzonitril und Salzsäure (B. **25**, 311), oder beim Kochen von Benzamid mit Formaldehyd und verdünnter Schwefelsäure (A. **343**, 226). **Aethylidendibenzamid**  $CH_3CH(NHCOC_6H_5)_2$ , F.  $204^{\circ}$  (B. **7**, 159), **Aethylendibenzamid**  $C_6H_5CO.NH.CH_2.CH_2.NH.CO.C_6H_5$ , F.  $249^{\circ}$ , giebt beim Erhitzen für sich oder mit Salzsäure Aethylenbenzenylamidin unter Abspaltung von Benzoësäure (B. **21**, 2334).

**Benzoylisocyanat**, *Carbonylbenzamid*  $C_6H_5CON:CO$ , F.  $26^{\circ}$ , Kp.<sub>10</sub>  $88^{\circ}$ , aus Silbercyanat und Benzoylchlorid, giebt mit Wasser Dibenzoylharnstoff, mit Alkohol Benzoylurethan  $C_6H_5CONH.CO_2C_2H_5$ , F.  $111^{\circ}$  (B. **36**, 3218).

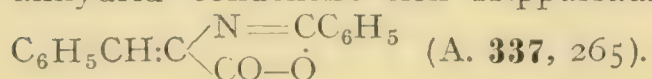
**Hippursäure**, *Benzoylglycocoll*  $C_6H_5CO.NH.CH_2CO_2H$ , F.  $187^{\circ}$ , findet sich in beträchtlicher Menge im Harn der Pflanzenfresser, im Kuh- und Pferdeharn (ἵππος Pferd, οὐρον Harn), in geringer Menge tritt sie auch im Menschenharn auf. Benzoësäure, Zimmtsäure, Toluol werden im Tierkörper in Hippursäure umgewandelt. Sie entsteht 1. aus Benzamid und Monochloressigsäure, 2. aus Benzoylchlorid und Glycocollsilber (B. **15**, 2740), 3. aus Glycocoll, Benzoylchlorid und Natronlauge (B. **19**,

R. 307), 4. aus Glycocoll und Benzoësäureanhydrid beim Erhitzen (B. 17, 1662).

Geschichte. 1829 erkannte Liebig in der Hippursäure eine von der Benzoësäure verschiedene Verbindung und gab ihr, um an ihr Vorkommen zu erinnern, den Namen Hippursäure. 1839 stellte Liebig die Zusammensetzung der Hippursäure fest. 1846 lehrte Dessaignes die Hippursäure durch Kochen mit starken Alkalien oder Säuren in Glycocoll und Benzoësäure spalten (J. pr. Ch. [1] 37, 244). Strecker wandelte 1848 die Hippursäure mit salpetriger Säure in Benzoylglycolsäure um (A. 68, 54) und 1853 stellte Dessaignes die Hippursäure synthetisch dar aus Benzoylchlorid und Glycocollzink (A. 87, 325).

Die Hippursäure krystallisirt in rhombischen Säulen, löst sich in 600 T. kalten Wassers, leicht in heissem Wasser und in Alkohol. Durch langes Kochen mit Natronlauge, rascher durch Mineralsäuren, wird sie in Glycocoll und Benzoësäure zerlegt.

Andere Umwandlungen der Hippursäure vgl. *Hipparaffin* (S. 275), *Benzoylglycolsäure* (S. 272). Mit Benzaldehyd, Natriumacetat und Essigsäureanhydrid condensirt sich Hippursäure zu *Benzoylamidozimmtsäureanhydrid*



**Silbersalz**  $\text{C}_9\text{H}_8\text{NO}_3\text{Ag}$ . **Aethylester**, F.  $60^\circ$  (J. pr. Ch. [2] 15, 247), geht mit  $\text{PCl}_5$  (2 Mol.) in *Hippuroflavin*  $\text{C}_{18}\text{H}_{10}\text{O}_4\text{N}_2$ , citronengelbe Krystalle, (B. 21, 3321; 26, 2324; A. 312, 81), mit Benzaldehyd und Natriumacetat in *Benzoylamidozimmtsäureester* über (A. 275, 12). **Phenylester**, F.  $104^\circ$ , liefert mit  $\text{POCl}_3$  gekocht den *Anhydrohippursäurephenylester*, F.  $42^\circ$  (B. 26, 2641). Mit Ameisensäureester und Natriumaethylat condensirt der Hippursäureaethylester sich zum **Formylhippursäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.NH.CH(CHO)CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , der durch Natriumamalgam zum **Benzoylserinester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.NH.CH(CH}_2\text{OH)CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $80^\circ$ , reducirt wird. Letzterer wird durch  $\text{S O}_4\text{H}_2$  in Benzoësäure und *i-Serin* gespalten; mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  geht er in **Benzoylcysteinester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH.CH(CH}_2\text{SH)CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $185^\circ$ , über, aus dem durch Verseifen mit conc. Salzsäure *i-Cystein* bez. dessen Oxydationsproduct, das *i-Cystin* erhalten wird (vgl. Bd. I und A. 337, 236).

**Hippursäurenitril**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONHCH}_2\text{CN}$ , F.  $144^\circ$ , aus Amidoacetonitril, Benzoylchlorid und Natronlauge (B. 36, 1646). **Hippurylhydrazin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.NHCH}_2\text{CO.NH.NH}_2$ , F.  $162^\circ$ , aus Hippursäureaethylester und Hydrazin, vgl. *Hippurylphenylbuzylen* (S. 167) und *Hippurazid* (S. 278) (B. 29, R. 181).

**Benzoylalanin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH.CH(CH}_3\text{)COOH}$ , F.  $166^\circ$ , und **Benzoyl- $\alpha$ -amidoisobuttersäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONHC(CH}_3\text{)}_2\text{COOH}$ , F.  $198^\circ$ , gehen beim Erwärmen mit Essigsäureanhydrid leicht in laktonartige Anhydride über:

**Benzoylalaninanhydrid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{N} \begin{cases} \text{---} \\ \text{O}-\text{CO} \end{cases} \text{CH(CH}_3\text{)}$ , F.  $39^\circ$ , und **Benzoyl- $\alpha$ -amidoisobuttersäureanhydrid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{N} \begin{cases} \text{---} \\ \text{O}-\text{CO} \end{cases} \text{C(CH}_3\text{)}_2$ , F.  $34^\circ$  (vgl. die analog constituirten Acylanthranilsäuren).

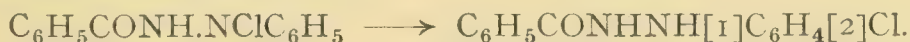
Durch Ammoniak, Anilin, Salzsäure wird der Laktonring gesprengt unter Bildung der Amide, Anilide und Chloride der betreffenden Benzoylamidosäuren. Mit  $\alpha$ -Amidosäuren vereinigen sie sich in analoger Weise zu benzoylirten Dipeptiden, z. B. Benzoylalaninylglycocoll  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH.CH(CH}_3\text{)CONHCH}_2\text{COOH}$ , Benzoylalaninylalanin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH.CH(CH}_3\text{)CONH.CH(CH}_3\text{)COOH}$  etc. (J. pr. Ch. [2] 81, 49, 473).

**Benzoylasparaginsäure** s. B. 43, 661.



**7. Säurehydrazide.** **Benzoylhydrazin**  $C_6H_5CONHNH_2$ , F.  $112^0$ , aus Benzoësäureester und Hydrazinhydrat oder durch Erhitzen von benzoësaurem Hydrazin (B. **35**, 3240); in alkalischer Lösung erleidet das Benzoylhydrazin eine Selbstreduction, indem zunächst Benzalbenzoylhydrazin  $C_6H_5CONHN:CHC_6H_5$  (s. u.) und weiterhin Benzalazin (S. 252) entsteht (B. **33**, 2561). Mit Ueberschuss von Benzoëster bildet Hydrazin: sym. **Dibenzoylhydrazin**  $(C_6H_5CO.NH)_2$ , F.  $238^0$ , das auch durch Einwirkung von Benzoylchlorid auf alkalische Hydrazinlösungen entsteht (C. 1899 I, 1240). Es giebt beim Kochen mit alkoholischem Kali ein Kaliumsalz  $(C_6H_5CO)_2N_2HK$ ; das entsprechende Silbersalz liefert mit Jod: **Azodibenzoyl**  $(C_6H_5CO)_2N_2$ , F.  $118^0$  (B. **33**, 1769). **Tri- und Tetrabenzoylhydrazin**, F.  $206^0$  und  $238^0$ , erhält man durch weitere Benzoylirung von Dibenzoylhydrazin (C. 1904 II, 97).

Sym. **Benzoylphenylhydrazin**, F.  $168^0$  (B. **19**, 1203), wird durch Oxydation mit Quecksilberoxyd oder salpetriger Säure in **Benzoylazobenzol**  $C_6H_5CON_2C_6H_5$ , rote Prismen, F.  $80^0$ , übergeführt (C. 1909 II, 804); letzteres giebt mit HCl ein Additionsproduct, das sich in **o-Chlorphenylbenzoylhydrazin** umlagert (B. **30**, 319):

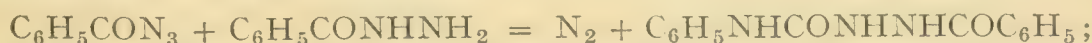


as-**Benzoylphenylhydrazin**, F.  $70^0$  (B. **26**, 945, R. 816). **Dibenzoylphenylhydrazin**  $C_6H_5.CO.N(C_6H_5).NHCOC_6H_5$ , F.  $177^0$ . **Benzalbenzoylhydrazin**  $C_6H_5CO.NHN:CHC_6H_4$ , F.  $203^0$ , aus Benzoylhydrazin und Benzaldehyd oder aus Benzalazin (S. 252) mit Benzoylchlorid (C. 1900 I, 334).

Das entsprechende Silbersalz  $C_6H_5CONAgN:CHC_6H_5$ , geht mit Jod in *Diphenylfurodiazol*  $C_6H_5C \begin{matrix} \diagup N.N \\ \diagdown O \end{matrix} CC_6H_5$ , mit Benzoylchlorid in *Diphenylbenzoyldihydrofurodiazol*  $C_6H_5C \begin{matrix} \diagup N-N.COC_6H_5 \\ \diagdown O-CH.C_6H_5 \end{matrix}$  über (J. pr. Ch. [2] **70**, 393).

**Phenyllessigsäurehydrazid**, F.  $116^0$ . **Hydrozimmtsäurehydrazid**, F.  $103^0$ .

**8. Acidylazide.** **Benzoylazid**, *Stickstoffbenzoyl*  $C_6H_5CON \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown \ddot{N} \end{matrix}$ , F.  $29^0$ , entsteht aus Benzoylhydrazin mit Natriumnitrit und Essigsäure (B. **23**, 3023). Es riecht intensiv nach Chlorbenzoyl, ist mit Wasserdämpfen teilweise unzersetzt flüchtig und explodirt beim Erhitzen mit schwacher Detonation. Es ist unlöslich in Wasser, leicht löslich in Aether, ziemlich leicht in Alkohol. Reagirt neutral. Durch Kochen mit Alkalien zerfällt es in *Stickstoffkali* und Benzoësäure (B. **23**, 3029). Beim Erwärmen in Benzollösung wird es glatt in  $N_2$  und Phenylisocyanat gespalten:  $C_6H_5CON \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown \parallel \\ \diagdown N \end{matrix} \longrightarrow [C_6H_5CON <] \longrightarrow C_6H_5N:C:O$  (B. **42**, 2339). Beim Erhitzen mit Alkohol und Wasser entstehen demgemäss ebenfalls unter Entwicklung von  $N_2$  die Umwandlungsproducte des Phenylisocyanats: *Phenylurethan*  $C_6H_5NH.COOC_2H_5$  bez. *Carbanilid*  $CO(NHC_6H_5)_2$ , beim Kochen mit Säurehydraziden acidylirte Semicarbazide (B. **29**, R. 981):



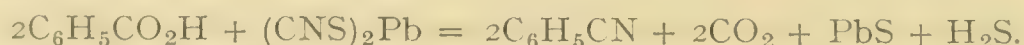
mit Brom erhält man ein Bromadditionsproduct des Phenylisocyanats (J. pr. Ch. [2] **52**, 215). Aehnlich verhalten sich die substituirten Benzoylazide: o-, m-, p-**Nitrobenzazid**, F.  $36^0$ ,  $68^0$ ,  $69^0$ , und p-**Brombenzazid**, F.  $46^0$  (J. pr. Ch. [2] **58**, 190). **Phenyllessigsäureazid**  $C_6H_5CH_2CON_3$  und **Hydrozimmtsäureazid**  $C_6H_5CH_2CH_2CON_3$ , geben mit Alkohol die Urethane des Benzylamins und Phenylaethylamins (J. pr. Ch. [2] **64**, 297).

Man kann die Azide auch durch Einwirkung von Diazobenzolsalzen auf die Säurehydrazide erhalten.

**Hippurazid**  $C_6H_5.CO.NH.CH_2CO.N_3$ , F.  $98^{\circ}$ , aus Hippurylhydrazin mit Natriumnitrit und Essigsäure, wird durch Mineralsäuren, Alkali, Ammoniak und Amine unter Abspaltung von Stickstoffwasserstoffsäure zerlegt, durch Kochen mit Alkoholen und mit Wasser giebt es unter  $N_2$ -Entwicklung: **Hippenylurethane**  $C_6H_5CONHCH_2NHCOOR$  und **Dhippenylharnstoff**  $(C_6H_5CONHCH_2NH)_2CO$  (B. **29**, R. 183). Durch Einwirkung von Hippurazid auf Glycocoll, Glycylglycin, Alanin (s. Bd. I) u. s. w. erhält man die Benzoylderivate von Di- und Polypeptiden wie:  $C_6H_5CONHCH_2CONHCH_2COOH$ ,  $C_6H_5CONHCH_2CONHCH_2CO.NHCH_2COOH$ ,  $C_6H_5CONHCH_2CONHCH_2CONHCH_2CONHCH_2CONHCH_2COOH$  (J. pr. Ch. [2] **70**, 57).

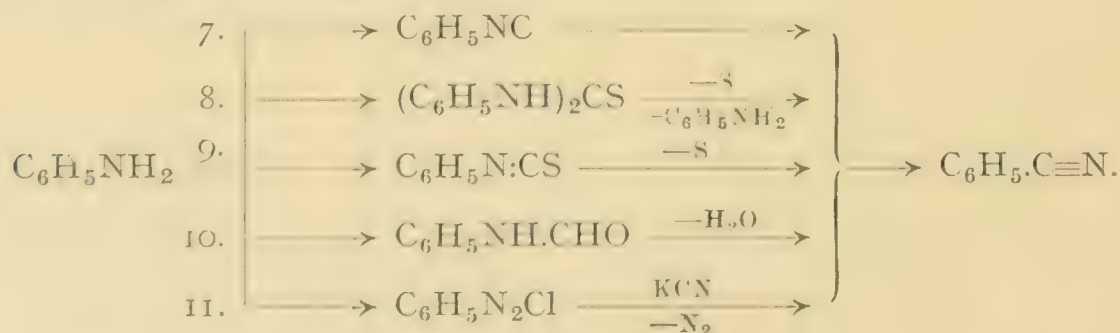
### 9. Aromatische Monocarbonsäurenitrile.

Die aromatischen Monocarbonsäurenitrile sind durch zahlreiche Reactionen genetisch mit den Hauptklassen der aromatischen Verbindungen verknüpft. Sie entstehen, wie die Fettsäurenitrile, 1. aus den entsprechenden Ammoniumsalzen, 2. aus den entsprechenden Säureamiden durch Wasserentziehung mit  $P_2O_5$ ,  $PCl_5$  und  $SOCl_2$  (B. **26**, R. 401); 3. aus primären Phenylalkylaminen mit Brom und Alkalilauge; 4. aus den Aldoximen durch Acetylchlorid oder Essigsäureanhydrid. Dazu kommt 5. die Bildung durch Destillation aromatischer Monocarbonsäuren mit Rhodankalium oder besser mit Rhodanblei (B. **17**, 1766):



Kernsynthetische Bildungsweisen. 6. Ein unmittelbarer Ersatz der Halogene in den Halogenbenzolen durch die Cyangruppe findet nur ausnahmsweise statt; so beim Leiten von Chlor- und Brombenzol über stark erhitztes Blutlaugensalz, ferner beim Erhitzen von Jodbenzol mit Cyansilber auf  $200^{\circ}$ . Dagegen setzen sich, ebenso leicht wie die Halogenalkyle, die Phenylcarbinolchloride, z. B.  $C_6H_5CH_2Cl$ , mit Cyankalium zu Phenylfettsäurenitrilen um.

Ferner sind die Nitrile genetisch mit den Anilinen, Sulfosäuren und Phenolen verknüpft. Man bereitet aus Anilin: 7. Phenylcarbylamin und erhitzt, dann lagert sich letzteres um in das isomere Nitril, 8. Diphenylsulfoharnstoff und erhitzt mit Zink, 9. Phenylsenföl und entschweifelt mit Cu, 10. Formanilid und destillirt mit concentrirter Salzsäure oder mit Zinkstaub (B. **17**, 73), 11. Diazobenzolchlorid und zerlegt mit Cyankalium und Kupfersulfat.



Ueber den theoretischen Wert der Bildungsweise 11. s. S. 39.



12. Aus den Alkalisalzen der Benzolsulfosäuren durch Erhitzen mit Cyankalium oder Blutlaugensalz. 13. Aus Triphenylphosphaten durch Destillation mit Cyankalium oder Blutlaugensalz.

14. Alkylbenzylcyanide entstehen aus Natriumbenzylcyanid mit Halogenalkylen  $C_6H_5 \cdot CHNa \cdot CN + JC_2H_5 = C_6H_5CH(C_2H_5)CN$  (s. u.).

15. Ein directer Ersatz von Benzolwasserstoffatomen durch die Cyan-Gruppe findet statt: a) wenn man in die kochenden, mit Aluminiumchlorid versetzten Kohlenwasserstoffe Cyangas leitet (B. 29, R. 185), b) bei der Einwirkung von Knallquecksilber  $C:NOHg$  auf Benzol und wasserfreies  $AlCl_3$  entsteht Benzonitril (80 pct.), während wasserhaltiges  $AlCl_3$  zur Bildung von Benzaldoxim führt (B. 36, 10). Ueber die Einwirkung von Chlor- und Bromcyan auf Benzolkohlenwasserstoffe bei Gegenwart von Aluminiumchlorid s. B. 33, 1052.

Eigenschaften und Verhalten. Die Benzonitrile sind indifferente, angenehm riechende Flüssigkeiten oder niedrig schmelzende feste Körper. Von ihren zahlreichen Reactionen sei auf ihre Umwandlung durch Kochen mit Alkalien oder Mineralsäuren in die entsprechenden Carbonsäuren, durch nascirenden Wasserstoff, am besten aus Alkohol und Natrium, in primäre Amine hingewiesen. Sie vereinigen sich mit Jodwasserstoff zu *Amidjodiden*, mit Alkoholen und Salzsäure zu *Imido-aethern*, mit Ammoniak und Anilinen zu *Amidinen*, und mit Hydroxylamin zu *Amidoximen*.

**Benzonitril**, *Cyanbenzol*  $C_6H_5 \cdot CN$ , Kp.  $191^0$ ,  $D_0$  1,023, ist isomer mit Phenylcarbylamin (S. 99). Es wird am besten nach Bildungsweise 5. aus Benzoësäure oder nach 12. aus benzolsulfosaurem Kalium gewonnen. Es bildet ein nach Bittermandelöl riechendes Oel. In rauchender Schwefelsäure gelöst oder mit Natrium gekocht sowie auch unter dem Einfluss anderer Condensationsmittel polymerisirt sich Benzonitril zu *Kyaphenin* (s. d.)  $C_3N_3(C_6H_5)_3$ . Durch Nitriren von Benzonitril entsteht fast ausschliesslich m-Nitrobenzonitril (S. 76).

Alphylcyanide: o-, m-, p-**Tolunitril**, *Cyantoluole*  $CH_3C_6H_4CN$ , Kp.  $203^0$ ,  $213^0$  und  $218^0$  (F.  $29^0$ ). p-**Xylylsäurenitril**, Kp.  $231^0$  (B. 18, 1712). 1,3-**Xylyl-4-säurenitril**, F.  $24^0$ , Kp.  $222^0$  (B. 21, 3082). **Cumonitril**  $(CH_3)_2CH[4]C_6H_4[1]CN$ , Kp.  $244^0$ .

Phenylfettsäurenitrile: **Benzyleyanid**, *Phenylacetonitril*  $C_6H_5CH_2CN$ , Kp.  $232^0$ ,  $D_{18}$  1,014, isomer mit den drei Tolunitrilen. Ueber seine Gewinnung aus dem aetherischen Oel der Kapuzinerkresse *Tropaeolum majus* und der Gartenkresse *Lepidium sativum* s. B. 32, 2335. Man stellt es durch Einwirkung von Cyankalium auf Benzylchlorid dar. Durch Verseifen giebt es Phenylessigsäure oder a-Toluylsäure (S. 269), durch Reduction  $\beta$ -Phenyl-aethylamin (S. 240), durch Nitriren hauptsächlich p-Nitrobenzyleyanid.

Aehnlich wie im Acetessigester und im Malonester ist der Wasserstoff der an die reactivirenden Gruppen  $C_6H_5$  und  $CN$  gebundenen  $CH_2$ -Gruppe leicht ersetzbar. Durch Einwirkung von Natriumaethylat entsteht aus Benzyleyanid die Mononatriumverbindung, die sich mit Halogenalkylen zu Alkylbenzylcyaniden (s. Bildungsweise 14, S. 279) umsetzt (B. 21. 1291, R. 197: 22, 1238; 23, 2070).

Mit Natriumaethylat und salpetriger Säure geht das Benzyleyanid in *Isonitrosobenzyleyanid*  $C_6H_5C(:NOH)CN$ , mit Natriumaethylat und Aethylnitrat in *Isonitrobenzyleyanid*  $C_6H_5C(:NOOH)CN$ , mit Natriumaethylat und

Benzaldehyd in  $\alpha$ -Phenylzimmtsäurenitril  $C_6H_5C(CN):CH.C_6H_5$  über (B. **22**, R. 199). An  $\alpha,\beta$ -ungesättigte Säureester und Ketone addirt es sich ähnlich wie Natriummalonester.

**Methylbenzylcyanide**, *o*-, *m*-, *p*-*Tolylacetoneitril*  $CH_3.C_6H_4.CH_2CN$ , Kp.  $244^{\circ}$ ,  $241^{\circ}$ ,  $243^{\circ}$  (F.  $18^{\circ}$ ) (B. **18**, 1281; **21**, 1331).

**$\beta$ -Phenylpropionitril**, *Hydrozimmtsäurenitril*  $C_6H_5CH_2CH_2CN$ , Kp.  $261^{\circ}$  (corr.), ist aus dem aetherischen Oel der Brunnenkresse *Nasturtium officinale* gewonnen worden.

**$\alpha$ -Phenylpropionitril**, *Hydratropasäurenitril*  $C_6H_5CH(CH_3)CN$ , Kp.  $231^{\circ}$  (A. **250**, 123, 137).

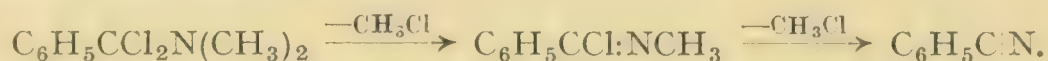
## B. Benzenylverbindungen.

Ausser den Benzonitrilen gehören die Körperklassen 10 bis 31 (S. 289) zu den Benzenylverbindungen.

### 10. Amidhalogenide. 11. Imidchloride. 12. Phenylhydrazidimidchloride.

**Benzamidchlorid**  $C_6H_5CCl_2NH_2$  (?) entsteht beim Einleiten von Salzsäuregas in eine aetherische Benzonitrillösung (B. **10**, 1891); es bildet wahrscheinlich das erste Einwirkungsproduct von  $PCl_5$  auf Benzamid, das jedoch unter den Entstehungsbedingungen zum Teil in Benzonitril und  $HCl$  gespalten wird, zum Teil sich mit dem entstandenen  $POCl_3$  zu phosphorhaltigen Verbindungen wie  $C_6H_5CCl_2NHPOCl_2$  und  $C_6H_5CCl:NPOCl_2$  vereinigt (C. 1909 II, 814). **Benzamidbromid**  $C_6H_5CBr_2NH_2$ , F.  $70^{\circ}$  (A. **149**, 307). **Benzamidjodid**  $C_6H_5CJ_2NH_2$ , F.  $140^{\circ}$  u. Z. (B. **25**, 2536), entsteht beim Eingiessen von Benzonitril in conc. wässrige Jodwasserstoffsäure.

**Dimethylbenzamidchlorid**  $C_6H_5CCl_2N(CH_3)_2$ , F.  $36^{\circ}$ , aus dem Amid mit Phosgen oder  $PCl_5$ . Beim Erhitzen zerfallen die dialkylierten Benzamidchloride unter Abspaltung von ein oder zwei Moleculen Chloralkyl in Alkylbenzimidchloride bez. Benzonitril, welches letzteres zum Theil zu *Kyaphenin* polymerisirt wird (B. **37**, 2812):



Ueber die Anwendung dieser Reaction zur Aufspaltung cyclischer secundärer Basen vgl. unter Piperidin.

**Benzanilidchlorjodid**  $C_6H_5CClJ.NHC_6H_5$ , F.  $106^{\circ}$  u. Z., aus Benzanilidimidchlorid und  $HJ$  (C. 1905 I, 442). **Methylbenzimidchlorid**  $C_6H_5CCl:NCH_3$ , aus Methylbenzamid mit  $PCl_5$ .

**Benzanilidimidchlorid**  $C_6H_5CCl:NC_6H_5$ , F.  $40^{\circ}$ , Kp.  $310^{\circ}$ , entsteht aus Benzanilid mit  $PCl_5$  (Wallach, A. **184**, 79) und aus Benzophenonoxim  $(C_6H_5)_2C:N.OH$  mit  $PCl_5$ , durch intramoleculare Atomverschiebung des Chlorides  $(C_6H_5)_2C:NCl$ . Durch Wasser oder Alkohol wird es in Salzsäure und Benzanilid zerlegt. Durch Umsetzung mit Natriumazid entsteht *Diphenyltetrazol* (s. d.). Andere Umwandlungen des Benzanilidimidchlorides vgl. Benzimidoaether und Thiobenzanilid S. 281. Durch Einwirkung von Benzanilidimidchlorid auf Natriumacetessigester oder Natriummalonsäureester entstehen *Anilbenzenylverbindungen*,  $\beta$ -Ketonsäureabkömmlinge, die durch Erhitzen in Phenylchinolincarbonsäuren (s. d.) übergehen.

**Benzphenylhydrazidimidchlorid**  $C_6H_5CCl:N.NHC_6H_5$ , F.  $131^{\circ}$ , entsteht aus dem Einwirkungsproduct von  $PCl_5$  auf sym. Benzoylphenylhydrazin  $C_6H_5.CCl:N.N(C_6H_5)POCl_2$  durch Alkohol (B. **27**, 2122).

**Dibenzhydrazidchlorid**  $C_6H_5CCl:N.N:ClCC_6H_5$ , F.  $123^{\circ}$ , aus sym. Dibenzoylhydrazin und  $PCl_5$ . Es kann leicht in heterocyclische Verbindungen übergeführt werden: 1. beim Kochen mit Wasser liefert es *Diphenylfuro-*

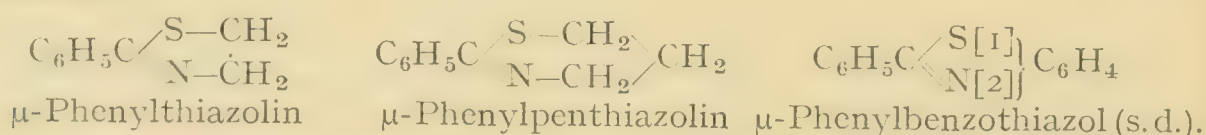




**Thiobenzanilid**  $C_6H_5.CSNH.C_6H_5$ , F.  $98^{\circ}$ , gelbe Tafeln oder Prismen. Es bildet sich 1. aus Benzenylphenylamidin mit  $H_2S$  bei  $100^{\circ}$ , 2. mit  $CS_2$  neben Rhodanwasserstoffsäure bei  $110^{\circ}$  (A. **192**, 29), 3. aus Benzanilidchlorid mit  $H_2S$ , 4. aus Benzamid mit  $P_2S_5$ , 5. aus Phenylsenföl, Benzol und Aluminiumchlorid (B. **25**, 3525; J. pr. Ch. [2] **59**, 572), 6. aus Phenylsenföl und Phenylmagnesiumbromid (S. 171) (B. **36**, 587). Durch Erhitzen und durch Oxydation geht es in Benzenylamidothiophenol (S. 241) über.

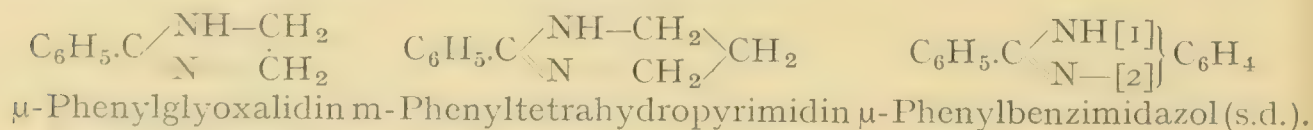
**Selenbenzamid**  $C_6H_5CSeNH_2$ , F.  $102^{\circ}$ , goldglänzende Nadeln, entsteht aus Benzonitril und  $SeH_2$ . Durch Jod wird es zu *Dibenzenzylazoselenim*  $C_6H_5C \begin{matrix} N-Se \\ \diagdown \\ N=C.C_6H_5 \end{matrix}$  oxydiert (B. **37**, 2550).

**15. Imidothioaether aromatischer Carbonsäuren** entstehen in Form der Chlorhydrate aus Nitrilen, Mercaptanen und Salzsäure (vgl. Imidoaether). Als cyclische Imidothioaether der Benzoësäure sind folgende Verbindungen aufzufassen:



**Benzimidothioaethylaether**  $C_6H_5.C(NH)S.C_2H_5$ , ölförmig, zerfällt leicht in Benzonitril und Mercaptan (A. **197**, 348). Durch Erhitzen der Na-Salze von Xanthogensäuren mit Benzalkylimidchloriden (S. 280) in Benzollösung erhält man die stark rot gefärbten sog. Imidoxanthide: **Benzphenylimidoaethylxanthid**  $C_6H_5C(NC_6H_5)SCSOC_2H_5$ , F.  $98^{\circ}$ , granatrote Prismen (B. **35**, 2470). **Benzimidothiophenylaether**  $C_6H_5C(NH)SC_6H_5$ , F.  $48^{\circ}$  (B. **36**, 3465).

**Amidine** aromatischer Monocarbonsäuren entstehen aus den Nitrilen, Imidoaethern, Imidchloriden und Thioamiden mit Ammoniak und Ammoniakbasen. Den cyclischen Imidoaethern und Imidothioaethern entsprechen die cyclischen Amidine:



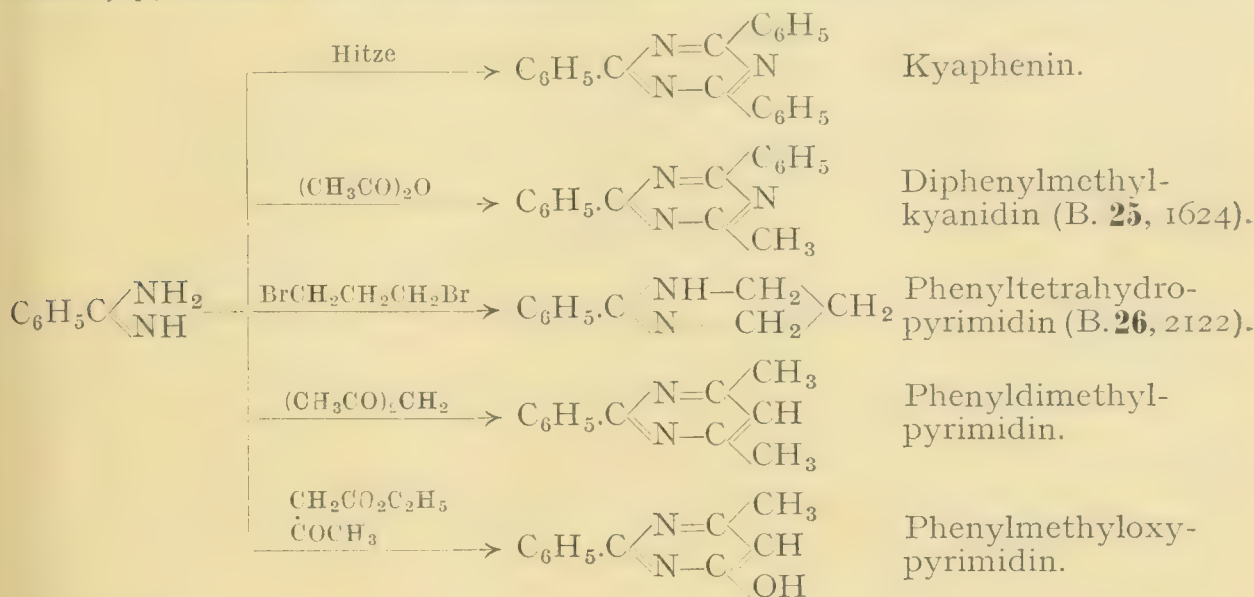
**Benzamidin**<sup>1)</sup>, *Benzenylamidin*  $C_6H_5.C \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \end{matrix}$ , F. 75 bis  $80^{\circ}$ , entsteht aus seinem Chlorhydrat  $C_7H_8N_2.HCl + 2H_2O$ , glasglänzende Krystalle, F.  $72^{\circ}$ , wasserfrei  $169^{\circ}$  (A. **265**, 130). Silbersalz  $C_6H_5.C(=NAg)NH_2$ . — Das Benzamidin ist eine stärkere Base als Ammoniak. Hydroxylamin führt es unter Austausch der NH-Gruppe gegen die N(OH)-Gruppe in ein Amidoxim über. Diazobenzol giebt mit Benzamidin: *Benzamidindiazobenzol* (s. w. u.); Benzaldehyd: **Benzalbenzamidin**, F.  $175^{\circ}$  (B. **34**, 3029); Phenylisocyanat: **Benzenyldiphenyldiureid**  $C_6H_5.C(:N.CONHC_6H_5).NHCO.NHC_6H_5$ , F.  $172^{\circ}$ ; Phenylsenföl: **Benzamidinphenylthioharnstoff**  $C_6H_5.C(:NH).NH.CS.NH.C_6H_5$ , F.  $125^{\circ}$ ; Chlorkohlensäureaether: **Benzamidinurethan**  $C_6H_5.C(:NH).NHCO_2C_2H_5$ , F.  $58^{\circ}$ , das beim Erhitzen in *Diphenyloxykyanidin* übergeht; Phosgen: **Dibenzamidinharnstoff**  $CO(NH.C(:NH).C_6H_5)_2$ , F.  $289^{\circ}$  und *Diphenyloxykyanidin*. — Merkwürdig ist die Einwirkung von salpetriger Säure auf Benzamidin, bei der die *Benzenyldioxytetrazotsäure* (S. 283) entsteht.

Heteroringbildungen des Benzamidins. Beim Erhitzen für sich geht das Benzamidin in *Kyaphenin* über: durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid in *Diphenylmethylkyanidin*, mit Trimethylenbromid in *Trimethylen-*

<sup>1)</sup> Die Imidoaether und ihre Derivate, Pinner, 1892, S. 152 u. a. m.



benzamidin oder  $\mu$ -Phenyltetrahydropyrimidin; mit Acetylaceton in Phenyl-dimethylpyrimidin; mit Acetessigester in Phenylmethoxyxy-pyrimidin:



Ausser dem Benzamidin sind eine ganze Anzahl anderer aromatischer Amidine bekannt, auch zahlreiche Alkyl-, Phenyl- und Benzylsubstitutionsproducte der einfachen Amidine. Wie aus der Beschreibung des Benzamidins hervorgeht, sind die Amidine ungemein reaktionsfähige Verbindungen, deren Untersuchung die Chemie der Stickstoffkohlenstoff-Ringsysteme wesentlich förderte. **Phenylbenzamidin**  $C_6H_5C(NH)NHC_6H_5$ , F. 114°, entsteht durch Einwirkung von Na auf ein Gemisch von Benzonitril und Anilin (J. pr. Ch. [2] **67**, 445). Ueber die Acidylirung des Phenylbenzamidins und die dabei auftretenden Umlagerungen s. C. 1903 II, 830. **Diphenylbenzamidin**  $C_6H_5C(NC_6H_5)NHC_6H_5$ , F. 144°, ist ein Chromogen, indem es durch Einführung von Amidogruppen gelbe Farbstoffe liefert (C. 1898 II, 1049). **Trialkylbenzamidine** s. B. **37**, 2678.

### 17. Dioxytetrazotsäuren. Die freie Benzenyldioxytetrazotsäure

$C_6H_5.C \begin{array}{l} \diagup N=N.OH \\ \diagdown N-NO \end{array}$  (?) ist nicht bekannt, ihr Benzamidinsalz, F. 178°, bildet sich bei der Einwirkung von salpetriger Säure auf Benzamidin. Durch Reduction mit Natriumamalgam entstehen aus dem benzenyldioxytetrazotsäuren Kalium: **Benzenyloxytetrazotsäure**  $C_7H_6N_4O + H_2O$ , F. 175° unter Verpuffung, und **Benzenyltetrazotsäure** (Lossen, A. **263**, 73; **265**, 129), Verbindungen, welche zu der Gruppe der heterocyclischen *Tetrazole* oder *Pyrotriazole* gehören.

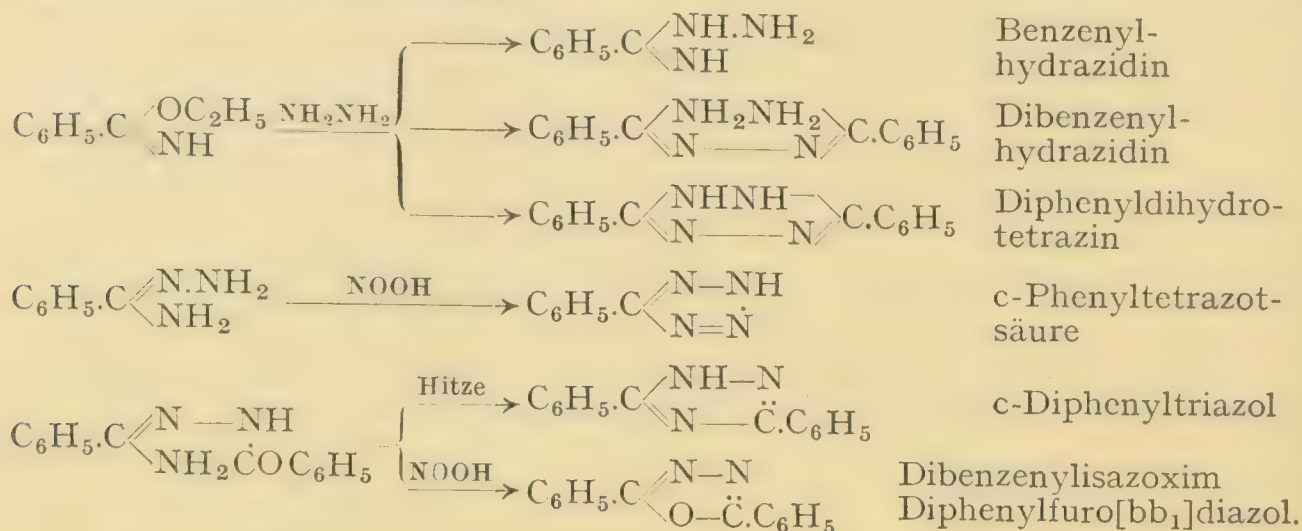
### 18. Hydrazidine oder Amidrazone aromatischer Monocarbonsäuren.

Im Anschluss an das Phenylhydrazin waren einige Vertreter der aliphatischen Phenylhydrazidine zu besprechen. Die einfachen aromatischen Hydrazidine entstehen durch Einwirkung von Hydrazin auf Imidoaether. Am eingehendsten untersucht ist das

**Benzenylhydrazidin**  $C_6H_5.C \begin{array}{l} \diagup NH.NH_2 \\ \diagdown NH \end{array}$  oder  $C_6H_5.C \begin{array}{l} \diagup N.NH_2 \\ \diagdown NH_2 \end{array}$ , eine nicht in reinem Zustand aus den Salzen abgeschiedene Verbindung. Seine Benzoylverbindung  $C_6H_5C(:NH)NH.NH.COC_6H_5$  schmilzt bei 188°, spaltet langsam schon bei 120° Wasser ab, um in *c*-Diphenyltriazol überzugehen, während sie mit salpetriger Säure, *Dibenzenylisazoxim* oder *Diphenylsuro*-(bb<sub>1</sub>)-*diazol* (s. d.) bildet.

Neben dem Benzenylhydrazidin bildet sich bei der Einwirkung von Hydrazidin auf Benzimidooaether: **Dibenzenylhydrazidin**  $C_6H_5.C(:NH).NH.NH$

(NH:)C.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> oder C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(NH<sub>2</sub>):N—N:(NH<sub>2</sub>):C.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 202°, und *Diphenyldihydrotetrazin* (s. d.). Mit salpetriger Säure geht das Benzenylhydrazidin in *Phenyltetrazotsäure* (s. d.) über.



Das Diphenyldihydrotetrazin lagert sich mit Säuren leicht in *Isodiphenyldihydrotetrazin* um; an der Luft oxydirt es sich zu *Diphenyltetrazin* (Pinner B. **27**, 3273; **28**, 465; A. **297**, 221; **298**, 1):



**19. Nitrazone; Nitrosazone** oder **Phenylazoxime**: Diese Abkömmlinge der Benzoësäuren werden nach denselben Methoden wie die entsprechenden Fettsäurederivate (S. 163) gewonnen:

**Benzenylnitrazon**, *Phenylnitroformaldehydrazon* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C $\begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{NNHC}_6\text{H}_5 \end{array}$  bez. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C $\begin{array}{l} \text{NOOH} \\ \text{N:NC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 102°, bildet sich aus Phenylnitromethan oder auch aus Nitromethan selber durch Einwirkung von Diazobenzol. Am besten erhält man es aus Benzaldehydphenylhydrazon mit Amylnitrit oder N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (C. 1908 II, 945); dabei entsteht als Zwischenproduct Benzenylnitrosazon C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(NO):NNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> bez. dessen stabileres Umlagerungsproduct

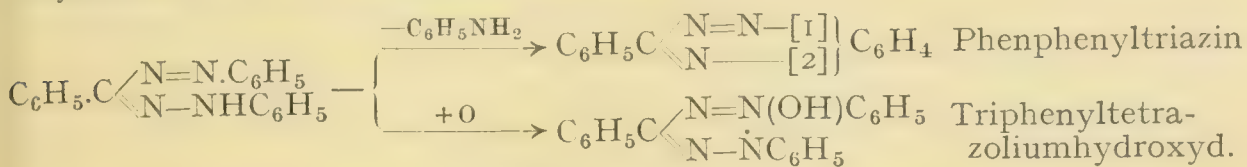
**Phenylazobenzaldoxim** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C $\begin{array}{l} \text{NOH} \\ \text{N:NC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 135°; man erhält letzteres aus Benzaldehydphenylhydrazon mit Amylnitrit und Pyridin. Aus Phenylnitroformaldehydrazon entsteht durch Reduction mit Schwefelammon zunächst **Phenylhydrazobenzaldoxim** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(NOH)NHNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, das durch Eisenchlorid zu Phenylazobenzaldoxim oxydirt wird; der Methylester des Phenylnitroformaldehydrazons C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(NOCH<sub>3</sub>):NNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 92°, zerfällt beim Kochen mit Alkohol in Formaldehyd und Phenylazobenzaldoxim (B. **34**, 2019; **35**, 1091; **36**, 62, 90). **m-N.trobenzenylnitrosazon** NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>C(NO):NNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 98° u. Zers., wird durch Natriumaethylat oder Pyridin in **Phenylazo-m-nitrobenzaldoxim** NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>C(NOH).N:NC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 183° u. Z., umgelagert. Die Nitrosazone verlieren leicht, schon beim Kochen mit Aether, Stickoxyd und die Reste gehen verschiedene Condensationen ein (B. **36**, 92).

**20. Formazyilverbindungen** aromatischer Monocarbonsäuren (vgl. S. 165).

**Formazylobenzol** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C $\begin{array}{l} \text{N} \text{---} \text{N.C}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \text{---} \text{NHC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 173°, bildet rote Blättchen mit grünlichem Metallglanz. Es entsteht 1. aus Benzaldehydphenylhydrazon mit Diazobenzol in alkalischer Lösung (B. **27**, 1690); 2. aus Benzenylamidoxim (S. 288) und Phenylhydrazin (B. **27**, 160); 3. aus Benzphenylhydrazidimidchlorid (S. 280) mit Phenylhydrazin. Die Heteroringbildungen von



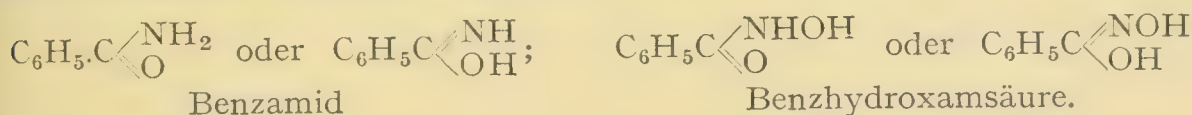
Formazylverbindungen wurden früher bereits erwähnt, vgl. S. 166. Formazylbenzol giebt mit Schwefelsäure in Eisessig *Phenphenyltriazin* (s. d.), durch Oxydation *Triphenyltetrazoliumhydroxyd*:



**Guanazylbenzol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{array}{l} \swarrow \text{N}\cdot\text{NHC}(\text{NH}_2):\text{NH} \\ \searrow \text{N}:\text{NC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , orangegelbe Prismen, F. 199<sup>0</sup>,

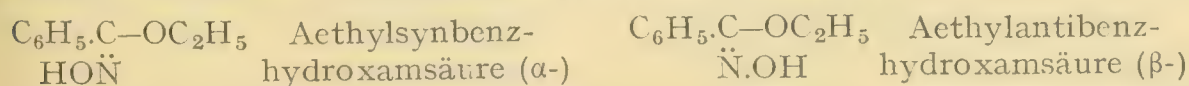
entsteht durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Benzalamidoguanidin, das Condensationsproduct von Benzaldehyd und Amidoguanidin (s. Bd. I). Durch Oxydation mit Salpetersäure liefert das Guanazylbenzol: *Diphenyltetrazol* (B. 30, 444; 31, 2353).

**21. Hydroxamsäuren, ihre Aether und Ester.** Bei dem Benzamid wurden die beiden Strukturformeln erwähnt, die für das Benzamid theoretisch möglich sind: die *Benzamidformel* und die *Benzimidosaureformel*. Denkt man sich in diesen Formeln ein Wasserstoffatom am Stickstoff durch die Hydroxylgruppe ersetzt, so erhält man die beiden für eine Hydroxamsäure theoretisch möglichen Formeln:



Für die Carbonsäureamide zieht man die Amidformel vor, von der Imidosäureformel leiten sich die Imidoaether ab. Für die Benzhydroxamsäuren hält man die Oximidosaureformel für wahrscheinlicher. Den Imidchloriden entsprechen *Hydroximsäurechloride*, den Amidinen entsprechen *Amidoxime* und *Hydroxamoxime*, den *Hydrazidinen* entsprechen *Hydrazidoxime*.

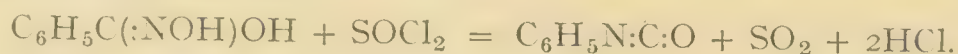
Während die freie Benzhydroxamsäure und ihre Homologen nur in je einer Form bekannt geworden sind, treten manche aetherartige Abkömmlinge der Hydroxamsäuren »in mehreren gleich zusammengesetzten Modificationen« auf, »deren nachgewiesene Verschiedenheit sich bislang nicht in befriedigender Weise als Strukturverschiedenheit deuten liess« (W. Lossen, A. 281, 169). Wie die Isomerie der Oxime hat man auch die Isomerieerscheinungen der Benzhydroxamsäureaether auf Stickstoffstereochemie zurückgeführt, also  $\alpha$ - und  $\beta$ -Aethylbenzhydroxamsäuren durch folgende Raumformeln voneinander unterschieden (Werner, B. 25, 33):



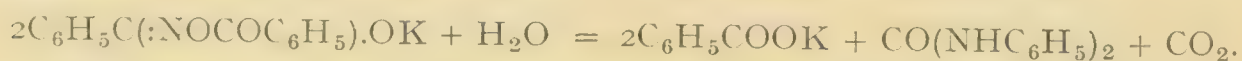
Die krystallographische Untersuchung ergab, dass manche Klassen amidartiger Derivate des Hydroxylamins in polymorphen Modificationen auftreten.

**Benzhydroxamsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}(\text{:NOH})\cdot\text{OH}$ , F. 124<sup>0</sup> und **Dibenzhydroxamsäure** oder **Benzhydroxamsäurebenzoyl ester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOCOC}_6\text{H}_5)\text{OH}$ , F. 161<sup>0</sup>, entstehen durch Einwirkung von Benzoylchlorid auf Hydroxylamin. Die Benzhydroxamsäure entsteht auch durch Oxydation von Benzaldoxim mit Caro'schem Reagens, aus Phenylnitromethan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2$  (S. 239) durch Isomerisation mittelst Alkali, aus Benzaldehyd durch Umsetzung mit Benzolsulphydroxamsäure (S. 174) oder mit Nitrohydroxlyaminsäure (B. 34, 2023; 35, 51; C. 1901 II, 99, 770; 1904 I, 24). Lässt man auf Benzhydroximsäurechlorid (s. u.) Silberbenzoat einwirken, so entsteht zunächst ein Isomeres

der Dibenzhydroxamsäure, F. 95°, das sich leicht spontan in das höher schmelzende Isomere umlagert, nebenbei unter Abspaltung von Benzoësäure eine gewisse Menge *Diphenylfuroxan* (S. 288) bildend. Einige substituierte Benzhydroximsäurechloride liefern nur die entsprechenden Diphenylfuroxane (B. 32, 1654). Beim Erwärmen von Benzhydroxamsäure mit Thionylchlorid in Benzollösung entsteht unter intramoleculärer Atomverschiebung Phenylisocyanat (C. 1907 I, 633):



Das Kaliumsalz der Dibenzhydroxamsäure wird durch Wasser, besonders beim Erhitzen, unter Abspaltung von benzoësaurem Kalium und intermediärer Umlagerung in Phenylisocyanat, in *s-Diphenylharnstoff* und CO<sub>2</sub> zersetzt:



Aehnlich verhalten sich auch andere Acidylderivate der Benzhydroxamsäure: sie geben beim Erwärmen mit Ammoniak *Monophenylharnstoff*, mit Alkohol *Phenylurethan*, d. h. Umwandlungsproducte des Phenylisocyanats (A. 309, 189). Die dabei anzunehmende Umlagerung erinnert an die der Bromamide von Carbonsäuren (Hofmann), der Säureazide (Curtius, S. 277) und der Ketoxime (Beckmann, S. 261) (vgl. B. 42, 2336). Da sich der *s-Diphenylharnstoff* mit Salzsäure in Anilin und CO<sub>2</sub> spalten lässt, so ist man im Stande mit Hilfe dieser, der Verallgemeinerung fähigen Reactionen die Benzoësäure in Anilin umzuwandeln, die CO<sub>2</sub>H-Gruppe durch die NH<sub>2</sub>-Gruppe zu ersetzen (A. 175, 313).

Auch die Alkylaether der Dibenzhydroxamsäure sind in zwei Modificationen bekannt:  $\alpha$ -(syn)-**Methylaether**, F. 53°,  $\beta$ -(anti)-**Methylaether**, F. 55°;  $\alpha$ -(syn)-**Aethylaether**, F. 58°,  $\beta$ -(anti)-**Aethylaether**, F. 63° (A. 205, 281; 281, 235). Die  $\alpha$ -Verbindungen entstehen aus dem Silbersalz der Dibenzhydroxamsäure durch Jodalkyle, die  $\beta$ -Verbindungen aus den Alkylhydroximsäuren mit Benzoylchlorid und Alkalilauge.

**Benzhydroximsäurealkylaether** oder **Alkylbenzhydroximsäuren** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(:N OH)OR' entstehen aus Benzimidooaethern und Hydroxylaminchlorhydrat, aus Dibenzhydroxamsäurealkylaethern durch Spaltung (A. 251, 211). Sie treten in zwei Modificationen auf, welche dadurch unterschieden werden können, dass die  $\alpha$ - oder Syn-Formen mit PCI<sub>5</sub> durch Beckmann'sche Umlagerung Phenylcarbaminsäureaether oder deren Umwandlungsproducte liefern:



während die  $\beta$ - oder Anti-Formen mit PCI<sub>5</sub> Phosphorsäureaether der Alkylbenzhydroximsäuren geben (B. 29, 1146).  $\alpha$ -(syn)-**Methylaether**, F. 64°, geht leicht in eine physikalisch isomere, gleichfalls der Syn-Form angehörige Modification, F. 101°, über (vgl. B. 29, 1150),  $\beta$ -(anti)-**Methylaether**, F. 44°;  $\alpha$ -(syn)-**Aethylaether**, F. 53°;  $\beta$ -(anti)-**Aethylaether**, F. 68°. — Von den Alkylbenzhydroximsäuren leiten sich wiederum Alkyl- und Acidylaether ab.

**Tribenzoylhydroxylamin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C(:NOCOC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)O.COC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, entsteht in drei Modificationen bei der Einwirkung von Benzoylchlorid auf Hydroxylaminchlorhydrate:  $\alpha$ -Modification, F. 100°;  $\beta$ -Modification, F. 141°;  $\gamma$ -Modification, F. 112°. Mit Salzsäure gehen die  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Modification in die  $\beta$ -Modification über (A. 281, 276).

**Thiobenzhydroxamsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C  $\begin{array}{l} \text{SH} \\ \text{NOH} \end{array}$ , leicht zersetzliches Oel, entsteht



durch Einwirkung von Hydroxylamin auf Dithiobenzoësäure. Dibenzoylverb., F. 92° (C. 1909 II, 1552).

**22. Benzhydroximsäurehaloïde.** Es sind sowohl die freien Chloride, als auch Aether der Fluoride, Chloride und Bromide bekannt. Die freien Chloride entstehen aus den entsprechenden Benzaldoximen durch Behandlung mit Chlor in Chloroformlösung. Die Aether entstehen aus den Amidoximaethern durch Behandlung mit Halogenwasserstoffsäuren und Alkalinitrit, sowie aus den Hydroxamsäurealkylaethern durch  $\text{PCl}_5$  (A. 252, 217). Die Hydroximsäurechloride liefern mit Ammoniak *Amidoxime*, mit Hydroxylamin *Hydroxamoxime*, beim Aufbewahren, rasch beim Erhitzen für sich werden sie zersetzt unter Bildung von *Azoximen* (s. d.) und Nitrilen; mit Natriumcarbonat liefern sie unter Abspaltung von  $\text{HCl}$  *Nitriloxyde* (s. u.). Umsetzung mit Silbersalzen s. S. 286 (B. 32, 1975).

**Benzhydroximsäurechlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOH})\text{Cl}$ , F. 48°, aus Benzaldoxim; es setzt sich mit Natriumazid um zum *N-Oxy-c-diphenyltetrazol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{N}(\text{OH})\text{.N} \\ \text{N} \text{---} \text{N} \end{matrix}$  (C. 1909 I, 1316). **Benzenylmethoximchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOCH}_3)\text{Cl}$ , Kp. 225°. **Benzenylaethoximbromid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOC}_2\text{H}_5)\text{Br}$ , Kp. 239° (B. 24, 3454).

**Benzenylhydroxylaminessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOCH}_2\text{CO}_2\text{H})\text{.OH}$ , F. 135° bis 138°, entsteht mit Kalilauge aus **Benzenylnitroximessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NO. CH}_2\text{CO}_2\text{H})\text{ONO}$ , F. 95°, dem Einwirkungsproduct von Schwefelsäure und Kaliumnitrit auf Benzenylamidoximessigsäure (s. u.). **Benzenylfluor-, -chlor-, -bromoximessigsäure** schmelzen alle drei bei 135°; sie entstehen aus Benzenylamidoximessigsäure mit Halogenwasserstoffsäuren und Kaliumnitrit (B. 26, 1570).

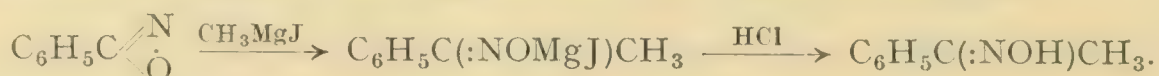
**23. Benznitrolsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$ , lichtgelbe Nadeln von intensiv bitterem Geschmack, F. 58°, entsteht neben Benzaldoximsuperoxyd (S. 254) durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Phenylisonitromethan (S. 239), sowie in geringer Menge durch Oxydation der Benznitrosolsäure (s. u.) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. 39, 2522). Sie ist weit unbeständiger wie die Paraffinnitrolsäuren und zerfällt rasch beim Aufbewahren, momentan beim Erhitzen in salpetrige Säure und *Diphenylfuroxan* (s. d.) unter Zwischenbildung von *Benzonitriloxyd* (s. u.). In Alkalien löst sie sich mit orangeroter Färbung. Die Lösungen der Alkalisalze zersetzen sich freiwillig in Alkalinitrit und Tribenzonitriloxyd (s. u.).

**24. Benznitrosolsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{NO} \end{matrix}$ , erhält man in Form ihrer dunkelblau gefärbten Salze durch Einwirkung wässriger Alkalien oder Ammoniak auf Benzhydroxamoxim (S. 289) unter Zwischenbildung der sehr labilen rot gefärbten Azoverbindung:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{NOH} & \text{HON} \\ \text{N} & \text{---} & \text{N} \end{matrix} \text{CC}_6\text{H}_5$ , die hydrolytisch in Benzenylamidoxim (s. u.) und Benznitrosolsäure gespalten wird. Die freie Säure ist nicht beständig; aus ihren Salzen abgeschieden, zerfällt sie in salpetrige Säure und Benzonitril. Durch Einwirkung von Jod auf das Silbersalz, rosenrote Nadeln, Zers. P. 94°, entsteht *Diphenylfuroxan* (B. 39, 1480).

**25. Nitriloxyde.** Die Nitriloxyde enthalten die Atomgruppierung  $\text{---C} \begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix}$  und können demgemäss als Anhydride der Hydroxamsäuren aufgefasst werden, mit denen sie genetisch aufs engste verknüpft sind. Das **Benzonitriloxyd**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix}$ , bildet ein leicht bewegliches, stechend riechendes Oel von nitrilartigem Geruch, das bei niedriger Temperatur krystallinisch er-

startt, F. 15°. Man erhält es durch HCl-Entziehung aus dem Benzhydroxim-säurechlorid mit Hilfe von Natriumcarbonat (B. 40, 1667). Beim Aufbewahren polymerisirt es sich rasch zum *Diphenylfuroxan*  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{C} & \text{C} & \text{C}_6\text{H}_5 \\ & \text{N.O.N} & \text{O} \end{matrix}$

Beim Erhitzen in Xylollösung isomerisirt es sich teilweise zu Phenylisocyanat (B. 42, 4207). Durch conc. Salzsäure wird es in Benzoësäure und Hydroxylamin gespalten, durch Zinkstaub und Eisessig zu Benzotrinitril reducirt. Mit Methylmagnesiumjodid vereinigt es sich zum Acetophenonoxim:



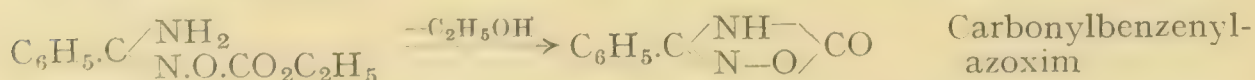
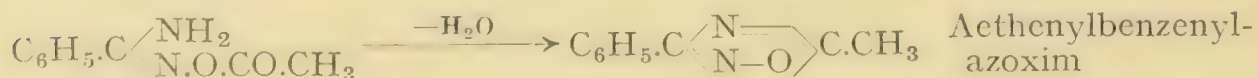
Ein Trimeres des Benzotrinitriloxids entsteht durch freiwillige Zersetzung einer wässrigen Lösung von benznitrolsaurem Natrium unter Abspaltung von Natriumnitrit. Das **Tribenzotrinitriloxid**  $\left(\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{N} \\ \diagup \\ \text{O} \end{matrix}\right)_3$ , zersetzt sich bei 130°, bei raschem Erhitzen unter Explosion. In seinen Umwandlungen gleicht es der monomeren Verbindung. Durch Erhitzen in Toluollösung wird es unter Bildung von Phenylisocyanat entpolymerisirt; mit Anilin liefert es Diphenylharnstoff, durch Reduction Benzotrinitril. Durch alkoholische Salzsäure wird es zum Teil in Benzoësäure und Hydroxylamin gespalten, zum Teil in *Dibenzonylazoxim*  $\begin{matrix} \text{N.O.C} & \text{C}_6\text{H}_5 \\ & \diagdown \\ & \text{C}_6\text{H}_5\text{C} & \text{N} & \text{O} \end{matrix}$  umgewandelt (B. 42, 806).

**26. Amidoxime** entstehen durch Einwirkung von Hydroxylamin auf Thioamide (S. 281), Nitrile (S. 279), Imidoäther (S. 281), Amidine (S. 282) und aus den Hydroximsäurechloriden mit Ammoniak. Durch Eisenchlorid werden die Amidoxime in alkoholischer Lösung tiefrot gefärbt.

**Benzenylamidoxim**, *Benzhydroxamsäureamid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOH})\text{NH}_2$ , F. 79°. Mit Chloroform und Kalilauge giebt es die Isonitrilreaction. Salpetrige Säure führt es in Benzamid über. Es verbindet sich mit Säuren und Aetzalkalien zu Salzen, wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOH})\text{NH}_2\text{HCl}$  und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NH}_2)\text{NOK}$ , von denen die letzteren mit Alkyljodiden die Aether liefern. Methyläther  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NH}_2)\text{NOCH}_3$ , F. 57°, Äthyläther, F. 67° (A. 281, 280).

**Acetylbenzenylamidoxim**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NOCOCH}_3)\text{NH}_2$ , F. 16° (B. 18, 1082). **Benzenyloximidokohlensäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NH}_2)\text{NOCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 127°. **Benzenyloximidoglycolsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NH}_2)\text{NO}\cdot\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F. 123°. **Benzenylamidoxim-buttersäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{:NH}_2)\text{NOCH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{COOH}$ , F. 82° (B. 29, 2655).

Heteroringbildungen der Amidoxime. 1. Die Amidoxime condensiren sich mit Aldehyden der Fettreihe zu *Hydrazoximen*. Die oben angeführten Säureabkömmlinge der Amidoxime spalten beim Erhitzen über ihren Schmelzpunkt Wasser oder Alkohol ab und geben *Azoxime*:



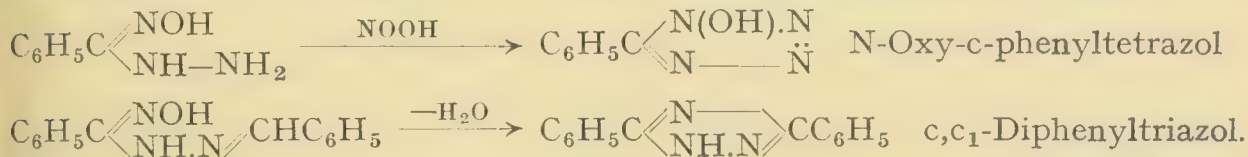
Von den Amidoximen sind die Oxyamidine zu unterscheiden, deren Grundformen mit jenen tautomer sind:  $-\text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$  und  $-\text{C} \begin{matrix} \text{NHOH} \\ \diagup \\ \text{NH} \end{matrix}$ . Oxy-



amidine entstehen aus Imidchloriden mit  $\beta$ -Arylhydroxylaminen (B. **34**, 2620; **36**, 18): **Benzenylphenyl-p-tolyloxyamidin**  $C_6H_5C(NC_6H_5)N(C_7H_7)OH$ , F. 175°, und **Benzenyl-p-tolylphenyloxyamidin**  $C_6H_5C(NC_7H_7)N(C_6H_5)OH$ , F. 191°, gehen bei der Reduction mit schwefliger Säure in dasselbe Phenyltolylbenzamidin über.

**27. Hydrazidoxime** entstehen aus Benzhydroximsäurechlorid und Hydrazinhydrat in alkoholischer Lösung. Sie besitzen wie die Amidoxime amphoterer Character und lösen sich sowohl in Säuren wie in Alkalien. Von letzteren werden sie leicht unter Stickstoffentwicklung zersetzt.

**Benzenylhydrazidoxim**  $C_6H_5C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH-NH_2 \end{matrix}$ , F. 110° u. Z., liefert mit salpetriger Säure *N-Oxy-c-phenyltetrazol*. Mit Benzaldehyd condensirt es sich zum **Benzalbenzenylhydrazidoxim**  $C_6H_5C(:NOH)NH.N:CHC_6H_5$ , F. 120°, das sich mit Säuren leicht zum *c,c*<sub>1</sub>-**Diphenyltriazol** anhydrisirt (B. **42**, 4199):



**28. Hydroxamoxime** (vgl. S. 243); **Benzhydroxamoxim**, *Benzenyloxyamidoxim*  $C_6H_5C(NO)NHOH$ , F. 115° u. Z., entsteht aus Benzhydroximsäurechlorid mit Hydroxylamin; liefert ein rotbraunes Kupfersalz  $(C_7H_7N_2O_2)_2Cu$  (B. **31**, 2126). Durch Alkali wird es in einen roten Azokörper verwandelt, der weiterhin hydrolytisch in Benzenylamidoxim und die Salze der Benznitrosolsäure (S. 287) gespalten wird (B. **39**, 1480).

#### Derivate der Orthobenzoësäure:

**29. Orthobenzoësäureaethylester**, *Aethylorthobenzoat*  $C_6H_5C(OC_2H_5)_3$ , Kp. 238–240°, aus Phenylchloroform und Natriumaethylat, oder aus Phenylmagnesiumbromid und Orthokohlensäureester (B. **38**, 564).

**30. Benzotrichlorid**, *Phenylchloroform*, *Benzoësäuretrichlorid*, *Benzenyltrichlorid*  $C_6H_5.CCl_3$ , F. –22,5° (B. **26**, 1053), Kp. 213°,  $D_{14} 1,38$ , ist isomer mit den Chlorbenzalchloriden, Dichlorbenzylchloriden und den Trichlortoluolen. Das Phenylchloroform steht zur Benzoësäure in einem ähnlichen Verhältniss wie das Methylchloroform zur Essigsäure. Es entsteht 1. beim Einleiten von Chlor in kochendes Toluol, bis keine Gewichtszunahme mehr stattfindet (A. **146**, 330); 2. aus Benzylchlorid mit Phosphorpentachlorid (A. **139**, 326). Durch Erhitzen mit Wasser auf 100° geht es in Benzoësäure, durch Erwärmen mit wasserfreier Oxalsäure in Benzoylchlorid und Benzoësäureanhydrid über (A. **226**, 20). Es lässt sich leicht mit Anilinen und Phenolen zu Triphenylmethanabkömmlingen condensiren (B. **15**, 232; A. **217**, 223). **Benzotrifluorid**  $C_6H_5CF_3$ , Kp. 103°, entsteht neben **Difluorchlortoluol**  $C_6H_5CClF_2$ , Kp. 143°, aus Benzotrichlorid und Antimontrifluorid (C. 1898 II, 26).

**31. Orthobenzoësäurepiperidid**  $C_6H_5C(N.C_5H_{10})_3$ , F. 80°, aus Benzotrichlorid und Piperidin in der Wärme (Inaug.-Diss. v. J. Buss, Bonn 1889).

Zu den Derivaten der Orthobenzoësäure gehören auch die Benzamidhalogenide (S. 280).

#### Substituirte aromatische Monocarbonsäuren.

Von den substituirten aromatischen Monocarbonsäuren werden nur diejenigen im Anschluss an die Monocarbonsäuren abgehandelt, bei denen eine Substitution der am Benzolrest stehenden Wasserstoffatome statt-

gefunden hat. Einige Orthosubstitutionsproducte zeigen die Fähigkeit, unter Abspaltung von Wasser innere Anhydride, heterocyclische Verbindungen zu bilden.

Ueber das Verhalten der 2,6-substituirten Carbonsäuren bei der Esterification mit Alkohol und Salzsäure s. S. 271.

**1. Halogenbenzoësäuren** entstehen: 1. Durch Substitution der Benzoësäuren oder Nitrile, wobei das erste substituierende Halogenatom vorzugsweise in Metastellung zur Carboxylgruppe tritt (S. 76). 2. Aus m- und p-halogensubstituirten Toluolen und höheren Homologen durch Oxydation mit Chromsäure, aus den o-halogensubstituirten Kohlenwasserstoffen durch Oxydation mit verdünnter Salpetersäure oder Kaliumpermanganat. Im Tierorganismus werden die Halogentoluole in die entsprechenden halogensubstituirten Hippursäuren (S. 275) umgewandelt (C. 1903 I, 411). 3. Aus den Amidosäuren a) mittelst der Diazosulfate oder b) der Diazoamidocarbonsäuren; beide Körperklassen geben durch Kochen mit Halogenwasserstoffen: Halogen-carbonsäuren. So werden aus den Diazoamidobenzoësäuren die Fluorbenzoësäuren erhalten (B. 15, 1197).

4. Aus Oxysäuren mit Phosphorpentachlorid (vgl. Salicylsäure). 5. Kernsynthetisch aus Halogennitrobenzolen mit Cyankalium und Alkohol bei 200° bis 230°. Bei dieser Reaction verdrängt die Cyangruppe die Nitrogruppe, nimmt aber nicht dieselbe Stellung am Benzolrest ein (B. 8, 1418; C. 1904 I, 1138). Das Nitril geht bei der Reactionstemperatur in die Säure über. Aus m-Chlornitrobenzol entsteht o-Chlorbenzoësäure, aus p-Chlornitrobenzol m-Chlorbenzoësäure. 6. Aus den Halogenanilinen durch die Diazoverbindungen u. s. w.

Eigenschaften und Verhalten. Aus der nachfolgenden Zusammenstellung der Schmelzpunkte der monohalogensubstituirten Benzoësäuren ist ersichtlich, dass die Orthoderivate am niedrigsten, die Paraderivate am höchsten schmelzen. Der Schmelzpunkt steigt mit dem Atomgewicht des substituierenden Halogens. Die Orthoderivate sind in Wasser ziemlich leicht löslich und bilden leicht lösliche Baryumsalze, mit deren Hilfe sie von den Meta- und Paraisomeren unschwer zu trennen sind. Mit Kali verschmolzen geben die Halogenbenzoësäuren die entsprechenden Oxybenzoësäuren. Mit NH<sub>3</sub> oder Aminen und Kupfer setzt sich die o-Chlorbenzoësäure zu Anthranilsäure und n-Alkylanthranilsäuren (S. 293, 298 u. A. 355, 312) um.

**Fluorbenzoësäure:** o-: F. 120°; m-: F. 124°; p-: F. 182°.

**Chlorbenzoësäure:** o-: » 137°; m-: » 153°; p-: » 240°.

**Brombenzoësäure:** o-: » 147°; m-: » 155°; p-: » 251°.

**Jodbenzoësäure:** o-: » 162°; m-: » 187°; p-: » 265°.

Zahlreiche Polychlor-, Polybrom- und Polyjodbenzoësäuren sind bekannt. Man kann die fünf Wasserstoffatome des Phenyls der Benzoësäure durch Chlor oder Brom ersetzen.

**2. Jodoso- und Jodobenzoësäuren** (S. 65). Durch Chloriren der drei Jodbenzoësäuren in Chloroform entstehen die drei Jodidchloridbenzoësäuren, aus diesen mit Natronlauge die Jodosobenzoësäuren (B. 27, 2326). o-Jodosobenzoësäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(JO)CO<sub>2</sub>H, atlasglänzende Blättchen, verpufft bei 244°; sie entsteht auch aus o-Jodbenzoësäure durch Oxydation mit rauchender Salpetersäure (B. 28, 83) und neben der bei 230° heftig explodirenden o-Jodobenzoësäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(JO<sub>2</sub>)CO<sub>2</sub>H durch Oxydation von o-Jodbenzoësäure



mit Kaliumpermanganat. Für die o-Jodosobenzoësäure hat man auch die Formel  $C_6H_4 \begin{matrix} [1]J(OH) \\ [2]CO \end{matrix} \rangle O$ , in Betracht gezogen, da sie, wie die Laevulin-säure, mit Essigsäureanhydrid erhitzt ein Acetylderivat giebt: **Acetjodoso-benzoësäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} [1]J(OCOCH_3) \\ [2]CO \end{matrix} \rangle O$ , F. 166° (B. **26**, 1364).

**3. Nitromonocarbonsäuren.** Man hat nicht mehr als drei Nitrogruppen in den Benzolrest einer aromatischen Carbonsäure einführen können.

**Nitrobenzoësäuren.** 1. Beim Nitriren der Benzoësäure entsteht hauptsächlich m-Nitrobenzoësäure, daneben in geringerer Menge o-Nitrobenzoësäure und p-Nitrobenzoësäure (A. **193**, 202; Z. physik. Chem. **31**, 79).

2. Durch Oxydation der drei Nitrotoluole, des o-Nitrotoluols mit Kaliumpermanganat (B. **12**, 443), des m- und p-Nitrotoluols mit Chromsäuremischung (A. **155**, 25). o- und p-Nitrobenzoësäuren entstehen auch durch Oxydation von o- und p-Nitrobenzylchlorid und von o- und p-Nitrozimmtsäure mit  $MnO_4K$  (B. **17**, 385). 3. Aus den drei isomeren Nitranilinen durch Ueberführung in drei Nitrobenzonnitrile (B. **28**, 150); Constitution s. S. 39, 132. Durch Nitriren von Benzonnitril entsteht fast nur m-Nitrobenzonnitril: o-Nitrobenzonnitril ist aus o-Nitranilin gewonnen worden (B. **28**, 151). Durch Verseifen mit Natronlauge geben die Nitronitrile die Nitrosäuren

o-Nitrobenzoësäure, F. 147°;	o-Nitrobenzonnitril, F. 109°.
m-Nitrobenzoësäure, » 141°;	m-Nitrobenzonnitril, » 116°.
p-Nitrobenzoësäure, » 238°;	p-Nitrobenzonnitril, » 147°.

Die o-Nitrobenzoësäure (o-Nitrobenzoylchlorid, F. 25°, s. C. 1901 I, 1227), schmeckt süß und löst sich in 164 T. Wasser (16°); sie giebt beim Nitriren die 2,6-, 2,5-, 2,4-Dinitrobenzoësäure und Styphninsäure (S. 212). Die m-Nitrobenzoësäure löst sich in 425 T. Wasser (16°). Ihr Baryumsalz ist sehr schwer löslich. Beim Nitriren geht sie in 2,5-Dinitrobenzoësäure über. Die p-Nitrobenzoësäure (Chlorid, F. 75°, Anhydrid, F. 190° s. A. **314**, 305), auch *Nitrodracylsäure* genannt, da sie durch Einwirkung von Salpetersäure auf Drachenblut entsteht (A. **48**, 344), ist sehr schwer löslich in Wasser. Bei weiterem Nitriren geht sie in 2,4- und 3,4-Dinitrobenzoësäure über. Durch Electrolyse ihrer warmen Lösung in Vitriolöl entsteht p-Amidophenolsulfosäure (B. **28**, R. 378; vgl. auch B. **28**, R. 126). 2,4-, 3,4-Dinitro- und 2,4,6-Trinitrobenzoësäure werden durch Oxydation der entsprechenden Nitrotoluole (S. 75) erhalten. Die Dinitrotoluole werden mit Chromsäuregemisch (B. **27**, 2209) oder Kaliumpermanganat, das Trinitrotoluol mit Salpeter-Schwefelsäure bei 150–200° oxydirt.

2,4-Dinitrobenzoësäure, F. 179°; 2,5-Säure, F. 177°; 2,6-Säure, F. 202°; 3,4-Säure, F. 165°; 3,5- oder *gewöhnliche* Dinitrobenzoësäure, F. 204°. 2,4,6-Trinitrobenzoësäure  $(NO_2)_3C_6H_2CO_2H$ , schmilzt bei 210° unter Abspaltung von  $CO_2$  (B. **27**, 3154; **28**, 2564, 3065; R. 125; C. 1899 II, 98). Chlorimido-m-nitrobenzoësäuremethylester  $NO_2[3]C_6H_4C \begin{matrix} \nearrow NCl \\ \searrow OCH_3 \end{matrix}$ , entsteht aus Benzoylchloramid (S. 275) und Diazomethan; er tritt in zwei stereoisomeren Formen, F. 88° und 84°, auf; durch gasförmige Salzsäure werden beide zum gleichen m-Nitrobenzimidomethylester  $NO_2C_6H_4C(:NH)OCH_3$ , reducirt, aus dem durch Natriumhypochlorit ein Gemisch der beiden isomeren Formen zurückgebildet wird (C. 1908 II, 1174).

**Nitrohalogenbenzoësäuren** (C. 1901 II, 287; 1902 II, 581). o,o-Fluornitrobenzoësäure  $C_6H_3F_2(NO_2)COOH$ , F. 127°, durch Oxydation von Fluor-

nitrotoluol gewonnen, lässt sich im Gegensatz zu den anderen o,o-disubstituirten Benzoësäuren ziemlich leicht esterificiren (vgl. S. 271 und B. **29**, 842). 1,4,6-Mononitrochlorbenzoësäure, F. 165°, und zwei Dinitrochlorbenzoësäuren, F. 238° und 200°, entstehen beim Nitriren von o-Chlorbenzoësäure (C. 1900 I, 742). Beim Nitriren der m-Brombenzoësäure entstehen zwei o-Nitrosäuren, die beide durch Reduction Anthranilsäure geben: 3-Brom-2-nitrobenzoësäure, F. 250°, und 3-Brom-6-nitrobenzoësäure, F. 139° (vgl. Gleichwertigkeit der sechs Wasserstoffatome des Benzols S. 33). In den Nitrohalogenbenzoësäuren ist das Halogen ebenso reactionsfähig wie in den Nitrohalogenbenzolen (B. **22**, 3282).

**Nitrophenylessigsäuren**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , entstehen durch Verseifen mit Alkalilauge aus den Nitrobenzylcyaniden, den Einwirkungsproducten von Cyankalium auf die Nitrobenzylchloride (S. 244) (B. **16**, 2064; **19**, 2635). Durch Nitriren von Phenylelessigsäure entsteht hauptsächlich die p-Nitro- neben wenig der o-Nitrosäure und o,p-Dinitrophenylessigsäure, F. 166°, die auch aus dem 2,4-Dinitrophenylacetessigester durch Verseifen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  erhalten wird (B. **42**, 601).

o-, m-, p-Nitrophenylessigsäure, F. 141°, 120°, 152°.  
o-, m-, p-Nitrobenzylcyanid, » 84°, 61°, 116°.

**Nitrohydrozimmtsäuren**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ . Beim Nitriren von Hydrozimmtsäure bilden sich ebenfalls die p-Nitro- und die o-Nitrosäure, aus beiden die o,p-Dinitrosäure. Die o-Nitrosäure wird auch aus der o-Nitro-p-amidohydrozimmtsäure, dem ersten Reductionsproduct der o,p-Dinitrosäure, sowie aus o-Nitrobenzylmalonsäureester (s. d.), die m-Nitrosäure aus der p-Acetamido-m-nitrohydrozimmtsäure bereitet (B. **15**, 846; **29**, 635; vgl. auch m-Nitrotoluol S. 75).

o-, m-, p-Nitrohydrozimmtsäure, F. 115°, 118°, 163°.  
o,p-Dinitrohydrozimmtsäure, » 123° (B. **13**, 1680).

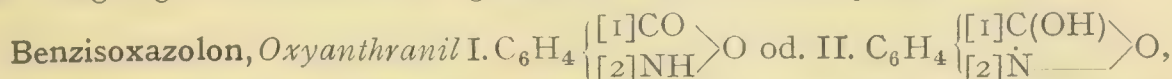
o- und p-Nitrohydratropasäure  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H}$ , F. 110° und 87°, entstehen beim Eintragen von Hydratropasäure in stark abgekühlte, rauchende Salpetersäure (A. **227**, 262).

**4. Nitrosomonocarbonsäuren:** o-Nitrosobenzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{NO}[1]\text{COOH}$ , F. 210° u. Z., farblose Krystalle, in Lösung grün, bildet sich aus Anthranilsäure durch Oxydation mit Sulfomonopersäure (B. **36**, 3651) und aus o-Nitrobenzaldehyd  $\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{NO}_2[2]\text{CHO}$  (S. 255), durch Umlagerung bei Belichtung in indifferenten Lösungsmitteln; in alkoholischen Lösungen entstehen die Ester: Methylester, F. 153°, Aethylester, F. 121° (A. **371**, 319). o-Nitrobenzylidenanilin  $\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{NO}_2[2]\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , giebt im Licht o-Nitrosobenzanilid  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO})\text{CONHC}_6\text{H}_5$  (B. **35**, 2715; **36**, 4373). Mit diesen Bildungsweisen verwandt ist die Entstehung der o-Nitrosobenzoësäure durch Einwirkung von alkoholischem Ammoniak auf o-Nitromandelsäurenitril  $\text{NO}_2[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$ , unter Abspaltung von CNH (B. **39**, 2335). o-Nitrosobenzoësäure entsteht auch aus Phenylxyindol (s. d.) durch Oxydation. 4-Nitro- und 2,4-Dinitro-o-nitrosobenzoësäure sind Umwandlungsproducte des 2,4-Dinitro- und 2,4,6-Trinitrobenzaldehyds im Licht (S. 256). o-, m- und p-Nitrosobenzoësäure und deren Ester werden auch durch Oxydation der entsprechenden Hydroxylaminobenzoësäuren gewonnen, die aus den Nitrobenzoësäuren durch Reduction entstehen (B. **37**, 333).

**5. Hydroxylaminocarbonsäuren.** o-Hydroxylaminobenzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{NHOH}[1]\text{COOH}$ , glänzende Nadeln, F. 142° u. Z., entsteht durch Reduction von o-Nitrobenzoësäure mit Zinkstaub und Chlorammonium. Sie besitzt



die allgemeinen Eigenschaften der Hydroxylaminverbindungen: Oxydationsmittel verwandeln sie in o-Nitrosobenzoësäure, mit der sie sich in alkalischer Lösung zur o,o'-Azoxybenzoësäure condensirt. Durch Erwärmen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  wird sie teilweise in die 5-Oxyanthranilsäure  $\text{OH}[5]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{NH}_2[1]\text{CO}_2\text{H}$  umgelagert, während der grösste Teil in ihr Anhydrid das

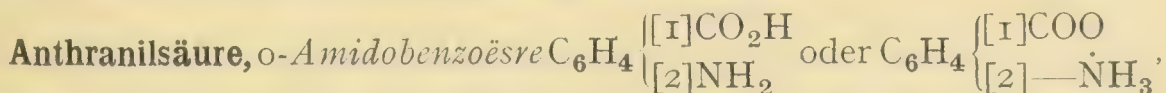


F. 112<sup>0</sup> u. Z., übergeht. Dasselbe besitzt sauren Character. Während die Alkalisalze, auf Grund ihrer auffallend schwierigen Aufspaltbarkeit zu den Salzen der o-Hydroxylaminobenzoësäure, wahrscheinlich als Abkömmlinge des Oxyanthranils (Formel II) aufzufassen sind, leiten sich die aus ihnen durch Alkylierung und Acylierung erhaltenen Alkyl- und Acylbenzisoxazolone von der Formel I ab, da sie durch Reduction leicht in N-Alkyl- bez. Acylanthranilsäuren übergehen. N-Acetylbenzisoxazolon  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{N}(\text{COCH}_3) \end{array} \right\} \text{O}$ , F. 118<sup>0</sup>, entsteht auch durch Condensation von o-Nitrosobenzoësäure mit Paraldehyd unter dem Einfluss des Lichtes (B. 42, 2297).

## 6. Aromatische Amidomonocarbonsäuren.

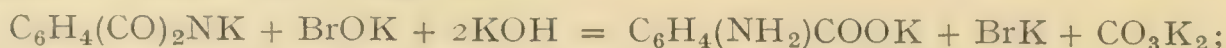
Die aromatischen Amidomonocarbonsäuren entstehen durch Reduction der aromatischen Nitromonocarbonsäuren. Aehnlich dem Glycocoll bilden sie mit Alkalien und Mineralsäuren Salze, aber nicht mit Essigsäure, durch welche sie daher aus ihren Alkalisalzen gefällt werden. Wie das Glycocoll kann man die Monamidobenzoësäuren als cyclische Ammoniumsalze auffassen (s. Bd. I). Die Wasserstoffatome der Amidogruppe sind durch Alkyl- und Acidylreste ersetzbar. Dimethylamidosäuren sind auch aus Dimethylanilinen, Phosgen und Aluminiumchlorid darstellbar. Acetamidobenzoësäuren gewinnt man durch Oxydation von Acetoluidinen.

Die o-Amidosäuren, von denen die o-Amidobenzoësäure und die o-Amidophenyllessigsäure zu dem Indigo, die o-Amidohydrozimmtsäure zu dem Chinolin in naher Beziehung stehen, geben unter Heteroringbildung merkwürdige Orthocondensationsproducte.



F. 145<sup>0</sup>, sublimirt bei sehr stark vermindertem Druck grösstenteils unzersetzt (C. 1903 I, 922), wird aber beim Erhitzen unter gewöhnlichem Druck in Anilin und  $\text{CO}_2$  gespalten. Ihre wässrige Lösung schmeckt süß; die Lösungen besonders in manchen organischen Lösungsmitteln fluoresciren blau (B. 31, 1693). Die Anthranilsäure wurde zuerst aus Indigo (s. d.) durch Einwirkung von Kali erhalten (1841 Fritzsche), wobei man die Oxydation zweckmässig durch Zusatz von  $\text{MnO}_2$  befördert (A. 234, 146). Sie entsteht durch Reduction der o-Nitrobenzoësäure und der beiden m-Brom-o-nitrobenzoësäuren (S. 292) mit Zinn und Salzsäure, aus o-Nitrotoluol (S. 74) durch Erhitzen mit conc. Kalilauge (C. 1900 I. 1098), sowie aus Anthranil, Acetantranilsäure und Isatosäureanhydrid (s. u.) durch Spaltung. Vgl. o-Chlorbenzoësäure S. 290. Technisch stellt man sie aus Phtalimid  $\text{C}_6\text{H}_4$

$(\text{CO})_2\text{NH}$  durch Behandlung mit Brom und Alkali dar (B. **24**, R. 966; **36**, 218; J. pr. Ch. [2] **80**, 1):



ähnlich wird sie aus Phtalhydroxylamin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{NOH}$  oder  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})\text{C}(\text{OH})\text{NOH}$  mit Alkali erhalten (C. 1902 II, 1439).

Durch salpetrige Säure wird die Anthranilsäure in wässriger Lösung in Salicylsäure, durch Natrium in amyalkoholischer Lösung in Hexahydroanthranilsäure, Hexahydrobenzoësäure (s. d.) und n-Pimelinsäure (Bd. I) umgewandelt (B. **27**, 2466). Mit  $\text{PCl}_5$  setzt sich Anthranilsäure zu den Chloriden  $\text{COCl.C}_6\text{H}_4\text{NHPOCl}_2$ , F.  $62^\circ$ , und  $(\text{COCl.C}_6\text{H}_4\text{NH})_2\text{POCl}$ , F.  $148-153^\circ$ , um (B. **36**, 1824).

Methylester, F.  $25,5^\circ$ , Kp.  $125^\circ$ , ist ein charakteristischer Bestandteil des *Orangenblüten-* oder *Neroliöles* (B. **32**, 1512) und findet sich auch im Tuberosenblütenöl (B. **36**, 1465). Aethylester, Kp.  $260^\circ$ . Diese Ester werden auch direct aus Phtalimid in alkoholisch-alkalischer Lösung mit Alkalihypochlorit (C. 1903 I, 745), sowie ferner aus Isatosäureanhydrid durch Behandlung von Natriumalkoholat und Wasser erhalten (B. **33**, 28). Amid, F.  $108^\circ$ , aus Isatosäureanhydrid und Ammoniak (B. **18**, R. 273). as-Phenylhydrazid, F.  $134^\circ$  (A. **301**, 89).

Anthranilsäurenitril, o-Amidobenzonitril, o-Cyananilin  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CN}$ , F.  $49^\circ$ , Kp.  $267^\circ$ , aus o-Nitrobenzonitril mit  $\text{SnCl}_2$  und Salzsäure (B. **42**, 3711) oder aus o-Amidobenzaldoxim durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung (B. **36**, 804) gewonnen, liefert beim Erhitzen mit Schwefelammon das Thiamid  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CSNH}_2$ , F.  $122^\circ$ , mit salpetriger Säure  $\gamma$ -Amidoindazol  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{NH}_2) \\ | \\ \text{NH} \end{matrix} \text{N}$  (C. 1903 I, 1270; B. **42**, 3716).

**Formylanthranilsäure**  $\text{CHONH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F.  $169^\circ$ , aus Isatosäure beim Kochen mit Ameisensäure, condensirt sich beim Erhitzen zu *Ketodihydrochinazolonbenzoësäure*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO.NC}_6\text{H}_4\text{COOH} \\ | \\ \text{N}-\dot{\text{C}}\text{H} \end{matrix}$  (B. **35**, 3475).

**Acetanthranilsäure**  $\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F.  $186^\circ$ , aus Anthranilsäure mit Essigsäureanhydrid, aus o-Acettoluidin durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  bei Gegenwart von Magnesiumsulfat (B. **36**, 1801) bildet sich auch aus *Methylketol* und aus *Chinaldin* (s. d.) durch Oxydation. Methylester, F.  $61^\circ$ , und Amid, F.  $170^\circ$ , wurden aus Anthranilsreester und -amid gewonnen. Durch Erhitzen der Acetanthranilsäure oder ihres Esters mit  $\text{POCl}_3$  entsteht die sog. Dianhydrodiacetanthranilsäure  $\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_4$ , F.  $250^\circ$ . Durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid auf  $150^\circ$  oder für sich auf  $200^\circ$  bis  $210^\circ$  wird die Acetanthranilsäure z. T. zu Acetanthranil (S. 295) anhydrisirt, z. T. zu *Methyldihydrochinazolonbenzoësäure*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO.NC}_6\text{H}_4\text{COOH} \\ | \\ \text{N}-\dot{\text{C}}\text{CH}_3 \end{matrix}$  condensirt (B. **35**, 3470). **Benzoylanthranilsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F.  $183^\circ$ , s. B. **26**, 1304; A. **324**, 134. **Benzolsulfonanthranilsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{NHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F.  $214^\circ$ ; Chlorid, F.  $155^\circ$  (A. **367**, 104).

**Anthranil**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ | \\ \text{N} \end{matrix} \text{O}$ , Kp.  $99^\circ$  (B. **42**, 1647), mit  $\text{H}_2\text{O}$ -Dämpfen flüchtiges, eigentümlich riechendes Oel, wird an dieser Stelle abgehandelt, weil es sich bei manchen Reactionen wie ein Anhydrid der Anthranilsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ | \\ \text{NH} \end{matrix}$ , ein  $\beta$ -Lactam, verhält, indem es durch Alkalien in Anthranilsäure, durch Behandlung mit Essigsäureanhydrid in Acetanthranil (S. 295) umgewandelt wird; diese Reactionen verlaufen indessen wahr-



scheinlich unter intramolecularer Atomverschiebung. Eine directe Umwandlung der Anthranilsäure in Anthranil ist bis jetzt nicht gelungen. Die Bildungsweisen des Anthranils 1. aus o-Nitrobenzaldehyd durch Reduction mit Zinn und Essigsäure oder Eisenvitriol und Ammoniak, 2. aus o-Azidobenzaldehyd (S. 257), 3. oder aus o-Nitrosobenzylalkohol (S. 244) beim Kochen mit Wasser, 4. aus o-Amidobenzaldehyd durch Oxydation mit Sulfomonopersäure, lassen darauf schliessen, dass das Anthranil ein Anhydrid oder innerer Aether des unbeständigen o-Hydroxylaminobenzaldehyds

$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CHO} \\ | \\ \text{NHOH} \end{matrix}$  (vgl. B. **36**, 3653) ist, zu dessen Oxim (S. 256)

es beim Behandeln mit Hydroxylamin und zu dessen Nitrosoverbindung (S. 256) es durch Einwirkung salpetriger Säure aufgespalten wird. In Uebereinstimmung hiermit steht auch die leichte Reducirbarkeit des Anthranils zu o-Amidobenzaldehyd, sowie die nahen Beziehungen zur *Anthroxansäure*

$C_6H_4 \begin{matrix} \text{C-CO}_2\text{H} \\ | \\ \text{N} > \text{O} \end{matrix}$  (s. d.), die in den analogen Bildungsweisen derselben,

und besonders in dem Uebergang in das Anthranil beim Erhitzen mit Wasser auf 150° hervortreten (J. pr. Ch. [2] **81**, 254). Die Unwahrscheinlichkeit der  $\beta$ -Lactamformel ergibt sich ferner durch einen Vergleich mit den Eigenschaften des Dianthranilids (S. 296), das als wahres dimoleculares Anhydrid der Anthranilsäure anzusehen ist. Leicht erhält man das Anthranil aus der Diquecksilberverbindung des o-Nitrotoluols durch Einwirkung conc. Salzsäure (S. 75). Das Anthranil bildet mit Sublimat eine charakteristische Doppelverbindung  $C_7H_5NO.HgCl_2$ , F. 178°. Mit Chlor vereinigt es sich zu einem Dichlorid  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ | \\ \text{NCl}_2 \end{matrix} > \text{O}$ , F. 77°, das beim Erhitzen mit Wasser unter Wanderung eines Chloratoms in Bz-Monochloranthranil, F. 79°, übergeht (B. **42**, 1701).

Das Methylantranil,  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(CH}_3) \\ | \\ \text{N} \end{matrix} > \text{O}$  (S. 263), aus o-Nitroacetophenon und das Phenyliantranil  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(C}_6\text{H}_5) \\ | \\ \text{N} \end{matrix} > \text{O}$  (s. d.) aus o-Nitro- bez. o-Amidobenzophenon sind als wahre Homologe des Anthranils zu betrachten (B. **36**, 819, 2042). Abkömmlinge des Anthranils liegen wahrscheinlich in den Verbindungen vor, die durch Condensation von o-Nitrobenzaldehyd mit Phenolen und tertiären Aminen bei Gegenwart von conc. Salzsäure entstehen (B. **42**, 1714).

**Acetylantranil**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO.O} \\ | \\ \text{N}=\dot{\text{C}}\text{CH}_3 \end{matrix}$  oder  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ | \\ \text{NCOCH}_3 \end{matrix}$ , F. 81°, Kp.<sub>14</sub> 147°,

entsteht aus Anthranil, Acetantranilsäure, sowie auch aus Carboxaethyl-antranilsäure (S. 296) mit Essigsäureanhydrid und ist daher als ein wahres Anhydrid der Acetantranilsäure zu betrachten. Es liefert mit  $NH_3$  o-Acetamidobenzamid, mit Anilin und anderen Aminbasen Derivate des *Methyl-*

*dihydrochinazolons*  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO.NR} \\ | \\ \text{N}=\dot{\text{C}}\text{CH}_3 \end{matrix}$ . Aehnlich verhält sich das **Benzoylantranil**

$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO.O} \\ | \\ \text{N}=\dot{\text{C}}\text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$  oder  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ | \\ \text{NCOC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ , F. 122°, welches aus Benzoyl-

antranilsäure durch  $H_2O$ -Abspaltung, aus Anthranilsäure, Benzoylchlorid und Pyridin in der Kälte, aus Anthranil aber erst bei mehrstündigem Erhitzen mit Benzoylchlorid entsteht (B. **35**, 3480; **36**, 2766). Die sehr glatt verlaufende Bildung der Acidylantranile aus den Acidylantranilsäuren sowie die nahen Beziehungen zu den Chinazolonen sprechen mehr für die erste der für Acet- und Benzoylantranil angeführten Formeln. In Ueber-

einstimmung hiermit verläuft die Anhydridbildung bei denjenigen Acylanthranilsäuren, bei denen, wie bei der Benzolsulfonanthranilsäure (S. 294) und der Pikrylanthranilsäure (S. 298), die Entstehung von Verbindungen der Formel  $C_6H_4 \begin{cases} CO.O \\ N=\dot{C}R \end{cases}$  unbegünstigt oder überhaupt unmöglich ist, nicht unter Bildung von  $\beta$ -Lactamen  $C_6H_4 \begin{cases} CO \\ \dot{N}COR \end{cases}$ , sondern unter Bildung dimolecularer Anhydride (s. u. Dianthranilide und A. 367, 124). Die Acylanthranile sind daher als  $\beta, \gamma$ -Benzmetoxazine aufzufassen und stehen in naher Beziehung zu den aus Benzoyl- $\alpha$ -amidosäuren erhaltenen Anhydriden vgl. Hippursäure, Benzoylalanin etc. S. 276.

**Dimoleculare Anhydride der Anthranilsäure** (A. 367, 101). Während also das Anthranil nicht als einfaches Anhydrid der Anthranilsäure aufgefasst werden kann, sind dimoleculare, wahre Anhydride der Anthranilsäure bekannt: die Anthranoylanthranilsäure, das Anthranoylanthranilsäureanhydrid (Anthranoylanthranil), und das Dianthranilid, die alle leicht zu Anthranilsäure aufgespalten werden können.

**Anthranoylanthranilsäure**  $NH_2[2]C_6H_4[1]CONH[2]C_6H_4[1]COOH$ , F. 203°, entsteht: 1. durch Reduction der o-Nitrobenzoylanthranilsäure; 2. durch Condensation von Anthranilsäure mit Isatosäureanhydrid, daher 3. als Zwischenproduct bei der technischen Darstellung der Anthranilsäure aus Phtalimid, Natriumhypochlorit und Natronlauge (J. pr. Ch. [2] 80, 1). Beim Erhitzen über den F.-P., leichter durch Einwirkung von Thionylchlorid, geht sie unter Wasserabspaltung in **Anthranoylanthranilsäure-O-anhydrid**, **Anthranoylanthranil**  $C_6H_4 \begin{cases} CO.O \\ N=\dot{C}C_6H_4NH_2 \end{cases}$ , F. 162°, gelbe Nadeln, über, das sich beim Erhitzen leicht polymerisirt. Seine Benzolsulfonverbindung  $C_6H_4 \begin{cases} CO.O \\ N=\dot{C}.C_6H_4NH.SO_2C_6H_5 \end{cases}$ , F. 223°, entsteht durch Einwirkung von Benzolsulfochlorid auf Anthranil (vgl. B. 40, 997). Durch wiederholte Behandlung der Anthranoylanthranilsäure mit Nitrobenzoylchlorid und darauffolgender Reduction erhält man polypeptidartige Anhydride der Anthranilsäure wie  $NH_2C_6H_4CO.NHC_6H_4CO.NHC_6H_4COOH$  etc. (A. 351, 267).

**Dianthranilid**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]NH.CO[2] \\ [2]CO.NH[1] \end{cases} C_6H_4$ , F. ca. 330°, farblose Nadeln, erhält man aus seiner Monoacetylverbindung, dem Einwirkungsproducte von conc.  $SO_4H_2$  und Eisessig auf das Dibenzolsulfondianthranilid, beim Kochen mit Natronlauge. Es besitzt den Character einer schwachen zwei-basischen Säure und liefert ein Dinatriumsalz, das durch Methyliren mit Dimethylsulfat in das **N,N-Dimethyldianthranilid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N(CH_3).CO \\ \diagdown CO.(CH_3)N \end{matrix} C_6H_4$  übergeht. Durch Kochen mit conc. Alkalilauge wird das Dianthranilid in zwei Molecüle Anthranilsäure gespalten. **Dibenzolsulfondianthranilid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N(SO_2C_6H_5)CO \\ \diagdown CO(SO_2C_6H_5)N \end{matrix} C_6H_4$ , F. 264°, entsteht beim Erwärmen von Benzolsulfonanthranilsäurechlorid mit Pyridin.

**Carboxylanthranilsäuredimethylester und -diaethylester**, *Isatosäure* dialkylester  $C_6H_4(NHCOOCH_3)COOCH_3$ , F. 61°, Kp.<sub>12</sub> 166°, und F. 44°, Kp.<sub>10</sub> 174°, erhält man aus Phtalimidchlorid oder -bromid  $C_6H_4(CO)_2NBr$  durch Einwirkung von Natriumalkoholaten; sie gehen durch weitere Behandlung mit Natriumalkoholat in die *saueren Isatosäureester*: **Carboxymethyl-** und **Carboxaethylanthranilsäure**  $C_6H_4(NHCO_2C_2H_5)COOH$ , F. 181° und 126°, über, welche auch aus Anthranilsäure mit Chlorameisenestern, sowie aus Isatosäure-



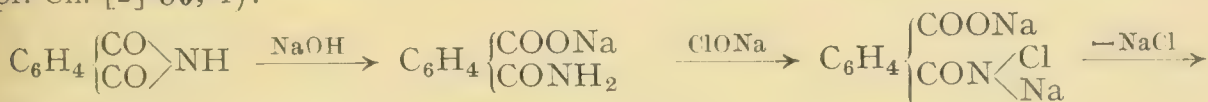
anhydrid durch Erhitzen mit Alkoholen entstehen; durch Behandlung mit Acetylchlorid werden sie übergeführt in

**Isatosäureanhydrid**  $C_6H_4 \begin{cases} CO.O \\ NH.C\dot{O} \end{cases}$ , F. gegen  $240^0$  u. Z., wurde zuerst

erhalten durch Oxydation von Indigo in Eisessig mit Chromsäure (H. Kolbe 1885), später aus Anthranil und Anthranilsäure mit Chlorkohlensäureester (B. **22**, 1672), sowie durch Einleiten von Phosgen in eine Lösung von anthranilsaurem Natrium. Es ist in Wasser sehr schwer löslich. Mit Alkalien und Erdalkalien bildet es unbeständige Salze der Formel:

$C_6H_4 \begin{cases} CO.O \\ N=\dot{C}OMe \end{cases}$ , aus denen durch  $CO_2$  Isatosäureanhydrid regeneriert wird.

Mit überschüssigem Alkali entstehen zunächst Salze der Isatosäure, die beim Erwärmen mit Alkalien, sowie augenblicklich auf Zusatz von Säuren in  $CO_2$  und Anthranilsäure gespalten werden; die freie Isatosäure kann daher nicht gefasst werden (B. **32**, 2159; **33**, 21; J. pr. Ch. [2] **79**, 281). Mit Ammoniak, Hydrazin, Phenylhydrazin, Hydroxylamin entstehen die entsprechenden Amidverbindungen der Anthranilsäure (B. **19**, R. 65; **26**, R. 585). Das Isatosäureanhydrid bildet ein wichtiges Zwischenproduct bei der technischen Darstellung der Anthranilsäure aus Phtalimid, Natriumhypochlorit und Natronlauge und kann bei Vermeidung eines Ueberschusses an Natronlauge auch als solches isoliert werden. Die bei diesem Prozess sich abspielenden Vorgänge werden durch folgendes Formelschema wiedergegeben (J. pr. Ch. [2] **80**, 1):



**Kynursäure**, *Oxalylanthranilsäure*, *Carbostyrilsäure*  $CO_2H.CONH[2]C_6H_4[1]CO_2H + H_2O$ , F.  $180^0$  u. Z. (wasserfrei), entsteht aus den Chinolin-derivaten: *Kynurin* (s. d.), *Kynurensäure* (s. d.), *α-Phenylchinolin* (s. d.), *Carbostyril* (s. d.), *Acettetrahydrochinolin* und aus *Indoxylsäure* (s. d.) durch Oxydation. Synthetisch wird sie durch Erhitzen von Anthranilsäure und Oxalsäure auf  $130^0$  erhalten (B. **17**, 401; R. 110). Monaethylester  $CO_2C_2H_5.CO.NH[2]C_6H_4[1]CO_2H$ , F.  $180^0$ , bildet sich bei der Oxydation von Indoxylsäureester (B. **15**, 778).

**Oxalylanthranilsäurenitril**, *o-Cyanoxanilsäure*  $CO_2H.CONH[2]C_6H_4[1]CN$ , F.  $126^0$ ; der Methylester, F.  $139^0$ , wurde durch Condensation von *o*-Amidobenzonitril mit Oxalester erhalten. Durch verdünnte Säuren wird das Oxalylanthranilsäurenitril in die isomere *4-Ketodihydrochinazolin-2-carbonsäure*  $C_6H_4 \begin{cases} CO.NH \\ N=\dot{C}COOH \end{cases}$  umgelagert (B. **42**, 3710). Vielleicht das Nitril der letzteren ist das sog.

**Dicyanaminobenzoyl**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]CO.NH \\ [2]N=\dot{C}.CN \end{cases}$  (? Anschütz), schmilzt unter Zersetzung. Es entsteht aus Cyan und Anthranilsäure in wässriger Lösung (B. **11**, 1986); **Aethoxycyanaminobenzoyl**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]CO.N \\ [2]NH.C\dot{O}.OC_2H_5 \end{cases}$ , F.  $173^0$ , aus Cyan und Anthranilsäure in alkoholischer Lösung (B. **2**, 415); geht mit Ammoniak in *o-Benzglycocyamidin*, *Benzoylguanidin*  $C_6H_4 \begin{cases} [1]CO.N \\ [2]NH.C\dot{N}H_2 \end{cases}$  über, aus dem mit  $JCH_3$  in stark alkalischer Lösung *α-o-Benzkreatinin*  $C_6H_4 \begin{cases} [1]CO-\text{---}N \\ [2]N(CH_3)-\dot{C}.NH_2 \end{cases}$  gebildet wird (B. **13**, 977).

**Methylantranilsäure**  $\text{CH}_3\text{NH}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{COOH}$ , F. 182°, aus Anthranilsäure mit Soda und Methyljodid oder Dimethylsulfat in methylalkoholischer bez. wässriger Lösung, sowie auch aus o-Chlorbenzoësäure (S. 290) mit Methylamin und Kupfer (C. 1903 II, 1099). Methylester  $\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{CH}_3$ , Kp.<sub>13</sub> 129°, ist ein Bestandteil des *Mandarinenblätter-* und *-schalenöls* (C. 1902 II, 1257). Die Säure wird durch Erhitzen mit  $\text{NH}_2\text{Na}$ , Alkali oder Erdalkalimetallamalgamen in *Indoxyl* (bez. *Indigo*) übergeführt; noch glatter erfolgt dieser Uebergang bei den Acylmethylantranilsäuren: **Formylmethylantranilsäure**  $\text{CHON}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F. 169°, und **Formylaethylantranilsäure**, F. 119°, die man auch aus Methyl- und Aethylchinoliniumsalzen durch Oxydation mit Permanganaten erhält (B. 36, 1806; C. 1903 I, 745). **Nitrosomethylantranilsäure**  $\text{NO.N}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F. 127°, aus Methylantranilsäure mit salpetriger Säure oder durch Oxydation von Nitrosomethyl-o-toluidin mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. 34, 1644). Durch Salzsäure wird sie in die **5-Nitrosomethylantranilsäure**  $\text{NO}[5]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{NHCH}_3[1]\text{COOH}$  umgelagert, die beim Kochen mit Sodalösung unter Abspaltung von Methylamin in 5-Nitrososalicylsäure (S. 324) übergeht (B. 42, 2745). Durch weitere Methylierung geht die Methylantranilsäure in die **Dimethylantranilsäure**  $(\text{CH}_3)_2\text{N}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{COOH}$ , F. 70°, über, aus der das **Anthranilsäurebetain**, *o-Benzbetain*  $\text{C}_6\text{H}_4\left\{\begin{array}{l} \text{N}(\text{CH}_3)_3 \\ \text{CO} \end{array}\right\} \text{O}$ , F. 227°, entsteht. Letzteres lagert sich beim Erhitzen auf 240° in **Dimethylantranilsäuremethylester**, Kp.<sub>11</sub> 131°, um (B. 37, 411, vgl. m- und p-Amidobenzoësäure S. 301 und Anilidoessigsäure S. 99, sowie Bd. I unter Betain). **Aethylantranilsäure**, F. 153°, s. B. 39, 3236. **Diaethylantranilsäure**, F. 121°, M. 25, 487.

Arylantranilsäuren entstehen durch Erhitzen von o-Chlorbenzoësäure mit aromatischen Aminen bei Gegenwart von Kupfer (A. 355, 312). Durch Erhitzen für sich gehen sie unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in Diphenylamine (S. 94), durch Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  in Acridone (s. d.) über. **Phenylantranilsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F. 181°, wird auch durch Entamidiren der Amidophenylantranilsäure erhalten. **Diphenylantranilsäure**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F. 208°, aus Phenylantranilsäure, Jodbenzol und Kupfer; zerfällt beim Erhitzen in  $\text{CO}_2$  und Triphenylamin (S. 94; B. 40, 2448). **Pikrylantranilsäure**  $(\text{NO}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F. 272° (A. 367, 118). **Diphenylamin-o,o'-, -o,m'- und -o,p'-dicarbonsäure**  $\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4\text{NHC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F. 295°, 296° und 290° u. Z., aus o-Chlorbenzoësäure mit o-, m- und p-Amidobenzoësäure (A. 355, 352). **sym-Diphenyl-p-phenylendiamin-o,o'-dicarbonsäure**  $\text{CO}_2\text{H}[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{NH}[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{NH}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CO}_2\text{H}$ , F. 288° u. Z., aus p-Dibrombenzol, Anthranilsäure und Kupfer (C. 1906 II, 932).

Formaldehyd condensirt sich mit Anthranilsäure je nach den Bedingungen in verschiedenen Molecularverhältnissen:

**Methylenediantranilsäure**, *Formaldehyddiantranilsäure*  $\text{CH}_2(\text{NH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_2$ , F. 158° u. Z., aus 2 Mol. Anthranilsäure und 1 Mol. Formaldehydlösung, wird durch methylalkoholische Salzsäure in *p*<sub>2</sub>-*Diamidodiphenylmethandicarbonsäure*  $\text{CH}_2[\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)\text{COOH}]_2$  umgelagert (vgl. S. 93); durch Acetylierung mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat entsteht *Methylen-diacetanthranilsäure*  $\text{CH}_2[\text{N}(\text{COCH}_3)\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}]_2$ ; durch Cyankali wird die Formaldehyddiantranilsäure in Anthranilsäure und Anthranilidoacetonitril (s. u.) gespalten (A. 324, 118).

Durch Condensation aequimolecularer Mengen Formaldehyd mit Anthranilsäure sowie dessen N-Monosubstitutionsproducten:  $\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4\text{NHR}$ , entstehen alkaliunlösliche Verbindungen, sog. **Formalide**, die zur Characterisierung und Isolirung namentlich substituierter Anthranilsäuren dienen können,



da sie beim Erwärmen mit Säuren oder Alkalien leicht wieder in ihre Componenten zerlegt werden. Anthranilsäureformalid  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{O} \end{matrix}$ , F. 145°

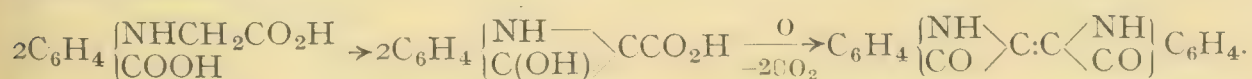
bis 148° u. Z.; Phenylanthranilsäureformalid  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{N}(C_6H_5) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{O} \end{matrix}$ . Durch Behandlung mit Cyankalium oder Alkalibisulfit werden die Formalide aufgespalten unter Bildung von Salzen der  $\omega$ -Cyanmethylantranilsäuren  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN} \\ \text{COOH} \end{matrix}$  bez. der  $\omega$ -Sulfomethylantranilsäuren  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{H} \\ \text{COOH} \end{matrix}$ .

Mit überschüssigem Formaldehyd vereinigt sich die Anthranilsäure beim Erwärmen zum Anthranilsäurediformalid; dasselbe bildet ein alkaliunlösliches, schweres gelbes Oel, das sich einem Mol. CNK zum Mononitril

$C_6H_4 \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CN}) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{O} \end{matrix}$ , F. 105°, mit zwei Mol. CNK zum Anthranilidodi-

acetonitril  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CN})_2 \\ \text{COOH} \end{matrix}$ , F. 168—171 u. Z., vereinigt (B. 42, 3534; C. 1910 I, 309). Methylenanthranilsäure  $\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4\text{N}:\text{CH}_2$ , F. ca. 210° (B. 41, 1565).

**Anthranildoessigsäure**, Phenylglycin-*o*-carbonsäure  $\text{COOH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCH}_2\text{COOH}$ , F. 215° u. Z., hat wegen ihrer Ueberführbarkeit in Indoxyl bez. Indigo grosse technische Bedeutung erlangt. Sie entsteht 1. aus Chloressigsäure und Anthranilsäure in neutraler Lösung; bei Ueberschuss von Chloressigsäure erhält man Anthranilidodiessigsäure  $\text{COOHC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})_2$ , F. 212° u. Z. (B. 33, 3182); 2. aus Anthranilsäure beim Erhitzen mit mehrwertigen Alkoholen, wie Glycerin, Mannit u. a. m. (C. 1900 II, 549); 3. durch Verseifen von Anthranilidoacetonitril  $\text{COOH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCH}_2\text{CN}$ , F. 181° u. Z., welches aus Anthranilsäure, Formaldehyd und Cyankali, bez. durch Spaltung der Formaldehyddiantranilsäure oder des Anthranilsäureformalids durch CNK gewonnen wird (A. 324, 118; J. pr. Ch. [2] 63, 392; B. 39, 989); 4. aus *o*-Chlorbenzoësäure (S. 290) durch Erhitzen mit Glycocol bei Gegenwart von Alkalicarbonat und Kupfer (C. 1903 II, 81, 610). Die Säure geht beim Erhitzen mit Aetzkalkalien oder Essigsäureanhydrid und Natriumacetat in Indoxyl bez. Derivate desselben über, die sich leicht in Indigo überführen lassen:



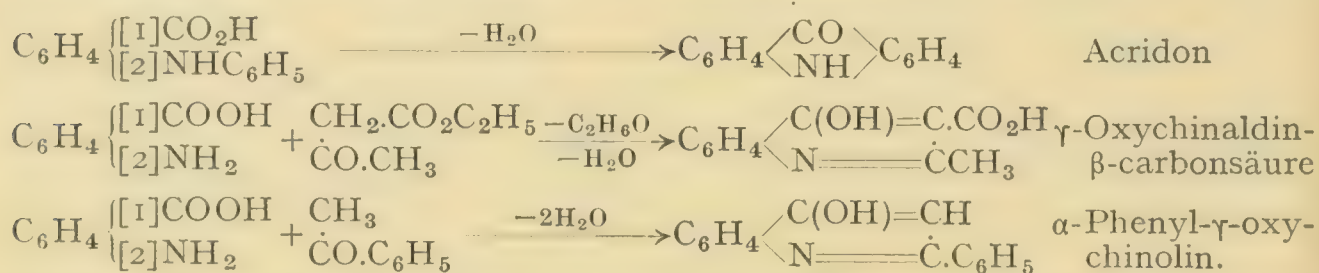
Die Ester: Dimethylester, F. 97°, Diaethylester, F. 75°, werden durch Behandlung mit Natriumaethylat zu Indoxylsäureestern condensirt. Die Condensation der Anthranildoessigsäure bez. ihrer Ester wird erleichtert durch Einführung von Acyl- oder Alkylgruppen an den Stickstoff: Acetantranilidoessigsäure  $\text{COOHC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{COCH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 214° u. Z., Diaethylester, F. 64°, Methylantranilidoessigsäure,  $\text{COOHC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 189° u. Z. (B. 35, 1683; C. 1903 I, 305). Phenylantranilidoessigsäure  $\text{COOHC}_6\text{H}_4\text{N}(C_6H_5)\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 166°, ihr Nitril entsteht aus Phenylanthranilsäureformalid mit CNK (C. 1910 I, 309).

**p-Sulfoanthranilsäure**  $\text{SO}_3\text{H}[4]\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$  entsteht aus *o*-Nitrotoluolsulfosäure mit Natronlauge analog der Bildung von Anthranilsäure aus *o*-Nitrotoluol (S. 293 u. C. 1903 I, 371). 3,5-Dibromanthranilsäure aus *o*-Nitrotoluol mit Brom (S. 75 u. M. 28, 987). Von den 6 möglichen isomeren Dichloranthranilsäuren sind 5 bekannt (B. 42, 3533; C. 1910 I, 310, 1565). Tetrachloranthranilsäure  $\text{Cl}_4\text{C}_6[2]\text{NH}_2[1]\text{CO}_2\text{H}$ , F. 182°, aus Tetrachlorphtalsäureanhydrid (B. 42, 3549). 5-Nitroanthranilsäure  $\text{NO}_2[5]\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_3\text{CO}_2\text{H}$ , F. 269°, wird u. a. aus ihrer Acetverb., F. 221°, gewonnen,

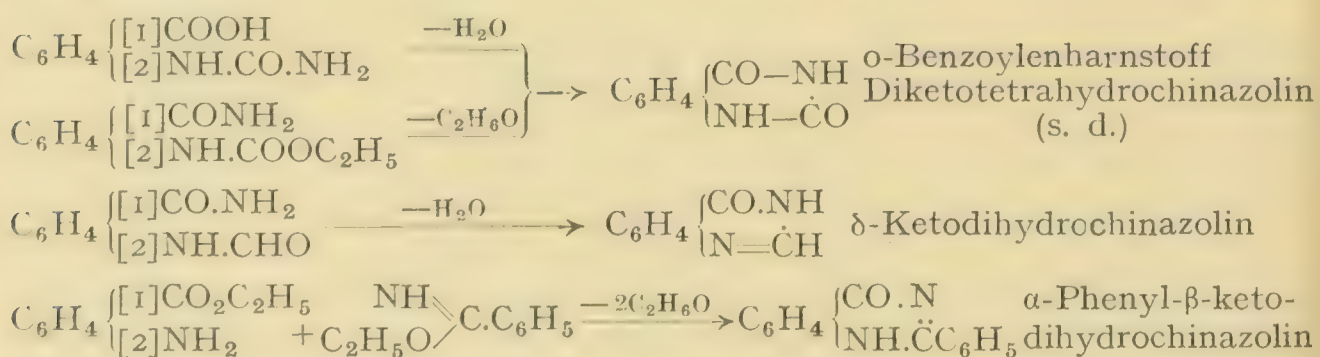
die durch Oxydation von Nitroacetylolid mit  $(\text{MnO}_4)_2\text{Ca}$  entsteht (B. **36**, 1801); neben der isomeren Säure  $\text{NO}_2[4]\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_3\text{CO}_2\text{H}$  wird sie aus 4-Nitrophtalimid mit  $\text{KOBBr}$  gebildet (C. 1902 II, 359). Ebenso entsteht aus 3-Nitrophtalimid mit  $\text{KOBBr}$  3- und 6-Nitroanthranilsäure, F.  $203^\circ$  und  $180^\circ$  u. Z. (B. **35**, 472, 3863). Dinitroanthranilsäure  $(\text{NO}_2)_2[3,5]\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ , F.  $265^\circ$ , aus Dinitrochlorbenzoësäure mit  $\text{NH}_3$  (C. 1901 II, 545).

Heteroringbildungen der Anthranilsäure und ihrer Abkömmlinge. Wie schon aus der Bildung der *Acridylanthranile*, des *Isatosäureanhydrids*, des *Indoxyls* und anderer oben genannter Substanzen hervorgeht, sind die Anthranilsäure und ihre Derivate zur Bildung heterocyclischer Ringsysteme, zur »Orthocondensation«, sehr geneigt; sie schliessen sich in dieser Beziehung den Abkömmlingen des o-Amidobenzylalkohols (S. 245), des o-Amidobenzaldehyds (S. 258) und des o-Amidoacetophenons (S. 263) an.

Mit Phenol condensirt sich Acetantranilsäure beim Erhitzen zu *Acridon*, das auch durch Erhitzen von Phenylanthranilsäure (S. 298) mit conc. Schwefelsäure entsteht (B. **25**, 2740). Mit Acetophenon und Acetessigester condensirt sich Anthranilsäure zu *Chinolinderivaten* (B. **27**, 1396):



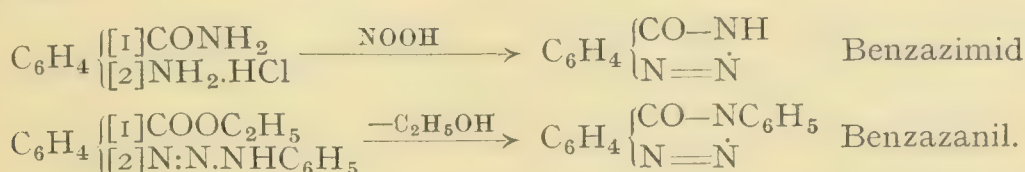
Aus Anthranilsäure und Anthranilsäureamid entsteht beim Erhitzen mit Harnstoff o-Benzoylenharnstoff, der sich auch aus Carboxaethyl-o-amidobenzamid durch Erhitzen bildet (B. **2**, 416; **22**, R. 196), sowie aus Uramidobenzoësäure durch Mineralsäuren (B. **27**, 976). Durch Erhitzen von Formyl-, Acetyl-, Benzoyl-o-amidobenzamid entstehen Derivate des *Ketodihydrochinazolins*. Die  $\beta$ -Methylverbindung des letzteren wird auch aus Anthranilsäure mit Acetamid, aus Acetamidobenzoësäureaethylester mit Ammoniak oder aus Anthranilsäurenitril mit Essigsäureanhydrid erhalten (B. **20**, R. 630; **22**, R. 196; **27**, R. 516; C. 1903 I, 174, 1270).  $\alpha$ -Phenyl- $\beta$ -ketodihydrochinazolin entsteht durch Erhitzen von Anthranilsäureester mit Benzimidoaethylester (C. 1906 II, 1124). Die Condensationsproducte von o-Amidobenzoësäure mit Cyangas wurden schon weiter oben (S. 297) besprochen und formulirt.



Mit salpetriger Säure geht das Anthranilamid unmittelbar, der aus Anthranilsäureester zunächst entstehende o-Diazobenzoësäureester  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOC}_2\text{H}_5)\text{N}_2\text{Cl}$  beim Behandeln mit Ammoniak in *Benzazimid* über; analog entsteht aus Anthranilsäurethioamid (S. 294) *Thiobenzazimid* (B. **42**, 3719); der o-Diazoaminobenzolcarbonsäureester, F.  $76^\circ$ , giebt beim Kochen mit



Alkohol *Benzazanil* oder *α-Phenyl-phen-β-triazon* (B. **21**, 1538; R. 571; J. pr. Ch. [2] **64**, 70):



m- und p-**Amidobenzoësäure** schmelzen bei 173° und 186°; ihre Acetverbindungen, F. 250° und 256°, entstehen aus m- und p-Acettoluid durch Oxydation mit Permanganaten (B. **36**, 1801); p-**Aminobenzonitril**, F. 86°, s. C. 1903 II, 113. m-**Aminobenzonitril**, F. 53° s. C. 1904 II, 100. m- und p-**Methylamidobenzoësäure** CH<sub>3</sub>NHC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 127° und 161°, entstehen durch Methylierung der Amidosäuren mit Dimethylsulfat (B. **43**, 210; **42**, 3744). Die p-Methylamidobenzoësäure erhält man kernsynthetisch aus der Jodmagnesiumverbindung des Methylanilins C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N(CH<sub>3</sub>)MgJ durch Einwirkung von CO<sub>2</sub> und Umlagerung des zunächst entstehenden carbaminsauren Salzes C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N(CH<sub>3</sub>)COOMgJ durch Erhitzen in einem der Salicylsäuresynthese (s. d.) analogen Process. Aus N-Methyl- und -Aethyl-o-toluidin entstehen analog p-**Methylamido-** und p-**Aethylamido-m-methylbenzoësäure**, F. 201° und 170°. Auch Dimethylanilin und Diaethylanilin reagiren ähnlich mit CH<sub>3</sub>MgJ und CO<sub>2</sub> unter Bildung von p-**Dimethyl-** und p-**Diaethylamidobenzoësäure**, F. 236° und 193° (B. **42**, 4488, 4815).

Durch Methylierung mit JCH<sub>3</sub> und KOH liefern m- und p-Amidobenzoësäure ebenso wie die Anthranilsäure betaïnartige Verbindungen C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} \text{N(CH}_3\text{)}_3 \\ \text{CO} \end{array} \right\} \text{O}$ , die sich beim Erhitzen zum m- bez. p-Dimethylamido-benzoësäureester isomerisiren (B. **37**, 414). p-**Amidobenzoësäure diaethylamino-aethylester** NH<sub>2</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]COOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O, F. 51°, wasserfrei F. 61°, entsteht aus p-Nitrobenzoylchlorid und Aethylenchlorhydrin, Reduction und Umsetzung mit Diaethylamin. Sein Monochlorhydrat, F. 156°, findet unter dem Namen Novocain als Lokalanaestheticum Verwendung (A. **371**, 125).

**Chrysanissäure**, 3,5-Dinitro-4-amidobenzoësäure (NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>(NH<sub>2</sub>).C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 259°, goldgelbe Blättchen, entsteht aus 3,5-Dinitro-4-methoxybenzoësäure beim Erhitzen mit wässrigem Ammoniak.

**Diamidobenzoësäuren** (NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>H wurden durch Reduction der Dinitro- und Nitroamidobenzoësäuren erhalten; 2,4-**Diamidobenzoësäure** (NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>[2,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>COOH wird aus ihrer Diacetverbindung, F. 261°, dem Oxydationsproducte von Diacetdiamidotoluol, gewonnen (B. **36**, 1803). Die Diamidobenzoësäuren zerfallen bei der trockenen Destillation in CO<sub>2</sub> und Phenylendiamine (S. 115). Wie die o-Phenylendiamine (S. 117) geben auch die Diamidobenzoësäuren, die zwei Amidogruppen zueinander in Orthostellung enthalten, leicht heterocyclische Verbindungen, z. B. die 3,4-**Diamidobenzoësäure**, mit salpetriger Säure die 3,4-**Azimidobenzoësäure** (B. **15**, 1880) (S. 118). Die m,p- und die p,m-Amidouramidobenzoësäure geben zwei verschiedene Uramidoazimidobenzoësäuren, die durch Verseifung in dieselbe Azimidobenzoësäure übergehen (B. **29**, R. 586). Die 2,3-**Diamidobenzoësäure** geht mit manchen Zuckerarten charakteristische Verbindungen ein (B. **34**, 902).

3,4,5-**Triamidobenzoësäure** (NH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, aus Chrysanissäure durch Reduction, zerfällt beim Erhitzen in CO<sub>2</sub> und 1,2,3-Triamidobenzol (A. **163**, 12). 2,3,5-**Triamidobenzoësäure** (B. **15**, 2199) wird auch aus Dinitroanthranilsäure (S. 300) erhalten (C. 1902 II, 1293).

Zahlreiche Amidosäuren, die sich von Alkylbenzoësäuren ableiten, sind bekannt, ebenso Halogenamidosäuren, Nitroamidosäuren u. a. m.

**Amidophenylfettsäuren** entstehen aus den Nitrophenylfettsäuren. Besonders bemerkenswert sind einige o-Amidophenylfettsäuren wegen ihrer Neigung zur Bildung innerer Anhydride:  $\gamma$ - oder  $\delta$ -Lactame, die so gross ist, dass die entsprechenden freien o-Amidosäuren, z. B. o-Amidophenylelessigsäure und o-Amidophenylhydrozimmtsäure, nicht zu existiren vermögen.

m- und p-Amidophenylelessigsäure schmelzen bei  $149^{\circ}$  und  $200^{\circ}$ .

m- und p-Amidohydrozimmtsäure schmelzen bei  $84^{\circ}$  und  $131^{\circ}$ .

4-Amido-3-nitrohydrozimmtsäure, F.  $145^{\circ}$ , aus p-Acetamidohydrozimmtsäure.

p-Amidohydratropasäure, F.  $128^{\circ}$  (vgl. S. 326).

### $\gamma$ - und $\delta$ -Lactame der o-Amidophenylfettsäuren.

**Oxindol**, o-Amidophenylelessigsäurelactam  $C_6H_4 \begin{matrix} \{[1]CH_2.CO \\ \{[2]NH \end{matrix}$ , F.  $120^{\circ}$ , entsteht aus der o-Nitrophenylelessigsäure durch Reduction mit Zinn und Salzsäure, und aus *Dioxindol*, dem Lactam der o-Amidomandelsäure (s. d.), durch Reduction mit Natriumamalgam. Durch Erhitzen mit Barytwasser auf  $150^{\circ}$  geht das Oxindol in o-amidophenylelessigsäures Baryum über, aus dem durch Säuren das Oxindol abgeschieden wird (B. 16, 1704). Mit salpetriger Säure geht Oxindol in Isatoxim (s. d.) über.

**Acetoxindol**  $C_8H_6ON.COCH_3$ , F.  $126^{\circ}$ , entsteht aus Oxindol mit Essigsäureanhydrid. o-Acetamidophenylelessigsäure  $CH_3CO.NH.C_6H_4CH_2CO_2H$ , F.  $142^{\circ}$ , bildet sich aus Acetoxindol beim Lösen in verdünnter Natronlauge und zerfällt, mit Alkalien oder Säuren erhitzt, in Oxindol und Essigsäure.

p-Amidooxindol  $NH_2.C_8H_6NO$ , schmilzt gegen  $200^{\circ}$ , es entsteht durch Reduction von 2,4-Dinitrophenylelessigsäure (S. 292) mit Sn und Salzsäure. Reducirt man mit Schwefelammonium, so erhält man 4-Amido-2-nitrophenylelessigsäure, F.  $185^{\circ}$  (B. 14, 824), vgl. o-Nitrophenyl-isonitrosoessigsäure.

**Atroxindol**, o-Amidohydratropasäurelactam  $C_6H_4 \begin{matrix} \{[1]CH(CH_3).CO \\ \{[2]NH \end{matrix}$ , F.  $119^{\circ}$ .

**Hydrocarbostyryl**, Amidohydrozimmtsäurelactam, F.  $163^{\circ}$ , aus o-Nitrohydrozimmtsäure mit Zinn und Salzsäure (Glaser und Buchanan 1869) (B. 15, 2103); wird auch aus Hydrocarbostyrylcarbonsäure, die durch Reduction von o-Nitrobenzylmalonsäure entsteht, durch Erhitzen, sowie aus Hydrindonoxim (s. d.) durch Beckmann'sche Umlagerung gewonnen (B. 29, 667). Hydrocarbostyryl steht in einer ähnlichen Beziehung zum *Chinolin*, wie das Oxindol zum Indol:



p-Amidohydrocarbostyryl  $NH_2.C_9H_8NO$ , F.  $211^{\circ}$ , entsteht neben 4-Amido-2-nitrohydrozimmtsäure, F.  $139^{\circ}$ , aus 2,4-Dinitrohydrozimmtsäure.

**7. Diazobenzoësäuren** (S. 120) entstehen auf ähnliche Weise aus den mineralsauren Salzen der Amidobenzoësäuren mit salpetriger Säure wie die gewöhnlichen Diazoverbindungen aus den Anilinsalzen. Aus dem Amid der o-Amidobenzoësäure bildet sich mit salpetriger Säure das *Benzazimid* (S. 300). Die freien Diazobenzoësäuren sind sehr wenig beständig. Das **Diazid** der



**Anthranilsäure**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CO \\ [2]N_2 \end{Bmatrix} O$ , weisse, glänzende Nadeln, wird aus dem Chlorid mit Silberoxyd erhalten (B. **29**, 1535).

**8. Diazoamidobenzoësäuren** (S. 133) entstehen beim Einleiten von salpetriger Säure in die alkoholische Lösung der Amidobenzoësäuren. **Diazo-m-amidobenzoësäure**  $CO_2H[1]C_6H_4[3]N=N-NH[3']C_6H_4[1']CO_2H$ , orangerotes Pulver, giebt mit Fluorwasserstoff: m-Fluorbenzoësäure (S. 137).

**9. Diazoimidobenzoësäuren, Azidobenzoësäuren**  $\begin{matrix} N \\ \diagdown \\ N \end{matrix} N.C_6H_4CO_2H$  (S. 138) entstehen aus den Diazobenzoësäureperbromiden mit Ammoniak oder aus den Hydrazinbenzoësäuren mit salpetriger Säure. o-Verbindung, F. gegen  $70^\circ$ , ihr Amid, F.  $136^\circ$ , findet sich auch unter den Zersetzungsproducten von o-Azidobenzaloxim mit Natronlauge (B. **35**, 1889). m-Verbindung, F.  $160^\circ$  (B. **35**, 3718); p-Verbindung, F.  $185^\circ$  (B. **9**, 1658).

**10. Azoxybenzoësäuren**  $O \begin{Bmatrix} N.C_6H_4CO_2H \\ N.C_6H_4CO_2H \end{Bmatrix}$  entstehen aus den Nitrobenzoësäuren durch Reduction mit alkoholischem Kali (S. 140). Die o-Verbindung wird auch aus n-Oxindolcarbonsäure (s. d.) durch Oxydation mit alkalischem Permanganat und aus o-Azidobenzoësäure (s. o.) durch Zersetzung mit Aetzlaugen erhalten (B. **17**, 1904; **24**, R. 666; **29**, 656; **36**, 374).

**11. Azobenzoësäuren**  $\begin{matrix} N.C_6H_4CO_2H \\ N.C_6H_4CO_2H \end{matrix}$  entstehen aus den Nitrobenzoësäuren durch Reduction mit Natriumamalgam, oder Zinkstaub und Natronlauge in alkoholischer Lösung und aus den Nitrobenzaldehyden durch Einwirkung sehr starker Natronlauge (B. **34**, 4132; C. 1904 I, 722). o-, m- und p-Azobenzoësäure zersetzen sich beim Schmelzen. Beim Destilliren der Calciumsalze entsteht *Azophenylen* oder *Phenazin* (s. d.). **Azobenzol-o-monocarbonsäure**  $C_6H_5N_2[1]C_6H_4[2]COOH$ , F.  $92^\circ$ , und dessen Homologe entstehen durch Condensation von o-Nitrobenzoësäure mit primären Anilinen (C. 1909 I, 69). Durch  $PCl_5$  werden sie in  $\gamma$ -Oxy- $\beta$ -phenylindazole (s. d.) umgewandelt (C. 1907 I, 469). **Azobenzol-m-monocarbonsäure**, F.  $171^\circ$ . **Azobenzol-p-monocarbonsäure**  $C_6H_5N_2C_6H_4[4]COOH$ , F.  $238^\circ$ , wird aus p-Amidoazobenzol über das Cyanid, sowie aus Benzolazo-p-toluol durch Oxydation mit Chromsäure erhalten (A. **303**, 385). **o-Tolylazobenzoësäure**  $CH_3[2]C_6H_4.N:NC_6H_4[2]COOH$ , F.  $148^\circ$ , aus o-Nitrotoluol durch Behandlung mit fein verteilten Metallen und Alkalilauge (C. 1903 II, 973). m- und p-**Benzaldehydazo-m- und -p-benzoësäure**  $CHOC_6H_4N_2C_6H_4COOH$  entstehen aus m- und p-Azoxybenzaldehyd (S. 257) durch Umlagerung mittelst conc. Schwefelsäure (B. **36**, 3469, 3801).

**12. Hydrazinbenzoësäuren.** Die symmetrischen Hydrazobenzoësäuren entstehen aus den Azobenzoësäuren durch Reduction mit Natriumamalgam oder mit Eisenvitriol und Natronlauge. **o-Hydrazobenzoësäure**, F.  $205^\circ$ . **m-Hydrazobenzoësäure**  $CO_2H[3]C_6H_4[1]NH.NH[1']C_6H_4[3']CO_2H$ . Die o- und m-Hydrazobenzoësäure lagern sich beim Kochen mit Salzsäure in *Diamidodiphenyldicarbonsäuren* (s. d.) um. Die Umlagerung der m-Hydrazobenzoësäure in p-Diamidodiphensäure ist für den Nachweis der Constitution der Diphensäure (s. d.) und damit der Constitution des Phenanthrens von Bedeutung. **p-Hydrazobenzolcarbonsäure**  $C_6H_5NHNHC_6H_4[4]COOH$ , F.  $193^\circ$ , giebt bei der Umlagerung unter  $CO_2$ -Abspaltung Benzidin (A. **303**, 384).

Durch Reduction der Diazobenzoësäurechlorhydrate und -nitrate erhält man o-, m-, p-**Hydrazinbenzoësäure**  $NH_2NH.C_6H_4CO_2H$ ; o-Cyanphenylhydrazin  $NH_2NH[2]C_6H_4CN$ , F.  $153^\circ$ , aus o-Diazobenzonitril durch Reduction, scheint sich auch durch Reduction des Phen- $\beta$ -triazonoxims

$C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} C(NO_2).NH \\ N \text{-----} N \end{array} \right.$  zu bilden (B. **36**, 805). o-, m-, p-Benzoësäurethionylhydrazon  $SO:NNHC_6H_4COOH$ , F. 155°, 231°, 258° (B. **27**, 2555). Benzyliden-o-hydrazinbenzoësäure  $C_6H_5CH:NNH.C_6H_4COOH$ , F. 224°, wird durch Natriumamalgam zu o-Benzylhydrazinbenzoësäure  $C_6H_5CH_2NHNHC_6H_4COOH$ , F. 134° u. Z., reducirt. Beim Erhitzen für sich oder besser mit  $POCl_3$  im offenen Gefäß liefert die o-Hydrazinbenzoësäure ein inneres Anhydrid: o-Hydrazinbenzoësäurelactazam  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CO \\ NH \end{array} \right\} NH$ , F. 242° u. Z., während beim Erhitzen mit  $POCl_3$  unter Druck Chlorindazol  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CCl \\ N \end{array} \right\} NH$  entsteht (B. **35**, 2315).

### 13. Phosphinbenzoësäuren: Trimethylphosphor-p-benzbetain

$C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]CO \\ [4]P(CH_3)_3 \end{array} \right\} O$  wird aus p-Tolyltrimethylphosphoniumchlorid durch Oxydation mit alkalischem Permanganat erhalten; ähnlich wird das Trimethylphosphortolubetain aus Trimethylxylylphosphoniumchlorid dargestellt (B. **31**, 2919).

### 14. Sulfobenzoësäuren.

Beim Sulfuriren der Benzoësäure mit dampfförmigem  $SO_3$  entsteht hauptsächlich m-Säure neben wenig p-Säure (A. **178**, 279). Die drei Monobenzoësäuren  $SO_3H.C_6H_4CO_2H$  werden durch Oxydation der drei Toluolsulfosäuren mit  $MnO_4K$  erhalten. Oxydirt man statt der freien Säuren die Toluolsulfamide mit Kaliumpermanganat, dann geben m- und p-Toluolsulfamid: m- und p-Sulfaminbenzoësäure, während das o-Toluolsulfamid: das Benzoësäuresulfinid oder die Anhydrosulfaminbenzoësäure, genannt Saccharin (B. **12**, 469), giebt, aus dem man durch Verseifen mit Salzsäure die o-Sulfobenzoësäure gewinnt (B. **33**, 3485). o- und p-Sulfobenzoësäure entstehen nebeneinander beim Kochen von m-nitrobenzolsulfonsaurem Kalium mit einer wässrigen Lösung von Cyankalium; ähnlich, wie bei der Bildung von Chlorbenzoësäuren aus Halogennitrobenzolen mit CNK (S. 290) nimmt die eintretende Cyangruppe nicht den Platz der verdrängten Nitrogruppe ein (C. 1905 II, 230).

o-Sulfobenzoësäure  $SO_3H[2]C_6H_4CO_2H + 3H_2O$ , F. 141° (wasserfrei), erinnert im Verhalten an die *Phtalsäure* (s. d.), sie bildet z. B. *Phtaleine* (s. d.; C. 1898 II, 717, 1105), ein Anhydrid und ein Imid. Durch Einwirkung von  $PCl_5$  werden zwei Dichloride, F. 40° und 79°, erhalten, von denen das höher schmelzende, *stabile* der Formel  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} COCl \\ SO_2Cl \end{array} \right.$ , das niedrig schmelzende, *labile* der Formel  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CCl_2 \\ SO_2 \end{array} \right\} O$  zu entsprechen scheint. Beim Kochen mit Alkoholen liefern sie: Estersulfosäuren  $SO_3HC_6H_4CO_2R$ ; mit Natriumäthylat o-Sulfobenzoësäurediaethylester, Kp.<sub>22</sub> 212°; mit Ammoniak entsteht aus dem symmetrischen Chlorid (F. 79°): Benzoylsulfinid (s. u.), aus dem unsymmetrischen labilen hauptsächlich o-Cyanbenzolsulfosäure  $CN[1]C_6H_4[2]SO_3H$ , F. 279°, (Chlorid, F. 67,5°), welche auch aus der o-Anilinsulfosäure (S. 176) durch Vermittelung der Diazoverbindung erhalten wurde (B. **28**, R. 751). Mit Anilin bilden die Chloride: o-Sulfobenzoësäureanil  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} SO_2 \\ CO \end{array} \right\rangle NC_6H_5$ , F. 190°, sym-Dianilid  $C_6H_4(CONHC_6H_5)SO_2NHC_6H_5$ , F. 195°, und as-Dianilid  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} C(NHC_6H_5)_2 \\ SO_2 \end{array} \right\rangle O$ , F. 270—280° u. Z.; mit  $POCl_3$  geben die beiden letzteren das Dianil  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} C(:NC_6H_5) \\ SO_2 \end{array} \right\rangle NC_6H_5$ , F. 189°.



Bei der Reduction giebt das *labile* Chlorid: Sulfobenzid (S. 246), das *stabile* Thiosalicylsäure  $\text{SH.C}_6\text{H}_4\text{COOH}$  (S. 323); durch Condensation mit Benzol mittelst  $\text{Al}_2\text{Cl}_6$  entsteht hauptsächlich das sym. Product:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ ; daneben wurde auch das asym. Triphenylmethanderivat:

$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\overset{\text{I}}{\text{C}}.\overset{\text{I}}{\text{C}}.\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{O}$  erhalten (B. **31**, 1648; C. 1906 II, 329). Aus p-Nitro- und p-Brom-o-sulfobenzoësäure entstehen mit  $\text{PCl}_5$  ebenfalls je zwei isomere Dichloride, die in ihren Umsetzungen ähnliche Unterschiede aufweisen (C. 1904 I, 274, 369).

**o-Sulfobenzoësäureanhydrid**, F.  $118^\circ$ , aus der Säure mit Acetylchlorid, giebt mit Benzol und Aluminiumchlorid: Benzophenon-o-sulfosäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$  (B. **33**, 3486); die isomere **Phenylsulfon-o-benzoësäure**  $\text{C}_6\text{H}_5.\text{SO}_2.\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $268^\circ$ , entsteht aus Phenyl-o-tolylsulfon durch Oxydation (C. 1901 I, 692).

**o-Sulfochloridbenzoësäuremethylester**  $\text{SO}_2\text{Cl.C}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$ , F.  $65^\circ$ , entsteht aus **o-Benzoësulfinsäureester**  $\text{SO}_2\text{H.C}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$ , F.  $99^\circ$ , mit Chlor; letzterer wird aus Anthranilsäureester durch Diazotiren und Ersatz der Diazogruppe durch den Sulfinrest (S. 131) dargestellt (C. 1901 II, 961).

**o-Sulfamidbenzoësäure**  $\text{NH}_2\text{SO}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CO}_2\text{H}$  schmilzt bei  $153\text{--}155^\circ$  unter Uebergang in das Sulfinid. Methyl- und Aethylester, F.  $119^\circ$  und  $84^\circ$  (C. 1899 I, 1093). Die Säure entsteht durch Oxydation von o-Toluolsulfamid mit rotem Blutlaugensalz (B. **19**, R. 689) und aus ihrem inneren Anhydrid mit warmer Alkalilauge. Aus der Sulfobenzoësäure bildet sich durch Schmelzen mit Rhodanammonium die isomere **o-Benzamidsulfosäure**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CONH}_2)\text{SO}_3\text{H}$ , F.  $194^\circ$ , die mit Kaliumhypobromit o-Sulfanilsäure liefert (B. **29**, R. 102).

**o-Anhydrosulfamidbenzoësäure**, *Benzoësäuresulfinid*  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{SO}_2 \end{array} \right\} \text{NH}$ , genannt **Saccharin**, F.  $220^\circ$ . Es wurde 1879 von J. Remsen und C. Fahlberg entdeckt. Seine Darstellung wurde oben mitgeteilt. Es wird auch aus dem Umsetzungsproduct von  $\text{PCl}_5$  mit o-Benzaldehydsulfosäure (S. 258) durch Einwirkung von  $\text{NH}_3$  und darauf folgende Oxydation mit Luft (C. 1898 I, 540), sowie aus o-Benzoësulfinsäure (s. o.) beim Erhitzen mit Hydroxylamin erhalten (B. **32**, 1144). Der Körper wird technisch in beträchtlichen Mengen bereitet, um Verwendung als »Süsstoff« zu finden, denn er ist 500mal süsser als Rohrzucker. Saccharin ist schwer löslich in Wasser, verhält sich ähnlich dem Succinimid und Phtalimid wie eine starke Säure, indem es Imidsalze zu bilden vermag, von denen das in Wasser leicht lösliche Natriumsalz  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{SO}_2 \end{array} \right\} \text{NNa}$  400mal süsser als Rohrzucker ist; es setzt sich leicht mit Haloidverbindungen, wie Benzylchlorid, Acetylchlorid zu N-Derivaten des Saccharins um (B. **25**, 1737; **29**, 1048). Mit Phosphorpentachlorid bildet das Saccharin bei  $180^\circ$  **Pseudosaccharinchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CCl} \\ [2]\text{SO}_2 \end{array} \right\} \text{N}$ , F.  $149^\circ$ , während bei  $70\text{--}75^\circ$  o-Cyanbenzolsulfochlorid (S. 304) entsteht (B. **29**, 2295; C. 1906 I, 1609). Mit Phenolen und Amidophenolen condensirt sich das Saccharin zu *phtaleinartigen* Farbstoffen: Sacchareinen (C. 1897 II, 847; 1899 I, 718).

Alle Sulfosäuren, deren Sulfogruppe sich in o-Stellung zu der Carboxylgruppe einer Alkylbenzoësäure befindet, vermögen *Sulfinide* oder *Sulfocarbon-säureimide* zu bilden (B. **25**, 1737).

Ueber Ester und Estersäuren aus o- und p-Sulfobenzoësäure s. M. **23**, 1093.

3,5-Disulfobenzoësäure entsteht durch Erhitzen von Benzoësäure mit 70% SO<sub>3</sub> enthaltender, rauchender Schwefelsäure auf 250° im Druckrohr (B. 35, 2305). 2,4-Disulfobenzoësäure, aus 2,4-Toluoldisulfosäure (B. 14, 1205).

Diphenylsulfon-o-monocarbonsäure C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>SO<sub>2</sub>[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]COOH, F. 144°, entsteht durch Oxydation von Phenyl-o-tolylsulfon und Phenylthiosalicylsäure (S. 324) mit MnO<sub>4</sub>K, oder durch Erhitzen der Kaliumsalze der o-Chlorbenzoësäure und Benzolsulfinsäure in wässriger oder amyalkoholischer Lösung bei Gegenwart von Kupfer. Beim Erhitzen mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> geht die Säure in *Benzophenonsulfon* C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{smallmatrix} \text{SO}_2 \\ \text{CO} \end{smallmatrix} \right\rangle$ C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> (s. d.) über (B. 38, 729; C. 1905 I, 1394).

## 1b. Einwertige Oxyphenylparaffinalkohole und ihre Oxydationsproducte.

### 1. Einwertige Oxyphenylparaffinalkohole oder Phenolalkohole.

Die einwertigen Phenolalkohole enthalten ausser dem alkoholischen Hydroxyl noch mit dem Benzolkern verbundene Hydroxyle, die ihnen die Eigenschaften der Phenole verleihen. Einige Alkohole dieser Gruppe sind einfache Umwandlungsproducte lange bekannter Pflanzenstoffe. Besonderes Interesse beanspruchen eine Anzahl von Mono- und Dioxyphenylaethylaminen wegen ihrer starken physiologischen Wirkung und ihres Vorkommens im Pflanzen- und Tierreich, vgl. p-Oxyphenylaethylamin und Hordenin.

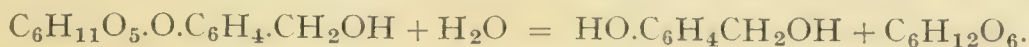
Bildungsweisen. Von den bei den Benzylalkoholen angeführten Bildungsweisen führten einige auch zu Phenolalkoholen: 1. Die Reduction von entsprechenden Aldehyden und Ketonen; 2. die Behandlung von Aldehyden mit Alkalilauge, 3. von Amiden mit Natriumamalgam (B. 24, 175). 4. Mit den Benzylalkoholen sind sie durch die Amidophenylparaffinalkohole verknüpft, die mit salpetriger Säure in die Oxyphenylparaffinalkohole übergehen. Kernsynthetisch entstehen Phenolalkohole 5. aus Phenolen mit Methylenechlorid (B. 13, 435) oder mit Formaldehyd und Natronlauge (B. 27, 2411; 35. 3844; J. pr. Ch. [2] 50, 225; B. 40, 2524); Phenole mit sog. negativen Substituenten (wie NO<sub>2</sub>, Cl, CHO, COOH) condensiren sich mit Formaldehyd und Salzsäure zu Oxybenzylchloriden, in denen das Chloratom sehr leicht durch OH oder OR substituierbar ist (B. 34, 2455; C. 1902 II, 894); 6. durch Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloiden auf Phenolcarbonsäureester. Mit der Bildungsweise 5 der Phenolalkohole nahe verwandt ist die kernsynthetische Darstellung acylierter Oxybenzylamine durch Condensation von Phenolen mit N-Methylolacylamiden RCONHCH<sub>2</sub>OH (A. 343, 215).

**Monox/benzylalkohole** HOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>OH. Die drei theoretisch denkbaren Isomeren sind dargestellt, sie werden durch Reduction der ihnen entsprechenden Aldehyde mit Natriumamalgam erhalten; der bekannteste ist der o-Oxybenzylalkohol oder das *Saligenin*:

o-Oxybenzylalkohol	F. 82°.
m-Oxybenzylalkohol	» 67°.
p-Oxybenzylalkohol	» 110°.



**Saligenin** oder *o*-Oxybenzylalkohol wurde zuerst durch Spaltung des Glucosides Salicin (s. d.) mittelst *Emulsin* (s. Bd. I), *Ptyalin* oder verdünnten Säuren neben Glucose erhalten (1845 Piria, A. **56**, 37):



Nach den allgemeinen Bildungsweisen wurde das Saligenin aus *Salicylaldehyd*, *Salicylsäureamid*, *o*-Amidobenzylalkohol und aus *Phenol* bereitet.

Es ist in Alkohol, Aether und heissem Wasser leicht löslich; seine Lösung wird durch Eisenchlorid tiefblau gefärbt. Durch Behandlung mit Säuren geht es in einen harzartigen Körper: *Saliretin* genannt (ῥητίνη Harz), über. Es sind Aether und Substitutionsproducte des Saligenins bekannt, die teilweise aus den entsprechenden Salicyl-abkömmlingen bereitet wurden.

*o*-Oxybenzylamin, *Salicylamin*, F. 121° (B. **23**, 2744). *o*-Oxybenzylanilin, F. 108°, wird auch durch Vereinigung von Anhydroformaldehydanilin (S. 93) mit Phenol erhalten (C. 1900 II, 457; A. **315**, 138). Die O-Acetylverbindungen der *o*-Oxybenzylamine und -aniline sind unbeständig und lagern sich freiwillig in die isomeren N-Acetylverbindungen um (A. **332**, 159), vgl. S. 198 und 245. Bei der Acetylierung substituierter *o*-Oxybenzylaniline zeigen sich Reaktionshinderungen (B. **32**, 2057).

**Anisalkohol**, *p*-Methoxybenzylalkohol  $CH_3O[4]C_6H_4[1]CH_2OH$ , F. 45°, Kp. 259°, bildet sich mit alkoholischem Kali aus Anisaldehyd (s. d.), in den er durch Oxydation übergeht.

**p-Homosaligenin**  $CH_3[5]C_6H_3[2](OH)CH_2OH$ , F. 105°, aus *p*-Kresol nach Bildungsweise 5. (S. 306; B. **42**, 2539).

**p-Thymotinalkohol**  $CH_3[2]C_3H_7[5]C_6H_2[4]OH[1]CH_2OH$ , F. 120° (B. **27**, 2412).

**o-Oxyphenylaethylalkohol**  $HO[2]C_6H_4[1]CH_2CH_2OH$ , Kp.<sub>12</sub> 169°, entsteht bei der Spaltung von *Cumaron*  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH:CH \\ [2]O \end{Bmatrix}$  (s. d.) mit alkohol. Kali neben *o*-Oxyphenylessigsäure; das Bromid des Alkohols giebt bei der Behandlung mit Natronlauge den cycl. Phenolalkoholaether, das sog. Hydrocumaron  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH_2CH_2 \\ [2]O \end{Bmatrix}$ , Kp. 188°, welches sich auch aus *Cumaron* durch Reduction mit Na und Alkohol, sowie aus Bromäthyl-*o*-bromphenyläther  $BrC_6H_4OCH_2 \cdot CH_2Br$  durch Condensation mittelst Natrium bildet (B. **36**, 2873).

**o-Oxyphenylaethylamin**  $HO[2]C_6H_4[1]CH_2CH_2NH_2$ , Chlorhydrat F. 153°, entsteht aus dem Hydrazid der Melilotsäure durch Abbau. Das durch Einwirkung von  $JCH_3$  erhältliche quartäre Jodmethylat der Base, F. 218°, liefert beim Erhitzen mit Natronlauge, unter Abspaltung von Trimethylamin, *Hydrocumaron* (s. o.) (B. **38**, 2067).

**p-Oxyphenylaethylamin**  $HO[4]C_6H_4[1]CH_2CH_2NH_2$ , F. 162°, wird als der wirksame Bestandteil des Mutterkorns angesprochen; es besitzt ähnliche blutdrucksteigernde Wirkungen wie das ihm nahe verwandte *Adrenalin* (s. d.). Es entsteht aus dem Tyrosin (s. d.), einem wichtigen Eiweiss-spaltungsproduct, durch Fäulnis oder durch Erhitzen unter Abspaltung von  $CO_2$ . Synthetisch erhält man das *p*-Oxyphenylaethylamin durch Reduction von *p*-Oxybenzylcyanid oder aus dem Anisylidennitromethan:  $CH_3O[4]C_6H_4[1]CH:CHNO_2$ , durch Reduction und Verseifung mit HJ (B. **42**, 4778).

Durch Methylieren des p-Methoxyphenylaethylamins und Verseifung der Methoxylgruppe mit HJ erhält man das

**p-Oxyphenyldimethylaethylamin**, *Hordein*  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F. 117°, ein Alkaloid, das den wirksamen Bestandteil der Gerstenkeimlinge bildet (B. 43, 306).

**p-Oxyphenylisopropylamin**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$ , F. 126°, durch Reduction des p-Oxyphenylacetoxims (B. 43, 192).

**o-Oxyphenylaethylcarbinol**  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>0,25</sub> 125—130°, wird durch Reduction von o-Oxyphenylaethylketon, synthetisch aus Tetraacetylhelicin (S. 313) mit Zinkaethyl gewonnen (C. 1902 II, 214; B. 36, 2575).

**o-Oxyphenyldiaethylcarbinol**  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{OH})(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , F. 57°, aus Salicylsäureester mit  $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgJ}$ , spaltet leicht Wasser ab, dabei in ein Olefinphenol übergehend (C. 1903 I, 1222).

**o-Chlor-p-oxybenzylalkohol** und **p-Chlor-o-oxybenzylalkohol**  $\text{ClC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$  sowie **o-Nitro-p-oxy-** und **p-Nitro-o-oxybenzylalkohol** entstehen in Form ihrer sehr leicht verseifbaren Haloïdester (vgl. unter Pseudophenolhaloide) aus den Chlor- und Nitrophenolen mit Formaldehyd und Halogenwasserstoff. Das durch Reduction des p-Nitro-o-oxybenzylalkohols entstehende **p-Amidosaligenin**  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{OH}[1]\text{CH}_2\text{OH}$  findet unter dem Namen *Edinol* als photographischer Entwickler Verwendung (B. 34, 2455; C. 1902 II, 394, 1439).

### Pseudophenolhaloide, Methylenchinone, Chinole.

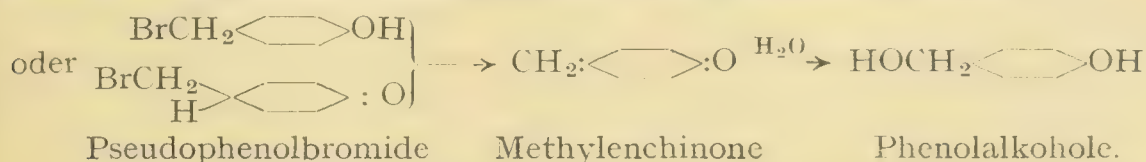
**Pseudophenolalkoholhaloide:** Ein eigenartiges Verhalten zeigen gewisse Halogenwasserstoffester von Phenolalkoholen, besonders solche o- und p-Oxybenzylbromide und -chloride, in denen Kernwasserstoffe durch Chlor oder Brom substituiert sind. Derartige Producte erhält man 1. durch Einwirkung von HBr auf die entsprechenden Phenolalkohole; 2. aus Vinylphenolen durch Addition von HBr oder  $\text{Br}_2$ ; 3. durch geeignete Bromirung von o- und p-Alkylphenolen, z. B.:

**o-Oxymesitylchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_2[3,5](\text{CH}_3)_2[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ , F. 58°. **o-Oxyisodurylchlorid**  $\text{C}_6\text{H}[3,5,6](\text{CH}_3)_3[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ , F. 100°. **m-Brom-o-oxybenzylbromid**  $\text{C}_6\text{H}_3[3]\text{Br}[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 98°. **m,m-Dibrom-o-oxybenzylbromid**  $\text{C}_6\text{H}_2[3,5]\text{Br}_2[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 117°. **Tribrom-o-oxybenzylbromid**  $\text{C}_6\text{HBr}_3[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 134°. **Tetrabrom-o-oxybenzylbromid**  $\text{C}_6\text{Br}_4[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 156°. **Dibrom-o-oxymesitylbromid**  $\text{C}_6\text{Br}_2(\text{CH}_3)_2[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 150°. **Brom-o-oxyisodurylbromid**  $\text{C}_6\text{Br}(\text{CH}_3)_3[2,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 112°. **m,m-Dibrom-p-oxybenzylbromid**  $\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_2[4,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 150°. **Dibrom-p-oxypseudocumylbromid**  $\text{C}_6\text{Br}_2(\text{CH}_3)_2[4,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 126°. **Dibrom-p-oxymesitylbromid**, F. 147°. **Tetrachlor-p-oxybenzylbromid**  $\text{C}_6\text{Cl}_4[4,1](\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ , F. 160° und -chlorid F. 146°. **Penta-, Hexa- und Heptabrom-p-aethylphenol**  $\text{C}_6\text{HBr}_3[4,1](\text{OH})\text{CHBr}^*\text{CH}_2\text{Br}$ ,  $\text{C}_6\text{HBr}_3[4,1](\text{OH})\text{CHBr}^*\text{CHBr}_2$  und  $\text{C}_6\text{Br}_4[4,1](\text{OH})\text{CHBr}^*\text{CHBr}_2$ , **Tetrabromisoeugenol**  $\text{C}_6\text{HBr}_2[3]\text{OCH}_3[4,1](\text{OH})\text{CHBr}^*\text{CHBrCH}_3$ . **Heptabrom-p-isopropylphenol**  $\text{C}_6\text{Br}_4[2,1](\text{OH})\text{CBr}^*(\text{CHBr}_2)\text{CH}_3$ , F. 183° u. a. m.

Diese Substanzen sind in Alkali unlöslich und weisen dabei eine abnorme Beweglichkeit des einen aliphatisch gebundenen Bromatoms auf, indem sich dieses Bromatom bei der Behandlung mit Wasser, Alkoholen, Eisessig, Aminen, Cyankalium oder Kaliumsulfhydrat sehr leicht gegen die Reste OH, Oalk,  $\text{OCOCH}_3$ , NHR, CN, SH austauschen lässt; mit Phenolen und tertiären Aminen vom Typus des Dimethylanilins setzen sie sich mit grösster Leichtigkeit ohne Condensationsmittel zu Diphenylmethanabkömmlingen um. Aehnliche Reactionsfähigkeit wie die Pseudophenolalkoholhaloide besitzen die entsprechenden Rhodanide, Acetate und



Nitrokörper, wie  $C_6Br_2(CH_3)_2[4,1](OH)CH_2NO_2$  (B. **34**, 4264; vgl. auch das analoge Verhalten der Propenylphenoldibromide). Zur Erklärung des Verhaltens dieser wegen der Alkaliunlöslichkeit als »Pseudophenole« bezeichneten Substanzen nimmt man an, dass infolge noch unaufgeklärter Einflüsse die  $CH_2Br$ - (oder  $CHBr$ -) Gruppe dem para- oder ortho-ständigen Hydroxyl so stark genähert ist, dass bei den meisten Reactionen zunächst Abspaltung von  $HBr$  eintritt und sich höchst reactionsfähige »Methylenchinone oder Chinonmethane« (B. **36**, 2336) bilden, welche unter Addition der Agentien weiter reagiren, oder man betrachtet die Pseudophenolbromide bereits als chinonähnliche Substanzen entsprechend dem folgenden Schema:



In ihrem sonstigen chemischen Verhalten entsprechen die Pseudophenole völlig den Phenolen, indem sie wie diese leicht in O-Acetylverbindungen und Urethane übergeführt werden können.

**Methylenchinone.** Die bei den Umsetzungen der Pseudophenolhaloide als Zwischenproducte angenommenen Methylenchinone lassen sich aus den o- und p-Pseudophenolbromiden durch Behandlung mit Natriumacetatlösung oder verdünnter Alkalilauge erhalten. Die o-Methylenchinone bilden sich weit leichter wie die Verbindungen der Parareihe, so dass die p-Methylenchinone aus den einfacheren Pseudophenolbromiden meist nicht isolirbar sind, da sie theils in alkaliunlösliche Polymerisationsproducte, theils in alkalilösliche Condensationsproducte, z. B. Derivate des  $p_2$ -Dioxydiphenylmethans übergehen. Dagegen lassen sich aus den Pseudobromiden des p-Aethylphenols, Isoeugenols und p-Isopropylphenols (s. o.) Abkömmlinge des p-Aethyliden-, p-Propyliden- und p-Isopropylidenchinons fassen. Die Methylenchinone sind gelb gefärbte Substanzen, die unter dem Einfluss des Lichtes oder durch Säuren leicht in farblose Polymerisationsproducte übergehen. In ihrem chemischen Verhalten besteht zwischen den o- und p-Methylenchinonen ein auffallender Unterschied. Während die Verbindungen der Parareihe höchst reactionsfähige Substanzen sind, die sich leicht mit Wasser, Alkoholen, Essigsäure, Halogenwasserstoff zu den betreffenden Phenolalkoholderivaten vereinigen, verhalten sich die o-Methylenchinone diesen Reagentien gegenüber völlig indifferent, so dass letztere wohl kaum als Zwischenproducte bei den Umsetzungen der o-Pseudophenolhaloide angesehen werden können (vgl. o.).

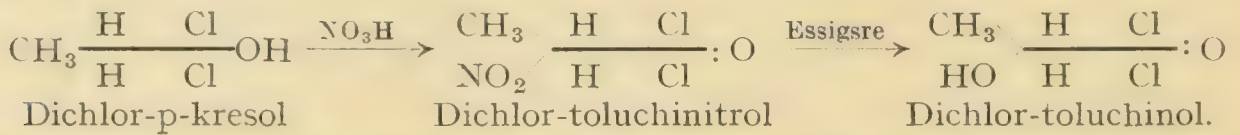
**o-Isodurylenchinon**  $CH_2:[1]C_6H(CH_3)_3[2]:O$ , F. 129°. **Tetrabrom-o-methylenchinon**  $CH_2:[1]C_6Br_4[2]:O$ , F. ca. 130°. **Brom-o-isodurylenchinon**  $CH_2:[1]C_6Br(CH_3)_3[2]:O$ , F. 155°. **Dibromdimethyl-o-methylenchinon**  $CH_2:[1]C_6Br_2(CH_3)_2[2]:O$ , F. 168°. **Hexabrom-p-aethylidenchinon**  $CHBr_2CH:[1]C_6Br_4[4]:O$ ; **Tribrommethoxy-p-propylidenchinon**  $CH_3CHBrCH:[1]C_6HBr_2(OCH_3)[4]:O$ ; **Heptabrom-p-isopropylidenchinon**  $CH_3(CHBr_2)C:[1]C_6Br_4[4]:O$ , F. 185°.

Vgl. auch die weit beständigeren Methylenchinone der Di- und Triphenylmethanreihe, z. B. das *Diphenylmethylenchinon* oder *Chinodiphenylmethan*; auch die Farbstoffe der Benzophenon- und Triphenylcarbinolgruppe wie *Auramin*, *Rosanilin*, *Rosolsäure* u. s. w. sind als Derivate des Methylenchinons zu betrachten.

Litteratur vgl. Auwers, A. **301**, 203; **334**, 264; **344**, 93; B. **32**, 2978; **34**, 4256; **36**, 1878; **38**, 3302; **39**, 3160; Zincke, A. **320**, 145; **322**, 174; **329**, 1; **349**, 67; **350**, 269; **353**, 357.

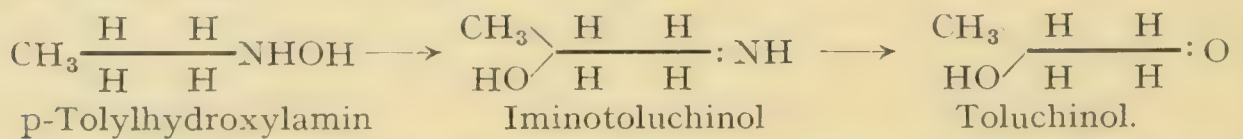
**Chinole:** Verwandt mit den Pseudophenolen und Methylenchinonen ist die Körperklasse der Chinole, die andererseits auch in nahen Beziehungen zu den eigentlichen Chinonen (S. 220) stehen.

Chinole sind zuerst 1. aus para-alkylieren, brom- oder chloresubstituierten Phenolen durch Oxydation mit Salpetersäure oder Stickoxyden erhalten worden, wobei als Zwischenproducte sog. Nitroketone oder Chinitrole auftreten, z. B.:

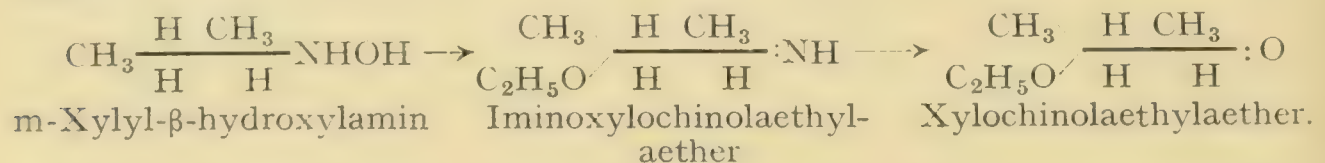


Durch Sulfomonopersäure werden auch die nichtsubstituierten p-Alkylphenole, wie p-Kresol, 2,4-Xylenol u. s. w. in geringem Betrage zu Chinolen oxydiert (B. 36, 2028).

2. Die einfachsten Vertreter dieser Reihe aber wurden aus p-Alkylphenylhydroxylaminen (S. 79) durch Umlagerung mittelst Schwefelsäure gewonnen; als Zwischenproducte entstehen hierbei Iminchinole, die unter  $\text{NH}_3$ -Abspaltung in die Chinole übergehen:



In analoger Weise geben die p-Alkylphenylhydroxylamine beim Erwärmen mit alkoholischer Schwefelsäure Iminochinolaether und Chinolaether:

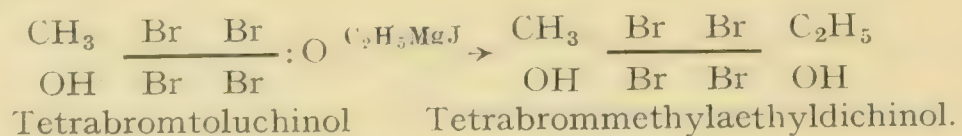


3. In kleiner Menge bilden sich Chinole auch aus Chinonen durch Einwirkung von Magnesiummethyljodid.

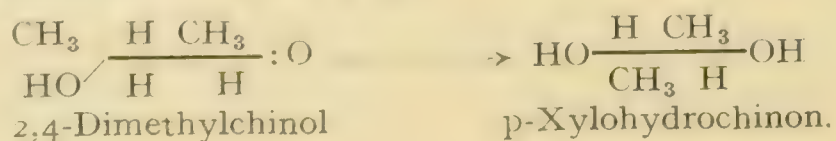
Die Chinole sind farblose, in Alkali lösliche, acidylirbare Substanzen; sie sind sehr leicht reducierbar zu den p-Alkylphenolen, aus denen sie durch Oxydation z. T. entstehen (s. o.).

Mit zwei Moleculen Hydroxylamin vereinigen sich die einfacheren Chinole, analog den  $\alpha, \beta$ -Olefinketonen zu  $\beta$ -Hydroxylaminoximen (vgl. Bd. I); mit Phenylhydrazin entstehen je nach den Bedingungen: Phenylhydrazinverbindungen, Diphenylhydrazone von Diketoxytetrahydrobenzolen, oder unter Austritt von  $2\text{H}_2\text{O}$  Azoverbindungen.

Mit Alkylmagnesiumhaloïden liefern die Chinole *Dichinole* vgl. o. Bildungsweise 3.:



Charakteristisch ist die Neigung der Chinole zu intramolecularen Atomverschiebungen, von denen die unter Einwirkung von Schwefelsäure erfolgende Wanderung der para-ständigen Alkylgruppe unter Bildung von Hydrochinonen hervorzuheben ist, z. B.:





Bei den Chinolaethern verläuft diese Umlagerung in zwei Richtungen, indem beim Erwärmen mit alkoholischer Schwefelsäure neben Hydrochinonaethern, unter Wanderung der Alkoxygruppe, Resorcinaether gebildet werden.

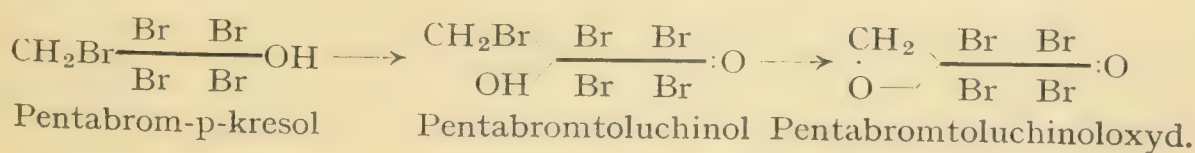
Beim Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gehen die halogensubstituirten Methylchinole unter Abspaltung von Formaldehyd in  $p_2$ -Dioxydiphenylmethane über. Ein analoges Verhalten zeigen auch die isomeren  $p$ -Oxybenzylalkohole und deren Abkömmlinge, die Pseudophenolbromide, wobei wahrscheinlich die Methylenchinone als Zwischenproducte anzunehmen sind (A. **356**, 124). Tetrabromaethylchinol giebt bei der Behandlung mit conc. Schwefelsäure Tribromaethylchinon (A. **341**, 262).

In den halogensubstituirten Chinolen lässt sich leicht das eine in  $o$ -Stellung zur Chinolgruppe befindliche Halogenatom durch OH,  $\text{NHC}_6\text{H}_5$  etc. ersetzen (vgl. die Analogie mit dem Chloranil S. 225).

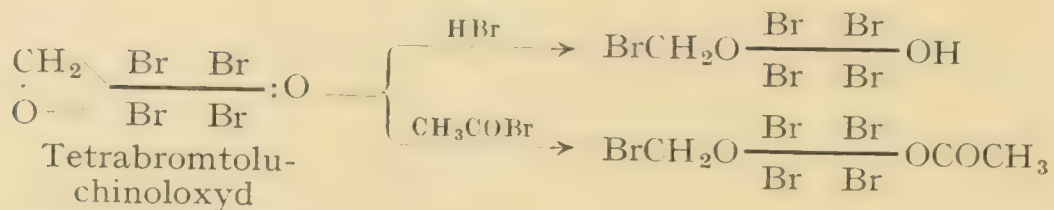
Aus Nitrochlor- $p$ -kresol erhält man durch Erhitzen mit Salpetersäure statt des zu erwartenden Chinols: *Nitrochlortoluchinon*, indem das Chinol Umlagerung zum Hydrochinon und Oxydation erleidet. Analog verhalten sich Nitrobrom- und Nitrodibrom- $p$ -kresol (A. **341**, 310). Je nach der Structur der Chinole kann die Atomverschiebung auch in anderer Richtung verlaufen (vgl. B. **35**, 443).

**$p$ -Toluchinol**  $\text{CH}_3(\text{OH})[4]\text{C}_6\text{H}_4:\text{O}$ , F.  $75^\circ$ , aus  $p$ -Tolylhydroxylamin mit verdünnter Schwefelsäure, und in geringer Menge aus  $p$ -Kresol mit Sulfo-  
monopersäure. **2,4-Dimethylchinol**  $\text{CH}_3(\text{OH})[4]\text{C}_6\text{H}_3[2](\text{CH}_3):\text{O}$ , F.  $73^\circ$ , aus  $m$ -Xylyl- $\beta$ -hydroxylamin mit kalter, verd. Schwefelsäure, liefert beim Erhitzen mit Säuren, Alkalien oder durch Belichtung  $p$ -Xylohydrochinon (S. 310). **2,4-Dimethylchinolaethylaether**  $\text{CH}_3(\text{OC}_2\text{H}_5)[4]\text{C}_6\text{H}_3[2](\text{CH}_3):\text{O}$ , Kp.<sub>12</sub>  $94^\circ$ . **Imino-2,4-dimethylchinolaethylaether**  $\text{CH}_3(\text{OC}_2\text{H}_5)[4]\text{C}_6\text{H}_3[2](\text{CH}_3):\text{NH}$ , Kp.<sub>11</sub>  $98^\circ$ , aus  $m$ -Xylyl- $\beta$ -hydroxylamin mit alkoholischer Schwefelsäure. **Mesitylchinol**  $\text{CH}_3(\text{OH})[4]\text{C}_6\text{H}_2[2,6](\text{CH}_3)_2:\text{O}$ , F.  $46^\circ$ , aus Mesitylhydroxylamin liefert durch Umlagerung Cumohydrochinon. **2,4,5-Trimethylchinol**, F.  $116^\circ$ , aus Pseudocumenol mit Sulfo-  
monopersäure und aus  $p$ -Xylochinon mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  (B. **36**, 2038). **Di-, Tri- und Tetrachlortoluchinol**, F.  $123^\circ$ ,  $90^\circ$  und  $166^\circ$ , aus Di-, Tri- und Tetrachlor- $p$ -kresol mit Salpetersäure entweder direct oder aus den zunächst gebildeten Chinitrolen (Bildungsweise 1). **Di-, Tri- und Tetrabromtoluchinol**, F.  $134^\circ$ ,  $128^\circ$  und  $205^\circ$ ; beim Behandeln mit alkoholischer Salzsäure werden in dem Tetrabromtoluchinol zwei, in dem Tribromtoluchinol ein Bromatom gegen Chlor ausgetauscht, unter Bildung von **Dibromdichlortoluchinol**, F.  $162^\circ$ , und **Dibromchlortoluchinol**, F.  $135^\circ$ . **Tetrabromaethylchinol**  $\text{C}_2\text{H}_5(\text{OH})[4]\text{C}_6\text{Br}_4:\text{O}$ , F.  $140^\circ$ . **Tetrabrommethylaethyl-dichinol**  $\text{CH}_3(\text{OH})[1]\text{C}_6\text{Br}_4[4](\text{OH})\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $191^\circ$ , und **Tetrabromdiaethylchinol**  $\text{C}_2\text{H}_5(\text{OH})[1]\text{C}_6\text{Br}_4[4](\text{OH})\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $180^\circ$ , entstehen aus Tetrabromaethylchinol mit Methyl- bez. Aethylmagnesiumjodid.

Auch die Pseudophenolbromide werden durch Salpetersäure zu Chinolen oxydirt, welche mit Alkalien oder Silberoxyd behandelt unter  $\text{HBr}$ -Abspaltung Oxyde liefern:



Die Oxyde addiren Bromwasserstoff und Acetylbromid unter Bildung von Hydrochinonderivaten:



Litteratur vgl. Auwers, B. **35**, 425, 443; Bamberger, B. **33**, 3600; **35**, 1424, 3886; **36**, 1625; **40**, 1890, 2236; Zincke, B. **34**, 253; A. **328**, 261; **343**, 100; **341**, 309.

**Dioxybenzylalkohole** sind in freiem Zustand nicht bekannt, wohl aber sind durch Reduction einiger Aldehydaether mit Natriumamalgam Abkömmlinge des 2,5-Dioxy- und des 3,4-Dioxybenzylalkohols erhalten worden. **Dimethylgentisinalkohol**  $(\text{CH}_3\text{O})_2[2,5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{OH}$ , Kp. 278°.

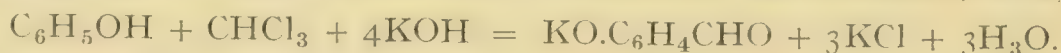
**Vanillylalkohol**  $\text{CH}_3\text{O}[3]\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{OH}$ , F. 115°, aus *Vanillin* (S. 315).

**Piperonylalkohol**  $\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{O}[3] \\ \text{---} \\ \text{O}[4] \end{array} \text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{OH}$ , F. 51°, aus *Piperonal* (S. 316).

**Homopiperonylalkohol**  $\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{O}[3] \\ \text{---} \\ \text{O}[4] \end{array} \text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , Kp.<sub>10</sub> 156° s. B. **41**, 2752.  
**o-Dioxybenzylamin**, F. 168° (B. **27**, 1799).

## 2. Aromatische Oxymonaldehyde, Phenolaldehyde.

Die Phenolaldehyde können 1. aus den Phenolalkoholen durch Oxydation mit Chromsäuremischung erhalten werden, 2. durch eine wichtige kernsynthetische Bildungsweise, bestehend in der Einwirkung von Chloroform und Alkalilauge auf Phenole, wobei das Chloroform in o- und p-Stellung zum Phenolhydroxyl eintritt und in die Aldehydgruppe umgewandelt wird (Reaction von Reimer, B. **9**, 1268):

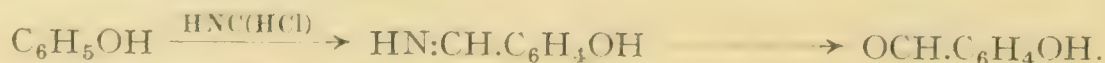


Aus o- und p-alkylieren Phenolen entstehen bei der Behandlung mit Chloroform und Alkali neben den Phenolaldehyden chlorhaltige, alkalilösliche Producte mit Ketoncharacter z. B.:

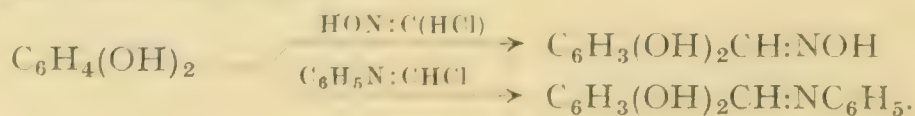


diese Substanzen sind als Abkömmlinge des Ketodihydrobenzols zu betrachten und werden im Anschluss an diese Verbindungen abgehandelt.

3. Eine Kernsynthese von Phenolaldehyden wird ferner durch Einwirkung von Blausäure und HCl-Gas auf die Phenole oder deren Aether mit oder auch ohne Zugabe von Aluminiumchlorid bewirkt; es entstehen zunächst *Aldimine*, welche leicht in die Aldehyde umgewandelt werden (Gattermann, A. **357**, 313):



In ähnlicher Reaction entstehen 3a) aus mehrwertigen Phenolen, Knallquecksilber und HCl: Oxime von Phenolaldehyden und 3b) aus mehrwertigen Phenolen, Formanilid und  $\text{POCl}_3$ : Phenylimine von Phenolaldehyden (B. **34**, 1441; **35**, 993):





Verhalten. Die Phenolaldehyde zeigen dieselben Reactionen der Aldehydgruppe wie die Benzaldehyde. Sie werden durch Oxydationsmittel schwierig zu Phenolcarbonsäuren oxydirt (vgl. S. 185), reduciren ammoniakalische Silberlösung, nicht aber Fehling'sche Lösung. Am leichtesten werden sie durch schmelzendes Aetzkali zweckmässig unter Zusatz von  $\text{PbO}_2$  in Phenolcarbonsäuren übergeführt. Bei der Oxydation mit verdünnter alkalischer Wasserstoffsperoxydlösung gehen die o- und p-Phenolaldehyde unter Abspaltung der Aldehydgruppe leicht in Brenzcatechin bez. Hydrochinon über (C. 1910 I, 634). Wie die Phenole bilden sie lösliche Alkaliphenolate, aus denen durch Einwirkung von Alkyljodiden oder Dialkylsulfaten Alkyläther gebildet werden.

a. **Monoxybenzaldehyde**  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{.CHO}$ , die drei der Theorie nach denkbaren sind bekannt. Am längsten kennt man den Methyläther des p-Oxybenzaldehyds, den Anisaldehyd.

**Salicylaldehyd**, o-Oxybenzaldehyd, früher auch *salicylige* oder *spiroylige Säure* genannt, Kp.  $196^\circ$ , D.<sub>15</sub> 1,169, findet sich im flüchtigen Oel von Spiraeaarten, z. B. *Spiraea ulmaria*. Er entsteht durch Oxydation von Saligenin (Piria 1839) und durch Spaltung von *Helicin*, dem Oxydationsproduct des Salicins (s. d.), ferner durch Reduction von salicylsaurem Natrium mit Natriumamalgam bei Gegenwart freier Borsäure (B. 41, 4147, 4148). Am leichtesten gewinnt man ihn neben p-Oxybenzaldehyd durch Einwirkung von Chloroform und Alkalilauge auf Phenol und trennt ihn vom p-Oxybenzaldehyd durch Destillation mit Wasserdampf, mit dem der Salicylaldehyd leicht flüchtig ist. In Wasser ist er ziemlich leicht löslich; die Lösung wird durch Eisenchlorid tief violett gefärbt (vgl. Saligenin S. 307 und Salicylsäure S. 321). In Alkalien löst er sich im Gegensatz zum p-Oxybenzaldehyd mit intensiv gelber Farbe (B. 39, 3087). Wie alle Orthooxyaldehyde färbt er die Haut tiefgelb. Durch Reduction geht er in Saligenin, durch Oxydation in Salicylsäure über.

Salicylaldehydkalium  $\text{KO.C}_6\text{H}_4\text{CHO} + \text{H}_2\text{O}$ , gelbe Tafeln: Methyläther  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ , F.  $35^\circ$ , Kp.  $238^\circ$ ; das Anil des o-Methoxybenzaldehyds  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3)\text{CH:NC}_6\text{H}_5$ , Kp.<sub>30</sub>  $236^\circ$ , wird durch Erwärmen mit Jodmethyl in Salicylaldehyd und Methylanilin gespalten (B. 36, 1537). Aethyläther, Kp.  $248^\circ$ . Acetverbindung  $\text{CH}_3\text{COO.C}_6\text{H}_4\text{CHO}$ , F.  $37^\circ$ , Kp.  $253^\circ$ . Salicylaldehydcarbonat  $(\text{CHOC}_6\text{H}_4\text{O})_2\text{CO}$ , F.  $89^\circ$  (B. 38, 3631). Glucoseverbindung s. *Helicin*. o-Aldehydophenoxykohlen säureester  $\text{CHO.C}_6\text{H}_4\text{.O.CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>90</sub>  $197^\circ$  (B. 31, 2804). o-Aldehydophenoxyessigsäure  $\text{CO}_2\text{H.CH}_2\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CHO}$ , F.  $132^\circ$ , liefert unter Abspaltung von Wasser *Cumarilsäure* (s. d.). **Salicylaldoxim**, F.  $57^\circ$ ; vgl. B. 22, 3320. o-Anisalaldoxim  $\text{CH}_3\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH:N(OH)}$ , F.  $92^\circ$ , entsteht auch aus Anisol, Knallquecksilber und wasserhaltigem Aluminiumchlorid neben dem p-Anisalaldoxim (B. 23, 2741; 36, 648). Salicylhydramid  $(\text{C}_7\text{H}_6\text{O})_3\text{N}_2$ , F.  $167^\circ$  (C. 1899 II, 827; 1900 I, 123). Salicylhydrazon  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CH:NNH}_2$ , F.  $96^\circ$ ; o-Oxybenzalazin  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH:N.N:CHC}_6\text{H}_4\text{OH}$ , F.  $213^\circ$  (B. 31, 2806). Phenylhydrazon, F.  $142^\circ$ , Kp.<sub>28</sub>  $234^\circ$ , zersetzt sich bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck z. T. in Anilin und Salicylsäurenitril  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CN}$  (B. 36, 580). Nitrosalicylaldehyde s. B. 22, 2339.

m-Oxybenzaldehyd, F.  $104^\circ$ , Kp.  $240^\circ$ , entsteht durch Reduction der m-Oxybenzoesäure mit Natriumamalgam (B. 14, 969) und aus m-Nitrobenz-

aldehyd (B. **15**, 2045). Oxim, F. 87°. Phenylhydrazon, F. 130° (B. **24**, 826). Nitro-m-methoxybenzaldehyde s. B. **18**, 2572.

p-Oxybenzaldehyd, F. 116°, sublimirt, entsteht aus Phenol, Chloroform und Alkalilauge neben Salicylaldehyd (s. d.), aus Phenol, Blausäure und Salzsäure (S. 312), sowie aus p-Amidobenzaldehyd (J. pr. Ch. [2] **57**, 535). Oxim, F. 65°. Phenylhydrazon, F. 178°. Halogensubstituirte p-Oxybenzaldehyde s. B. **29**, 2302, 2355. Leicht zugänglich ist der Methyläther des p-Oxybenzaldehyds, der sog.

**Anisaldehyd**, p-Methoxybenzaldehyd  $\text{CH}_3\text{O}[4]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CHO}$ , Kp. 248°, D.<sub>15</sub> 1,128. Der Anisaldehyd entsteht durch Oxydation von Anethol (s. d.), das sich in verschiedenen ätherischen Ölen: *Anisöl*, *Fenchelöl*, *Estragonöl* findet, mit Salpetersäure oder Chromsäuremischung (C. 1900 I, 255).

p-Anisaldoxim, F. 61°, aus Anisol, Knallquecksilber und wasserhaltigem Aluminiumchlorid neben o-Anisaldoxim und p-Anissäurenitril. p-Aethoxybenzaldehyd  $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH:NOH}$ , zwei Formen: F. 118° und 157°, aus Phenetol, Knallquecksilber und Aluminiumchlorid (B. **36**, 648, 650). **Anisalchlorid**  $\text{CH}_3\text{O.C}_6\text{H}_4.\text{CHCl}_2$ , F. 20° (B. **41**, 2331).

**Homologe Monoxybenzaldehyde** hat man nach der Reimer'schen sowie nach der Gattermann'schen Methode (S. 312) aus einigen Phenolen bereitet:

	F.	Kp.
o-Homosalicylaldehyd . $\text{CH}_3[3]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{OH}[1]\text{CHO}$	17°	208° 1).
α-m-Homosalicylaldehyd $\text{CH}_3[4]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{OH}[1]\text{CHO}$	59°	222° 2).
β-m-Homosalicylaldehyd $\text{CH}_3[6]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{OH}[1]\text{CHO}$	31°	229° 2).
p-Homosalicylaldehyd . $\text{CH}_3[5]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{OH}[1]\text{CHO}$	56°	217°.
o-Homo-p-Oxybenzald. . $\text{CH}_3[5]\text{C}_6\text{H}_3[4]\text{OH}[1]\text{CHO}$	115° 3).	
p-Homo-p-Oxybenzald. . $\text{CH}_3[2]\text{C}_6\text{H}_3[4]\text{OH}[1]\text{CHO}$	110°.	
Trimethylsalicylaldehyd $(\text{CH}_3)_3[3,5,6]\text{C}_6\text{H}[2]\text{OH}[1]\text{CHO}$	105° 4).	
p-Thymotinaldehyd . . $\text{CH}[2]\text{C}_3\text{H}_7[5]\text{C}_6\text{H}_2[4]\text{OH}[1]\text{CHO}$	133° 5).	
p-Carvacrotinaldehyd . $\text{CH}[5]\text{C}_3\text{H}_7[2]\text{C}_6\text{H}_2[4]\text{OH}[1]\text{CHO}$	flüssig 6).	
p-Isobutylsalicylaldehyd $\text{C}_5\text{H}_{11}[4]\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{OH}[1]\text{CHO}$	»	252° 7).

Litteratur: 1) B. **24**, 3667; 2) C. 1906 I, 1012; 3) B. **24**, 3667; 4) B. **18**, 2656; **32**, 3598; 5) B. **16**, 2097; **31**, 1767; 6) B. **19**, 14. 7) B. **28**, R. 468.

p-Oxymesitylenaldehyd  $(\text{CH}_3)_2[3,5](\text{OH})[4]\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ , F. 114°, aus Mesitol (S. 186) durch Oxydation mit Aethylnitrit; Oxim, F. 169° (A. **311**, 363).

Die o-Oxybenzaldehyde sind leichter löslich in Wasser, schwerer löslich in Chloroform als die p-Oxybenzaldehyde. Die o-Oxybenzaldehyde sind mit Wasserdämpfen flüchtig, geben schwer lösliche Natriumdisulfitverbindungen und färben sich mit Ammoniak gelb (B. **11**, 770), die Phenylhydrazone der Homosalicylaldehyde und anderer im Kern alkylirter Salicylaldehyde sind auffallender Weise in Alkali nicht löslich (B. **35**, 4099).

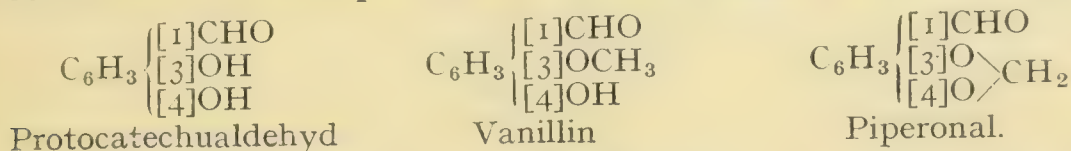
p-Methoxyphenylacetaldehyd  $\text{CH}_3\text{O}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CHO}$ , das Oxim, F. 112°, dieses Aldehyds wird durch Reduction von Anisylidennitromethan  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH:CHNO}_2$  gewonnen (C. 1902 II, 449).

p-Methoxyhydratropaaldehyd  $\text{CH}_3\text{O}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$ , Kp. 256°, entsteht aus Anethol  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH:CHCH}_3$  durch Oxydation mit HgO und Jod unter Wanderung des aromatischen Restes (C. 1902 I, 1056) vgl. S. 247 und 259.

**b. Dioxybenzaldehyde.** Von den Dioxybenzaldehyden, die aus Dioxybenzolen mit Chloroform und Alkalilauge oder mit Blausäure und



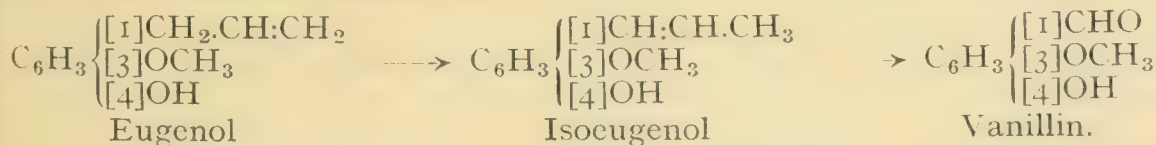
Salzsäure u. s. w. (S. 312) kernsynthetisch erhalten werden können, sind einige aetherartige Abkömmlinge des Protocatechualdehydes durch ihren Wohlgeruch ausgezeichnet, vor allen das Vanillin und das Piperonal oder Heliotropin. Beide Körper werden technisch dargestellt:



**Protocatechualdehyd**, [3,4]-Dioxybenzaldehyd, F. 153° (B. 26, R. 701), wurde zuerst aus Piperonal (S. 316) erhalten (Fittig und Remsen 1871); es entsteht ferner aus Vanillin, Isovanillin und Opiansäure (s. d.) durch Erhitzen mit Salzsäure, sowie durch Einwirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf m- und p-Oxybenzaldehyd bei Gegenwart von Eisensalzen (C. 1904 II, 1631). Kernsynthetisch entsteht er aus Brenzcatechin mit Chloroform und Alkalilauge. Er ist leicht löslich in Wasser, seine Lösung wird durch Eisenchlorid tief grün gefärbt (S. 208) und reducirt ammoniakalische Silberlösung. Durch schmelzendes Kali wird der Protocatechualdehyd in Protocatechusäure verwandelt. Phenylhydrazon, zwei Modificationen: α- (stabil) F. 176°, β- (labil) F. 121—128°. Oxim, F. 150° (B. 29, R. 670). Protocatechualdehydcarbonat (CO)O<sub>2</sub>:C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CHO, F. 124°, Kp.<sub>13</sub> 162°; vgl. S. 316.

**Vanillin**, m-Methoxy-p-oxybenzaldehyd, F. 83°, sublimirt leicht, ist der wirksame Bestandteil der Vanilleschoten, der Früchte von *Vanilla planifolia*, die gegen 2 pct. davon enthalten (B. 9, 1287). Vanillin findet sich auch in der Orchidee *Nigritella suaveolens* (B. 27, 3049). Künstlich ist es zuerst aus dem Glucosid Coniferin (s. d.) durch Oxydation mit Chromsäure erhalten worden (1874 Tiemann und Haarmann, B. 7, 613). Als Zwischenproduct der Oxydation wurde aus Coniferin *Glucovanillin* (s. d.) gewonnen, das durch Säuren oder Emulsin in Glucose und Vanillin gespalten wird (B. 18, 1595, 1657). Aus Protocatechualdehyd erhält man es neben viel Isovanillin (S. 316) durch Methylieren mit Dimethylsulfat (C. 1901 II, 517). Kernsynthetisch wird Vanillin aus Guajacol mit Chloroform und Kalilauge neben m-Methoxy-salicylaldehyd, o-Vanillin, F. 45°, Kp. 266°, sowie mit Blausäure und Salzsäure erhalten (B. 14, 2023; C. 1910 I, 1881).

Technisch gewinnt man es in grossem Maassstabe durch Oxydation des *Isoeugenols*, das man durch Umlagerung des im Nelkenöl in reichlicher Menge zur Verfügung stehenden *Eugenols* erhält, wobei man zweckmässig das freie Hydroxyl durch vorübergehende Einführung eines Säurerestes (CH<sub>3</sub>CO, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>SO<sub>2</sub> etc.) vor der Oxydationswirkung schützt:



Das Vanillin zerfällt, mit Salzsäure erhitzt, in Protocatechualdehyd und CH<sub>3</sub>Cl. Es verhält sich wie ein p-Oxybenzaldehyd (S. 314) und geht mit Kalihydrat geschmolzen in Protocatechusäure über: zwei Thatsachen, aus denen seine Constitution folgt. Durch Natriumamalgam wird das Vanillin in Vanillylalkohol (S. 248) und das dem Hydrobenzoin (S. 248) entsprechende Hydrovanilloin umgewandelt. **Vanillinoxim**, F. 117° (B. 24, 3654). **Trithiovanillin** [C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)(OCH<sub>3</sub>)CSH]<sub>3</sub>, F. 236° (B. 29, 143).



**Isovanillin**, *p*-Methoxy-*m*-oxybenzaldehyd, F. 116°, riecht in der Wärme nach Vanille und Anisöl. Es entsteht aus *Hesperitinsäure* (s. d.) durch Oxydation, aus *Opiansäure* (s. d.) durch Erhitzen mit Salzsäure. **Methylvanillin**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CHO}$ , F. 42°, Kp. 283° (B. 11, 662).

**Piperonal**, *Protocatechualdehydmethylenaether*, *Heliotropin*  $(\text{CH}_2)\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ , F. 37°, Kp. 263°, wurde durch Oxydation von Piperinsäure (s. d.) erhalten. Es bildet sich auch bei der Behandlung von Protocatechualdehyd mit Alkali und Methylenjodid. Technisch erhält man es aus dem Safrol (s. d.) auf analoge Weise, wie das Vanillin aus Eugenol (S. 315). Es riecht sehr angenehm nach Heliotrop. Durch Oxydation geht es in Piperonylsäure (S. 328), durch Reduction in Piperonylalkohol (S. 312) über. Beim Erhitzen mit verd. Mineralsäuren unter Druck auf ca. 190° zerfällt es in Protocatechualdehyd und Formaldehyd bez. Methylalkohol (C. 1905 II, 1060). Oxim, F. 110°. Phenylhydrazon, F. 100°. Mit  $\text{PCl}_5$  entsteht in der Kälte **Piperonalchlorid**  $(\text{CH}_2)\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\text{CHCl}_2$ , F. 59°, in der Hitze **Dichlorpiperonalchlorid**  $(\text{CCl}_2)\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\text{CHCl}_2$ , F. 15°, Kp. 153°. Letzteres wandelt sich mit kaltem Wasser in das **Carbonat des Protocatechualdehydchlorids**  $(\text{CO})\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\text{CHCl}_2$ , F. 97°, Kp. 178°, um, das auch direct aus Piperonal mit Thionylchlorid bei 220°, oder durch Erhitzen mit Chlorschwefel erhalten wird, und durch Einwirkung wasserfreier Oxalsäure, Ameisensäure etc. in Protocatechualdehydcarbonat (S. 315), durch heisses Wasser in Protocatechualdehyd, durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig endlich in Homobrenzcatechin-carbonat  $(\text{CO})\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$ , übergeht (B. 42, 417). **Brompiperonal**  $(\text{CH}_2)\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}\cdot\text{CHO}$  (B. 24, 2592). **o-Nitropiperonal** giebt Bidioxymethylenindigo (B. 24, 617). **Homopiperonal**  $(\text{CH}_2)\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ , F. 69°, Kp. 144°, entsteht durch Oxydation von Safrol (s. d.) mit Ozon (B. 41, 2751); sein Oxim, F. 120°, entsteht aus Piperonylidennitromethan durch Reduction mit Al-amalgam (C. 1902 II, 449).

Ueber **Nitroprotocatechualdehyd**, **Nitrovanillin**, **Aminovanillin** und Abkömmlinge s. C. 1902 II, 31; B. 36, 2930.

Wie der Protocatechualdehyd aus Brenzcatechin, so ist aus Resorcin mit Chloroform und Alkalilauge oder besser mit Blausäure und Salzsäure (B. 32, 279):  **$\beta$ -Resorcylaldehyd**  $(\text{HO})_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CHO}$ , F. 135° (s. Umbelliferon), aus Orcin: **Orcylaldehyd**  $(\text{HO})_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_2[5,1](\text{CH}_3)\text{CHO}$ , F. 180°, aus Hydrochinon mit Chloroform und Alkali: **Gentisinaldehyd**  $(\text{HO})_2[2,5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CHO}$ , F. 99°, dargestellt worden. Zugleich entstehen in verdünnten Lösungen bei Anwendung von viel Chloroform und Kali auch Dioxydialdehyde. Aus den Monomethylaethern von Resorcin und Hydrochinon entstehen, wie aus dem Guajacol, mit Chloroform und Alkalilauge stets je zwei Aldehyde: ein im Verhalten dem Salicylaldehyd gleichender, der die Aldehydgruppe in *o*-Stellung zum Phenolhydroxyl enthält, und einer mit der Aldehydgruppe in *p*-Stellung zu dem freien Phenolhydroxyl (B. 14, 2024). Der Gentisinaldehyd entsteht auch durch Oxydation von Salicylaldehyd mit Kaliumpersulfat in alkalischer Lösung (C. 1907 II, 901). — Das Anil des Resorcylaldehyds  $\text{C}_6\text{H}_3[2,4](\text{OH})_2\text{CH}:\text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 126°, erhält man auch aus Resorcin mit Formanilid und  $\text{POCl}_3$ , das Oxim  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2\text{CH}:\text{NOH}$  mit Knallquecksilber und  $\text{HCl}$  (S. 312).

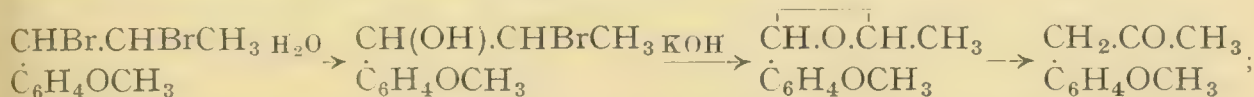
**c. Tri- und Tetraoxybenzaldehyde.** Aus Pyrogallol, Phloroglucin und Oxyhydrochinon wurden mit Blausäure und Salzsäure die entsprechenden Aldehyde gewonnen: **Pyrogallolaldehyd**, *Gallusaldehyd*  $(\text{HO})_3[2,3,4]\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ , F. 161°. **Phloroglucinaldehyd**  $(\text{HO})_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}_2\cdot\text{CHO}$ , schmilzt unter Zersetzung. **Oxyhydrochinonaldehyd**  $(\text{HO})_3[2,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\cdot\text{CHO}$ , F. 223° (B. 32, 278); die Oxime und Anile dieser Aldehyde wurden z. T. auch nach Me-



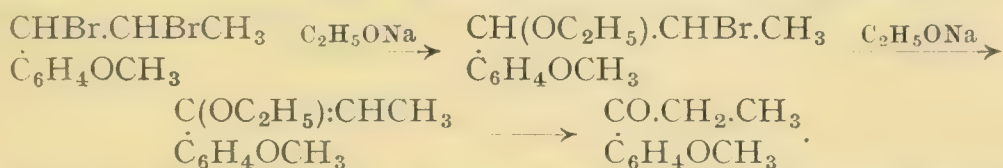
thode 3a und b (S. 312) synthetisch gewonnen. Durch Oxydation aromatischer, aus Pflanzenstoffen erhaltener Verbindungen mit ungesättigten aliphatischen Seitenketten wurden Alkyl- und Methylaether von Tri- und Tetraoxybenzaldehyden gewonnen (B. **16**, 2112; **17**, 1086; **24**, 3818; **41**, 1918). Aus Glycosyringaaldehyd, einem Oxydationsproduct des *Syringins* (s. d.), entsteht durch Emulsin: 4-Oxy-3,5-dimethoxybenzaldehyd, *Syringaaldehyd* (B. **22**, R. 107). 2,4,5-Trimethoxybenzaldehyd, *Asarylaldehyd*, F. 114°, wird durch Oxydation von *Asaron* (Propenyltrimethoxybenzol) sowie aus Oxyhydrochinontrimethylaether mit Blausäure, HCl und AlCl<sub>3</sub> erhalten (B. **32**, 289; B. **39**, 1211).

### 3. Phenolmonoketone.

Man hat Phenolketone erhalten: 1. aus Amidoketonen (B. **18**, 2691); 2. aus aromatischen β-Ketoncarbonsäuren (B. **25**, 1308); 3. durch Spaltung C-alkylierter Benzotetransäuren mit conc. Alkalien (A. **379**, 333); 4. aus den Dibromiden der Propenylphenole und deren Aether: a) durch Ueberführung in die Bromhydrine und Aethylenoxyde, und Umlagerung der letzteren mit Säuren, oder durch Erhitzen für sich (B. **38**, 3464):



b) durch Umwandlung in die Aethylbromhydrine und α-Aethoxypropenylphenole mittels Natriumaethylat und Verseifung der letzteren:



Hierzu kommen die kernsynthetischen Methoden, die in der Einführung von Säureradicalen in Phenole und Phenolalkylaether bestehen; 5. Condensation von Phenolen mit Eisessig und anderen Fettsäuren durch Chlorzink oder Zinntetrachlorid (B. **14**, 1566; **23**, R. 43; **24**, R. 770) oder besser durch Phosphoroxychlorid (B. **27**, 1983); 6. aus Phenolen mit Säurechloriden zweckmässig unter Zusatz von Chlorzink (B. **22**, R. 746; C. 1904 I, 1597); 7. aus Phenolalkylaethern oder Phenolen und Säurechloriden bei Gegenwart von Aluminiumchlorid (B. **36**, 3890; C. 1898 I, 1223); durch überschüssiges AlCl<sub>3</sub> werden die erhaltenen Phenolaether zu den Oxyketonen verseift. Ausgehend von den Thiophenolaethern werden nach dieser Methode Thio-phenolmonoketone erhalten (C. 1908 II, 1659).

o-Oxyacetophenon, Kp. 213°, nach Bildungsweise 2 und 3, findet sich auch im Oel aus Holz und Rinde von *Chione glabra* (C. 1899 I, 525). p-Oxyacetophenon, F. 107°, nach Bildungsweise 1. p-Acetylanisol, p-Methoxyacetophenon, F. 38°, Kp. 258°, nach Bildungsweise 7. Propionylphenol HOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>COC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 148°, nach Bildungsweise 6.

Acetobrenzcatechin (HO)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[1]COCH<sub>3</sub>, F. 116° (B. **27**, 1989). Acetvanillon, *Apocynin* HO[4](CH<sub>3</sub>O)[3]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[1]COCH<sub>3</sub>, F. 115°, bildet den wichtigsten Bestandteil der Wurzel des kanadischen Hanfes von *Apocynum cannabinum*; es entsteht bei der Oxydation von Aceteugenol und synthetisch aus Guajacol nach Methode 7, oder durch Condensation von Benzoylvanillin mit CH<sub>3</sub>MgJ, Oxydation und Abspaltung der Benzoylgruppe (B. **24**, 2855, 2869; C. 1908 II, 1173). Acetoveratron (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub>, F. 48° (B. **27**, 1989). Acetopiperon (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[1]COCH<sub>3</sub>, F. 87°, aus Protocotoin durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K (B. **24**, 2989; **25**, 1127; **26**, 2348).

**Resacetophenon**  $(\text{HO})_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{COCH}_3$ , F.  $142^\circ$ , entsteht nach Methode 5 und aus  $\beta$ -Methylumbelliferon durch Schmelzen mit Kali (B. **16**, 2123). Derivate s. B. **41**, 1619. Sein p-Methylaether, das **Paeonol**  $\text{CH}_3\text{O}[4](\text{HO})[2]\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$ , F.  $45^\circ$ , findet sich in der Wurzelrinde von *Paeonia Moutan*, einer Ranunculacee in Japan (B. **25**, 1292). Durch Acetylieren von Resorcin diaethylaether mittelst Aluminiumchlorid entsteht neben dem 1,2,4-Resacetophenondiaethylaether, F.  $69^\circ$ , ein mit dem obigen isomeres Resacetophenon, F.  $178^\circ$  (B. **29**, R. 386). Ueber halogensubstituirte Resacetophenone s. B. **29**, R. 674.

**Orcacetophenondimethylaether**  $\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_2[3,5](\text{OCH}_3)_2[4]\text{COCH}_3$ , F.  $89^\circ$ , und **Isorcacetophenondimethylaether**  $\text{CH}_3[1]\text{C}_6\text{H}_2[3,5](\text{OCH}_3)_2[2]\text{COCH}_3$ , F.  $48^\circ$ , aus Orcindimethylaether nach Bildungsweise 7 (B. **41**, 793).

**Chinacetophenon**  $(\text{HO})_2[2,5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{COCH}_3$ , F.  $202^\circ$ , nach Bildungsweise 5, entsteht auch aus Chinon und Acetaldehyd im Sonnenlicht (S. 222). **Valerohydrochinon**  $(\text{HO})_2[2,5]\text{C}_6\text{H}_3\text{COC}_4\text{H}_9$ , F.  $115^\circ$ . Sein Chinhydron (S. 223) entsteht durch Einwirkung von Sonnenlicht auf Chinon und Valeraldehyd (B. **24**, 1344).

**Gallacetophenon**  $(\text{HO})_3[2,3,4]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{COCH}_3$ , F.  $168^\circ$ , nach Bildungsweise 5 (B. **27**, 2737; B. **42**, 1016).

**Anisaceton**, p-Methoxyphenylaceton  $\text{CH}_3\text{O}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COCH}_3$ . Kp.  $261$  bis  $265^\circ$ , findet sich im Anisöl (?) (C. 1902 II, 1256).

o-Acetylthiophenol  $\text{HS}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{COCH}_3$ , Kp. ca.  $124-126^\circ$ , aus o-Amidoacetophenon über die Diazoverbindung; liefert bei der Oxydation in alkalischer Lösung neben der entsprechenden Dithioverbindung *Thioindigo* (s. d.) D. R.-P. 198509.

#### 4. Phenolmonocarbonsäuren.

Die aromatischen Oxyssäuren, welche das Hydroxyl am Benzolkern gebunden enthalten, vereinigen in sich die Eigenschaften einer Carbonsäure mit denen eines Phenols, es sind Phenolcarbonsäuren. Ist dagegen das Hydroxyl in der aliphatischen Seitenkette enthalten, so zeigen diese aromatischen Alkoholsäuren (S. 337) eine grosse Aehnlichkeit im Verhalten mit den Oxyfettsäuren.

##### Bildungsweisen der Phenolmonocarbonsäuren.

A. Aus substituirten Carbonsäuren: 1. Durch Umwandlung der Amidosäuren in die Diazoverbindungen mittelst salpetriger Säure und Kochen der letzteren mit Wasser. 2. Durch Schmelzen der Sulfobenzoësäuren und Halogenbenzoësäuren mit Alkalien.

3. Durch Oxydation der Benzoësäuren in Form ihrer Ammoniumsalze mit Wasserstoffsperoxyd, wobei nebeneinander o-, m- und p-Oxybenzoësäuren gebildet werden (C. 1907 II, 2046).

B. Aus Verbindungen, die das Phenolhydroxyl bereits enthalten: 4. Durch Verschmelzen der homologen Phenole mit Alkalien, wobei die Methylgruppe am Kern zur Carboxylgruppe oxydirt wird. 5. Durch Oxydation der Schwefelsäure- oder Phosphorsäureester homologer Phenole und Verseifen der entstandenen Ester der Phenolcarbonsäuren. 6. Durch Verschmelzen der schwierig oxydirbaren Phenolaldehyde mit Alkalien. 7. Durch Umwandlung der Phenolaldoxime in Oxyssäurenitrile und Verseifung.



C. Kernsynthetisch: 8. Durch Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf die trockenen Alkaliphenolate bei hoher Temperatur, wobei die Kohlensäure gewöhnlich in Orthostellung zur Hydroxylgruppe tritt. (Eingehender wird die Reaction bei der Salicylsäure abgehandelt.)

9. Durch Kochen der Phenole mit Tetrachlorkohlenstoff und alkoholischer Kalilauge (B. **10**, 2185):



Hauptsächlich tritt das Carboxyl in p-Stellung zum Phenolhydroxyl, untergeordnet entstehen auch o-Oxysäuren. Diese Reaction entspricht der Bildung der Oxyaldehyde aus Phenolen, Chloroform und Alkalilauge.

Aehnlich wie dort entstehen durch Einwirkung von Tetrachlorkohlenstoff auf p-alkylierte Phenole bei Gegenwart von  $\text{AlCl}_3$  Abkömmlinge des Ketodihydrobenzols (s. d.):  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)(\text{CCl}_3)$ :O, aus denen durch Reduction die Phenole regeneriert werden (B. **41**, 897).

10. Alkyloxysäureamide, Alkyloxysäureanilide und Alkyloxysäurethioanilide entstehen bei der Einwirkung von Harnstoffchlorid, Phenylisocyanat und Phenylsenföl auf Phenolaether (oder Thiophenolaether) und Aluminiumchlorid in Schwefelkohlenstofflösung (vgl. S. 265) (A. **244**, 61; B. **27**, 1733).

Verhalten: Die Phenolmonocarbonsäuren sind einbasische Säuren. Durch Alkalicarbonate wird nur der Carboxylwasserstoff durch Metall ersetzt. Aetzalkalien bilden Phenolatsalze, sog. basische Salze, wie  $\text{NaO.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{Na}$ , aus denen durch  $\text{CO}_2$  wieder die neutralen Salze gebildet werden. Aehnlich verhalten sich auch die Aetherester, indem durch Alkalien nur das Esteralkyl herausgenommen wird unter Bildung eines alkylaethersauren Salzes:



Die o-Monoxycarbonsäuren unterscheiden sich von den m- und p-Verbindungen dadurch, dass sie mit Wasserdämpfen flüchtig sind, durch Eisenchlorid violett-blau gefärbt werden und sich in Chloroform lösen. Die m-Oxysäuren geben beim Erhitzen mit conc. Schwefelsäure rotbraune Färbungen, unter Bildung von Oxyanthrachinonen (B. **18**, 2142) und sind meist beständiger als die o- und p-Säuren, von denen die letzteren schon beim Erhitzen mit conc. Salzsäure in  $\text{CO}_2$  und Phenole zerfallen. Mit Kalk erhitzt zerfallen alle Oxybenzoësäuren in  $\text{CO}_2$  und Phenole.

**A. Monoxymonocarbonsäuren.** Von diesen ist weitaus die wichtigste die o-Oxybenzoësäure oder Salicylsäure, die sowohl in der Therapie als in der Farbentechnik eine ausgedehnte Verwendung findet.

**Monoxybenzoësäuren.** Die drei theoretisch möglichen Isomeren sind bekannt.

**Salicylsäure, o-Oxybenzoësäure**  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $155^\circ$ , findet sich in freiem Zustand in den Blüten von *Spiraea ulmaria*, als Methyl-ester im Wintergrünöl, dem aetherischen Oel von *Gaultheria procumbens*, einer Ericacee, und in vielen anderen aetherischen Oelen. Sie entsteht nach den allgemeinen Bildungsweisen 1. aus Anthranilsäure, 2. aus o-Sulfo-, o-Chlor- und o-Brombenzoësäure, 3. aus o-Kresol, 4. aus Saligenin und Salicylaldehyd, 5. aus Phenolaten mit  $\text{CO}_2$  oder 6. mit  $\text{CCl}_4$ .

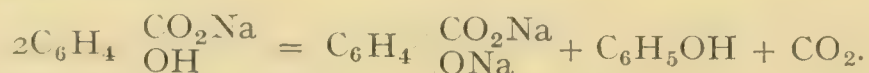
Sie bildet sich ferner beim Schmelzen von *Cumarin* (s. d.) und *Indigo* (s. d.) mit Kali und bei der Destillation von benzoësaurem Kupfer.

Technische Darstellung. Zur technischen Darstellung dienen zwei Verfahren,  $\text{CO}_2$  mit Phenolnatrium in Reaction zu bringen: a) Man erhitzt trockenes Phenolnatrium auf  $180\text{--}200^\circ$  in einem Strom von Kohlendioxyd, wobei die Hälfte des Phenols überdestillirt unter Bildung von Dinatriumsalicylat (H. Kolbe):



Merkwürdig ist das Verhalten von Kaliumphenolat bei dieser Reaction. Bei  $150^\circ$  entsteht ebenfalls Dikaliumsalicylat, aber mit einer Beimengung von Dikalium-p-oxybenzoat, die mit steigender Temperatur wächst, bei  $220^\circ$  bildet sich ausschliesslich Dikalium-p-oxybenzoat.

Die primären Alkalisalze der Salicylsäuren zeigen beim Erhitzen folgendes Verhalten: das Mononatriumsalicylat giebt bei  $220^\circ$  Dinatriumsalicylat, Phenol und  $\text{CO}_2$ :



Das Monokaliumsalicylat giebt bei  $220^\circ$ : Dikalium-p-oxybenzoat, Phenol und  $\text{CO}_2$ ; Mononatrium-p-oxybenzoat bei  $280^\circ$ : Dinatriumsalicylat, Phenol und  $\text{CO}_2$  (J. pr. Ch. [2] **16**, 425).

b) Man wandelt Natriumphenolat in Autoklaven durch Einpressen von  $\text{CO}_2$  in phenolkohlensaures Natrium  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}.\text{CO}_2\text{Na}$  um, das sich unter Druck bei  $120\text{--}130^\circ$  unter primärer Dissociation in  $\text{CO}_2$  und Natriumphenolat in Phenolnatrium-o-carbonsäure  $\text{NaO}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CO}_2\text{H}$  umwandelt (R. Schmitt, D. R.-P. 29939). Man kann diesen in zwei Phasen verlaufenden Process in eine zusammenfassen, indem man  $\text{CO}_2$  unter Druck auf Phenolnatrium bei  $120\text{--}140^\circ$  einwirken lässt (D. R.-P. 38742). Die zweite Methode erreicht eine völlige Umwandlung des angewandten Phenols. Dieser Unterschied beruht anscheinend darauf, dass bei der beim Kolbe'schen Verfahren erforderlichen hohen Temperatur die zunächst gebildete Phenolnatrium-o-carbonsäure mit Phenolnatrium unter Bildung von Dinatriumsalicylat und freiem Phenol reagirt (B. **38**, 1375; **39**, 14; A. **351**, 313).

Geschichte. Die Salicylsäure wurde 1838 von Piria durch Oxydation ihres Aldehydes mit schmelzendem Aetzkali zuerst erhalten (A. **30**, 165). Cahours bewies 1843, dass das Wintergrünöl hauptsächlich aus Salicylsäuremethylester besteht (A. **53**, 332). 1853 zeigte Gerland, dass sich die Anthranilsäure, wie A. W. Hofmann vermutet hatte, mit salpetriger Säure in Salicylsäure umwandeln lässt (A. **86**, 147). Synthetisch lehrten sie 1860 H. Kolbe und Lautemann aus Phenol, Natrium und Kohlensäure bereiten (A. **115**, 201). 1874 fand Kolbe, dass sie sich leicht beim Leiten von  $\text{CO}_2$  über trockenes Natriumphenolat in der Hitze bildet und hatte damit die Bedingungen ermittelt, die eine technische Darstellung der Salicylsäure im Grossen ermöglichten.

Eigenschaften und Verhalten. Die Salicylsäure krystallisirt aus Alkohol in farblosen Prismen, aus heissem Wasser in langen Nadeln. Sie schmeckt säuerlich süss. Sie löst sich in 400 T. Wasser bei  $15^\circ$ , in 12 T. Wasser bei  $100^\circ$ . In Chloroform ist sie leicht löslich. Beim Erhitzen für sich geht sie in *Salol* oder Salicylsäurephenylester und *Xanthon* (s. d.) über (A. **269**, 323). Durch Reduction mit Natrium in amyalkoholischer Lösung geht sie unter Zwischenbildung von



Cyclohexanoncarbonsäure durch Ringspaltung in normale Pimelinsäure (S. 49) über (B. 27, 331). Ihre wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt (C. 1908 II, 1511). Sie ist ein starkes Antisepticum, hemmt die Fäulnis und Gärung (Kolbe, J. pr. Ch. [2] 10, 9) und findet in freier Form, wie auch in Form einiger Salze und Ester therapeutische Verwendung (Gelenkrheumatismus).

**Salicylate.** **Natriumsalicylat**  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{Na}$ , krystallinisches, unangenehm süß schmeckendes Pulver. Basisches Kalksalz  $(\text{OC}_6\text{H}_4\text{CO}_2)\text{Ca} + \text{H}_2\text{O}$ , sehr schwer löslich, fällt beim Kochen der Salicylsäure mit Kalkwasser und dient zur Trennung von m- und p-Oxybenzoësäure.

**Ester, Aether und Aetherester.** **Methylester**  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{CH}_3$ , Kp.  $224^\circ$ ,  $D_0$  1,197, Hauptbestandteil des Wintergrünöls von *Gaultheria procumbens*, findet sich auch teils frei, teils in Form von Glycosiden in verschiedenen anderen Pflanzen (B. 29, R. 511; C. 1899 II, 881). **Dimethylaetherester**  $\text{CH}_3\text{O.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{CH}_3$ , Kp.  $245^\circ$ , aus dem Methylester mit  $\text{CH}_3\text{J}$  und alkoholischer Kalilauge oder aus Natriumsalicylat und Dimethylsulfat (B. 40, 2718). **Methylsalicylsäure**  $\text{CH}_3\text{O.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $98^\circ$ , entsteht aus dem Dimethylaetherester durch Kochen mit Kalilauge, zerfällt bei  $200^\circ$  in  $\text{CO}_2$  und Anisol (S. 188); Chlorid  $\text{CH}_3\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{COCl}$ , Kp.<sub>17</sub>  $145^\circ$ , aus der Säure mit Thionylchlorid (C. 1902 II, 216).

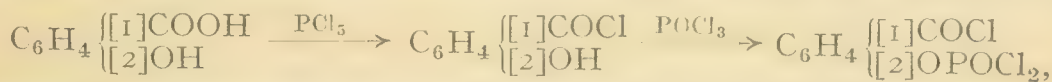
**Salicylsäurephenylester, Salol**  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $43^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $172^\circ$ , aus Salicylsäure beim Erhitzen für sich auf  $200\text{--}220^\circ$  unter  $\text{H}_2\text{O}$ - und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung, aus Salicylsäure, Phenol und  $\text{POCl}_3$ , aus Polysalicylid durch Erhitzen mit Phenol, oder aus den Natriumsalzen von Salicylsäure und Phenol mit Phosgen. Es wird als Antisepticum verwendet. Beim Erhitzen geht es in *Xanthon* (s. d.) oder Diphenylenketonoxyd über. **Natriumsalol**  $\text{NaO.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , lagert sich beim Erhitzen auf  $280\text{--}300^\circ$  in das Natrium-salz der **Phenylsalicylsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $113^\circ$ , um, die durch Eisenchlorid nicht gefärbt wird; letztere erhält man auch durch Erhitzen von o-Chlorbenzoësäure mit Alkaliphenolaten bei Gegenwart von Kupfer (B. 38, 2111). **Phenylsalicylsäurephenylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $100^\circ$ , entsteht auch durch Erhitzen von Phenylcarbonat  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{CO}$  mit Natriumcarbonat neben  $\text{CO}_2$  und Phenol (C. 1903 I, 1362).

**Acetylsalicylsäure**  $\text{CH}_3\text{CO.O.C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $135^\circ$  (unscharf), findet unter dem Namen *Aspirin* als Antineuralgicum weitgehende Verwendung. Anhydrid, F.  $85^\circ$ , entsteht aus der Säure mit  $\text{SOCl}_2$  oder  $\text{COCl}_2$  in Pyridinlösung (C. 1908 II, 996).

**Carbomethoxysalicylsäure**  $\text{CH}_3\text{OCO.O}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{COOH}$ , F.  $135^\circ$  u. Z., aus Salicylsäure, Chlorkohlensäureester und Dimethylanilin (B. 42, 218).

**Salicylessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_2\text{COOH})\text{COOH}$ , F.  $190^\circ$ , wird durch Oxydation von Aldehydophenoxyessigsäure (S. 313), sowie aus den Na-salzen verschiedener Säureabkömmlinge der Salicylsäure mit Chloressigester und darauffolgendem Verseifen gewonnen; die Ester der Säuren werden durch Natrium zu Ketocumarancarbonsäureestern (s. d.) condensirt (B. 33, 1398; C. 1900 II, 461).

**Salicylsäurechlorid**  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{COCl}$  ist nicht bekannt.  $\text{PCl}_5$  wirkt zwar lebhaft auf Salicylsäure ein, allein das dabei entstehende Phosphoroxychlorid setzt sich unter Salzsäureentwicklung mit dem Phenolhydroxyl um:



es entsteht: o-Chlorcarbonylphenyl-orthophosphorsäuredichlorid, Kp.<sub>11</sub>  $168^\circ$ . Bei der weiteren Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  tauscht dieser Körper ein Sauer-

stoffatom gegen zwei Chloratome aus und man erhält *o*-Trichlormethylphenyl-orthophosphorsäuredichlorid  $(Cl_2PO)O[2]C_6H_4[1]CCl_3$ , Kp.<sub>11</sub> 178°, das mit  $PCl_5$  auf 180° im geschlossenen Rohr erhitzt *o*-Chlorbenzotrichlorid  $Cl[2]C_6H_4[1]CCl_3$ , F. 30°, Kp.<sub>11</sub> 130°, giebt (A. 239, 314). Aehnlich verhalten sich *m*- und *p*-Oxybenzoësäure, sowie *m*- und *p*-Kresotinsäure.

Ist dagegen das Wasserstoffatom des Phenolhydroxyls durch Methyl, Acetyl oder Carbmethoxyl ersetzt, so entstehen mit  $PCl_5$  die Chloride: **Methylsalicylsäurechlorid** (S. 321), **Acetylsalicylsäurechlorid**  $CH_3CO_2[2]C_6H_4[1]COCl$ , F. 43°, Kp.<sub>12</sub> 135°, **Carbmethoxysalicylsäurechlorid**  $CH_3OCOO[2]C_6H_4[1]COCl$ , Kp.<sub>0,1</sub> 107—110°.

Führt man in die Salicylsäure Halogenatome, Nitrogruppen oder Methylgruppen ein, die sich in *o*-Stellung zum Phenolhydroxyl begeben, so wird durch die neben dem Phenolhydroxyl stehenden Substituenten das Phenolhydroxyl vor dem Angriff des Phosphoroxychlorids geschützt und es bilden sich mit Phosphorpentachlorid die Oxysäurechloride selbst: *o*-Kresotinsäurechlorid  $HO[2]C_6H_3[3]CH_3[1]COCl$ , F. 28°, **3-Chlor- und 3-Nitrosalicylsäurechlorid**, F. 63° und 61°, **3,5-Dichlor-, 3,5-Dibrom- und 3,5-Dijodsalicylsäurechlorid**, F. 79°, 86° und 98°, und **3,5-Dinitrosalicylsäurechlorid**, F. 70° (A. 346, 300). Der Einfluss von Substituenten neben der Phenolhydroxylgruppe macht sich in ähnlicher Weise geltend, wie bei der Esterificirung der 2,6-substituirten Benzoësäuren unter Anwendung von Alkohol und Salzsäure (vgl. S. 271) (R. Anschütz).

**Salicylophosphorigsäuremonochlorid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{[[1]COO} \\ \text{[2]O} \end{matrix} \rangle PCl$ , F. 30°, Kp.<sub>11</sub> 167°, entsteht in glatter Umsetzung bei der Einwirkung von  $PCl_3$  auf Salicylsäure bei 70° (A. 239, 301); ebenso reagiren auch alle substituirtten Salicylsäuren (B. 30, 221; A. 346, 286).

**Salicylosalicylsäure**  $HO[2]C_6H_4[1]COO[2]C_6H_4[1]COOH$ , F. 148°, entsteht durch vorsichtige Einwirkung von  $SOCl_2$ ,  $PCl_3$ ,  $COCl_2$  etc. auf Salicylsäure oder deren Salze. Es findet unter dem Namen *Diplosal* medizinische Verwendung (C. 1909 II, 1285).

**Salicylide**: Ein intramoleculares Anhydrid der Salicylsäure, der Formel  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{O} \end{matrix}$ , kennt man nicht, dagegen sind verschiedene Polymere dieses hypothetischen einfachsten Salicylids dargestellt worden:

**Disalicylid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO.O} \\ \text{O.CO} \end{matrix} \rangle C_6H_4$ , Nadeln, F. 201°, entsteht beim Einleiten von Phosgen in Pyridinlösung von Salicylsäure (B. 34, 2951).

**Tetrasalicylid**  $O.C_6H_4CO.O.C_6H_4.CO$   
 $\text{CO.C}_6H_4O.CO.C_6H_4O$ , F. 260°, und **Polysalicylid**  $(C_7H_4O_2)_x$ , F. 322—325°, bilden sich bei der Einwirkung von  $POCl_3$  auf Salicylsäure in Xylollösung; die beiden Verbindungen werden durch kochendes Chloroform getrennt, mit dem das Tetrasalicylid eine in prachtvollen, quadratischen Octaëdern krystallisirende Verbindung: **Salicylid-Chloroform**  $(C_7H_4O_2)_4 \cdot 2CHCl_3$  bildet, die 33 pct. Chloroform in loser Bindung als Krystall-Chloroform enthält und zur Darstellung von reinem *Chloroform* (s. Bd. I) technisch verwendet wird (Anschütz, A. 273, 94). Aehnlich verhalten sich Kresotinsäuren und *o*-halogensubstituirtte Salicylsäuren (B. 35, 3644). Ueber neuere Moleculargewichtsbestimmungen des Tetrasalicylids vgl. A. 367, 164.

**Salicylsäureamid**  $HO.C_6H_4CONH_2$ , F. 138° (B. 24, 138); lässt man Phosgen auf eine Pyridinlösung von Salicylamid einwirken, so entsteht Salicylsäurenitril (s. u.) neben **Carbonylsalicylamid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO.NH} \\ \text{O} \end{matrix} \rangle \text{CO}$ , F. 227°,



welches besser aus Chlorkohlensäureester mit Salicylamid in Pyridin gewonnen wird (B. **35**, 3647). Die O-Acylsalicylsäureamide sind unbeständig und gehen leicht beim Schmelzen oder beim Erhitzen mit Pyridin in die isomeren N-Acylverbindungen über:  $\text{AcOC}_6\text{H}_4\text{CONH}_2 \rightarrow \text{HOC}_6\text{H}_4\text{CONHAc}$ . Unter bestimmten Bedingungen ist diese Wanderung des Acylrestes umkehrbar (B. **40**, 3506). Durch Brom und Alkali wird Salicylamid in Carbonylamidophenol (S. 198) umgelagert, das weiterhin zu *Dibromcarbonylamidophenol* bromirt wird (C. 1900 I, 255). Salicylsäureanilid  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CONHC}_6\text{H}_5$ , giebt beim trockenen Erhitzen *Acridon*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ , indem es sich vorher wahrscheinlich in Phenylanthranilsäure (S. 298) umlagert (B. **29**, 1189). Salicylsäurenitril  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CN}$ , F.  $98^\circ$ , aus Salicylaloxim mit Essigsäureanhydrid (B. **26**, 2621; **27**, R. 134; **31**, 3087). Salicylsäurehydrazid  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CONH.NH}_2$ , F.  $147^\circ$ , giebt mit  $\text{NO}_2\text{H}$  Salicylsäureazid  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CON}_3$ , F.  $27^\circ$ , scharf riechende Krystalle. Salicylursäure  $\text{HO.C}_6\text{H}_4\text{CO.NHCH}_2\text{COOH}$ , F.  $170^\circ$ , tritt nach dem Genuss von Salicylsäure im Harn auf (A. **97**, 250); synthetisch entsteht sie aus Salicylsäureazid oder Carbmethoxy-salicylsäurechlorid (S. 322) und Glycocoll (B. **42**, 219).

Die Thiosalicylsäure und ihre Abkömmlinge haben in neuerer Zeit hervorragende technische Bedeutung erlangt, wegen ihrer leichten Ueberführbarkeit in indigoide Schwefelfarbstoffe, s. Thioindigo und A. **351**, 390.

**Thiosalicylsäure**  $\text{HS}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{COOH}$ , F.  $164^\circ$  (unscharf), entsteht 1. aus diazotirter Anthranilsäure durch Umsetzung mit Kaliumxanthogenat (S. 131 u. 205), Kaliumrhodanat oder Alkalipolysulfiden (D. R.-P. 205 450) und Reduction der entstehenden Verbindungen:  $\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4\text{S.C.SOC}_2\text{H}_5$ ,  $\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4\text{SCN}$ ,  $(\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4)_2\text{S}_2$  (s. u.); 2. aus o-Chlorbenzoësäure durch Erhitzen mit Alkalisulfhydraten oder Alkalisulfiden unter Zusatz von Kupferpulver (D. R.-P. 189 200); 3. durch Reduction aus dem *labilen* o-Sulfobenzoësäuredichlorid (S. 304). Durch Oxydation geht sie leicht in **Dithiosalicylsäure**  $\text{S}_2(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_2$ , F.  $289^\circ$ , über (B. **31**, 1665).

**Methylthiosalicylsäure**  $\text{CH}_3\text{SC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F.  $169^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Dimethylsulfat oder Jodmethyl auf die alkalische Lösung von Thiosalicylsäure, Dithiosalicylsäure, o-Rhodanbenzoësäure u. a. Sie geht beim Schmelzen mit Alkalien, zweckmässig unter Zusatz eines Condensationsmittels wie Dinatriumcyanamid, Bleinatrium etc. in *Thioindoxyl* (s. d.) über (D. R.-P. 200 200).

**Acetylenbisthiosalicylsäure**  $\text{CO}_2\text{HC}_6\text{H}_4\text{S.CH:CH.SC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , entsteht durch Einwirkung von Acetylendichlorid auf die Alkalisalze der Thiosalicylsäure. Mit sauren Condensationsmitteln liefert sie *Thioindigo* (s. d.) (D. R.-P. 205 324).

**Phenylthioglycol-o-carbonsäure**  $\text{HOCO}[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{S.CH}_2\text{COOH}$ , F.  $213^\circ$ , erhält man 1. aus Thiosalicylsäure und Monochloressigsäure; 2. durch Einwirkung von Thioglycolsäure auf o-Diazobenzoësäure (vgl. S. 131). Ihr Nitril, F.  $140^\circ$ , entsteht aus o-Amidothiophenol durch Umsetzung mit Monochloressigsäure und Ersatz der Amidogruppe durch die Cyangruppe mittelst der Diazoverbindung (A. **351**, 412). Beim Erwärmen mit Alkali geht die Phenylthioglycol-o-carbonsäure und ihr Nitril in die *Thioindoxyl-carbonsäure* über, die sich durch Abspaltung von  $\text{CO}_2$  und Oxydation leicht in *Thioindigo* überführen lässt:



**Phenylthiosalicylsäure**  $C_6H_5SC_6H_4COOH$ , F.  $167^{\circ}$ , aus o-Chlorbenzoësäure, Thiophenolnatrium und Kupfer; liefert beim Erwärmen mit conc.  $SO_4H_2$  oder Essigsäureanhydrid Thioxanthon (s. d.) (A. **263**, 2; B. **37**, 4526; C. 1905 I, 1394). **Thiosalicylsäurephenylester**  $HSC_6H_4CO_2C_6H_5$ , F.  $91^{\circ}$ , aus Thiosalicylsäure, Phenol und  $POCl_3$  (B. **42**, 1134).

**Diphenylsulfid-o,o-dicarbonensäure**  $S(C_6H_4CO_2H)_2$ , F.  $230^{\circ}$ , durch Erhitzen von Thiosalicylsäure mit o-Chlorbenzoësäure und Kupfer (B. **43**, 588).

Substituirte Salicylsäuren. Von monosubstituirten Salicylsäuren entstehen die 5-Abkömmlinge am leichtesten, daneben die 3-Abkömmlinge, demnach von disubstituirten Salicylsäuren am leichtesten die 3,5-Abkömmlinge, bei denen die Substituenten in o,p-Stellung zum Phenolhydroxyl treten. 5-Chlor-, 5-Brom-, 5-Jod-, 5-Nitrosalicylsäure schmelzen bei  $172^{\circ}$ ,  $164^{\circ}$ ,  $196^{\circ}$  und  $228^{\circ}$ . 5-Nitrososalicylsäure, F.  $156^{\circ}$  u. Z., blaugrüne Krystalle, entsteht aus der 5-Nitrosomethylantranilsäure (S. 298) beim Kochen mit Natronlauge. Sie ist vielleicht als Chinonoximcarbonsäure aufzufassen (vgl. S. 196) (B. **42**, 2757). 3-Chlor-, 3-Brom-, 3-Jod- und 3-Nitrosalicylsäure schmelzen bei  $178^{\circ}$ ,  $220^{\circ}$ ,  $193^{\circ}$  und  $144^{\circ}$  (B. **33**, 3240). 3-Nitrosalicylsäure wird auch synthetisch aus Nitromalonaldehyd und Acetessigester (vgl. S. 43) erhalten (C. 1900 II, 560). 3,5-Dichlor-, 3,5-Dibrom-, 3,5-Dijod- und 3,5-Dinitrosalicylsäure, F.  $214^{\circ}$ ,  $223^{\circ}$ ,  $220-230^{\circ}$  u. Z. und  $173^{\circ}$ ; aus der 3,5-Dichlorsalicylsäure ist durch Einwirkung von Chlorid auf Silbersalz das Anhydrid, F.  $187^{\circ}$ , erhalten worden (B. **30**, 223; A. **346**, 307). Weitere halogensubstituirte Salicylsäuren s. B. **38**, 3294.

3-Amidosalicylsäure  $NH_2[3]C_6H_3[2](OH)COOH$ , s. J. pr. Ch. [2] **61**, 532. 5-Amidosalicylsäure  $NH_2[5]C_6H_3[2](OH)COOH$ , wird zweckmässig durch Reduction von Benzolazosalicylsäure  $C_6H_5N_2C_6H_3(OH)COOH$ , dargestellt (C. 1906 II, 1058); sie giebt durch Diazotiren und schrittweise Combination mit  $\alpha$ -Naphthylamin und mit  $\alpha$ -Naphtholsulfosäure das Diamantschwarz; bei der Reduction der Diazoverbindung entsteht: Hydrazinsalicylsäure  $NH_2NHC_6H_3(OH)COOH$ , F.  $148^{\circ}$  (B. **32**, 81; C. 1900 I, 205). 5-Diaethylglycocollamidosalicylsäuremethylester  $(C_2H_5)_2NCH_2CO.NH.C_6H_3(OH)COOCH_3$ , wird unter dem Namen *Nirvanin* als lokales Anaestheticum empfohlen (A. **311**, 154).

Sulfosalicylsäure  $(SO_3H)C_6H_3(OH)COOH$  und Nitrosulfosalicylsäure s. B. **33**, 3238; J. pr. Ch. [2] **61**, 545. Amidosulfosalicylsäure entsteht aus Nitrosalicylsäure mit Natriumbisulfid (C. 1901 II, 716).

m-Oxybenzoësäure  $HO[3]C_6H_4[1]CO_2H$ , F.  $200^{\circ}$ , sublimirt; m-Methoxybenzoësäure  $CH_3O[3]C_6H_4COOH$ , F.  $110^{\circ}$ , aus m-Methoxykresol durch Oxydation mit  $MnO_4K$  (B. **36**, 1805).

p-Oxybenzoësäure  $HO[4]C_6H_4[1]CO_2H$  schmilzt wasserfrei bei  $210^{\circ}$  unter teilweiser Zersetzung in  $CO_2$  und Phenol; Methylester, F.  $131^{\circ}$ , Kp.  $270^{\circ}$  bis  $280^{\circ}$  (B. **27**, R. 570). m- und p-Oxybenzoësäuren entstehen aus den entsprechenden Amido- und Halogenbenzoësäuren nach den Bildungsweisen 1. und 2. S. 318. Ueber die Bildung der p-Oxybenzoësäure aus Phenol neben Salicylsäure nach den Bildungsweisen 8. und 9. s. S. 319. Die p-Oxybenzoësäure entsteht auch aus vielen Harzen beim Schmelzen mit Kalihydrat. Ueber das Verhalten von m- und p-Oxybenzoësäure gegen  $PCl_5$  s. Salicylsäurechlorid S. 321. Ueber die Einwirkung von Chlor auf die drei Oxybenzoësäuren vgl. A. **261**, 236. m-Oxy-p-amido- und m-Amido-p-oxybenzoësäuremethylester, F.  $121^{\circ}$  und  $111^{\circ}$ , sind unter den Namen *Orthoform* und *Orthoform neu* als Lokalanaesthetica im Handel (A. **311**, 26).

**Anissäure**, p-Methoxybenzoësäure  $CH_3O[4]C_6H_4[1]CO_2H$ , F.  $185^{\circ}$ , Kp.  $280^{\circ}$ , ist mit der Benzoësäure und der Salicylsäure eine der am längsten bekannten Säuren, sie ist isomer mit dem Salicylsäuremethyl-



ester und den anderen Monomethylverbindungen der Oxybenzoësäuren überhaupt, sowie mit den Oxyphenylessigsäuren. Von der Anissäure sind, da sie sehr leicht zugänglich ist, zahlreiche Umwandlungsproducte bekannt geworden. Sie entsteht durch Oxydation von *Anethol*, dem Hauptbestandteil des Anisöls, und einigen anderen aetherischen Oelen, die Anethol (s. d.) enthalten, mit verdünnter Salpetersäure oder mit Chromsäuregemisch. Synthetisch entsteht sie u. a. aus p-Bromanisol, Mg und CO<sub>2</sub> (C. 1903 I, 636).

**Nitril**, F. 60°, Kp. 257°, entsteht aus p-Nitrobenzonitril mit Natrium-methylat, sowie aus Anisamid mit PCl<sub>5</sub> und aus Anisol, Bromcyan und Aluminiumchlorid (B. 33, 1056; 36, 648; C. 1900 I, 130).

**Geschichte.** Die Anissäure wurde 1839 von Cahours durch Oxydation von Anisöl entdeckt (A. 41, 66). Kolbe betrachtete sie zuerst als Methoxybenzoësäure, da sie bei der Destillation mit Aetzbaryt in CO<sub>2</sub> und *Anisol* (S. 188) zerfällt. Saytzev fand 1863, dass die Anissäure beim Erhitzen mit Jodwasserstoffsäure eine von der Salicylsäure verschiedene, mit ihr isomere Säure gab (A. 127, 129), in der man später die p-Oxybenzoësäure erkannte. Ladenburg lehrte 1867 die Anissäure durch Verseifen des Dimethylaetheresters der p-Oxybenzoësäure darstellen (A. 141, 241).

**Oxytoluylsäuren** oder **Kresotinsäuren** CH<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)CO<sub>2</sub>H, die 10 theoretisch denkbaren sind bekannt (B. 16, 1966). Sie sind isomer mit den drei Oxyphenylessigsäuren (S. 326), den drei Oxymethylbenzoësäuren oder Benzylalkoholcarbonsäuren und der Phenylglycolsäure oder Mandelsäure. Sie wurden von den Toluylsäuren ausgehend nach den Bildungsweisen 1. und 2. erhalten, aus Oxyaldehyden nach Bildungsweise 6., aus den Kresolen nach Bildungsweisen 8. und 9. (S. 281).

#### Homosalicylsäuren:

CH<sub>3</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2,1](OH)COOH F. 163°.  
 CH<sub>3</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2,1](OH)COOH » 177°.  
 CH<sub>3</sub>[5]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2,1](OH)COOH » 151°.  
 CH<sub>3</sub>[6]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2,1](OH)COOH » 168°.

#### Methyl-m-oxybenzoësäuren:

CH<sub>3</sub>[2]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3,1](OH)COOH F. 183°.  
 CH<sub>3</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3,1](OH)COOH » 206°.  
 CH<sub>3</sub>[5]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3,1](OH)COOH » 208°.  
 CH<sub>3</sub>[6]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3,1](OH)COOH » 184°.

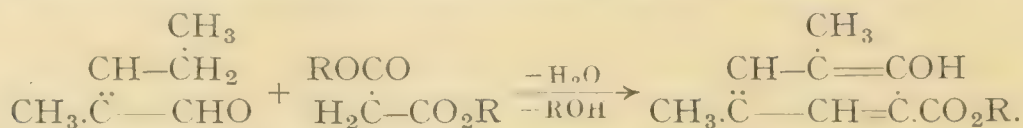
#### Methyl-p-oxybenzoësäuren:

CH<sub>3</sub>[2]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[4,1](OH)COOH F. 177°.  
 CH<sub>3</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[4,1](OH)COOH F. 172°.

Diejenigen Isomeren, in denen sich das Hydroxyl zum Carboxyl in Orthostellung befindet, werden ähnlich der Salicylsäure durch Eisenchlorid violett gefärbt, sind in kaltem Chloroform leicht löslich und mit Wasserdämpfen flüchtig. Verhalten gegen PCl<sub>5</sub>, PCl<sub>3</sub>, POCl<sub>3</sub> s. S. 321. Die 3-Methyl-homosalicylsäure giebt ein dem Salicylid-Chloroform (S. 322) entsprechendes o-**Homosalicylid-** oder o-**Kresotid-Chloroform** (A. 273, 88). Die 5-Methyl-m-oxybenzoësäure, welche synthetisch aus Acetonoxalester mit Barytwasser erhalten wurde (B. 22, 3271), giebt beim Nitriren die **Nitrococcussäure** oder 2,4,6-*Trinitro-m-oxy-m-toluylsäure*, F. 180°, die auch durch Oxydation der *Carminsäure* (s. d.), des Farbstoffes der roten Cochenille, entsteht (B. 26, 2648). Die 6-Methyl-m-oxybenzoësäure gewinnt man am besten durch Erhitzen von β-Naphtol-6,8-disulfosäure (s. d.) mit 50-pctiger NaOH auf 260—280° (A. 350, 253). Durch Reduction mit Natrium und Amylalkohol geben die drei isomeren Kresotinsäuren oder besser deren Dibromsubstitutionsproducte unter Ringspaltung: α-, β- und γ-Methylpimelinsäure (A. 295, 173; vgl. S. 49).

o- und p-Oxymesitylsäure HO.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[3,5](CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 179° und 223° (A. 206, 197; 311, 372). Erstere entsteht kernsynthetisch durch Conden-

sation von  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -aethylacrolein mit Malonester und Behandlung des gebildeten Productes mit Natriumalkoholat (S. 44) (A. 358, 71):



In analoger Weise erhält man aus Citral (s. d.) und Malonester die 3-Isoamenyl-4-methylsalicylsäure, F. 167<sup>0</sup>.

Trimethyloxybenzoësäuren (B. 21, 884) und Aethylmethyloxybenzoësäuren (A. 195, 284) sind ebenfalls bekannt geworden. Durch Schmelzen von Thymol und Carvacrol (S. 186) mit Kali entstehen die entsprechenden Isopropyloxybenzoësäuren, die Thymo- und die Iso-oxycuminsäure, F. 142<sup>0</sup> und 94<sup>0</sup> (B. 19, 3307). Isomere p-Methylisopropyloxybenzoësäuren (CH<sub>3</sub>)(C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)COOH: Thymotin- und Carvacrotinsäuren sind aus Thymol und Carvacrol durch Einführung der CO<sub>2</sub>-Gruppe gewonnen worden; Derivate der Thymotinsäure s. B. 28, 2795.

An die alkyloxy-substituirten Monoxybenzoësäuren schliessen sich die **Monoxyphenylfettsäuren**; sie entstehen 1. aus den entsprechenden Amidophenylfettsäuren durch Diazotirung und Zerlegung der Diazoverbindung durch Kochen mit Wasser; 2. aus den Oxybenzylcyaniden durch Verseifung. Die o-Oxy-säuren, bei denen sich die Phenolhydroxylgruppe in  $\gamma$ - oder  $\delta$ -Stellung zur Carboxylgruppe befindet, sind im Gegensatz zu den entsprechenden o-Amidofettsäuren (S. 302) existenzfähig, aber sie spalten beim Erhitzen Wasser ab und bilden  $\gamma$ - und  $\delta$ -Lactone (vgl. Bd. I).

**Oxyphenylessigsäuren** HO.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H sind isomer mit den 10 Oxytoluylsäuren (s. d.), den 3 Oxymethylbenzoësäuren und den Mandelsäuren. Die o-Oxyphenylessigsäure, die zu dem Oxindol (S. 302) und dem Isatin (s. d.) in naher Beziehung steht, entsteht aus dem o-Methoxymandelsäurenitril und der o-Oxymandelsäure durch Reduction mit Jodwasserstoff, ferner durch Spaltung des *Cumarons* (S. 307) und des  *$\alpha$ -Chlorcumarons* mit alkoh. Kali, sowie schliesslich durch Reduction des  *$\alpha$ -Nitrocumarons* mit Zinn und Salzsäure (B. 34, 1806; 35, 1640; 42, 828). Durch Eisenchlorid wird sie violett gefärbt. Beim Erhitzen geht sie in ihr Lacton (S. 327) über. Die p-Oxyphenylessigsäure findet sich im Harn und entsteht auch bei der Spaltung der Eiweisskörper, sowie des im weissen Senfsamen vorkommenden *Sinalbins* (B. 22, 2137).

o-, m-, p-Oxyphenylessigsäure, F. 144<sup>0</sup>, 129<sup>0</sup> und 148<sup>0</sup>.

m- und p-Oxyphenylacetonitril, F. 52<sup>0</sup> und 69<sup>0</sup> (B. 22, 2139).

5,2-Nitrooxyphenylessigsäure C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[5]NO<sub>2</sub>[2](OH)CH<sub>2</sub>COOH, F. 149<sup>0</sup>, wird synthetisch durch Condensation von Nitromalonaldehyd und Lävulinsäure (S. 43) gewonnen (C. 1900 II, 560).

**Oxyphenylpropionsäuren.** Von den sechs theoretisch möglichen Oxyphenylpropionsäuren sind vier bekannt:

p-Oxyhydratropasäure HO.[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[1]CH<sub>2</sub>  $\begin{array}{l} \text{CO}_2\text{H} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , F. 129<sup>0</sup>, aus p-Amidohydratropasäure, sowie aus p-Methoxyhydratropasäure, dem Oxydationsproduct von p-Methoxyhydratropaaldehyd (S. 314), wurde früher für identisch gehalten mit Phloretinsäure, welche neben Phloroglucin durch Spaltung des Phloretins oder Phloretinsäurephloroglucinesters (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>O.COC<sub>2</sub>H<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH, F. 254<sup>0</sup>, mit Kalilauge erhalten wird. Nach neueren Untersuchungen ist indessen die Phloretinsäure p-Hydrocumarsäure (B. 27, 1631, 2686; C. 1900 II, 328, 476; 1901 I, 1160; 1902 I, 1056).



**Hydrocumarsäuren** oder  **$\beta$ -Phenolpropionsäuren**  $\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$  entstehen aus den entsprechenden Cumarsäuren, den Oxyzimmtsäuren oder  $\beta$ -Oxyphenylacrylsäuren durch Reduction mit Natriumamalgam.

**o-Hydrocumarsäure** oder **Melilotsäure**, F.  $81^\circ$ , findet sich in freiem Zustand und verbunden mit Cumarin, dem o-Oxyzimmtsäurelacton, aus dem sie auch durch Reduction erhalten werden kann, im Steinklee, *Melilotus officinalis*. Ihre Lösung wird durch Eisenchlorid bläulich gefärbt. Beim Erhitzen geht sie in ihr Lacton, das Hydrocumarin, über. Mit Kalihydrat geschmolzen giebt sie Salicylsäure.<sup>1</sup>

**m- und p-Hydrocumarsäure**, F.  $111^\circ$  und  $128^\circ$ . Die p-Hydrocumarsäure entsteht auch durch Fäulniss von Tyrosin; über ihre Identität mit Phloretinsäure s. o.

**$\gamma$ - und  $\delta$ -Lactone** der **o-Oxyphenylfettsäuren** entstehen durch Destillation dieser Säuren, sie entsprechen den S. 302 beschriebenen  $\gamma$ - und  $\delta$ -Lactamen.

**o-Oxyphenylelessigsäurelacton**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CH}_2\text{CO} \\ \text{[2]O} \end{matrix}$ , F.  $49^\circ$ , lab. Mod. F.  $28^\circ$ , Kp.  $248\text{--}252^\circ$ , giebt mit  $\text{PCl}_5$   **$\alpha$ -Chlorcumarin** (S. 326) (A. **313**, 84).

**Hydrocumarin**,  **$\beta$ -o-Oxyphenylpropionsäurelacton**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CH}_2\text{CH}_2\text{CO} \\ \text{[2]O} \end{matrix}$ , F.  $25^\circ$ , Kp.  $272^\circ$ , geht beim Kochen mit Wasser in die Säure über, durch deren Destillation es entsteht.

**B. Dioxy monocarbonsäuren** entstehen nach denselben Bildungsweisen wie die aromatischen Monooxycarbonsäuren. Die Carboxylgruppe lässt sich noch leichter in die Dioxybenzole als in die Monooxybenzole einführen, schon durch Erhitzen mit einer Lösung von Ammonium- oder Kaliumcarbonat auf  $100^\circ$  oder  $130^\circ$ ; am leichtesten reagiren die m-Dioxybenzole (B. **18**, 3202; **19**, 2318; A. **351**, 313). Beim Erhitzen zerfallen die Dioxybenzoësäuren in  $\text{CO}_2$  und Dioxybenzole.

**Dioxybenzoësäuren**. Die sechs denkbaren Isomeren sind bekannt. Die wichtigste Dioxybenzoësäure ist die

**Protocatechusäure**, **3,4-Dioxybenzoësäure**  $(\text{HO})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ , gelbe Nadeln; schmilzt wasserfrei bei  $199^\circ$  (C. 1900 I, 1289) und zersetzt sich in Brenzcatechin und Kohlensäure. Sie findet sich in den Früchten von *Illicium religiosum*. Sie ist aus vielen Triderivaten des Benzols, die zu einer Seitenkette in 3,4-Stellung substituierende Gruppen enthalten, durch Schmelzen mit Kalihydrat dargestellt worden, z. B. aus den betreffenden Brom- und Jod-p-oxybenzoësäuren, p- und m-Kresolsulfosäuren, Sulfo-p- und Sulfo-m-oxybenzoësäuren, aus Eugenol, Piperinsäure (vgl. auch Piperonylsäure S. 328) u. a. m. Auch aus verschiedenen Harzen, wie Benzoë, Asa foetida, Myrrha und besonders aus Kino entsteht sie beim Schmelzen mit Kalihydrat oder Aetznatron; aus dem letzteren Harz kann sie so leicht in grösserer Menge gewonnen werden (A. **177**, 188). Vgl. Phloroglucinaether der Protocatechusäure.

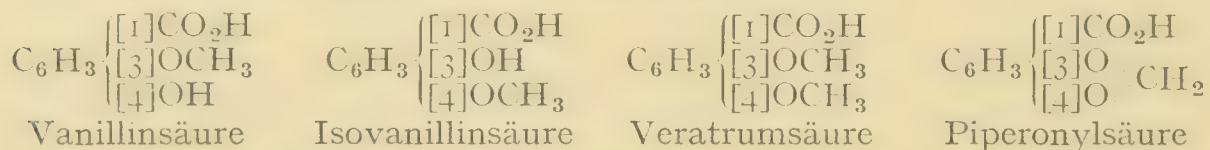
Sie bildet sich auch durch Einwirkung von Brom auf eine wässrige Chinasäurelösung. Erhitzt man Brenzcatechin mit Ammoniumcarbonatlösung auf  $140^\circ$ , so entstehen die beiden möglichen Brenzcatechinmonocarbonsäuren.

Eisenchlorid färbt die Lösung grün; nach Zusatz sehr verdünnter Soda-lösung wird sie blau, später rot (ähnlich reagiren alle Derivate mit dem Protocatechusäurerest  $(\text{OH})_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{C}$  (B. **14**, 958). Eisenoxydulsalze färben

ihre Salzlösungen violett. Sie reducirt ammoniakalische Silberlösung, nicht aber alkalische Kupferlösung. Beim Kochen mit wässriger Arsensäure entsteht Diprotocatechusäure  $C_{14}H_{10}O_7$ , eine Gerbsäure, die der gewöhnlichen Gerbsäure (S. 332) sehr ähnlich ist, aber durch Eisenoxyd grün gefärbt wird. Mit p-Oxybenzoësäure bildet sie in aequimolecularen Verhältnissen eine Verbindung (A. **134**, 276; **280**, 18).

Ueber die Umwandlung substituirtter Protocatechusäuren durch Oxydation mit Salpetersäure in Abkömmlinge des  $\beta$ -Naphthochinons s. Naphthalinringbildungen.

Phenolaether der Protocatechusäure sind:



Diese Alkyl- und Alkylenaethersäuren entstehen aus Protocatechusäure durch Behandlung mit  $CH_3J$ ,  $CH_2J_2$  und  $CH_2Br.CH_2Br$  und Kalilauge, sowie durch Oxydation der entsprechenden Aether des Protocatechualdehydes. Man gewinnt aus ihnen durch Erhitzen mit Salzsäure auf  $150^\circ$  die Protocatechusäure zurück, wobei die Dimethylaethersäure zunächst die beiden Monomethylaethersäuren giebt, der Methylenaether aber, die Piperonylsäure, neben Protocatechusäure Kohlenstoff abscheidet:



Beim Erhitzen mit Kalk oder Baryt zerfallen die Alkyläthersäuren in  $CO_2$  und die Alkylbrenzcatechinaether.

**Vanillinsäure**, *m-Methyl-protocatechusäure*, F.  $211^\circ$ , sublimirt. Sie entsteht auch durch energische Oxydation ihres Aldehydes Vanillin (S. 315), also auch von Coniferin, ferner durch Spaltung der **Acetvanillinsäure**, F.  $142^\circ$ , dem Oxydationsproduct von Aceteugenol, Acetferulasäure und Acethomovanillinsäure mit  $MnO_4K$ . Nitril, F.  $87^\circ$  (B. **24**, 3654).

**Isovanillinsäure**, *p-Methyl-protocatechusäure*, F.  $250^\circ$ , wurde zuerst aus der Hemipinsäure (S. 347), oder 4,5-Dimethoxy-o-phthalsäure durch Erhitzen mit Salzsäure erhalten.

**Veratrumsäure**, *3,4-Dimethoxybenzoësäure*, F.  $179^\circ$ , kommt zugleich mit dem Alkaloid *Veratrin* in dem Sabadillsamen von *Veratrum Sabadilla* vor. **Diaethylprotocatechusäure**, F.  $149^\circ$ .

**Piperonylsäure**, *Methylenprotocatechusäure*, F.  $228^\circ$ , ist auch durch Oxydation der aus dem Safrol zunächst entstehenden  $\alpha$ -Homopiperonylsäure erhalten worden, sowie aus Piperonal und aus Protocatechusäure (s. d.). Zerfall beim Erhitzen mit Salzsäure (s. o.). Durch Einwirkung von  $PCl_5$  und darauffolgende Behandlung mit kaltem Wasser, kann sie in das Carbonat der Protocatechusäure und durch Verseifen in diese selbst übergeführt werden (C. 1908 I, 1689) (vgl. den analogen Uebergang von Piperonal in Protocatechualdehyd S. 316). Nitril, F.  $95^\circ$  (B. **24**, 3656). **Aethylenprotocatechusäure**, F.  $133^\circ$ .

Abkömmlinge der Protocatechusäure sind vielleicht einige Pflanzenstoffe, die mit Kalihydrat verschmolzen in Phloroglucin (S. 217) und Protocatechusäure zerfallen und andererseits in ihrem Verhalten der der Pyrongruppe angehörigen Körperklasse der *Flavone* (s. d.) nahestehen; **Luteolin**  $C_{15}H_{10}O_6$  (B. **29**, R. 647, 848; **30**, 656), gelber Farbstoff, der aus dem *Wau* (*Reseda luteola*) bereitet wird und sich mit Eisenchlorid grün färbt, ferner die zu den *Gerbstoffen* gerechneten Pflanzenstoffe: **Catechin**  $C_{15}H_{14}O_6$



+ 4H<sub>2</sub>O (B. 35, 2408; 36, 101) aus Catechu, und **Maclurin** oder **Moringagerbsäure** C<sub>13</sub>H<sub>10</sub>O<sub>6</sub> + H<sub>2</sub>O, aus Gelbholz, *Morus tinctoria* (vgl. S. 333). Ein Homologes der Protocatechusäure scheint die Proteasäure C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> zu sein, die im Zuckerbusch *Protea mellifera* vorkommt (B. 29, R. 415).

**Brenzcatechin-o-carbonsäure**, 2,3-Dioxybenzoësäure (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>H + 2H<sub>2</sub>O, schmilzt wasserfrei bei 199<sup>0</sup>, zerfällt leicht in CO<sub>2</sub> und Brenzcatechin, aus dem sie neben Protocatechusäure mit Ammoniumcarbonat oder Kaliumbicarbonat entsteht (A. 351, 320; M. 27, 1199). Sie entsteht auch aus 3-Jodsalicylsäure durch Schmelzen mit Kali.

**Resorcinmonocarbonsäuren.** Von den drei Isomeren entsteht die sym. Dioxybenzoësäure aus sym. Disulfobenzoësäure (S. 306) mit Kali, die beiden anderen aus Resorcin und Ammoniumdicarbonat- oder Kaliumdicarbonatlösung (B. 18, 1985; 13, 2379; A. 351, 320).

Die α-Verbindung wird durch Eisenchlorid nicht gefärbt, die β-Verbindung dunkelrot, die γ-Verbindung blauviolett.

α-Resorcylsäure, 3,5-Dioxybenzoësäure (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>H + 1½H<sub>2</sub>O schmilzt bei 233<sup>0</sup>. Sie bildet mit Schwefelsäure erhitzt: *Anthrachryson* (s. d.).

β-Resorcylsäure, 2,4-Dioxybenzoësäure + 3H<sub>2</sub>O, F. 213<sup>0</sup> (wasserfrei); Aether und Ester der Säure s. B. 28, R. 1051; 29, R. 30; C. 1903 I, 580. Mit Chlor in Eisessig behandelt geht sie in Hexachlor-m-diketotetrahydrobenzol (s. d.) über (B. 25, 2687). Nitril, F. 175<sup>0</sup>. γ-Resorcylsäure, 2,6-Dioxybenzoësäure schmilzt unter Spaltung in CO<sub>2</sub> und Resorcin bei 148—167<sup>0</sup>.

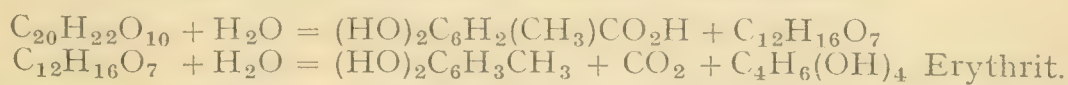
**Gentisinsäure**, Hydrochinoncarbonsäure, 2,5-Dioxybenzoësäure, F. 200<sup>0</sup>, zerfällt bei 215<sup>0</sup> in CO<sub>2</sub> und Hydrochinon. Sie ist zuerst aus *Gentisin* (s. d.), einem Xanthonderivat, durch Schmelzen mit Kali neben Phloroglucin erhalten worden. Sie entsteht auch aus Hydrochinon, aus Gentisinaldehyd (S. 316) (B. 14, 1988) und aus 5-Brom-, 5-Jod- oder 5-Amidosalicylsäure. Am leichtesten erhält man sie durch Oxydation von Salicylsäure mit Kaliumpersulfat in alkalischer Lösung (A. 340, 213; vgl. a. Z. physiol. Ch. 52, 375). Durch Eisenchlorid wird sie tiefblau gefärbt und in CO<sub>2</sub> und Chinon zerlegt (B. 18, 3499).

**Dioxytoluylsäuren** (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)CO<sub>2</sub>H sind mit den Dioxyphenyleisensäuren isomer. Von den bekannten Dioxytoluylsäuren ist die Orsellinsäure zu erwähnen.

**Orsellinsäure**, 4,6-Dioxy-o-toluylsäure (B. 37, 1406), schmilzt bei 176<sup>0</sup> unter Zerfall in CO<sub>2</sub> und Orcin (S. 213). Sie entsteht aus der Orsellensäure (s. u.) durch Kochen mit Wasser und aus Erythrin mit Barytwasser. Durch Eisenchlorid wird sie violett gefärbt.

**Orsellensäure**, **Diorsellinsäure** oder **Lecanorsäure** C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>O<sub>7</sub>, F. 153<sup>0</sup>, ein aetherartiges Anhydrid der Orsellinsäure (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>).CO.OC<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)(CH<sub>3</sub>)CO<sub>2</sub>H (?) findet sich in verschiedenen Flechten der Gattungen *Roccella* und *Lecanora*. Sie geht durch Kochen mit Wasser in Orsellinsäure über.

**Erythrin** oder **Erythrinsäure** C<sub>20</sub>H<sub>22</sub>O<sub>10</sub> + 1½H<sub>2</sub>O ist Diorsellinsäureerythritester. Es findet sich in der Flechte *Roccella fuciformis*, welche zur Orseillefabrication dient, und wird daraus mit Kalkmilch ausgezogen. Durch Ammoniak wird es an der Luft roth gefärbt. Beim Kochen mit Wasser zerfällt es in Orsellinsäure und **Pikroerythrin** C<sub>12</sub>H<sub>16</sub>O<sub>7</sub> + H<sub>2</sub>O, das sich beim Kochen mit Barytwasser in Erythrit, CO<sub>2</sub> und Orcin spaltet:



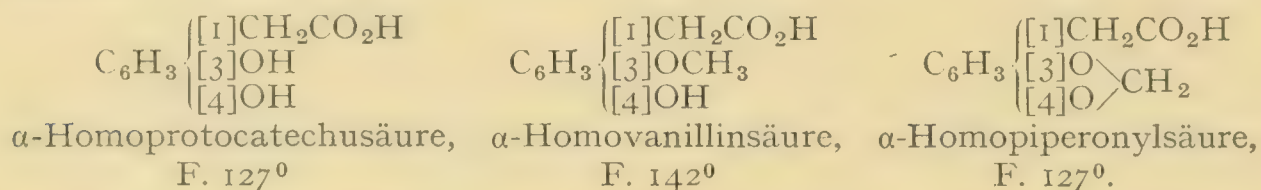
**Everninsäure** C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> = (HO)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H (?), F. 157<sup>0</sup>, entsteht neben Orsellinsäure aus der in der Flechte *Evernia prunastris* vorkommen-

den Evernsäure beim Kochen mit Baryt. Sie wird durch Eisenchlorid rot gefärbt.

**Dioxydurylsäure**, *Pseudocumohydrochinoncarbonsäure*  $(\text{HO})_2[2,5]\text{C}_6[3,4,6](\text{CH}_3)_3\text{CO}_2\text{H}$  schmilzt rasch erhitzt bei  $210^\circ$ , entsteht durch Reduction aus: **Durylsäurechinon**, *Pseudocumochinoncarbonsäure*  $\text{O}_2[2,5]\text{C}_6[3,4,6](\text{CH}_3)_3\text{CO}_2\text{H}$ , Zersg.  $130^\circ$ ; die Säure wird aus Diamidodurylsäure durch Eisenchlorid in salzsaurer Lösung erhalten (A. **237**, 11).

**Dioxyphenylfettsäuren.** Unter diesen sind einige Dioxyphenylessigsäuren und Dioxyphenylpropionsäuren von Interesse.

$\alpha$ -**Homoprotocatechusäure** und ihre Aethersäuren haben dieselbe Stellung der substituierenden Gruppen, wie die Protocatechusäure und deren Aethersäuren:

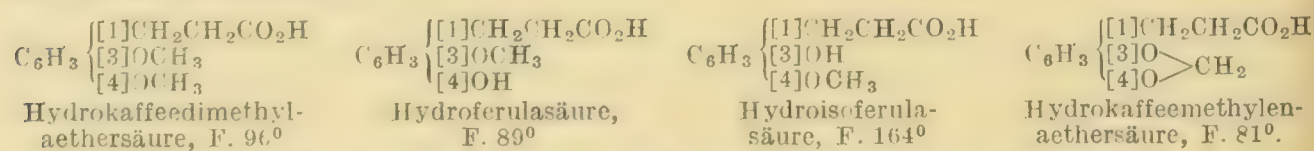


Die Acet- $\alpha$ -homovanillinsäure und die  $\alpha$ -Homopiperonylsäure entstehen bei gemässiger Oxydation von Aceteugenol (s. d.) und Safrol (s. d.) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ . Aus der bei  $140^\circ$  schmelzenden Acet- $\alpha$ -homovanillinsäure wird durch Natronlauge die  $\alpha$ -Homovanillinsäure und daraus mit Salzsäure bei  $180^\circ$  die  $\alpha$ -Homoprotocatechusäure erhalten (B. **10**, 207; **24**, 2882).  $\alpha$ -Homovanillinsäure und  $\alpha$ -Homopiperonylsäure sind auch aus den Condensationsproducten von Vanillin und Piperonal mit Hippursäure durch Ueberführung in die entsprechenden Brenztraubensäuren und Oxydation derselben mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  gewonnen worden (S. 266) (A. **370**, 372).  $\alpha$ -Homoprotocatechusäure wird am besten aus dem Cyanhydrin des Methylvanillins (S. 316) durch Kochen mit HJ dargestellt (B. **42**, 2949). **Homoveratrumsäure**  $(\text{CH}_3\text{O})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $99^\circ$ .

**2,5-Dioxyphenylessigsäure**, *Homogentisinsäure*, F.  $147^\circ$ , findet sich im Menschenharn bei Alkaptonurie; krystallisiert mit  $1\text{H}_2\text{O}$  und ist auch synthetisch aus dem entsprechenden Dimethoxyphenylacetonitril, dem Einwirkungsproduct von KCN auf Dimethoxybenzylchlorid, sowie aus der 2,5-Dioxymandelsäure durch Kochen mit HJ bereitet worden (C. 1907 II, 901).

Sym. **Dioxyphenylessigsäure**  $(\text{HO})_2[3,5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ , F.  $54^\circ$  (vgl. B. **31**, 2016), entsteht durch Alkalien aus Dioxyphenylessigdicarbonsäureester  $(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}[3,5](\text{OH})_2[1]\text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $98^\circ$ , dem Condensationsproduct von Acetondicarbonsäureester mit Natrium (S. 45) (vgl. C. 1899 II, 189; 1901 II, 963). Beim Erhitzen ihres Silbersalzes bildet sich Orcin.

**Hydrokaffeesäure** oder  $\beta$ -3,4-Dioxyphenylpropionsäure entspricht, wie die  $\alpha$ -Homoprotocatechusäure, in der Stellung der substituierenden Gruppen der Protocatechusäure:



Die Hydrokaffeesäure selbst und ihre Aethersäuren entstehen aus der entsprechenden [3,4]-Dioxyzimmtsäure oder Kaffeesäure und ihren Derivaten, der Ferula- und Isoferulasäure, durch Reduction mit Natriumamalgam (B. **11**, 650; **13**, 758), die Methylenaethersäure auch durch Oxydation der  $\beta$ -Hydropiperinsäure (s. d.) (B. **20**, 421). Die Hydrokaffeesäure färbt sich mit Eisenchlorid wie die Protocatechusäure (S. 327).



**Hydroumbellsäure**,  $\beta$ -2,4-Dioxyphenylpropionsäure  $(\text{HO})_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$  zersetzt sich bei  $110^\circ$ . Sie entsteht aus Umbelliferon, dem  $\delta$ -Lacton der [2,4]-Dioxyzimmitsäure mit Natriumamalgam; sie wird durch Eisenchlorid grün gefärbt.

**Hydrochinonpropionsäure**  $(\text{HO})_2[2,5]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , ihr Lacton, F.  $163^\circ$ , entsteht durch Oxydation von o-Hydrocumarsäure mit Kaliumpersulfat in alkalischer Lösung (C. 1907 II, 901).

**4c. Trioxybenzoësäuren**  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H}$ . Von den sechs theoretisch möglichen Isomeren sind vier bekannt. Die wichtigste ist die

**Gallussäure**  $(\text{HO})_3[3,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ . Sie schmilzt und zersetzt sich gegen  $220^\circ$  in  $\text{CO}_2$  und Pyrogallol. Sie findet sich in freiem Zustand im *Thee*; in *Divi-divi*, den Früchten von *Caesalpinia coriaria*, in den Granatwurzeln und vielen anderen Pflanzen. Man gewinnt sie aus der gewöhnlichen Gerbsäure, dem *Tannin*, durch Kochen mit verdünnten Säuren. Künstlich entsteht sie aus der sym-Brom-dioxybenzoësäure und Bromprotocatechusäure beim Schmelzen mit Kali.

Die Gallussäure krystallisiert in seideglänzenden Nadeln. Sie löst sich schwer in kaltem, leicht in kochendem Wasser, in Alkohol und in Aether. Sie schmeckt schwach säuerlich zusammenziehend. Sie reducirt Gold- und Silbersalze, worauf ihre Anwendung in der Photographie beruht. Eisenchlorid fällt aus ihrer Lösung einen blauschwarzen Niederschlag. Die Alkalisalze absorbiren Sauerstoff aus der Luft und färben sich braun.

Beim Erhitzen von Gallussäure mit Schwefelsäure geht sie in *Rufigallussäure* (s. d.), ein Anthracenderivat, über. Durch Oxydation mit Arsen säure, Kaliumpersulfat oder Jod entsteht *Ellagsäure*  $\text{C}_{14}\text{H}_6\text{O}_8$ , die wahrscheinlich als das Dilacton einer Hexaoxydiphenyldicarbon säure  $\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2\cdot\text{O}$   
 $\text{O}-\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2\cdot\text{CO}$  zu betrachten ist (M. 29, 263), und die besonders leicht bei der Oxydation des Tannins (S. 322) mit Wasserstoffsuperoxyd neben der sog. *Luteosäure*, dem der Ellagsäure entsprechenden Monolacton:  $\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_3$   
 $\text{O}-\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{H}$ , erhalten wird. Bei der Destillation mit Zinkstaub liefert Ellagsäure Fluoren (s. d.). In alkalischer Lösung wird die Gallussäure in *Galloflavin* (s. d.), einen gelben Farbstoff der Xanthongruppe, übergeführt. Mit Salzsäure und Kaliumchlorat wird sie aufgespalten zu Isotrachelglycerinsäure oder Trichlorbrenztraubensäure (Bd. I).

**Basisch gallussaures Wismuth**  $(\text{HO})_3\cdot\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{Bi}(\text{OH})_2$  findet unter dem Namen *Dermatol* als geruchloses Trockenantisepticum Verwendung. **Basisch gallussaures Wismuthoxyjodid**  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{Bi}(\text{OH})\text{J}$ , dient unter der Bezeichnung *Aivol* als Jodoformersatz.

**Gallussäureaethylester**  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $141^\circ$ , wasserfrei.

**Trimethyl- und Triaethylgallusaethersäure**  $(\text{R}'\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $168^\circ$  und  $112^\circ$ . Die Trimethylaethersäure liefert beim Erhitzen mit Salzsäure **3,5-Dimethylgallusaethersäure**  $\text{HO}[4](\text{CH}_3\text{O})_2[3,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ , F.  $202^\circ$ , welche mit der *Syringasäure* (aus Syringin) identisch ist und auch aus Sinapinsäure oder Oxydimethoxyzimmitsäure durch Oxydation entsteht. **4-Methylgallusaethersäure**, F.  $240^\circ$ , aus Gallussäure mit Dimethylsulfat (B. 36, 215, 660). **Methylenmethylgallusaethersäure**, **Myristicinsäure**  $(\text{CH}_3\text{O})(\text{CH}_2\text{O}_2)\cdot\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $130-135^\circ$  (B. 24, 3821). **Triacetyl-gallussäure**, F.  $170^\circ$  u. Z.

**Gallussäureanilid**, *Gallanol*, hat als Arzneimittel Verwendung gefunden, ebenso **Dibromgallussäure**, *Gallobromol*, F. 140°. Weitere Abkömmlinge der Gallussäure s. C. 1899 I, 425; 1901 I, 829.

**Pyrogallolcarbonsäure**  $(\text{HO})_3[2,3,4]\text{-C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H} + \frac{1}{3}\text{H}_2\text{O}$  entsteht aus Pyrogallol (S. 216) durch Kochen mit Kaliumbicarbonat (B. 18, 3205). Sie zersetzt sich bei 195—200° und sublimiert im Kohlensäurestrom unzersetzt. Durch Eisenchlorid wird sie violett gefärbt. **Triäthyläthersäure**  $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F. 105°, entsteht durch Oxydation von Triäthyl-daphnetinsäure (s. d.).

**Phloroglucincarbonsäure**  $(\text{HO})_3[2,4,6]\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ , zerfällt schon gegen 100° in  $\text{CO}_2$  und Phloroglucin (S. 217), aus dem sie durch Kochen mit Kaliumcarbonatlösung entsteht (B. 18, 1323). **Aether** der Phloroglucincarbonsäure s. C. 1903 I, 966.

Eine **Oxyhydrochinoncarbonsäure**  $(\text{OH})_3[1,2,4]\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ , F. 217° bis 218° u. Z., entsteht aus Oxyhydrochinon beim Kochen mit Bicarbonatlösung unter Durchleiten von  $\text{CO}_2$  (B. 34, 2840).

**Triäthyloxyhydrochinonaethersäure**  $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_3[2,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F. 134°, aus  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Aesculetintriäthyläthersäure mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. 16, 2113). **Trimethyloxyhydrochinonaethersäure**, *Asaronsäure*, F. 144°, wird auch durch Oxydation des synthetischen Asarylaldehydes (S. 317) erhalten (B. 32, 290).

**Iridinsäure**,  *$\alpha$ -Homodimethylgallusaethersäure*  $(\text{CH}_3\text{O})_2(\text{HO})[3,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F. 118°, entsteht aus Irogenin durch Spaltung mit Barythydrat neben Ameisensäure und Iretol (B. 26, 2015).

**Trimethylhomogallussäure**, *Methyliridinsäure*  $(\text{CH}_3\text{O})_3[3,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 120°, entsteht bei der Oxydation des Elemicins (s. d.), sowie synthetisch aus dem Trimethylgallusaldehyd (B. 41, 3662).

Anhang: **Gerbsäuren**. Unter Gerbstoffen oder Gerbsäuren versteht man im Pflanzenreiche sehr verbreitete Substanzen, welche in Wasser löslich sind, herb zusammenziehend schmecken, durch Eisenoxydulsalze dunkelblau oder grün gefärbt werden, daher zur Tintebereitung dienen, Leimlösung fällen und mit tierischen Häuten eine Verbindung unter Bildung von Leder eingehen. Durch Bleiacetat werden sie aus der wässerigen Lösung gefällt.

Einige dieser Gerbsäuren scheinen Glycoside (d. h. aetherartige Verbindungen mit Zuckerarten) der Gallussäure, bzw. von Deshydrationsproducten derselben, zu sein. Beim Kochen mit verdünnten Säuren zerfallen sie in Gallussäure und Traubenzucker. Andere enthalten anstatt Traubenzucker Phloroglucin (S. 217). Beim Schmelzen mit Kalihydrat bilden die Gerbsäuren meist Protocatechusäure und Phloroglucin.

Die Constitution der meisten hierhergehörigen Verbindungen ist noch unaufgeklärt. Systematik der Gerbstoffe s. C. 1899 I, 559.

**Gallusgerbsäure**, **Tannin** findet sich in grosser Menge, gegen 50 pct., in den Galläpfeln, pathologischen Concretionen auf Eichenarten, *Quercus infectoria*, entstanden durch den Stich von Insecten, ferner im Sumach, *Rhus coriaria*, im Thee und in anderen Pflanzen.

Am leichtesten gewinnt man das Tannin aus den Galläpfeln. Fein zerteilte Galläpfel werden mit einem Gemenge von Aether und Alkohol ausgezogen. Die Lösung trennt sich in zwei Schichten, von denen die untere, wässrige, hauptsächlich Tannin enthält. Durch Verdunsten derselben er-



hält man das Tannin. Zur weiteren Reinigung kann man die Auflösung in Amylalkohol und Aether mit Benzin (B. **31**, 3169) fractionirt fällen.

Die reine Gallusgerbsäure ist eine farblose, glänzende, amorphe Masse, welche in Wasser leicht löslich ist, wenig löslich in Alkohol, fast unlöslich in Aether. Aus der wässrigen Lösung wird sie durch viele Salze, wie Kochsalz, gefällt und kann derselben auch durch Schütteln mit Essigsäure entzogen werden. Die Lösung wird durch Eisenchlorid dunkelblau gefärbt (Tinte). Durch tierische Häute wird sie der Lösung vollständig entzogen; durch Leimlösung wird sie gefällt. Es beruhen hierauf Verfahren zur quantitativen Bestimmung des Tannins. Das gewöhnliche Tannin ist optisch aktiv,  $[\alpha]_D = \text{ca.} + 60^\circ$ , ist aber nicht einheitlich, da sich ein stärker drehender Anteil,  $[\alpha]_D = \text{ca.} + 76^\circ$ , daraus abscheiden lässt. Das Tannin scheint vielmehr aus einem Gemisch von inaktiver Digallussäure  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}.\text{OC}_6\text{H}_2(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{H}$ , und dessen Reductionsproduct, dem optisch aktiven Leukotannin  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}(\text{OH}).\text{OC}_6\text{H}_2(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{H}$  zu bestehen, doch steht hiermit das auffallend geringe electricische Leitvermögen des Tannins und sein anscheinend sehr hohes Moleculargewicht im Widerspruch (B. **43**, 628). Durch verdünnte Säuren und Alkalien wird es glatt zu Gallussäure aufgespalten, beim Kochen mit Wasserstoffsperoxyd zu Ellagsäure (S. 331) und Luteosäure (S. 331) oxydirt. Bei der Destillation mit Zinkstaub entsteht Diphenylmethan.

**Digallussäure** (s. o.) kryst. mit  $2\text{H}_2\text{O}$ , F. wasserfrei  $268-270^\circ$  u. Z., kann aus dem Tannin über das Carbaethoxyderivat abgeschieden werden. Die Säure zeigt gegen Leim, Hautpulver,  $\text{FeCl}_3$ , sowie bei der Oxydation mit Wasserstoffsperoxyd und der Hydrolyse das gleiche Verhalten, wie das Tannin. Ihr Pentaacetat, F.  $211-214^\circ$ , liefert bei der Reduction mit Zinkstaub und Eisessig Hexaacetylleukotannin (s. o.), F.  $154^\circ$ , das auch aus den Acetylringsproducten des Tannins isolirt wurde.

Verschieden von der aus Tannin gewonnenen Digallussäure sind die künstlich aus Gallussäure mit  $\text{POCl}_3$  oder Arsensäure erhaltenen Digallussäuren  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_9$ , welche früher für identisch mit Tannin gehalten wurden, von dem sie sich abgesehen von ihrer optischen Inaktivität durch ihr bedeutend grösseres electricisches Leitvermögen und durch ihre Unfähigkeit durch Arsensäure koagulirt zu werden unterscheiden (B. **31**, 3167).

Ueber **Gallylgallussäure**  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_9$ , eine Ketongerbsäure, die ein Oxim und Phenylhydrazon bildet, s. B. **22**, R. 754; **23**, R. 24.

Verschiedene andere in den Pflanzen vorkommende Gerbsäuren sind nur wenig untersucht: es seien erwähnt:

**Kinogerbsäure** bildet den Hauptbestandteil des Kino, des ausgetrockneten Saftes von *Pterocarpus Marsupium* und *Coccoloba wifera*. Ihre Lösung wird durch Eisenoxydsalze grün gefärbt. Beim Schmelzen mit Kali bildet sie Phloroglucin.

**Catechugerbsäure** findet sich im Catechu, dem Extracte von *Mimosia Catechu*. Wird durch Eisenoxydsalze schmutzig grün gefärbt (vgl. S. 327). Zugleich mit ihr ist im Catechu auch Catechin oder Catechinsäure  $\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{O}_6 + 4\text{H}_2\text{O}$  (S. 328) enthalten.

**Moringagerbsäure**, Maclurin  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}_6 + \text{H}_2\text{O}$  findet sich im Gelbholz von *Morus tinctoria*, welchem sie, zugleich mit Morin, durch heisses Wasser entzogen wird. Beim Erkalten der Lösung scheidet sich das Morin aus; aus der concentrirten Lösung wird durch Salzsäure das Maclurin (S. 329)

als gelbes krystallinisches Pulver gefällt, das sich in heissem Wasser und Alkohol löst. Eisenoxydsalze färben die Lösung schwarzgrün. Mit Kalihydrat geschmolzen zerfällt es in Protocatechusäure und Phloroglucin; es bildet Pentaacidylverbindungen (C. 1897 I, 466). Das Morin  $C_{15}H_{10}O_7 + 2H_2O$  (s. o.) zerfällt in Phloroglucin und Resorcin; mit Salpetersäure oxydirt, bildet es  $\beta$ -Resorcylsäure. Ueber seine Constitution vgl. B. 29, R. 646.

Kaffeegerbsäure  $C_{30}H_{18}O_{16}$  findet sich in den Kaffeebohnen und im Paraguaythee. Ihre Lösung wird durch Leim nicht gefällt; durch Eisenchlorid wird sie grün gefärbt. Beim Kochen mit Kalilauge zerfällt sie in Kaffeesäure (s. d.) und Zucker. Beim Schmelzen mit Kalihydrat entsteht Protocatechusäure (S. 327).

Eichengerbsäure findet sich in der Eichenrinde, neben *Gallussäure*, *Ellagsäure* (S. 331), *Quercit* (s. d.) und bildet ein in kaltem Wasser schwer, in Essigester leichter lösliches rötliches Pulver von der Formel  $C_{19}H_{16}O_{10}$ . Durch Eisenchlorid wird die Lösung dunkelblau gefärbt. Beim Kochen mit Schwefelsäure wird sie in sog. Eichenrot oder Eichenphlobaphen  $C_{38}H_{26}O_{17}$  (?) verwandelt.

Chinagerbsäure findet sich, mit den Chinaalkaloiden verbunden, in der Chinarinde. Sie gleicht der gew. Gallusgerbsäure, wird aber durch Eisenoxydsalze grün gefärbt. Beim Kochen mit verdünnten Säuren spaltet sie sich in Zucker und Chinarot, eine amorphe braune Substanz, die mit Kalihydrat geschmolzen in Protocatechusäure und Essigsäure zerfällt.

## 2. Mehrwertige aromatische Alkohole, bei denen an einer Seitenkette nur je ein Hydroxyl steht, und ihre Oxydationsproducte.

### 1. Zwei- und dreiwertige aromatische Alkohole.

**Xylylenalkohole**  $C_6H_4(CH_2OH)_2$  werden aus den isomeren Xylylenchloriden und Xylylenbromiden durch Kochen mit Sodalösung erhalten; die o-Verbindung, der **Phtalylalkohol**, auch aus o-Phtalsäurechlorid durch Reduction in Eisessig mit einem Ueberschuss von Natriumamalgam (B. 12, 646), der m-**Xylylenalkohol** auch durch electrolytische Reduction der Iso-phtalsäure (B. 39, 2936).

1,2-Phtalylalkohol	F. 62°;	Dichlorid	F. 55°;	Dibromid	F. 95°.
1,3-Xylylenalkohol	» 46°;	Dichlorid	» 34°;	Dibromid	» 77°.
1,4-Xylylenalkohol	» 112°;	Dichlorid	» 100°;	Dibromid	» 143°.

Die drei Chloride sind auch durch Erhitzen der Xylole mit  $PCl_5$  auf 150° erhalten worden (B. 19, R. 24), die Bromide durch Einwirkung von Brom auf kochende Xylole oder auf Xylole im Sonnenlicht (B. 18, 1278).

o-**Xylylenoxyd**, *Phtalan*  $C_6H_4(CH_2)_2O$ , Kp. 192°, farbloses Oel, von intensivem Bittermandelölgeruch, entsteht durch Erhitzen von o-Xylylenbromid mit Aetzkali (B. 40, 965).

**Tetrachlorxylylenoxyd**  $C_6Cl_4(CH_2)_2O$ , F. 218° (A. 238, 331).

**Xylylensulphydrate**  $C_6H_4(CH_2.SH)_2$ , 1,2- F. 46°, 1,3- Oel, Kp. 157°, 1,4- F. 47°, aus den Xylylenbromiden mit alkohol. KSH. Das 1,2-Xylylensulphydrat vereinigt sich mit Aldehyden und Ketonen unter Wasseraustritt zu *cyclischen Mercaptalen* und *Mercaptolen*  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{S} \\ \diagdown \\ \diagup \\ \text{S} \end{matrix} \begin{matrix} \text{C} \\ \diagup \\ \diagdown \\ \text{C} \end{matrix} \begin{matrix} \text{R} \\ \diagup \\ \diagdown \\ \text{R} \end{matrix}$ , aus denen durch Oxydation cyclische Sulfone entstehen (B. 33, 729; 34, 1772; 35, 1388).

o-**Xylylensulfid**  $C_6H_4(CH_2)_2S$ , mercaptanähnlich riechendes Oel, aus o-Xylylenbromid mit conc.  $K_2S$ -Lösung neben **Dixylylendisulfid**  $[C_6H_4(CH_2)_2S]_2$ ,



F. 234<sup>0</sup>, welches besser aus o-Xylylenbromid und  $C_6H_4(CH_2.SNa)_2$  erhalten wird. Das Xylylensulfid giebt durch Oxydation o-**Xylylensulfon**  $C_6H_4(CH_2)_2SO_2$ , F. 152<sup>0</sup>, das Polymere ein **Disulfon**  $[C_6H_4(CH_2)_2SO_2]_2$ , mit Brom verbindet sich das Dixylylendisulfid zu einem beständigen **Dibromid**  $[C_6H_4(CH_2)_2SBr]_2$ , F. 111<sup>0</sup> (B. 36, 183).

o-**Xylylendiamin**  $C_6H_4[1,2](CH_2NH_2)_2$ , flüssig, entsteht aus o-Xylylenbromid mittelst Phtalimidkalium (B. 21, 578), sowie durch Reduction von Phtalazin (S. 336). Durch Erhitzen seines Chlorhydrates liefert es:

o-**Xylylenimin**, *Dihydroisoindol*  $C_6H_4(CH_2)_2NH$ , Kp. 213<sup>0</sup>, das auch aus Chlorphtalazin  $C_6H_4 \begin{cases} CCl:N \\ CH:N \end{cases}$  durch Reduction entsteht und von welchem eine grössere Anzahl von Derivaten beschrieben sind (B. 33, 2808).

Dagegen erhält man aus Xylylenbromid mit Ammoniak **Bisxylylenammoniumbromid**  $C_6H_4(CH_2)_2N.Br(CH_2)_2C_6H_4$ , das bei weiterer Behandlung mit Ammoniak in **Bisxylylendiamin**  $[C_6H_4(CH_2)_2NH]_2$ , F. 80<sup>0</sup>, Kp. 12130<sup>0</sup> bis 135<sup>0</sup>, übergeht. Auch mit primären, secundären und tertiären Aminen reagirt das Xylylenbromid leicht. Primäre aliphatische oder aromatische Amine geben meist: n-**Alkyl-** oder n-**Arylxylylenimine**; dagegen wird bei solchen aromatischen Aminen, welche in Ortho-Stellung zur  $NH_2$ -Gruppe Substituenten enthalten, die Ringschliessung *sterisch gehindert*: es entstehen **Diarylxylylendiamine**. Secundäre Amine bilden meist cyclische **Xylylenammoniumbromide**  $C_6H_4(CH_2)_2N(RR_1)Br$ , tertiäre: **Xylylendiammoniumbromide**; das Verhalten gegen Xylylenbromid lässt sich u. a. vorteilhaft zur Characterisirung von Alkaloiden verwenden (B. 40, 852; C. 1899 I, 1246). Aehnlich wie die tertiären Amine verbindet sich das Triäthylphosphin mit o-Xylylenbromid zu o-**Xylylenditriäthylphosphoniumbromid** (B. 33, 606). — m- und p-Xylylenbromid liefern mit Aminen niemals cyclische Derivate, sondern Abkömmlinge der entsprechenden Diamine  $C_6H_4(CH_2NH_2)_2$  (B. 36, 1672).

**Pseudocumenylglycol**  $CH_3[1]C_6H_3[2,4](CH_2OH)_2$ , F. 77<sup>0</sup> (B. 19, 867).

**Mesitylenglycol**  $CH_3[1]C_6H_3[3,5](CH_2OH)_2$ , Kp. 20190<sup>0</sup>.

$\omega_2$ -**Diamidomesitylen**  $CH_3C_6H_3(CH_2NH_2)_2$ , Kp. 268<sup>0</sup> (B. 25, 3017).

**Mesitylenglycerin**, *Mesicerin*  $C_6H_3[1,3,5](CH_2OH)_3$ , dicke Flüssigkeit (B. 16, 2509).

o-**Di- $\alpha$ -oxaethylbenzol**  $C_6H_4[1,2][CH(OH).CH_3]_2$ , gelbes Oel, entsteht aus o-Phtalaldehyd mit  $CH_3MgJ$ ; beim Kochen mit verd. HCl geht es in das entsprechende Oxyd, das 1,3-Dimethylphtalan  $C_6H_4[CH(CH_3)]_2O$ , Kp. 50122<sup>0</sup>, über (B. 41, 986).

p-**Di- $\alpha$ -oxaethylbenzol**  $C_6H_4[CH(OH)CH_3]_2$ , flüssig, aus p-Diacetylbenzol (B. 27, 2527).

$\alpha,\alpha$ -**Dimethyl-, Diaethyl- und Diisopropyl-o-xylylenalkohol**  $HOCH_2.C_6H_4CR_2OH$ , F. 64<sup>0</sup>, 82<sup>0</sup> und 108<sup>0</sup>, entstehen durch Einwirkung von Alkylmagnesiumverbindungen auf Phtalid (S. 337). Sie gehen leicht unter Wasserabspaltung in die entsprechenden Oxyde, *Phtalane*, über (B. 40, 3060).

Oxy-m-xylenole bilden sich häufig neben den einwertigen Phenolalkoholen (S. 306) bei der Einwirkung von Formaldehyd und Natronlauge auf Phenole (B. 40, 2530) z. B.:

2,6-**Dimethylol-p-kresol**, *Oxymesitylenglycol*  $HO[1]C_6H_2[4]CH_3[2,6](CH_2OH)_2$ , F. 130,5<sup>0</sup>, aus p-Kresol (B. 42, 2539).

Der Natur der Sache nach leiten sich von den zweiwertigen aromatischen Alkoholen mit den Hydroxylen an zwei Seitenketten neun Klassen von Oxydationsproducten ab, wie von den aliphatischen Glycolen.

**2. Aldehydalkohole.** Hier ist das Reduktionsproduct des Phtalids, das syrupöse, in Wasser lösliche **Hydrophthalid**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH_2 \\ [2]CH \end{Bmatrix} \begin{array}{l} \diagup O \\ \diagdown OH \end{array}$ , und des Dimethylphtalids, das **Dimethylhydrophthalid**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]C(CH_3)_2 \\ [2]CH(OH) \end{Bmatrix} \diagdown O$ , F. 89°, zu nennen (A. 248, 61).

**Phenolaldehydalkohole** bilden sich synthetisch aus den Phenolaldehyden mit Formaldehyd und Salzsäure. **o-Oxyaldehydo-p-benzylalkohol**  $HO[1]CHO[2]C_6H_3[4]CH_2OH$ , F. 108°, aus Salicylaldehyd (B. 34, 2455).

### 3. Aromatische Dialdehyde.

**Phtalsäurealdehyde**  $C_6H_4(CHO)_2$ . Diese den drei Phtalsäuren entsprechenden Aldehyde entstehen aus Xylylentetra-chloriden oder -bromiden, wie der Benzaldehyd aus Benzalchlorid (S. 246), beim Erhitzen mit Wasser oder Kaliumoxalat. Sie werden ferner in Form ihrer Tetraacetate:  $C_6H_4[CH(OCOCH_3)_2]_2$  durch Oxydation der drei Xylole, gelöst in einem Gemisch von Essigsäureanhydrid und conc. Schwefelsäure, mittelst Chromsäure erhalten. Der o-Phtalaldehyd giebt beim Behandeln mit Ammoniak und darauffolgendem Ansäuern eine tief dunkelviolette Färbung (A. 311, 353). Das o-Xylylentetrachlorid oder besser o-Xylylentetrabromid giebt mit Hydrazin: *Phtalazin*  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} CH:N \\ CH:\dot{N} \end{Bmatrix}$  (B. 28, 1830).

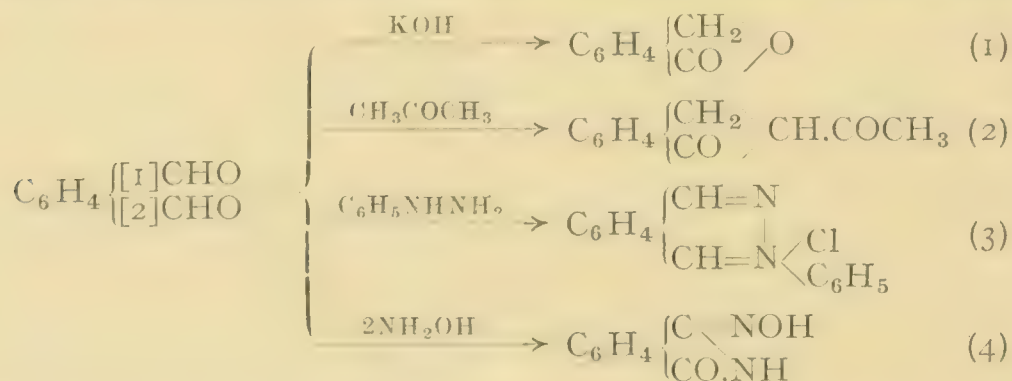
o-Phtalaldehyd. . F. 56°; Dioxim (s. u.).

Isophtalaldehyd . F. 89°; Dioxim F. 180° (A. 347, 109).

Terephtalaldehyd F. 116°; Dioxim F. 200° (B. 16, 2995).

Die den Aldehyden entsprechenden o-, m-, p-Xylylentetrachloride  $C_6H_4(CHCl_2)_2$  wurden durch Erhitzen der drei Xylole mit  $PCl_5$  auf 150—190° erhalten: o-Verb., F. 89°, Kp. 273°; m-Verb., Kp. 273°; p-Verb., F. 93°, o-, m- und p-Xylylentetrabromid  $C_6H_4(CHBr_2)_2$ , F. 116°, 107° und 169°, aus den drei Xylole durch Einwirkung von Brom in der Wärme (A. 347, 107).

Heteroringbildungen des o-Phtalaldehyds: 1. Mit conc. Alkalien bildet er *Phtalid*; 2. mit Aceton und Benzophenon condensirt er sich zum  $\beta$ -Acetyl- bez.  $\beta$ -Benzoylhydrindon; 3. mit salzsaurem Phenylhydrazin entsteht *Phenylphtalazoniumchlorid*; 4. mit Hydroxylamin *Phtalimidoxim*:



**Mesityltrialdehyd**  $C_6H_3(CHO)_3$ , F. 94°, sein Hexaacetat entsteht aus Mesitylen mit Chromsäure und Essigsäureanhydrid (C. 1908 I, 1623).

Oxydialdehyde entstehen bei der Reimer'schen Reaction (S. 312) neben Oxymonoaldehyden und aus diesen.

**Thymoldialdehyd**  $HO.C_6H(CH_3)(C_3H_7)(CHO)_2$ , F. 79° (B. 16, 2104).

**Resorcindialdehyd**  $(HO)_2C_6H_2(CHO)_2$ , F. 127° (B. 10, 2212),  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Orcindialdehyd**  $(HO)_2C_6H(CH_3)(CHO)_2$ , F. 118° und 168° (B. 12, 1003).

$\alpha$ - u.  $\beta$ -**Oxyisophtalaldehyd**  $(HO)[4]C_6H_3(CHO)_2$  und  $(HO)[2]C_6H_3(CHO)_2$ , F. 108° und 88° (B. 15, 2022).



**Oxyvitinaldehyd**  $\text{HO}(\text{CH}_3)[1,4]\text{C}_6\text{H}_2[2,6](\text{CHO})_2$ , F.  $133^\circ$ , farblose Nadeln, durch Oxydation des Oxymesitylenglycols (S. 335) (B. **42**, 2545).

**4. Di- und Triketone.** In das Benzol selbst lässt sich mittelst der Aluminiumchloridsynthese (S. 259) nicht mehr als eine Acidylgruppe einführen: *p*-**Diacetylbenzol**  $\text{C}_6\text{H}_4[1,4](\text{COCH}_3)_2$ , F.  $114^\circ$ , entsteht aus Terephthalyldimalonsäureester mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. **27**, 2527); **Diaethylterephthalyl**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COC}_2\text{H}_5)_2$  (B. **19**, 1850); **Triacetylbenzol**  $\text{C}_6\text{H}_3[1,3,5](\text{CO}\cdot\text{CH}_3)_3$ , F.  $163^\circ$ , durch Benzolringbildung aus Formylaceton (S. 43).

In homologen Benzolen, welche Methylgruppen in Metastellungen enthalten, können jedoch leicht mittelst  $\text{AlCl}_3$  zwischen je zwei derartigen Methylgruppen Acetylreste eingeführt werden; aus Mesitylen, Durol und Isodurolo wurden so erhalten: **Diacetylmesitylen**  $\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_3(\text{COCH}_3)_2$ , F.  $46^\circ$ , Kp.  $310^\circ$ , **Diacetyldurolo**, F.  $178^\circ$ , Kp.  $323\text{—}326^\circ$ , **Diacetylisodurolo**, F.  $121^\circ$ , Kp.  $312\text{—}317^\circ$  (B. **28**, 3213; **29**, 1413, 2564).

**Diacetoresorcin**  $(\text{CH}_3\text{CO})_2[1,5]\text{C}_6\text{H}_2[2,4](\text{OH})_2$ , F.  $183^\circ$ , aus Resorcin, Acetylchlorid und  $\text{ZnCl}_2$  (C. 1905 I, 814).

**Triacetophloroglucin**  $(\text{CH}_3\text{CO})_3\text{C}_6(\text{OH})_3$ , F.  $156^\circ$ , ist wahrscheinlich als Abkömmling des Triketohexamethylens aufzufassen (B. **42**, 2736).

### 5. Alkoholcarbonsäuren.

**Oxymethylbenzoësäuren, Carbinolbenzoësäuren.** Die drei der Theorie nach denkbaren Isomeren sind dargestellt, sie sind isomer mit der Mandelsäure und den Oxytoluylsäuren. Die *o*-Oxymethylbenzoësäure geht leicht in das entsprechende  $\gamma$ -Lacton, das sog. Phtalid, über. Das Phtalid und das Mekonin sind die ersten Lactone, mit denen die organische Chemie bereichert wurde.

***o*-Oxymethylbenzoësäure, Benzylalkohol-*o*-carbonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CO}_2\text{H} \\ \text{[2]CH}_2\text{OH} \end{matrix}$  schmilzt bei  $120^\circ$  unter Abspaltung von Wasser und Bildung von Phtalid, aus dem sie durch Auflösen in Alkalilauge und Fällen von Mineralsäuren erhalten wird; entsteht auch aus *o*-Chlormethylbenzoësäure mit feuchtem Silberoxyd.

**Phtalid, *o*-Oxymethylbenzoësäurelacton**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CO} \\ \text{[2]CH}_2 \end{matrix} \text{O}$ , F.  $83^\circ$ , Kp.  $290^\circ$ . Das Phtalid ist zuerst aus der *o*-Phtalsäure erhalten worden. Es entsteht 1. aus *o*-Oxymethylbenzoësäure schon beim Stehen mit Wasser (B. **25**, 524) und beim Erhitzen, 2. aus Phtalidchlorid durch Reduction mit Zink und Salzsäure (B. **10**, 1445), 3. aus Phtalsäureanhydrid durch Reduction mit Zinkstaub in Eisessig (B. **17**, 2178), oder mit Nickel und Wasserstoff bei  $200^\circ$  (C. 1907 II, 1333), 4. aus *o*-Toluylsäure mit Brom bei  $130\text{—}140^\circ$ , 5. aus sym. Xylylendichlorid (S. 334) beim Kochen mit Bleinitratlösung. Man stellt es dar 6. durch Zerlegen des aus Phtalimid gewonnenen Nitrosophtalimidins (s. u.) mit Kalilauge (A. **247**, 291), 7. aus *o*-Cyanbenzylchlorid in Eisessig mit  $\text{HCl}$  bei  $100^\circ$  (B. **25**, 3021), oder 8. aus Phtalidcarbonsäure (s. d.) durch Erhitzen (B. **31**, 374).

Von Kaliumpermanganat wird es zu Phtalsäure oxydirt, durch Natriumamalgam zu Hydrophthalid (S. 336) und durch Jodwasserstoffsäure zu Toluylsäure reducirt. Siehe auch Phtalaldehydsäure (S. 340), Phtalsäure und w-

Cyan-o-toluylsäure (S. 351). Phenylhydrazin und Hydrazinhydrat addiren sich an Phtalid (B. **26**, 1273; **33**, 766).

Von der o-Oxymethylbenzoësäure leiten sich zahlreiche Derivate ab, die teilweise wie die Säure selbst in heterocyclische Verbindungen übergehen können.

**o-Chlormethylbenzoësäure**  $\text{ClCH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $131^\circ$ , unter Salzsäureabspaltung, aus Phtalidchlorid mit Wasser; Aethylester, Kp.<sub>12</sub>  $141^\circ$ , aus Phtalidchlorid und Alkohol (Privatmitteilung von R. Anschütz).

**o-Chlormethylbenzoylchlorid**, **Phtalidchlorid**  $\text{ClCH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{COCl}$ , Kp.<sub>12</sub>  $135^\circ$ , entsteht aus Phtalid mit  $\text{PCl}_5$  bei  $55\text{--}60^\circ$ , giebt mit Benzol und Aluminiumchlorid Anthranol (Privatmitteilung von R. Anschütz).

**o-Chlormethylbenzamid**  $\text{ClCH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CONH}_2$ , F.  $190^\circ$  u. Z., entsteht beim Einleiten von trockenem  $\text{NH}_3$  in eine aetherische Phtalidchloridlösung und aus seinem Nitril mit conc. Schwefelsäure, **o-Chlormethylbenzanilid**  $\text{Cl}\cdot\text{CH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_5$ , F.  $115^\circ$ .

**o-Chlormethylbenzonitril**, **o-Cyanbenzylchlorid**  $\text{Cl}\cdot\text{CH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CN}$ , F.  $252^\circ$ , entsteht beim Einleiten von Chlor in kochendes o-Tolunitril (S. 279), (B. **20**, 2222). Der entsprechende **o-Cyanbenzylalkohol**  $\text{HOCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CN}$  ist nur in Form von Aethern bekannt (B. **25**, 3018).

**Phtalimidin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{NH}$ , F.  $150^\circ$ , Kp.  $337^\circ$ , entsteht aus Phtalid beim Erhitzen im Ammoniakstrom, aus Phtalimid durch Reduction mit Zinn und Salzsäure (A. **247**, 291) und aus o-Cyanbenzylamin mit Salzsäure. **Nitroso-**

**phtalimidin**  $\text{C}_8\text{H}_6\text{ON}\cdot\text{NO}$ , F.  $156^\circ$ . **Pseudophtalimidin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{C}=\text{NH} \\ [2]\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{O}$ , Oel, entsteht aus o-Chlormethylbenzamid (s. o.) beim Erhitzen auf  $130\text{--}140^\circ$ , sowie aus Phtalidchlorid (s. o.) mit alkoholischem Ammoniak; sein Chlorhydrat zersetzt sich in wässriger Lösung schon in der Kälte in Chlorammonium und Phtalid (B. **31**, 2732).

**Phtalidanil**, **Phenylphtalimidin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{NC}_6\text{H}_5$ , F.  $160^\circ$ , entsteht aus Phtalid mit Anilin bei  $200\text{--}220^\circ$ , aus Phtalanil durch Reduction mit Zinn und Salzsäure, aus o-Chlormethylbenzanilid bei der Destillation unter vermindertem Druck (Privatmitteilung von R. Anschütz) und aus o-Cyanbenzylanilin beim Kochen mit Kaliumcarbonatlösung.

**o-Cyanbenzylamin**  $\text{NH}_2\cdot\text{CH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CN}$ , farbloses, krystallinisch erstarrendes Oel, das aus o-Cyanbenzylchlorid mittelst Phtalimidkalium gewonnen wurde (B. **20**, 2233; **31**, 2738). **o-Diaethylbenzylamincarbonsäure**  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ , F.  $105^\circ$  (A. **300**, 163). **o-Cyanbenzylmethylamin**  $\text{CNC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\cdot\text{NHCH}_3$ , F.  $105^\circ$ ; **o-Cyanbenzylanilin**  $\text{CNC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\cdot\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F.  $125^\circ$  (J. pr. Ch. [2] **80**, 102).

**Thiophtalid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{S}$ , F.  $60^\circ$ , und **Selenophtalid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{Se}$ , F.  $58^\circ$  (s. A. **247**, 299; B. **24**, 2569). **Thiophtalimidin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{NH}) \end{array} \right\rangle \text{S}$  oder **o-Cyanbenzylmercaptan**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN})\text{CH}_2\text{SH}$ , F.  $62^\circ$ , entsteht aus o-Cyanbenzylrhodanid  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN})\text{CH}_2\text{SCN}$ , F.  $86^\circ$ , mit Schwefelsäure, sowie aus o-Cyanbenzylchlorid mit Kaliumsulfhydrat; mit einem Ueberschuss von letzterem bildet sich **Dithiophtalid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CS} \end{array} \right\rangle \text{S}$ , F.  $68^\circ$ , das leicht unter  $\text{H}_2\text{S}$ -Abspaltung in ein Stilbenderivat (s. d.) übergeht (B. **31**, 2646).

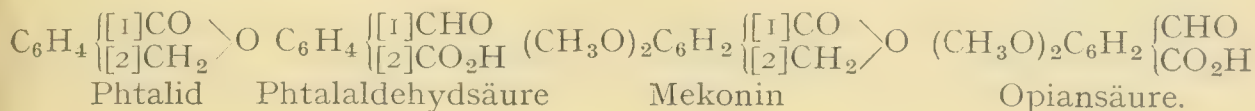
Im Benzolrest substituirte Phtalide sind ebenfalls bekannt, sie wurden meist aus substituirten o-Phtalsäuren erhalten; erwähnt sei:

**p-Nitrophtalid**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_3 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO} \\ [2]\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{O}$ , F.  $135^\circ$ , das aus  $\alpha$ -Nitronaphtalin mit



CrO<sub>3</sub> und Eisessig entsteht (A. **202**, 219). p-Oxyphthalid HO.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CO \\ [2]CH_2 \end{array} \right\} > O$ , F. 222° (A. **233**, 235), aus p-Oxy-o-phthalsäure.

**Mekonin**, 5,6-Dimethoxyphthalid (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>[5,6]C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CO \\ [2]CH_2 \end{array} \right\} > O$ , F. 102°, ist das Lacton der nur in ihren Salzen beständigen Mekoninsäure; der Name ist von μήκων, Mohn, abgeleitet. Das Mekonin findet sich fertig gebildet im Opium, in dem es Couerbe 1832 entdeckte, und entsteht auch aus *Narcotin* (s. d.) durch Kochen mit Wasser (Wöhler und Liebig 1842). Es wird aus der Opiansäure (S. 341), der entsprechenden Aldehydsäure, ebenso wie Phthalid aus Phthalaldehydsäure, durch Natriumamalgam und Fällen mit Säuren gewonnen: es ist das zuerst bekannt gewordene Lacton:



Synthetisch wurde es aus dem Condensationsproduct von Chloral mit 2,3-Dimethoxybenzoësäureester, dem *Dimethoxytrichlormethylphthalid* (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} CO \\ CH(CCl_3) \end{array} \right\} > O$  gewonnen, welche mit Alkali eine Säure liefert, die beim Erhitzen Mekonin giebt (A. **301**, 359).

ψ-Mekonin, 3,4-Dimethoxyphthalid (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CO \\ [2]CH_2 \end{array} \right\} > O$ , F. 132°, aus Hemipinimid wie Phthalid aus Phthalimid (B. **20**, 884).

o-α-Oxyaethylbenzoësäurelacton, α-Methylphthalid C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CO > O \\ [2]CH - CH_3 \end{array} \right\}$ , Kp. 275°, entsteht durch Reduction der Acetophenon-o-carbonsäure (S. 342) mit Natriumamalgam und durch Einwirkung von CH<sub>3</sub>MgJ auf o-Phthalaldehydsäure (B. **38**, 3981); durch HJ und Phosphor wird es zu o-Aethylbenzoësäure reducirt. Aehnlich wird α-Aethylphthalid, F. 12°, Kp. 291°, erhalten (B. **29**, 2533; **32**, 960).

**Dimethylphthalid**, o-β-Oxyisopropylbenzoësäurelacton C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} CO \\ C(CH_3)_2 \end{array} \right\} > O$ , F. 67°, Kp. 270°, bildet sich aus Phthalsäureanhydrid durch Einwirkung von Methylmagnesiumjodid (B. **37**, 735); analog wurden auch **Diaethyl-**, **Dipropyl-** und **Diisopropylphthalid**, F. 54°, 76° und 84° gewonnen (C. 1909 II, 525).

o-β-Oxaethylprotocatechusäurelacton C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CO \cdot O \\ [2]CH_2 \cdot \dot{C}H_2 \end{array} \right\}$  steht in naher Beziehung zu verschiedenen Alkaloiden wie *Corydalin*, *Berberin* u. a. (s. d.).

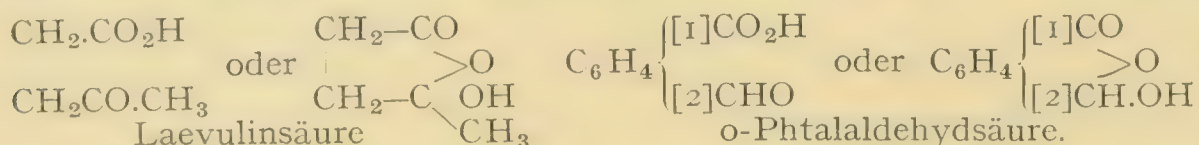
m-Oxymethylbenzoësäure ist nur in Form ihres Alkoholanhidrids O[CH<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>COOH]<sub>2</sub>, F. 180°, bekannt, das aus dem m-Cyanbenzylchlorid Cl.CH<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CN, F. 67°, Kp. 259°, dem Einwirkungsproduct von Chlor auf m-Tolunitril (S. 279) entsteht. ω-Chlor-m-toluylsäure, F. 135°. m-Benzylamin-carbonsäure NH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CO<sub>2</sub>H. F. 216°; m-Cyanbenzylamin NH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CN s. B. **34**, 3367.

p-Oxymethylbenzoësäure HO.CH<sub>2</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 181°, entsteht 1. aus p-Carbinolbromidbenzoësäure Br.CH<sub>2</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CO<sub>2</sub>H (A. **162**, 342), 2. aus Terephthalaldehyd mit conc. Natronlauge (A. **231**, 372). p-Cyanbenzylalkohol HOCH<sub>2</sub>[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CN, F. 133°, aus p-Cyanbenzylchlorid, F. 79°, Kp. 263°, mit CO<sub>3</sub>K<sub>2</sub>. p-Chlormethylbenzamid CH<sub>2</sub>Cl[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CONH<sub>2</sub>, F. 173°. p-Chlormethylbenzoësäure CH<sub>2</sub>Cl[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 199° (B. **24**, 2416). Benzylamin-p-carbonsäure, gelbe Schuppen, und Diaethylbenzylamin-p-carbonsäure, F. 150° s. B. **23**, 1060; A. **310**, 207; p-Cyanbenzylamin s. B. **34**, 3368.

p-Chlormethylsalicylsäure  $\text{ClCH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{OH}[2]\text{COOH}$ , F.  $163^\circ$ , aus Salicylsäure mit Formaldehyd und  $\text{HCl}$  (C. 1901 I, 1394).

m- und p-Oxyisopropylbenzoësäure  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $123^\circ$  und F.  $155^\circ$ , entstehen aus m-Cymol (A. 275, 159) und aus p-Cymol, letztere auch aus Cuminsäure (S. 269) durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ . Die von der p-Säure sich ableitende 3-Amido-4-oxyisopropylbenzoësäure geht mit Carbonsäureanhydriden in sog. *Cumazonsäuren* (s. d.) über.

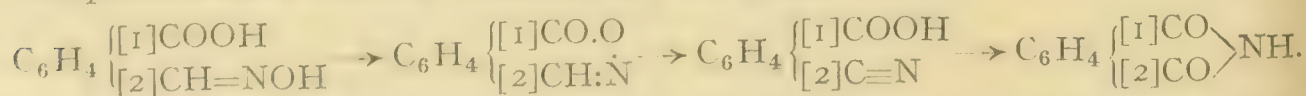
**6. Aldehydsäuren.** Die wichtigsten Vertreter der aromatischen Aldehydcarbonsäuren sind die o-Phtalaldehydsäure und die 5,6-Dimethoxy-o-phtalaldehydsäure oder Opiansäure. In den Phtalaldehydsäuren steht die Aldehydgruppe in  $\gamma$ -Stellung zur Carboxylgruppe. Wie die aliphatischen  $\gamma$ -Ketonsäuren, die Laevulinsäuren (s. Bd. I), bilden die Phtalaldehydsäuren Monoacetyl-derivate, deren Existenz und Verhalten mehr für die  $\gamma$ -Oxylactonformel (Liebermann, B. 19, 765, 2288), als für die Carbonsäureformel solcher Säuren spricht:



Von der Opiansäure sind zwei Reihen von Estern bekannt geworden, deren Verschiedenheit darauf zurückgeführt wird, dass die eine Reihe die Carbonsäureester, die andere Reihe die  $\gamma$ -Oxylactonester der Opiansäure darstellt.

Bemerkenswert ist das Verhalten der Oximanhydride der Phtalaldehydsäure und der Opiansäure, die sich beim Erwärmen unter beträchtlicher Wärmeabgabe in die entsprechenden Phtalimide (S. 345) umlagern, wobei die Phtalaldehydoximanhydridsäure zunächst in o-Cyanbenzoësäure übergeht, aus der beim Schmelzen das Phtalimid entsteht. Die Ermittlung der Verbrennungswärme von Opianoximsäureanhydrid und Hemipinimid hat gezeigt, dass die bei der Umlagerung des ersteren in das letztere frei werdende Wärmemenge von 52,6 Cal. für das g-Mol. die molekulare Umlagerungsenergie der Alloximsäure zu Zimmtsäure um das 10-fache, die der Maleinsäure zu Fumarsäure um mehr als 8-fache übertrifft (B. 25, 89).

o-Phtalaldehydsäure (Formeln s. o.), F.  $97^\circ$ , entsteht 1. aus Bromphtalid (s. u.) beim Erhitzen mit Wasser, 2. aus  $\omega$ -Pentachlor-o-xylol und 3. aus Cyanbenzalchlorid durch Erhitzen mit Salzsäure (B. 20, 3197). Am besten stellt man sie dar 4. durch Erhitzen der durch Oxydation von Naphtalin erhältlichen Phtalonsäure mit Bisulfitlösungen (B. 31, 374). Durch Einwirkung von Hydrazin giebt die Phtalaldehydsäure: *Phtalazon* (s. d.)  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{CO-NH} \\ [2]\text{CH=N} \end{array} \right.$ , F.  $183^\circ$ , mit Phenylhydrazin: *Phenylphtalazon*, F.  $105^\circ$  (B. 26, 531), mit Hydroxylamin in wässriger Lösung **Benzaldoxim-o-carbonsäure**, F.  $120^\circ$ , in alkoholischer Lösung **Benzaldoxim-o-carbonsäureanhydrid**, *Benzoorthoxazinon*, F.  $145^\circ$ ; letzteres lagert sich bei  $145^\circ$  unter starker Selbsterwärmung (s. o.) in o-Cyanbenzoësäure um, die bei noch höherer Temperatur in *Phtalimid* übergeht (B. 26, 3264):

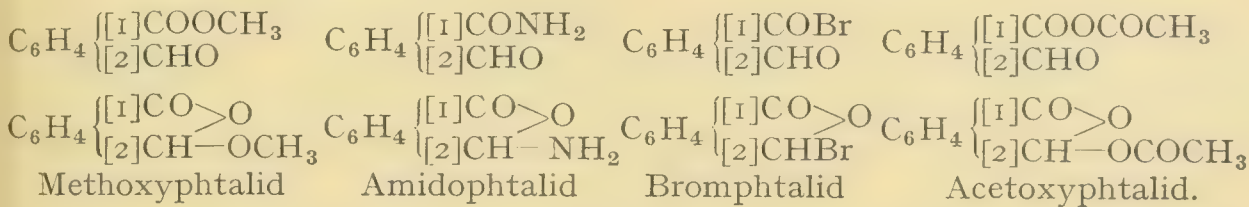


Auch mit Benzoylhydrazin und  $\beta$ -Phenylhydroxylamin bildet Phtalaldehydsäure und Opiansäure zunächst Aldehydderivate (B. 34, 1017).



**Methoxyphthalid**, *Phtalaldehydsäuremethylaether*, F. 44<sup>0</sup>; **Aethoxyphthalid**, F. 66<sup>0</sup>, und **Amidophthalid**, *Phtalaldehydsäureamid*, entstehen durch Einwirkung von Methyl- oder Aethylalkohol und von Ammoniak auf **Bromphthalid** oder *Phtalaldehydsäurebromid*, F. 85<sup>0</sup>, das Product der Einwirkung von Bromdampf auf Phtalid bei 140<sup>0</sup>. **Acetylphthalaldehydsäure**, *Acetoxyphtalid*, entsteht durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf Phtalaldehydsäure.

**Diphtalidaether**  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]CO > O \\ [2]CH \end{array} \right\} O \left\{ \begin{array}{l} O < CO [1] \\ CH [2] \end{array} \right\} C_6H_4$ , F. 221<sup>0</sup>, aus o-Phtalaldehydsäure durch Erhitzen für sich auf 240—250<sup>0</sup> oder mit Bromphthalid (B. 31, 371 Anm.). Gemäss der doppelten Formulirung der Phtalaldehydsäure (s. o.) sind für die vorstehenden Abkömmlinge derselben ebenfalls zwei Auffassungen möglich:



Für das Acetoxyphtalid und den Diphtalidaether ist die Auffassung als Carbonsäureanhydride sehr unwahrscheinlich. Besonders leicht, schon in der Kälte, reagiren sowohl die Phtalaldehyd- als die Opiansäure mit Aminen unter Wasseraustritt; die entstehenden Verbindungen sind theils schwer, theils leicht in Soda löslich, leiten sich daher theils von der Amidophthalid-, theils von der Imidoaldehydsäureformel ab (B. 29, 174, 2030):



**Phtalaldehydchloride**: o-Phtalaldehydsäurepentachlorid, *Pentachloro-xylol*  $CHCl_2[2]C_6H_4CCl_3$ , F. 53<sup>0</sup>, entsteht aus o-Xylol mit  $PCl_5$  bei 140<sup>0</sup>. o-Cyanbenzalchlorid, o-Phtalaldehydchloridsäurenitril  $CHCl_2[2]C_6H_4CN$ , Kp. 260<sup>0</sup>, entsteht durch Einwirkung von Chlor auf kochendes o-Cyantoluol (B. 20, 3197); mit Hydroxylamin erhält man daraus aus zunächst gebildetem o-Cyanbenzaldoxim o-Cyanbenzamid (B. 40, 2709).

**Noropiansäure**, 5,6-Dioxyphthalaldehydsäure  $(HO)_2C_6H_2(CHO)COOH$ , F. 171<sup>0</sup>, entsteht neben Iovanillin (S. 316) und  $CO_2$  beim Erhitzen von Opiansäure mit Jodwasserstoffsäure. Sie wird durch Eisenchlorid blaugrün gefärbt.

**Opiansäure**, 5,6-Dimethoxyphthalaldehydsäure  $(CH_3O)_2[5,6]C_6H_2[2](CHO)CO_2H$ , F. 150<sup>0</sup>, entsteht durch Oxydation von Narcotin mit verdünnter Schwefelsäure und  $MnO_2$  (1842 Wöhler und Liebig, A. 44, 126). Durch Reduction geht sie in Mekonin (S. 339) über. Beim Eindampfen mit Kalilauge verwandelt sie sich theils in Mekonin, theils in Hemipinsäure, wie Benzaldehyd in Benzylalkohol und Benzoësäure. Durch Oxydation geht sie in Hemipinsäure (S. 347) über. Beim Erhitzen mit Salzsäure giebt sie zunächst: 5-Methoxy-6-oxyphtalaldehydsäure, *Methylnoropiansäure*  $(CH_3O)[5](HO)[6]C_6H_2(CHO)CO_2H$ , F. 154<sup>0</sup> (B. 30, 691), und bei stärkerem Erhitzen Iovanillin (S. 316) und  $CO_2$ . Conc. Schwefelsäure verwandelt die Opiansäure in *Rufiopin* (s. d.), ein Tetraoxyanthrachinonderivat.

Gegen Hydrazin, Phenylhydrazin und Hydroxylamin u. s. w. verhält sich Opiansäure wie Phtalaldehydsäure (S. 340). **Dimethoxyphthalazon**, *Opiazon*, F. 162<sup>0</sup>, wasserfrei (B. 27, 1418). **Phenylopiazon**, F. 175<sup>0</sup> (B. 19, 2518). **Opianoximsäure**, F. 82<sup>0</sup>, geht beim Kochen ihrer wässerigen Lösung in **Opianoximsäureanhydrid**, F. 114<sup>0</sup>, über, das sich beim Erhitzen für sich oder auch beim Kochen der alkoholischen Lösung in Hemipinsäureimid (S. 348) umlagert (B. 24, 3264).

Ester. Die Opiansäure bildet zwei Reihen von Alkylestern, entsprechend der Carbonsäure- und der  $\gamma$ -Oxylactonformel der Opiansäure (s. S. 340). Die einen, die wahren Carbonsäureester, sind beständig gegen Wasser. Sie entstehen aus dem Silbersalz mit Jodalkyl, aus dem Opiansäurechlorid und Alkoholen und durch Esterificirung der Opiansäure mit Diazomethan; sie zeigen die typischen Aldehydreactionen (B. **29**, R. 507). Die anderen, die  $\gamma$ -Oxylacton- oder  $\psi$ -Ester, entstehen durch Kochen der Opiansäure mit Alkoholen: **Opiansäuremethylester**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CHO})\text{CO}_2\text{CH}_3$ , F.  $82^\circ$ , Kp.<sub>51</sub>  $233^\circ$ . **Aethylester**, F.  $64^\circ$ . **Opiansäure- $\psi$ -methylester**, F.  $103^\circ$ , Kp.<sub>52</sub>  $238^\circ$ ,  **$\psi$ -Aethylester**, F.  $92^\circ$  (B. **25**, R. 907; **26**, R. 700).

**Acetylopiansäure**, F.  $120^\circ$  (B. **19**, 2288).

**3-Nitroopiansäure**, F.  $166^\circ$ , hat in wässriger Lösung eine abnorm kleine Affinitätskonstante und entspricht daher wahrscheinlich der »Oxylacton«-Form (S. 340) (B. **36**, 1541); **Methylester**, F.  $78^\circ$ ;  **$\psi$ -Methylester**, F.  $182^\circ$  (C. 1904 I, 163); durch Reduction wird sie in **Dimethoxyanthranilcarbonsäure**, *Azoopiansäure*  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}(\text{COOH}) \left\{ \begin{array}{l} \text{N}^- \\ \text{C} \end{array} \right\} \text{H} \text{O}$  (vgl. Anthranil S. 295) übergeführt, mit Aceton und Natronlauge condensirt sie sich zu **Acetonynitromekonin**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}(\text{NO}_2) \left\{ \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_2\text{COCH}_3) \\ \text{CO} \end{array} \right\} \text{O}$ , F.  $175^\circ$ , und *Opianindigo* (B. **36**, 2208).

**Pseudoopiansäure**  $(\text{CH}_3\text{O})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_2[2](\text{CHO})\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $121^\circ$ , entsteht aus Berberal, einem Oxydationsproduct des Alkaloides *Berberin* (s. d.) durch Kochen mit verdünnter Schwefelsäure neben Amidoethylpiperonylcarbonsäureanhydrid (B. **24**, R. 158). **Oxim**, F.  $124^\circ$ , lagert sich beim Erhitzen um in Hemipinsäureimid (B. **24**, 3266).

**m-Aldehydo-benzoësäure**, *Isophthalaldehydsäure*  $\text{CHO}[3]\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $165^\circ$ . **m-Cyanbenzaldehyd**, F.  $80^\circ$ . **m-Cyanbenzalchlorid**, Kp.  $274^\circ$  (B. **24**, 2416).

**p-Aldehydobenzoësäure**, *Terephthalaldehydsäure*  $\text{CHO}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $285^\circ$ . **p-Cyanbenzaldehyd**, F.  $97^\circ$ . **p-Cyanbenzalchlorid**, Kp.  $275^\circ$  (B. **24**, 2422).

Mono- und Dioxyaldehydosäuren wurden mit Chloroform und Alkalilauge aus Mono- und Dioxycarbonsäuren erhalten (B. **12**, 1334; **16**, 2182); ähnlich wird aus Anthranilsäure mit Chloroform und Alkali eine **Aldehydo-o-amidobenzoësäure** erhalten (C. 1900 I, 812).

**7. Ketoncarbonsäuren.** Von den aromatischen Monocarbonsäuren mit Keto- und Carboxylgruppen in verschiedenen Seitenketten ist die o-Acetophenoncarbonsäure die wichtigste. Bei ihr ermöglicht die  $\gamma$ -Stellung von Keto- und Carboxylgruppe ähnliche Reactionen, wie sie die o-Phtalaldehydsäure (S. 340) zeigt. Auch für die o-Acetophenoncarbonsäure kommt daher neben der Carboxylformel die  $\gamma$ -Oxylactonformel in Betracht. Ihre Acetylverbindung ist als Acetyl- $\gamma$ -oxylacton aufzufassen:



**o-Acetophenoncarbonsäure**, *o-Acetylbenzoësäure*, F.  $115^\circ$ , ist isomer mit Benzoylessigsäure (S. 377) und Tolyglyoxylsäure (S. 376). Sie schmeckt süß und entsteht beim Kochen von Benzoylessig-o-carbonsäure mit Wasser (B. **26**, 705; **29**, 2533). **Acetylverbindung**, F.  $70^\circ$  (B. **14**, 921). Die Säure giebt mit Hydrazin ein Methylphtalazon, F.  $222^\circ$ , Kp.  $247^\circ$  (B. **26**, 705), mit Phenylhydrazin ein Methyl-n-phenylphtalazon, F.  $102^\circ$  (B. **18**, 803), ihr Aethylester mit Hydroxylamin ein Oximanhydrid, F.  $158^\circ$  (B. **16**, 1995).

Verschiedene homologe o-Acidylbenzoësäuren sind durch Erwärmen mit Kalilauge aus ihren Anhydriden, den Alkylidenphtaliden, gewonnen



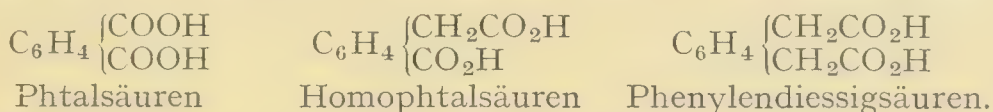
worden, die durch Condensation von Phtalanhydrid mit Fettsäuren unter  $H_2O$ - und  $CO_2$ -Austritt entstehen: *o*-Propiophenoncarbonsäure, *o*-Butyrophenoncarbonsäure und *o*-Isovalerophenoncarbonsäure, F.  $92^\circ$ ,  $89^\circ$  und  $88^\circ$  (B. **29**, 1437; **32**, 959).

*p*-Acetophenoncarbonsäure, F.  $200^\circ$ , entsteht durch Oxydation von *p*- $\beta$ -Oxyisopropylbenzoësäure (A. **219**, 260). *p*-Cyanacetophenon, F.  $60^\circ$ , aus *p*-Amidoacetophenon (B. **20**, 2955).

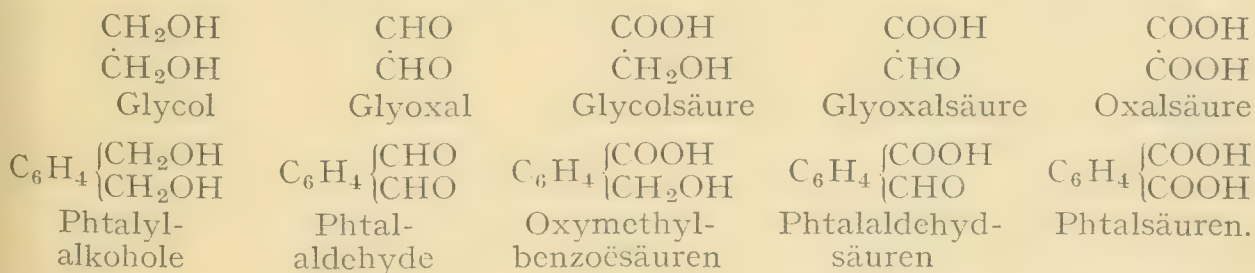
**Methylbenzylketon-*o*-carbonsäure**  $COOH[2]C_6H_4CH_2COCH_3$ , F.  $119^\circ$ , wird aus Methylisocumarin (s. d.) durch Kochen mit Alkalien gewonnen (B. **32**, 965).

**Benzylacetone-*o*-carbonsäure**  $COOH[2]C_6H_4[1]CH_2.CH_2COCH_3$ , F.  $114^\circ$ , s. B. **40**, 189.

**Polycarbonsäuren.** Bei jeder Gruppe dieser Säuren sind drei Arten zu unterscheiden, solche, bei denen alle Carboxylgruppen unmittelbar am Benzolkern stehen, solche, bei denen die Carboxylgruppen theils am Kern, theils in den Seitenketten sich befinden, und solche, bei denen die Carboxylgruppen sämmtlich in den Seitenketten enthalten sind, z. B.:



**8. Dicarbonsäuren.** a) **Phtalsäuren** sind die letzten Oxydationsproducte aller Benzolderivate, bei denen zwei am Kern stehende Wasserstoffatome durch kohlenstoffhaltige Seitenketten ersetzt sind. Sie sind daher für die Ermittlung der Stellung dieser beiden Seitenketten am Benzolkern von hervorragender Bedeutung (S. 35). Ebenso sind ihre Wasserstoffadditionsproducte, die *Hydrophtalsäuren* (s. d.) theoretisch wichtige Verbindungen. Wiederum ist die *o*-Phtalsäure ausgezeichnet vor der *m*- und *p*-Verbindung durch die Fähigkeit, ein Anhydrid und andere cyclische Verbindungen zu bilden. Ausser der Dicarboxylformel ist für sie auch die  $\gamma$ -Dioxyllactonformel in Betracht gezogen worden (vgl. Bd. I: Olefindicarbonsäuren). Sie findet zur Herstellung der *Phtalein*farbstoffe und als Ausgangsmaterial für die Darstellung der Anthranilsäure eine wichtige technische Verwendung. Die Phtalsäuren stehen zu den Phtalylalkoholen, Phtalaldehyden, Oxymethylbenzoësäuren und Phtalaldehydsäuren in demselben Verhältnis wie die Oxalsäure zu dem Aethylenglycol, Glyoxal, Glycolsäure und Glyoxalsäure:



**Phtalsäure, Benzol-*o*-dicarbonsäure**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]COOH \\ [2]COOH \end{cases}$ ,  $C_6H_4 \begin{cases} (C(OH)_2 \\ CO \end{cases} \diagup O$  (A. **269**, 155) schmilzt rasch erhitzt bei  $213^\circ$ , dabei in Anhydrid und Wasser zerfallend. Sie entsteht aus Naphtalin durch Oxydation mit Salpetersäure, Permanganaten (B. **36**, 1805) oder am besten mit conc. Schwefelsäure und Quecksilbersulfat (D. R.-P. 91202) und wird tech-

nisch in grossen Mengen dargestellt. Aus den Naphtolen entsteht Phtalsäure neben Benzoësäure beim Erhitzen mit Natronlauge und Kupferoxyd auf 240—260° (C. 1903 I, 857). Phtalsäure entsteht ferner durch Oxydation von Orthoxylol und Orthotoluylsäure sowie Diphenylsäure mit Chamäleonlösung oder verdünnter Salpetersäure, von Alizarin und Purpurin mit Salpetersäure oder mit MnO<sub>2</sub> und Schwefelsäure; ferner in geringer Menge auch durch Oxydation von Benzol (S. 45) und Benzoësäure. Da sie durch verdünnte Chromsäuremischung leicht zu CO<sub>2</sub> verbrannt wird, kann sie nicht mittelst dieses Oxydationsmittels erhalten werden (S. 264). Synthetisch entsteht sie aus o-Nitrobenzoësäure durch Ueberführung in o-Cyanbenzoësäure (S. 346) und Kochen mit Alkalien.

**Geschichte.** Die Phtalsäure wurde 1836 durch Oxydation von Naphtalintetrachlorid von Laurent zuerst erhalten, der sie für ein Naphtalinderivat hielt und Naphtalinsäure nannte (A. 19, 38). Nachdem Marignac die richtige Formel C<sub>8</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub> ermittelt hatte (A. 38, 13), woraus hervorging, dass die Säure kein Naphtalinderivat mehr sein konnte, nannte Laurent die Säure nunmehr Phtalinsäure (A. 41, 107).

Beim Erhitzen mit viel Kalihydrat zerfällt die Phtalsäure in Benzol und 2CO<sub>2</sub>. Erhitzt man das Kalksalz mit 1 Mol. Kalkhydrat auf 300° bis 350°, so wird nur 1CO<sub>2</sub> abgespalten und es entsteht benzoësaures Calcium. Durch Einwirkung von Natriumamalgam wird die Phtalsäure in Di-, Tetra- und Hexahydrophthalsäuren übergeführt.

**Ester.** Da die Untersuchung des Phtalylchlorides für diesen Körper eine Lactonformel, bei der die beiden Chloratome an demselben Kohlenstoffatom stehen, nahe legten, so suchte man nach zwei Reihen von Estern. Allein sowohl aus dem Silbersalz mit Jodalkylen, als aus dem Chlorid mit Alkoholen entstanden dieselben Ester (A. 238, 318). **Methylester**, Kp. 280°, **Aethylester**, Kp. 288° (B. 16, 860). Diese Ester condensiren sich mit Essigester, Aceton und ähnlichen Verbindungen bei Gegenwart von Natriumäthylat zu *Diketohydrindenderivaten* (s. d.), **Phenylester**, F. 70° (B. 7, 705; 28, 108). **Aethylestersäure**, schweres Oel.

**Chloride.** **Aethylestersäurechlorid**, zersetzliches Oel, aus der Aethylestersäure mit PCl<sub>3</sub> (B. 20, 1011).

**Phtalylchlorid** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1] \text{COCl} \\ [2] \text{COCl} \end{array} \right.$  oder C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1] \text{CO} \\ [2] \text{CCl}_2 \end{array} \right\} \text{O}$ , F. 0°, Kp. 275°, wird aus dem Anhydrid durch mehrstündiges Erhitzen mit der aequimolecularen Menge PCl<sub>5</sub> auf 200° erhalten (A. 238, 329; C. 1907 II, 393). Für die sym. Formel spricht der Uebergang des Phtalylchlorids mit Eisessig und Natriumamalgam in o-Phtalylalkohol (S. 334). Mit der asym. Formel lässt sich die Umwandlung mit Zink und Essigsäure in Phtalid (S. 337), Diphtalyl C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} \text{CO} > \text{O} \\ \text{O} < \text{CO} \\ \text{C} \end{array} \right\} \text{C}_6\text{H}_4$  und Hydrodiphtalyl, mit Benzol und Aluminiumchlorid in Phtalophenon oder Diphenylphtalid voraussehen (vgl. o-Sulfobenzoësäuredichlorid S. 304). Mit Thiophenolblei setzt sich das Phtalylchlorid zu Bithiophenylphtalid C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} \text{C}(\text{SC}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{CO} \end{array} \right\} \text{O}$ , F. 85°, um; dieses wird durch Permanganat zu **Biphenylsulfonphtalid**, F. 194°, oxydirt, das auch direct aus Phtalylchlorid mit benzolsulfinsaurem Natron entsteht (J. pr. Ch. [2] 66, 345).

**Phtalylentetrachloride.** Durch Einwirkung von PCl<sub>5</sub> auf Phtalylchlorid entstanden zwei **Phtalylentetrachloride**, F. 88° und 47°, die sich



nicht ineinander verwandeln liessen, deren Krystalle gemessen sind, die beide Phtalsäure geben und für welche die beiden Formeln  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CCl}_3 \\ \text{COCl} \end{matrix}$  und  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CCl}_2 \\ \text{CCl}_2 \end{matrix} O$  gelten. Nur aus der unsymmetrischen Phtalylchloridformel wird die Entstehung beider Chloride verständlich (B. **19**, 1188). Das bei  $88^\circ$  schmelzende Chlorid entsteht auch aus Phtalidchlorid (S. 249) mit  $PCl_5$ , eine Reaction, welche für die unsymmetrische Formel spricht, ebenso wie die Ueberführung in Diphenylanthron (s. d.) durch Condensation mit Benzol mittelst  $Al_2Cl_6$  oder conc.  $SO_4H_2$  (B. **28**, R. 772).

**Phtalsäureanhydrid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} O$ , F.  $128^\circ$ , Kp.  $284^\circ$ , sublimirt leicht in langen Nadeln. Es entsteht aus der Phtalsäure beim Schmelzen, oder beim Erwärmen mit Acetylchlorid (B. **10**, 326). Das Phtalsäureanhydrid bildet eben so leicht wie der Benzaldehyd (S. 249) Condensationsproducte: es wird mit Essigsäure zu Phtalylessigsäure condensirt, in ähnlicher Weise entstehen mit Malonsäureester und Acetessigsäureester, mit den homologen Fettsäuren bei höherer Temperatur unter gleichzeitiger  $CO_2$ -Abspaltung Alkylidenphtalide; mit Phtalid condensirt es sich zu Diphtalyl, mit Phenolen zu den sog. Phtaleinen, einer Gruppe von Triphenylmethanfarbstoffen, zu denen einige prachtvoll fluorescirende Verbindungen gehören. **Thiophtalsäureanhydrid**  $C_6H_4(CO)_2S$ , F.  $114^\circ$ , Kp.  $284^\circ$  (B. **17**, 1176).

**Phtalmonopersäure**  $C_6H_4(COOH)COOH$ , F.  $110^\circ$  unter Umwandlung in Phtalsäure, und **Peroxydphthalsäure**  $(COOH.C_6H_4.CO)_2O_2$ , F.  $156^\circ$  u. Z., entstehen durch Schütteln von Phtalylsäureanhydrid mit alkalischer Wasserstoffsperoxydlösung; erstere ist leicht, letztere schwer löslich in Wasser. **Peroxydphthalsäureäthylester**  $O_2(CO.C_6H_4COOC_2H_5)_2$ , F.  $59^\circ$ , aus Phtaläthylesterchlorid mit alkal.  $H_2O_2$ . **Phtalylsperoxyd**  $C_6H_4(CO_2)_2$ , F.  $133^\circ$  u. Z., verpufft beim Ueberhitzen, entsteht aus Phtalylchlorid mit Natriumsperoxydhydrat, ist unlöslich in allen Lösungsmitteln und giebt beim Behandeln mit 1 Mol. kalter Natronlauge Phtalmonopersäure (B. **34**, 762).

**Phtalaminsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$  oder  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(NH}_2\text{)(OH)} \\ \text{CO} \end{matrix} O$ , F.  $148^\circ$ , aus Anhydrid und Ammoniak und aus Phtalimid mit Barytwasser (B. **19**, 1402).

**Anilsäure**, F.  $192^\circ$ . **Phtalsrediamid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CONH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$  oder  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(NH}_2\text{)}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} O$  schmilzt bei  $140-160^\circ$ , indem es in Phtalimid übergeht. Es entsteht aus Ester oder Chlorid mit Ammoniak (B. **19**, 1399; **21**, R. 612; **24**, R. 320; **25**, R. 911; C. 1903 II, 432).

**Phtalimid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} NH$  oder  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(=NH)} \\ \text{CO} \end{matrix} O$ , F.  $238^\circ$ . Es entsteht aus Phtalylchlorid oder Phtalsäureanhydrid mit Ammoniakgas, durch Erhitzen von Phtalsäure mit Rhodanammonium (B. **19**, 2283), aus Phtalamid und durch intramoleculare Atomverschiebung aus o-Cyanbenzoesäure (S. 346). Mit alkoholischem Kali bildet es **Phtalimidkalium**  $C_6H_4(CO)_2NK$ , aus dem durch doppelten Austausch Salze der Schwermetalle erhalten werden können. Das Phtalimidkalium setzt sich leicht mit organischen Halogenverbindungen um und dient zur Darstellung zahlreicher Amine verschiedenster Art. Während auf diese Weise mit Halogenalkylen symmetrische Alkylimide der Formel  $C_6H_4(CO)_2NR$  erhalten werden, z. B. s-Methyl- und Benzylphtalimid, F.  $132^\circ$  und  $115^\circ$ , werden aus den Phtalalkylaminsäuren mit Acetylchlorid unsym. Alkylimide der Formel  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C:(NR)} \\ \text{CO} \end{matrix} O$ , gebildet: as-Methyl- und Benzylphtalimid, F.  $78^\circ$  und  $81^\circ$  (B. **27**, R. 737).

Beim Bromiren von s-Methylphthalimid erhält man **Brommethylphthalimid**  $C_6H_4(CO)_2NCH_2Br$ , F.  $150^0$ ; dieses geht beim Behandeln mit Wasser in **Oxymethylphthalimid**  $C_6H_4(CO)_2N.CH_2OH$ , F.  $142^0$ , über, das man auch durch Vereinigung von Phtalimid mit Formaldehyd bei  $100^0$  gewinnen kann und das sehr leicht wieder in diese Componenten zerfällt; durch Condensation mit Benzolen mittelst conc. Schwefelsäure erhält man aus dem Oxymethylphthalimid Benzylphthalimide (C. 1902 II, 1164). Aus Aethylphthalimid mit Alkylmagnesiumhaloïden entstehen Producte der Formel  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CO \\ C(OH)Alk \end{array} \right\} NC_2H_5$  (B. 37, 385).

Durch Reduction geht Phtalimid in Phtalimidin (S. 338), mit Brom und Alkalilauge in *Anthranilsäure* (S. 293) über. Das bei letzterer Reaction als Zwischenproduct anzunehmende **Bromylphthalimid**  $C_6H_4(CO)_2NBr$ , F.  $206^0$  bis  $207^0$ , erhält man aus Phtalimidnatrium mit 1 Mol. Brom in wässriger Lösung bei  $0^0$ ; **Chlorylphthalimid**  $C_6H_4(CO)_2NCl$ , F.  $183-185^0$ , entsteht durch Einwirkung von Chlor auf mit Wasser aufgeschlämmtes Phtalimid (C. 1903 I, 744). Mit Natriumalkoholaten geben diese Verbindungen zunächst *Carboxalkylanthranilsäureester* (S. 296; B. 33, 21).

s-Phtalanil  $C_6H_4(CO)_2NC_6H_5$ , F.  $208^0$ , aus Phtalsäure und Anilin; as-Phtalanil  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} C(NC_6H_5) \\ CO \end{array} \right\} O$ , F.  $116^0$ , entsteht aus Phtalanilsäure mit Acetylchlorid (B. 32, 1991; 36, 996; C. 1903 II, 432). **Phtalylphenylhydrazid**  $C_6H_5(CONHNHC_6H_5)_2$ , F.  $161^0$ . **Phtalylhydrazin**  $C_6H_4(CONH)_2$  aus Phtalsäureanhydrid und Hydrazinhydrat, sublimirt bei  $200^0$ ; ein isomeres Phtalhydrazin wird aus Phtalimid und Hydrazin erhalten (B. 28, R. 429; 29, R. 987).  $\alpha$ -Phtalylphenylhydrazin  $C_6H_4(CO)_2N.NHC_6H_5$ , F.  $178^0$ .  $\beta$ -Phtalylphenylhydrazin  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CONH \\ CONC_6H_5 \end{array} \right\}$ , F.  $210^0$  (B. 19, R. 303; 20, R. 255). **Phtalylhydroxylaminsäure**  $C_6H_4(COOH)C(OH)NHOH$ , F.  $220^0$  u. Z., aus Phtalsäureanhydrid und Hydroxylamin in der Kälte, geht beim Erwärmen der Lösung in **Phtalylhydroxylamin**  $C_6H_4(CO)_2NOH$ , F.  $230^0$ , über; beide Körper werden durch Behandlung mit Alkali in Anthranilsäure umgelagert (C. 1902 I, 1083; II, 1286, 1439).

**Phtalylglycocoll**  $C_6H_4(CO)_2NCH_2CO_2H$ , F.  $192^0$ , entsteht durch Eintragen von Glycocoll in geschmolzenes Phtalsäureanhydrid; der Ester wird durch Natriumaethylat in den isomeren *Oxyisocarbostyrlcarbonsäureester* (s. d.) umgelagert (B. 33, 981; 40, 4409); Chlorid, F.  $85^0$ , zerfällt bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck in CO und Chlormethylphthalimid  $C_6H_4(CO)_2N.CH_2Cl$ . **Phtalylalanin**  $C_6H_4(CO)_2N.CH(CH_3)CO_2H$ , F.  $162^0$ ; Chlorid, F.  $73^0$ .  $\beta$ -Phtalimidopropionsäure  $C_6H_4(CO)_2N.CH_2.CH_2CO_2H$ , F.  $151^0$ ; Chlorid, F.  $108^0$  (B. 38, 633; 41, 242).

Nitrile der Phtalsäure: o-Cyanbenzoësäure, entsteht bei der Behandlung von Anthranilsäure mit salpetriger Säure und Kupfercyanür. Sie lagert sich beim Erwärmen in das isomere Phtalimid um (B. 18, 1496; 19, 2283; 25, R. 910). o-Cyanbenzoësäureester, F.  $70^0$  (B. 19, 1491). o-Cyanbenzotrithlorid  $CN[2]C_6H_4CCl_3$ , F.  $94^0$ , Kp.  $280^0$ , aus o-Tolunitril (B. 20, 3199). o-Cyanbenzamid, o-Phtalonitramid, entsteht neben anderen Producten beim kurzen Erhitzen von Phtalamid mit Essigsäureanhydrid, sowie durch Umsetzung von o-Cyanbenzalchlorid mit Hydroxylamin (S. 341). Beim Erhitzen über seinen Schmp. ( $173^0$ ) geht es in das isomere Imidophtalimid, beim Kochen mit überschüssigem Essigsäureanhydrid in o-Phtalonitril über (B. 40, 2709). o-Phtalonitril  $C_6H_4[1,2](CN)_2$ , F.  $141^0$ , entsteht ferner aus o-Amidobenzonitril mittelst der Diazoverbindung (B. 29, 630).



Substituirte o-Phthalsäuren werden teils durch directe Substitution der Phthalsäure, teils aus substituirten Naphtalinen und Toluylsäuren durch Oxydation erhalten.

Sämtliche Mono- und Dichlorphthalsäuren sind bekannt.

4-Chlorphthalsäureanhydrid . . .	F. 98°	Kp. 297°	
3-Chlorphthalsäureanhydrid . . .	» 122°	» 313°	
4,5-Dichlorphthalsäureanhydrid . . .	» 186°	» 313°	} (B. 42, 3532).
3,4-Dichlorphthalsäureanhydrid . . .	» 121°	» 329°	
3,6-Dichlorphthalsäureanhydrid . . .	» 191°	» 339°	} (C. 1903 I, 140).
3,5-Dichlorphthalsäureanhydrid . . .	» 89°	. . . .	
3,4,6-Trichlorphthalsäureanhydrid . . .	» 148°	. . . .	(B. 34, 2107).
Tetrachlorphthalsäureanhydrid . . .	» 250°	. . . .	(A. 149, 18).

Die Mono-, Tri- und Tetrachlorphthalsäuren sind durch Oxydation aus den entsprechenden chlorirten o-Toluylsäuren oder Naphtalinen gewonnen. 4,5-, 3,4- und 3,6-Dichlorphthalsäure entstehen nebeneinander durch Einleiten von Chlor in eine Lösung von Phthalsäureanhydrid in rauchender Schwefelsäure, die 3,5-Säure in geringer Menge bei der Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf Dimethyldihydroresorcin (s. d.).

4,5-Dibromphthalsäure, F. 135°, Anhydrid, F. 214°, aus Phthalsäureanhydrid mit Brom in conc. Schwefelsäure, oder durch Oxydation von Dibromnaphtalin mit Salpetersäure, giebt beim Kochen mit Kalilauge 4,5-Dioxyphthalsäure (B. 34, 2741; C. 1907 I, 1119).

3- und 4-Jod-o-phthalsäure, F. 206° und 182° (B. 29, 1575, R. 972). Tetrajod-o-phthalsäure, F. 324—327° (B. 29, 1634).

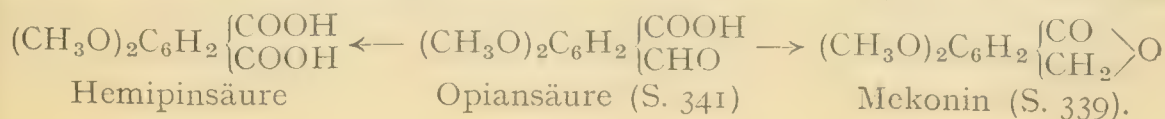
3- und 4-Nitro-o-phthalsäure, F. 219° und 161°, entstehen nebeneinander beim Nitriren der Phthalsäure; Anhydride, F. 164° und 114°, Imide, F. 216° und 202°. 3-Nitrophthalylchlorid, F. 77° (B. 34, 3735, 4351; C. 1902 II, 359; 1903 II, 430). Ueber Bildung von 3-Nitrophthalestersäuren,  $\alpha$ - F. 144°,  $\beta$ - F. 157°, und deren Verhältnis zur V. Meyer'schen Veresterungsregel (S. 271) s. B. 35, 3857. Durch Reduction der Nitrophthalsäuren erhält man 3- und 4-Amidophthalsäure (B. 36, 2494).

Sulfo-o-phthalsäure wird durch Erhitzen von Naphtolen, Naphtylaminen und Naphtalinsulfosäuren mit conc. Schwefelsäure und Quecksilber auf 220° bis 300° erhalten (B. 29, 2806).

**Oxy-o-phthalsäuren.** Die Oxy-o-phthalsäuren sind durch die Schmelzpunkte ihrer Anhydride gekennzeichnet, in die sie beim Erhitzen übergehen.

3-Oxy-o-phthalsäureanhydrid, F. 147° (B. 16, 1965). Dinitro-3-oxy-o-phthalsäure ist die sog. Juglonsäure, die auch aus Juglon, einem Naphtalinderivat, mit Salpetersäure entsteht (B. 19, 168; C. 1907 I, 1120). 4-Oxy-o-phthalsäureanhydrid, F. 165° (A. 233, 232). p-Dioxy-o-phthalonitril, o-Dicyanhydrochinon  $(\text{HO})_2[3,6]\text{C}_6\text{H}_2[1,2](\text{CN})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  entsteht aus Chinon mit nascirender Blausäure (S. 223); es geht beim Erwärmen mit conc. Schwefelsäure in Dioxyphthalimid  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2(\text{CO})_2\text{NH}$  über, das beim Kochen mit Salzsäure unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung p-Dioxybenzoësäure liefert (B. 33, 675; A. 349, 45).

Norhemipinsäure-, 3,4-Dioxyphthalsäureanhydrid, F. 238°, entsteht aus 3,4-Dichlormethoxyphthalsäureanhydrid  $(\text{ClCH}_2\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO})_2\text{O}$ , F. 155°, dem Einwirkungsproduct von  $\text{PCl}_5$  bei 180° auf Hemipinsäure, durch Erwärmen mit Wasser. Hemipinsäureanhydrid, 3,4-Dimethoxyphthalsäureanhydrid, F. 167°, die Säure entsteht neben Opiansäure und Mekonin bei der Oxydation von *Narcotin*, auch neben Mekonin beim Schmelzen von Opiansäure mit Kali:



Ueber Hemipinestersäuren, Hemipinamidosen und Hemipinimide etc. s. B. **29**, R. 96; M. **18**, 589; C. 1903 II, 492.

6-Amidohemipinsäure entsteht durch Kochen mit Barytwasser aus der sog. Azoopiansäure oder 2,3-Dimethoxy-5,6-anthranilcarbonsäure (S. 342).

Normetahemipinsäureanhydrid, 4,5-Dioxyphthalsäureanhydrid, F. 247°. Metahemipinsäureanhydrid, F. 175°. Die Metahemipinsäure oder 4,5-Dimethoxy-o-phthalsäure wurde beim Abbau des *Papaverins* (s. d.) erhalten (B. **24**, R. 902). Methylenmetahemipinaethersäure  $(\text{CH}_2\text{O}_2)\text{C}_6\text{H}_2(\text{COOH})_2$  ist die Hydrastsäure, welche durch Oxydation von *Hydrastinin* entsteht. Durch Oxydation von *Cotarnin* entsteht Cotarnsäure oder Methylenmethyläther-3,4,5-trioxy-o-phthalsäure  $(\text{CH}_2\text{O}_2)(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}(\text{COOH})_2$ .

Isophthalsäure, Benzol-m-dicarbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CO}_2\text{H} \\ \text{[3]CO}_2\text{H} \end{matrix}$  schmilzt über 300° und sublimiert; sie entsteht durch Oxydation von m-Xylol (S. 58) und m-Toluylsäure mit Chromsäuremischung oder Permanganat (B. **36**, 1798); aus m-Phthalylalkoholäthyläther, dem Umwandlungsproduct von m-Xylylenbromid (S. 334) mit alkoholischem Kali, durch weitere Oxydation (B. **21**, 47); aus m-Dicyanbenzol und m-Cyanbenzoesäure (s. u.). Die beiden letzten Bildungsweisen vermitteln Kernsynthesen aus den entsprechenden Amidoverbindungen, dem m-Phenylendiamin und der m-Amidobenzoësäure. Die Isophthalsäure wird auch aus m-sulfo- und m-brombenzoësaurem und aus benzoësaurem Kalium durch Schmelzen mit Natriumformiat erhalten, in den beiden letzteren Fällen neben Terephthalsäure, ferner aus m-Dibrombenzol mit Natriumamalgam und Chlorkohlensäureester. Sie entsteht auch beim Erhitzen von Hydroxymellith- und Hydroprehnitsäure (S. 353).

Sie löst sich in 460 T. kochenden und 7800 T. kalten Wassers. Sie bildet kein Anhydrid, durch Reduction geht sie in Tetrahydroisophthalsäure über. Ihr Baryumsalz  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2)_2\text{Ba} + 6\text{H}_2\text{O}$  (A. **260**, 30) ist in Wasser leicht löslich (Unterschied von Phthalsäure und Terephthalsäure). Dimethylester, F. 64°. Dichlorid, F. 41°, Kp. 276°, Dihydrazid, F. 220°, giebt mit salpetriger Säure: Isophthalazid  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CON}_3)_2$ , F. 56°, das beim Kochen mit Alkohol in m-Phenylurethan  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$  umgewandelt wird (B. **29**, R. 987).

m-Cyanbenzoësäure, F. 217° (B. **20**, 524). m-Dicyanbenzol, F. 158° (B. **17**, 1430).

**Substituirte Isophthalsäuren.** Die 5-Chlor-, 5-Jod-, 5-Amido-isophthalsäure können von der 5-Nitroisophthalsäure ausgehend bereitet werden. Beim Nitriren und Sulfuriiren entstehen aus Isophthalsäure die 5-Nitro- und die 5-Sulfo-isophthalsäure (vgl. Benzoësäure S. 291, 304). Die 4-Brom-, 4-Jod-, 4-Amido- und 4-Sulfoisophthalsäure wurden durch Oxydation entsprechender Toluylsäuren erhalten (B. **14**, 2278; **24**, 3778; **25**, 2795; **28**, 84). 2-Nitro- und 2-Amidoisophthalsäure entstehen aus dem 2-Nitro-m-xylol (B. **39**, 73). 4-Chlorisophthalsäure, F. 294°, 4-Acetamidoisophthalsäure, F. 289°, und 4,6-Diamidoisophthalsäure werden auch aus Chlor-, Acetamido- und Diacetamido-m-xylol durch Oxydation mit Permanganaten erhalten (B. **36**, 1799, 1803; C. 1909 II, 1234). Tetrachlor-, Tetrabrom-, Tetrajodisophthalsäure schmelzen bei 181°, 290°, 310° (B. **29**, 1632). Tetraamidoisophthalsäure  $\text{C}_6(\text{NH}_2)_4(\text{COOH})_2$  ist von der Isopurpursäure ausgehend gewonnen worden, welche wahrscheinlich als das Dinitril einer Dinitrohydroxylaminooxyisophthalsäure zu betrachten ist (vgl. S. 195).





Die Terephtalsäure ist in Wasser, Alkohol und Aether fast unlöslich. Bei der Reduction geht sie in Di-, Tetra- und Hexahydroterephtalsäure über. Sie bildet kein Anhydrid.

Baryumsalz  $C_8H_4O_4Ba + 4H_2O$ , sehr schwer löslich. Methylester, F.  $140^{\circ}$ . Chlorid, F.  $78^{\circ}$ , Kp.  $259^{\circ}$ . Aminsäure, F.  $214^{\circ}$ . Dihydrazid, F. über  $300^{\circ}$ . Diazid  $C_6H_4[1,4](CON_3)_2$ , F.  $110^{\circ}$  (B. **29**, R. 987).

**Terephtaldipersäure**  $C_6H_4[1,4](COOH)_2$ , schwer lösliche, explosive Nadeln, entsteht aus Terephtalylchlorid mit alkal. Wasserstoffsperoxyd und wird aus der alkalischen Lösung durch  $CO_2$  als Mononatriumsalz ausgefällt; ihr Aethylester  $C_6H_4(CO_2OC_2H_5)_2$ , F.  $37^{\circ}$ , aus Terephtalylchlorid mit Baryumaethylperoxyd  $Ba(OOC_2H_5)_2$  (B. **34**, 766).

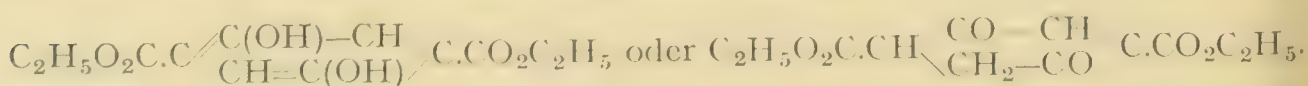
**p-Cyanbenzoësäure**  $CN[4]C_6H_4CO_2H$ , F.  $214^{\circ}$ , aus p-Amidobenzoësäure, oder durch Oxydation von p-Tolunitril mit Kaliumpersulfat. **p-Dicyanbenzol**  $C_6H_4[1,4](CN)_2$ , F.  $215^{\circ}$ .

**Mononitroterephtalsäure**, F.  $259^{\circ}$ , und **Sulfoterephtalsäure** entstehen beim Nitriren und Sulfuriren der Terephtalsäure. 2,3- 2,6- und 2,5-**Dinitroterephtalsäure** sind ebenfalls bekannt (B. **28**, 81). 2,5-**Diamidoterephtalsäure**  $(NH_2)_2[2,5]C_6H_2[1,4](CO_2H)_2$ , unschmelzbar; ihr Diaethylester entsteht durch Oxydation des Diiminosuccinylbernsteinsäureesters mit Brom. Die Säure ist ebenso wie die Anthranilsäure (S. 293), deren Gruppierung sie zweimal enthält, zur Bildung zahlreicher o-Condensationsproducte befähigt (C. 1907 II, 542). **Tetrachlor-, Tetrabrom-, Tetrajodterephtalsäure** s. B. **29**, 1625, 2833.

**Alkylterephtalsäuren.** Bei der Oxydation von Pseudocumol und von Durol entstehen die 4-**Methylterephtalsäure**,  *$\alpha$ -Xylidinsäure*, F.  $282^{\circ}$ , und 2,5-**Dimethylterephtalsäure**,  *$\beta$ -Cumidinsäure* (B. **19**, 2510).

**Oxyterephtalsäuren.** Aus der Nitroterephtalsäure wurde die **Oxyterephtalsäure** erhalten, sie sublimirt ohne zu schmelzen. Von den drei theoretisch möglichen Dioxyterephtalsäuren ist die 2,5-Dioxyterephtalsäure wegen ihres Zusammenhanges mit Succinylbernsteinsäureester hervorzuheben, aus dem ihr Diaethylester durch Entziehung von 2H mittelst Brom oder Phosphorpentachlorid entsteht (B. **22**, 2107). Derselbe Ester bildet sich auch durch Einwirkung von Natriumaethylat auf Dibromacetessigester (A. **219**, 78).

**2,5-Dioxyterephtalsäure**  $(HO)_2C_6H_2(CO_2H)_2 + 2H_2O$  krystallisirt aus Alkohol in gelben Blättchen und wird durch Eisenchlorid tiefblau gefärbt. Beim raschen Destilliren zerfällt sie in  $2CO_2$  und Hydrochinon (S. 214). **2,5-Dioxyterephtalsäurediaethylester**, F.  $133^{\circ}$ , krystallisirt in zwei verschiedenen Formen: bei gewöhnlicher Temperatur in *gelbgrünen Prismen* oder *Tafeln*, bei höherer in *farblosen Blättchen*, in welchen er auch sublimirt. Seinen meisten Reactionen nach verhält sich der Ester wie ein Hydroxyl-derivat: er verbindet sich nicht mit Hydroxylamin oder Phenylhydrazin und bildet durch Einwirkung von Natrium und Alkyljodiden Dialkyläther. Andererseits reagirt er nicht mit Phenylisocyanat (S. 106) (B. **23**, 259) und zeigt einige Analogien mit Succinylbernsteinsäureester; er wird daher auch als Chinon- oder als Diketoverbindung aufgefasst:



Durch Reduction, Kochen mit Zink und Salzsäure in alkoholischer Lösung, wird Dioxyterephtalsäureester wieder in Succinylbernsteinsäureester übergeführt (B. **19**, 432; **22**, 2169). Mit Hydroxylaminchlorhydrat bildet er eine Dihydroxamsäure; zugleich entsteht **Tetrahydrodioxyterephtalsäure** (B. **22**, 1280).



Die beiden physikalischen Modificationen des Dioxyterephthalsäureesters und analoger Verbindungen entsprechen nach Hantzsch zwei desmotropen Zuständen und zwar die gefärbte Modification der Chinonformel, die ungefärbte aber der Hydroxylformel (B. **22**, 1294). Indessen kann die Farbe nicht als sicheres Kriterium zur Unterscheidung der Ketonform von der Hydroxylform dienen, und auch durch chemische Reactionen wird die Annahme der desmotropen Formen nicht erwiesen (Nef, B. **23**, R. 585; Goldschmidt, B. **23**, 260).

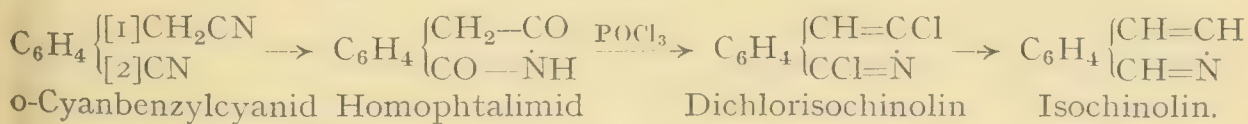
**Succinylobernsteinsäure**, aus deren Ester durch Wasserstoffentziehung der 2,5-Dioxyterephthalsäureester entsteht, wird bei den hydroaromatischen Verbindungen abgehandelt.

**Trioxydicarbonsäuren.** Der **Phloroglucindicarbonester**, dessen Bildung durch Condensation von 3 Mol. Natriummalonester bei den Benzolringbildungen erwähnt wurde (S. 45), wird als Abkömmling des Triketocyclohexans bei den hydroaromatischen Verbindungen besprochen. **Gallo-carbonsäure**, *Trioxy-o-phtalsäure*  $(HO)_3[3,4,5]C_6H(CO_2H)_2$ , F.  $270^{\circ}$  u. Zers., entsteht aus Pyrogallol neben Pyrogallolcarbonsäure beim Erhitzen mit Ammoniumcarbonat auf  $130^{\circ}$  (B. **13**, 1876).

b) **Aromatische Dicarbonsäuren**, die  $1CO_2H$  am Kern und  $1CO_2H$  in der Seitenkette enthalten. Die drei  $\alpha$ -Homophtalsäuren oder Phenylessigcarbonsäuren sind bekannt. Die o-Säure bildet leicht heterocyclische Abkömmlinge.

**Phenylessig-o-carbonsäure**, *o-a-Homophtalsäure*  $CO_2H[2]C_6H_4CH_2CO_2H$ , schmilzt unter Wasserabspaltung bei  $175^{\circ}$ . Sie entsteht beim Schmelzen von Gummigut mit Kalihydrat (B. **19**, 1654), durch Oxydation von *Inden* (s. d.) mit Kaliumpermanganat (B. **32**, 29), sowie durch Reduction der Phtalonsäure mit HJ-Säure (B. **31**, 375) und durch Verseifen ihrer Nitrile. Anhydrid, F.  $141^{\circ}$ , geht beim Erhitzen unter Abspaltung von CO in *Hydrodiphthallactonsäure* über (B. **31**, 376).

**o-Homophtalimid**, F.  $233^{\circ}$ , wird aus dem Ammoniumsalz durch Erhitzen und aus dem Dinitril mit Säuren erhalten, indem sich die in letzterem Falle zunächst entstehende o-Cyanphenylessigsäure in Homophtalimid umlagert, wie die o-Cyanbenzoësäure in Phtalimid (S. 345) (B. **23**, 2478). Bemerkenswert ist die Umwandlung von o-Homophtalimid durch Behandlung mit  $POCl_3$  in *Dichlorisochinolin*, das sich mit Jodwasserstoffsäure zu *Isochinolin* reduciren lässt (B. **27**, 2232, 2492):



Durch Erhitzen mit Zinkstaub wird Homophtalimid unmittelbar in Isochinolin (s. d.) verwandelt. Im Homophtalimid werden bei Einwirkung von Kalilauge und Halogenalkyl beide Wasserstoffatome der  $CH_2$ -Gruppe durch Alkoholradicale ersetzt, was beim Homophtalsäureester ebensowenig, wie beim Phenylessigester der Fall ist (B. **20**, 2500). Aus den Monoalkyl-o-cyanbenzylcyaniden entstehen Monoalkylhomophtalimide, die sich auf dieselbe Weise wie das Homophtalimid in *Alkylisochinoline* umwandeln lassen (B. **20**, 2499).

**w-Cyan-o-toluylsäure**  $CO_2H[2]C_6H_4CH_2CN$ , F.  $116^{\circ}$  u. Z., ihr Kaliumsalz entsteht aus Phtalid (S. 337) mit Cyankalium (A. **233**, 102).

**o-Cyanbenzylcyanid**, *o-β-Homophtalonitril*  $CN[2]C_6H_4CH_2CN$ , F.  $81^{\circ}$ , aus o-Cyanbenzylchlorid (S. 338). Mit Kalilauge und Halogenalkylen lässt sich ein Wasserstoffatom der Methylengruppe durch ein Alkoholradical ersetzen

(s. Homophtalimid). Mit Acetylchlorid geht es in  $\psi$ -Diacetyl-o-cyanbenzylcyanid  $\text{CN}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{CN})\text{:C}(\text{CH}_3)\text{OCOCH}_3$  über, das sich in 3-Methylisochinolin (s. d.) umwandeln lässt (B. 27, 2232).

**Homoisophtalsäure**, F.  $185^\circ$  (B. 36, 3611), und **Homoterephtalsäure**, sublimieren beide. m- und p-Cyanbenzylcyanid, F.  $88^\circ$  und  $100^\circ$  (B. 24, 2416). Von der Homoterephtalsäure sind ausser dem Dinitril die beiden Nitril- und Aminsäuren, die beiden denkbaren Amidnitrile und das Diamid dargestellt worden (B. 22, 3207; 26, R. 89, 602).

o-Hydrozimmtcarbonsäure  $\text{CO}_2\text{H}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $165^\circ$ , entsteht durch Oxydation von Tetrahydro- $\beta$ -naphthylamin mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  und durch Reduction von Dihydroisocumarincarbonsäure (B. 26, 1841), sowie von o-Carbonphenylglycerinsäure- $\delta$ -lacton (B. 25, 888). Sie giebt bei der trockenen Destillation  $\alpha$ -Hydrindon (B. 26, 708).

o-Cyanbenzylessigester, Cyanhydrozimmtester  $\text{CN}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $98^\circ$ , entsteht durch Umwandlung der Einwirkungsproducte von Acetessigester oder Malonsäureester und Natriumaethylat auf Cyanbenzylchlorid (B. 22, 2017; 31, 2885). Mit conc. Salzsäure geht er in  $\alpha$ -Hydrindon (s. d.) über:  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{array}\right\rangle\text{CH}_2$ .

Phenylbutter-o-carbonsäure  $\text{CO}_2\text{H}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $138^\circ$  (B. 18, 3118).

c) **Aromatische Dicarbonsäuren**, deren beide Carboxyle in verschiedenen Seitenketten stehen.

o-, m-, p-Phenylendiessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $150^\circ$ ,  $170^\circ$  und  $244^\circ$ , entstehen aus den Xylylencyaniden (B. 26, R. 941). Die o-Phenylendiessigsäure wurde auch durch Oxydation von Dihydronaphthalin (s. d.) erhalten. Ihr Calciumsalz liefert bei der Destillation  $\beta$ -Hydrindon (s. d.) (B. 26, 1833).

o-Phenylenessigpropionsäure  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{COOH})[2](\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH})$ , F.  $139^\circ$ , entsteht aus  $\beta$ -Oxy- $\alpha$ -naphthoesäure durch Ringspaltung mittelst Na und Amylalkohol, ähnlich wie Pimelinsäure aus Salicylsäure (S. 49 u. 321); durch Destillation ihres Kalksalzes geht sie wieder in  $\beta$ -Ketotetrahydronaphthalin über (B. 28, R. 745).

o-, m-, p-Phenylendipropionsäure  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH})_2$ , F.  $161^\circ$ ,  $146^\circ$  und  $223^\circ$ , entstehen aus den Xylylendimalonsäuren (B. 19, 436; 21, 37); ebenso p-Phenylendiisobuttersäure  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}]_2$ , F.  $169^\circ$ , aus p-Xylylendimethylmalonsäure (B. 34, 2789).

**9. Aldehydicarbonsäuren.** 2-Aldehydoisophtalsäure, F.  $176^\circ$ , entsteht durch Erhitzen von 2,6-Dicarbophenylglyoxylsäure (B. 26, 1767; 30, 695).

5-Aldehydo-4-oxy- und 5-Aldehydo-2-oxyisophtalsäure entstehen aus den entsprechenden Oxyisophtalsäuren mit  $\text{CHCl}_3$  und Alkalilauge (B. 11, 793).

**10. Tricarbonsäuren.** Die drei isomeren Benzoltricarbonsäuren  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_3$  sind bekannt.

**Trimesinsäure**, 1,3,5-Benzoltricarbonsäure, F.  $380^\circ$ , sublimirt schon gegen  $200^\circ$ . Sie entsteht 1. durch Oxydation von Mesitylen mit Permanganat (B. 36, 1799), von Mesitylensäure und Uvitinsäure (S. 349) mit Chromsäuremischung, 2. aus Mellithsäure (S. 354) durch Erhitzen mit Glycerin und aus Hydro- oder aus Isohydromellithsäure mit Schwefelsäure. Synthetisch entsteht sie 3. aus Benzol-1,3,5-trisulfosäure (S. 175) durch Erhitzen mit Cyankalium und Verseifung des Tricyanbenzols. Durch Condensation einiger aliphatischer Substanzen (S. 43) sind die Trimesinsäure und ihre Ester erhalten worden: 1. Trimesinsäure bildet



sich bei der Polymerisation von Propiolsäure, 2. ihr Monomethylester bei der Einwirkung von Kalilauge auf Cumalinsäure (B. **24**, R. 750), 3. ihr Triaethylester aus Formylessigester. Auf intermediärer Bildung des letzteren dürfte 4. auch die Synthese des Trimesinsäureesters aus Ameisenester und Halogenessigestern durch Zink (C. 1898 II, 472) beruhen.

**Trimesinsäuretrimethylester**, F. 143°, **Triaethylester**, F. 133°.

**Trimellithsäure**, 1,2,4-Benzoltricarbonsäure schmilzt bei 216° unter Zerfall in Wasser und **Trimellithanhydridsäure**  $\text{CO}_2\text{H}[4]\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{O}$ , F. 158°. Sie entsteht neben Isophtalsäure beim Erhitzen von Hydropyromellithsäure mit Schwefelsäure, durch Oxydation von Xylidinsäure mit Kaliumpermanganat und aus Amidoterephtalsäure (B. **19**, 1635). Am leichtesten gewinnt man sie neben Isophtalsäure durch Oxydation von Colophonium mit Salpetersäure (A. **172**, 97).

**Hemimellithsäure**, 1,2,3-Benzoltricarbonsäure zersetzt sich gegen 185° in  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{CO}_2$  und Phtalsäureanhydrid. Sie tritt beim Erhitzen von Hydro-mellophansäure auf, sowie bei der Oxydation von Phenylglyoxyldicarbonsäure, die aus Naphtalsäure mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  entsteht. **Triaethylester**, F. 39° (B. **29**, R. 283; **31**, 2084).

**Oxytricarbonsäuren** sind aus Sulfotricarbonsäuren erhalten worden: **Oxytrimesinsäure** (A. **206**, 204). **Oxymethyltrimesinsäureester** und **Dioxytrimesinsäureester** werden durch Condensation von Aethoxyacetessigester und von Aethoxymalonester mit Na-Acetondicarbonsäureester erhalten (B. **32**, 2776). **Oxytrimellithsäure** s. B. **16**, 192.

Der bei den Benzolringbildungen (S. 45) erwähnte, durch Condensation von Natriumacetondicarbonsäureester entstehende **Dioxyphenylessigdicarbonsäureester** wird bei den hydroaromatischen Verbindungen (s. d.) abgehandelt.

**11. Aromatische Tetracarbonsäuren.** Die drei isomeren Benzoltetracarbonsäuren sind bekannt. Durch Reduction gehen sie in Tetrahydrobenzoltetracarbonsäuren (s. d.) über.

**Pyromellithsäure**, 1,2,4,5-Benzoltetracarbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO}_2\text{H})_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  schmilzt wasserfrei bei 264° und zersetzt sich in Wasser und ihr Dianhydrid, welches beim Destilliren von Mellithsäure oder besser des Natriumsalzes mit Schwefelsäure entsteht. Die Säure bildet sich ferner bei der Oxydation von Durol und Durylsäure mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ . Dianhydrid  $\text{O}(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO})_2\text{O}$ , Tetraaethylester, F. 53°. **Dinitro-** und **Diamidopyromellithsäuretetraaethylester**, F. 130° und 134°. Der Diamidoaether wird durch Salpetersäure oxydirt zu

**Chinontetracarbonsäureester**  $(\text{O})_2\text{C}_6(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_4$ , F. 149°, chinongelbe Nadeln. Er ist geruchlos, sublimirt leicht und wird durch Zinkstaub und Eisessig zu

**Hydrochinontetracarbonsäureester**  $(\text{HO})_2\text{C}_6(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_4$ , F. 127°, reducirt, hellgelbe Nadeln; letzterer entsteht auch aus Natriumacetondicarbonsäureester mit Jod (B. **30**, 2570) und kann zu p-Diketohexamethylentetracarbonsäureester (s. d.) reducirt werden (A. **237**, 25).

**Prehnitsäure**, 1,2,3,4-Benzoltetracarbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO}_2\text{H})_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  schmilzt wasserfrei bei 237° unter Anhydridbildung. Sie entsteht beim Erhitzen von Hydro- und Isohydromellithsäure mit Schwefelsäure neben Mellophansäure und Trimesinsäure, ferner durch Oxydation von Prehnilol (S. 59) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. **21**, 907). Die Salze der Säure bilden dem Mineral *Prehnil* ähnliche Krystalle.

**Mellophansäure**, 1,2,3,5-Benzoltetracarbonsäure schmilzt bei 238° unter Anhydridbildung. Sie entsteht durch Oxydation von Isodurolo (S. 59) mit  $MnO_4K$ .

**12. Aromatische Pentacarbonsäure: Benzolpentacarbonsäure**  $C_6H(CO_2H)_5 + 6H_2O$  zersetzt sich beim Schmelzen. Sie entsteht durch Oxydation von Pentamethylbenzol (S. 56) mit  $MnO_4K$  (B. 17, 376), sowie aus Holzkohle mit conc. Schwefelsäure (C. 1901 II, 108).

**13. Aromatische Hexacarbonsäure: Mellithsäure, Honigsteinsäure**  $C_6(CO_2H)_6$  schmilzt beim Erhitzen unter Zersetzung in Wasser, Kohlendioxyd und Pyromellithsäureanhydrid. Ihr Aluminiumsalz bildet den Honigstein, ein in Braunkohlenlagern vorkommendes, honig- bis wachsgelb gefärbtes Mineral, das in quadratischen Pyramiden krystallisiert (B. 10, 566). Auf die merkwürdige Bildung der Mellithsäure durch Oxydation von Holzkohle oder Graphit mit rauchender Salpetersäure (C. 1899 I, 42; 1909 II, 1510) und mit alkalischer Kaliumpermanganatlösung wurde früher schon hingewiesen (S. 44). Sie entsteht auch, wenn Kohle bei der Electrolyse als positive Electrode angewandt wird (B. 16, 1209), sowie durch Oxydation von Hexamethylbenzol mit  $MnO_4K$ . Da man das Hexamethylbenzol synthetisch darstellen kann, so ist durch diese letzte Bildungsweise die Synthese der Mellithsäure bewirkt.

Die Mellithsäure krystallisiert in seideglänzenden feinen Nadeln und ist in Wasser und Alkohol leicht löslich. Sie ist sehr beständig und wird durch Säuren oder durch Chlor und Brom selbst beim Kochen nicht zersetzt. Mit Kalk destilliert bildet sie Benzol.

Geschichte. Die Mellithsäure wurde 1799 von Klaproth bei längerem Kochen von Honigstein mit Wasser aufgefunden und Honigsteinsäure genannt. Erst Baeyer bewies 1870, dass die Mellithsäure nichts anderes als Benzolhexacarbonsäure ist, indem er sie mit Kalk erhitzte, wodurch Benzol entsteht, und sie zu Hexahydromellithsäure reducirte (A. Suppl. 7, 1).

Salze und Ester. Das Baryumsalz  $C_6(CO_2)_6Ba_3 + 3H_2O$  ist in Wasser unlöslich. Methyl- und Aethylester schmelzen bei 187° und 73°.

Chlorid  $C_6(COCl)_6$ , F. 190°. Mellimid, Paramid  $C_6[(CO)_2NH]_3$ , entsteht durch trockene Destillation des Ammoniumsalzes. Es ist ein in Wasser und Alkohol unlösliches, weisses, amorphes Pulver, das sich, mit Wasser auf 200° erhitzt, in das Triammoniumsalz der Mellithsäure verwandelt. Durch Alkalien geht das Paramid in

Euchronsäure  $C_6[(CO)_2NH]_2(CO_2H)_2$ , farblose Prismen, über. Mit Wasser auf 200° erhitzt, wird die Euchronsäure zu Mellithsäure verseift. Nascirender Wasserstoff verwandelt sie in einen dunkelblauen Körper, das Euchron, aus dem an der Luft wieder farblose Euchronsäure entsteht. In Alkalien löst sie sich mit dunkelroter Farbe.

### 3. Aromatische Polyalkohole, bei denen an derselben Seitenkette mehr als ein Hydroxyl steht, und ihre Oxydationsproducte.

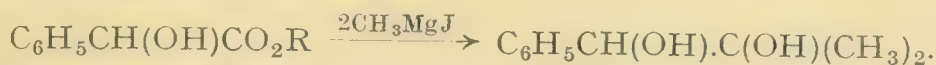
Von den aromatischen Polyalkoholen, welche die Hydroxylgruppen an verschiedenen Kohlenstoffatomen derselben Seitenkette gebunden enthalten, sind nur die Glycole und ihre Oxydationsproducte einigermaßen vollständig untersucht. Eine weiter ins Einzelne gehende Gliederung



der mehrsaurigen Alkohole und ihrer Oxydationsproducte ist daher noch nicht nötig, sondern die hierher gehörigen Verbindungen werden zweckmässig den Glycolen und deren Oxydationsproducten angeschlossen.

### 1. Phenylglycole und Phenylglycerin.

**Phenylglycole** entstehen 1. aus den Dibromiden oder Bromhydrinen der Olefinbenzole mit Kaliumcarbonat oder Barytwasser; 2. durch gelinde Oxydation der Olefinbenzole mit Kaliumpermanganat; 3. kernsynthetisch durch Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf aromatische Oxysäureester und Oxyketone z. B.:



Beim Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure liefern die 1,2-Phenylglycole unter Abspaltung von Wasser Aldehyde oder Ketone, und zwar gehen die primär-secundären und primär-tertiären Glycole ohne Umlagerung in Aldehyde, die disecundären und secundär-tertiären entweder ohne Umlagerung in Ketone, oder aber unter Wanderung der Phenylgruppe in Aldehyde über (Tiffeneau, C. 1907 I, 1577; vgl. S. 247 und 258).

**Styrolenalkohol**, *Phenylglycol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2(\text{OH})$ , F.  $67^\circ$ , Kp.  $273^\circ$ , aus Styroidibromid und Potaschelösung, geht mit Salpetersäure oxydirt in *Benzoylcarbinol* und *Benzoylameisensäure* (A. 216, 293), beim Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure in Phenylacetaldehyd über. Durch Einwirkung von 65-pectiger Schwefelsäure werden zwei Molecüle zu  $\beta$ -Phenylnaphtalin (s. d.) condensirt. Methylenäther, Kp.  $218^\circ$ , aus Phenylglycol und Formaldehyd (B. 32, 568).

**sym-Phenylmethylglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_3$ ,  $\alpha$ -Modification, F.  $57^\circ$ ,  $\beta$ -Modification, F.  $93^\circ$ . Dieses Glycol tritt wie das Hydrobenzoïn (s. d.) in zwei Modificationen auf, die aus dem entsprechenden Dibromid (aus *n*-Propylbenzol) entstehen. Beide Modificationen liefern beim Kochen mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$  Phenylaceton, bei der Oxydation mit Salpetersäure Phenylmethylglyoxal (B. 43, 849).

**as-Phenylmethylglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{COH}.\text{CH}_2\text{OH}$ , F.  $41^\circ$ , Kp.<sub>26</sub>  $161^\circ$ , nach Bildungsweise 1. und 3.; liefert beim Erwärmen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  Hydratropaaldehyd (C. 1907 I, 1578).

**1-Phenyl-2,3-propylenglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2(\text{OH})$ , Kp.<sub>12</sub>  $163^\circ$  und **1-Phenyl-3,4-butylenglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2(\text{OH})$ , Kp.<sub>14</sub>  $178^\circ$ , entstehen durch Einwirkung von Phenyl- bez. Benzylmagnesiumbromid auf Glycerin- $\alpha$ -monochlorhydrin (C. 1905 II, 1752; 1907 I, 1033).

**sym-Dimethyl- und Diaethylphenylglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH}).\text{C}(\text{OH})\text{R}_2$ , F.  $63^\circ$  und  $78^\circ$ , nach Bildungsweise 3. Beim Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure gehen sie unter »Phenylwanderung« in Dimethyl- bez. Diaethylphenylacetaldehyd über (C. 1909 I, 1335).

**Phenylbutylenglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2(\text{OH})$ , F.  $75^\circ$ , aus Benzoylpropionaldehyd (S. 361) und aus Benzoylpropylalkohol durch Reduction.

**Phenylisopropylaethylenglycol**  $\text{C}_6\text{H}_5[\text{CH}(\text{OH})]_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , F.  $81^\circ$ , Kp.  $286^\circ$ , aus Benzaldehyd und Isobutylaldehyd durch Reduction.

**Methylen-m,p-dioxybenzylglycol**  $[\text{CH}_2\text{O}_2][3,4]\text{C}_6\text{H}_3.\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2(\text{OH})$ , F.  $82^\circ$ , und **Methylen-m,p-dioxyphenylaethylenmethylglycol**  $(\text{CH}_2\text{O}_2)[3,4]\text{C}_6\text{H}_3.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_3$ , F.  $101^\circ$ , entstehen aus *Safrol* (S. 396) und aus *Isosafrol* (S. 396) durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. 24, 3488). Ebenso entstehen aus *Anethol* (S. 394), *Eugenol* und *Isoeugenol* (S. 396) die entsprechenden Glycole, F.  $116^\circ$ ,  $68^\circ$  und  $88^\circ$ .

**Stycerin**  $C_6H_5CH(OH).CH(OH).CH_2(OH)$ , Kp.<sub>38</sub> 244<sup>0</sup>, gummiartige Masse, aus *Styronbromid*  $C_6H_5CHBr.CHBr.CH_2OH$  und aus Zimmtalkohol mit  $MnO_4K$  (B. 24, 3491).

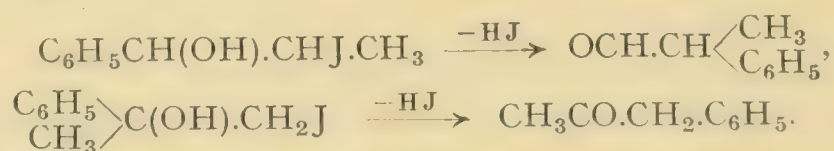
**Phenylalkylenoxyde** entstehen aus den Halogenhydrinen der Phenylglycole durch Behandlung mit Alkali. Beim Erhitzen für sich, oder durch Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure werden sie in Aldehyde oder Ketone umgelagert (C. 1905 II, 1628).

**Styroloxyd**, *Phenylaethylenoxyd*  $C_6H_5\overline{CH.O.CH_2}$ , Kp. 191<sup>0</sup>, aus Phenylglycoljodhydrin und Aetzkali; liefert mit verdünnten Säuren Phenylacetaldehyd und Diphenyldiaethylenoxyd (C. 1908 I, 1776).

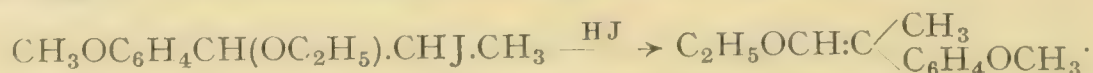
**as-Phenylmethylaethylenoxyd**  $C_6H_5(CH_3)\overline{C.O.CH_2}$ , Kp.<sub>17</sub> 85—88<sup>0</sup>, geht mit verdünnten Säuren oder beim Erhitzen für sich in Hydratropaaldehyd über (B. 38, 1969).

**sym. Phenylmethylaethylenoxyd**  $C_6H_5\overline{CH.O.CH.CH_3}$ , Kp.<sub>15</sub> 93<sup>0</sup>. **γ-Phenylpropylenoxyd**  $C_6H_5CH_2\overline{CH.O.CH_2}$ , Kp.<sub>15</sub> 94—98<sup>0</sup> (C. 1905 II, 237).

**Haloïdester der Phenylglycole.** a) Halogenhydrine. Von besonderem Interesse ist das Verhalten der Halogenhydrine der Phenylglycole gegen Silbernitrat bez. Quecksilberoxyd. Während sie, wie oben erwähnt, durch Aetzkalkalien unter Halogenwasserstoffentziehung in die entsprechenden Alkylenoxyde umgewandelt werden, entstehen bei der Einwirkung von Silbernitrat oder Quecksilberoxyd, ebenfalls unter Abspaltung von Halogenwasserstoff, unter Wanderung der Phenylgruppe Aldehyde bez. Ketone (Tiffeneau, C. 1907 I, 1577):



Dass bei diesen Umlagerungen die Abspaltung von HJ wahrscheinlich am gleichen Kohlenstoffatom erfolgt, ergibt sich daraus, dass die Jodhydrinaether bei der Behandlung mit Quecksilberoxyd ebenfalls unter Phenylwanderung in Phenylvinylaether übergehen (C. 1908 I, 828):



**α-Phenylaethylen-β-jodhydrin**  $C_6H_5CH(OH).CH_2J$ , Kp.<sub>18</sub> 148—152<sup>0</sup> unter Zerfall in HJ und Acetophenon; entsteht aus Styrol (s. d.) mit Jod und gelbem HgO in wässrig-ätherischer Lösung. Das isomere **α-Phenylaethylen-α-jodhydrin**  $C_6H_5CHJ.CH_2(OH)$ , F. 79<sup>0</sup>, erhält man durch Anlagerung von HJ an Styroloxyd (C. 1908 I, 42, 1777).

**β-Phenylpropylenglycol-α-chlorhydrin**  $C_6H_5(CH_3)C(OH).CH_2Cl$ , Kp.<sub>17</sub> 124<sup>0</sup>, entsteht durch Einwirkung von  $C_6H_5MgBr$  auf Chloraceton und von  $CH_3MgJ$  auf ω-Chloracetophenon, oder durch Anlagerung von unterchloriger Säure an Isopropenylbenzol. **Bromhydrin**, Kp.<sub>19</sub> 141<sup>0</sup>. **Jodhydrin**, Kp.<sub>12</sub> 145<sup>0</sup> (C. 1907 I, 1200).

**Benzylglycolchlorhydrin**  $C_6H_5CH_2CH(OH).CH_2Cl$ , Kp.<sub>27</sub> 153<sup>0</sup>, durch Einwirkung von  $C_6H_5MgBr$  auf Epichlorhydrin (C. 1908 I, 830).

b) Dihaloïde. Sie entstehen durch Anlagerung von Halogenen an Olefinbenzole. In den Dibromiden der Olefinphenole und deren Aethern ist ähnlich wie bei den Oxyphenylhaloïden (Pseudophenolhaloïden S. 308) das in α-Stellung zur Phenylgruppe befindliche Bromatom auffallend leicht beweglich und kann durch Behandlung mit wässrigem Aceton, Natriumalko-



holat, Kaliumacetat, Anilin etc. leicht durch die Gruppen OH, OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, OCOCH<sub>3</sub>, NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> ersetzt werden (vgl. auch S. 394). Eigenartig verläuft die Einwirkung conc. Salpetersäure auf diese Dibromide, wobei unter Bildung von  $\alpha$ -Ketonen das  $\alpha$ -Bromatom an den Kern wandert. Anetholdibromid (s. u.) liefert z. B. (CH<sub>3</sub>O)BrC<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CO.CHBr.CH<sub>3</sub> (B. 38, 3458).

**Styroidchlorid**,  $\alpha,\beta$ -Dichloroethylbenzol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CHClCH<sub>2</sub>Cl, flüssig. **Styrolbromid**, F. 60°. **Anetholdibromid** CH<sub>3</sub>OC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CHBr.CHBrCH<sub>3</sub>, F. 65°. **Isosafroldibromid** CH<sub>2</sub>(O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CHBr.CHBrCH<sub>3</sub>, flüssig (B. 28, 2719).

**Phenyloxalkylamine.** Diese Verbindungen haben eine hervorragende Bedeutung erlangt, seitdem man erkannt hat, dass das physiologisch ausserordentlich wichtige Adrenalin zu dieser Körperklasse gehört. Man erhält diese Substanzen 1. aus Phenyglycolhalogenhydrinen durch Umsetzung mit Aminen; 2. durch Reduction der aromatischen Amidoketone und 3. der Oxysäurenitrile.

**Phenyloxaethylamin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH(OH).CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, Chlorhydrat, F. 177°, Pikrat, F. 154°, durch Reduction von Mandelsäurenitril mit Natriumamalgam (C. 1908 I, 430).

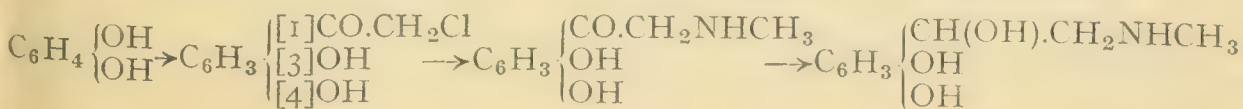
1-Methylamido-2-phenyl-2-propanol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>(CH<sub>3</sub>)C(OH).CH<sub>2</sub>NHCH<sub>3</sub>, Kp.<sub>33</sub> 137°, und 1-Methylamido-3-phenyl-2-propanol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>.CH(OH).CH<sub>2</sub>NHCH<sub>3</sub>, Kp.<sub>22</sub> 148°, entstehen nach Bildungsweise 1. (C. 1905 I, 232).

**Ephedrin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH(OH).CH(NHCH<sub>3</sub>).CH<sub>3</sub> (?), F. 39°, Chlorhydrat, F. 210°, wurde neben dem stereoisomeren (?) **Pseudoephedrin**, F. 117°, Chlorhydrat, F. 176°, aus der Pflanze *Ephedra vulgaris* isolirt (B. 22, 1823). Durch Erhitzen mit Salzsäure oder Essigsäureanhydrid können sie ineinander umgewandelt werden (C. 1910 II, 1480), Beide Chlorhydrate zerfallen beim trockenen Erhitzen in salzsaures Methylamin und Propiophenon (C. 1909 I, 1705).

3,4-Dioxyphenyloxaethylamin (OH)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[1]CH(OH).CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, weisses Krystallmehl, F. 191° u. Z., entsteht durch Reduction von Amidoacetobrenzcatechin oder von Protocatechualdehydcyanhydrin mit Natriumamalgam (C. 1908 I, 430).

**Adrenalin**, *Suprarenin* (HO)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[1]CH(OH).CH<sub>2</sub>NHCH<sub>3</sub>, F. ca. 216° u. Z., wurde 1901 von J. Takamine (C. 1901 II, 1354) aus dem Nebennierenextract isolirt, daher der Name von »renes« die Nieren. Es ist physiologisch und pharmaceutisch von hervorragender Wichtigkeit, da es selbst in sehr geringen Mengen eine hochgradige Steigerung des Blutdrucks, verbunden mit einer Contraction der peripheren Gefässe, hervorruft.

Das Adrenalin ist optisch activ,  $[\alpha]_D^{20} = \text{ca. } -53,5^\circ$ , schwer löslich in Wasser und den organischen Lösungsmitteln, leicht löslich in Säuren und Alkalien. Beim Erwärmen mit Natronlauge zerfällt es unter Abspaltung von Methylamin; durch Methyliren und nachfolgende Oxydation entsteht Veratrumsäure (S. 328). Hieraus folgt seine Constitution, die durch die Synthese bestätigt wird. Dieselbe geht aus von dem, aus Brenzcatechin und Chloracetylchlorid erhältlichen Chloracetobrenzcatechin (S. 360), das durch Umsetzung mit Methylamin und Reduction mit Aluminiumamalgam inactives Adrenalin liefert (F. Stolz, B. 37, 4149; C. 1905 I, 315):



Das so gewonnene rac. Adrenalin kann mittelst seiner weinsauren Salze in die optisch activen Componenten zerlegt werden, von denen die linksdrehende Form mit dem natürlich vorkommenden in allen Eigenschaften identisch ist (Z. physiol. Ch. **58**, 189). Es ist bemerkenswert, dass die physiologischen Wirkungen des l-Adrenalins etwa 15 mal so stark sind, wie die der rechtsdrehenden Form (Z. physiol. Ch. **58**, 185).

Eine Reihe von Abkömmlingen des Adrenalins sind auf synthetischem Wege gewonnen worden und zeigen zum Teil ähnliche physiologische Wirkungen. **Adrenalindimethylaether**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ , F.  $104^\circ$ , und **Adrenalinmethylenaether**  $\text{CH}_2(\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ , F.  $96^\circ$ , aus den Bromhydrinen der entsprechenden Olefinphenolaether durch Umsetzung mit Methylamin (C. 1910 I, 2115).

**2. Phenylalkoholaldehyde.** Wie sich zwei Molecüle Acetaldehyd miteinander zu Aldol condensiren lassen, so verbinden sich die Nitrobenzaldehyde mit Acetaldehyd unter dem Einfluss sehr verdünnter Natronlauge (2 pct.) zu den entsprechenden Aldolen, den **Nitrophenylmilchsäurealdehyden**  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}_2\text{CHO}$ , die sich mit noch einem Molecül Acetaldehyd additionell verbinden. Mit wasserentziehenden Mitteln, wie Essigsäureanhydrid, behandelt, gehen sie in die entsprechenden Nitrozimmtaldehyde über (B. **18**, 719).

**o-Oxymandelsäurealdehyd, o-Oxyphenylglycolylaldehyd**  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{CHO}$ , F.  $64^\circ$ , ist aus Cumarondichlorid (s. d.) durch Spaltung mit Natriumacetat erhalten worden (A. **313**, 96).

**Phenylglycerinaldehyd**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CHO}$ ; sein Dimethylacetal, F.  $80^\circ$ , entsteht durch Oxydation von Zimmtaldehydacetal mit Permanganat; Phenylhydrazon, F.  $170^\circ$  (B. **31**, 1995).

**Phenyltetrose**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CHO}$ , farbloser Syrup, entsteht durch Reduction des Phenyltrioxybuttersäurelactons (s. d.). Phenylhydrazon, F.  $154^\circ$ .

### 3. Phenylketole.

**Acetophenonalkohol, Benzoylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$ , F.  $73^\circ$  (wasserhaltig) und F.  $83^\circ$  (wasserfrei, aus Aether), entsteht durch Oxydation von Phenylglycol und aus seinem Chlorid, dem  $\omega$ -Chloracetophenon, durch Umwandlung in das Acetat und Verseifen desselben mit Soda (B. **16**, 1290; **39**, 2294); ferner aus  $\omega$ -Diazoacetophenon (s. u.) durch Behandlung mit verdünnter Schwefelsäure, sowie durch Einwirkung von Benzol und Aluminiumchlorid auf Acetylglycolsäurechlorid (A. **368**, 89).

Beim Destilliren zerfällt es unter Bildung von Bittermandelöl. Als Keton bildet das Benzoylcarbinol mit primären Alkalisulfiten krystallinische Verbindungen, mit Hydroxylamin ein Oxim, F.  $70^\circ$ , mit Phenylhydrazin ein Phenylhydrazon, F.  $112^\circ$ , und weiterhin das Osazon des Phenylglyoxals (S. 361). Aehnlich dem Acetylcarbinol reducirt es schon in der Kälte ammoniakalische Silberlösung, unter Bildung von Benzaldehyd und Benzoësäure, und alkalische Kupferlösung, wobei es zu Mandelsäure (S. 363) oxydirt wird (B. **14**, 2100). Durch Oxydation mit Salpetersäure entsteht Phenylglyoxylsäure (S. 373). Mit CNH bildet es ein Cyanhydrin, das Nitril der  $\alpha$ -Phenylglycerinsäure oder Atroglycerinsäure (S. 370).

**Bismethylbenzoylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCH}_3)\text{—O—CH}_2$   
 $\text{CH}_2\text{—O—C}(\text{OCH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$  (?), F.  $192^\circ$ ,  
 aus Benzoylcarbinol mit Methylalkohol und Salzsäure (B. **28**, 1161).



**Benzoylcarbinolacetat**  $C_6H_5CO.CH_2OCOCH_3$ , F.  $49^{\circ}$ , Kp.  $270^{\circ}$ . **Benzoat**, F.  $117^{\circ}$ . **Phenylaether**, F.  $72^{\circ}$ .

$\omega$ -**Chloracetophenon**, *Phenacylchlorid*, *Benzoylcarbinolchlorid*  $C_6H_5COCH_2Cl$ , F.  $59^{\circ}$ , Kp.  $245^{\circ}$ , entsteht durch Chloriren von siedendem Acetophenon (B. **10**, 1830) und aus Benzol, Chloracetylchlorid und Aluminiumchlorid.

$\omega$ -**Bromacetophenon**, *Phenacylbromid*  $C_6H_5CO.CH_2Br$ , F.  $50^{\circ}$ , seine Dämpfe greifen die Schleimhäute stark an. Es entsteht aus Acetophenon und Brom und aus Dibromatrolactinsäure beim Erhitzen mit Wasser (B. **14**, 1238). Es verbindet sich mit Methyläthylsulfid zu Phenacylmethyläthylsulfiniumbromid  $C_6H_5COCH_2S(CH_3)(C_2H_5)Br$ , das sich mittelst Bromcamphersulfosäure in optisch active Componenten spalten lässt: *asymmetrisches Schwefelatom* (C. 1900 II, 960). Mit überschüssigem alkoholischem Ammoniak geht Phenacylbromid in *Diphenyldihydropyrazin* (s. u.) über. Mit Carbonsäureamiden und Carbonsäurethiamiden liefern die  $\omega$ -Halogenacetophenone *Oxazol-* und *Thiazolderivate* (s. d.). In o-Stellung hydroxylierte  $\omega$ -Halogenacetophenone wie **Gallochloracetophenon**  $C_6H_2(OH)_3COCH_2Cl$ ,  $\omega$ -**Bromresacetophenon** gehen leicht unter Halogenwasserstoffabspaltung in *Cumaronderivate* über (B. **30**, 299).

$\omega$ -**Jodacetophenon**, *Phenacyljodid*  $C_6H_5COCH_2J$ , F.  $30^{\circ}$ , aus  $\omega$ -Chlor- oder Bromacetophenon mit Jodkalium (C. 1899 I, 559; B. **32**, 532). Es bildet mit Silbernitrit:

$\omega$ -**Nitroacetophenon**  $C_6H_5COCH_2NO_2$ , F.  $108^{\circ}$ ; dieses wird ferner aus seinem Dimethylacetal  $C_6H_5C(OCH_3)_2.CH_2.NO_2$ , F.  $56^{\circ}$ , erhalten, das aus Phenylbromnitroäthylen  $C_6H_5CH:CBNO_2$  mit methylalkoholischem Kali entsteht, sowie endlich durch Spaltung seines Oxims  $C_6H_5C(NO_2).CH_2.NO_2$ , F.  $96^{\circ}$ , welches aus Styrolpseudonitrosit (S. 389) durch Kochen mit Alkohol gewonnen wird (B. **36**, 2558); es löst sich in Kali zu dem Salz  $C_6H_5COCH:NOOK$ , durch Zinnchlorür wird es reducirt zu:

$\omega$ -**Amidoacetophenon**  $C_6H_5.CO.CH_2NH_2$ ; dieses ist in freiem Zustand unbekannt, sein Chlorhydrat  $C_6H_5CO.CH_2NH_2HCl$ , F.  $183^{\circ}$ , erhält man durch Reduction des Isonitroacetophenons (s. u.) mit Zinn und Salzsäure (B. **28**, 254), oder durch Spaltung des *Phtaliminoacetophenons*  $C_6H_4(CO)_2NHCH_2COC_6H_5$ , das durch Umsetzung von  $\omega$ -Bromacetophenon mit Phtalimidkalium, oder aus Phtalylglycylchlorid, Benzol und  $Al_2Cl_6$  entsteht, mit conc. HCl. Das freie  $\omega$ -Amidoacetophenon ist ebenso, wie die  $\alpha$ -Amidoketone der aliphatischen Reihe unbeständig. Aus seinem Chlorhydrat mit Natronlauge oder Ammoniak in Freiheit gesetzt, geht es sofort unter Abspaltung von Wasser in *Diphenyldihydropyrazin*  $C_6H_5C \begin{matrix} \diagup N-CH_2 \\ \diagdown CH_2-N \end{matrix} CC_6H_5$  (s. d.) über, das demgemäss, neben geringen Mengen **Diphenacylamin**  $(C_6H_5COCH_2)_2NH$ , F.  $75^{\circ}$ , auch durch Einwirkung von Ammoniak auf  $\omega$ -Bromacetophenon erhalten wird (s. o.), und aus dem durch Erwärmen mit Salzsäure das Chlorhydrat des  $\omega$ -Amidoacetophenons zurückgebildet wird. Mit überschüssiger Natronlauge liefert das  $\omega$ -Amidoacetophenon eine sauerstoffhaltige Base  $C_{16}H_{16}N_2O$ , F.  $131^{\circ}$ , die unter Wasserverlust leicht in eine dem Diphenyldihydropyrazin isomere Base, wahrscheinlich *3,5-Diphenyl-4-amidopyrrol*  $NH \begin{matrix} \diagup CH=C.NH_2 \\ \diagdown C(C_6H_5):C.C_6H_5 \end{matrix}$ , übergeht (B. **41**, 1127). Mit Natriumnitrit liefert das salzsaure  $\omega$ -Amidoacetophenon  $\omega$ -**Diazoacetophenon**, *Benzoyldiazomethan*  $C_6H_5COCH \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{matrix}$ , F.  $50^{\circ}$ , welches auch aus Benzoylacetondiazoanhydrid (S. 363) durch Spaltung mit Ammoniak entsteht. Diazoacetophenon wird beim Kochen mit verd.

Schwefelsäure in  $N_2$  und Benzoylcarbinol (s. o.) zersetzt, mit Jod liefert es  $\omega$ -Dijodacetophenon  $C_6H_5COCHJ_2$ , mit CNK verbindet es sich zu einem Kaliumsalz des Phenacylazocyanids  $C_6H_5COCH_2N:N:NCN$ , farblose Kristalle, F.  $72^\circ$  u. Z., das mit Schwefelsäure Phenacylazocarbonamid  $C_6H_5COCH_2N:NCONH_2$ , F.  $217^\circ$  u. Z., giebt (A. **325**, 141).

$\omega$ -Methylamido- und Dimethylamidoacetophenon sowie  $\omega$ -Trimethylamidoacetophenonbromid  $C_6H_5COCH_2N(CH_3)_3Br$  entstehen aus Phenacylbromid mit Mono-, Di- und Trimethylamin (C. 1899 I, 1284).  $\omega$ -Acetophenonanilid, *Phenacylanilid*  $C_6H_5CO.CH_2NHC_6H_5$ , F.  $93^\circ$ , entsteht aus  $\omega$ -Bromacetophenon und Anilin (B. **15**, 2467) und lässt sich zu  $\alpha$ -Phenylindol (s. d.) condensiren (B. **21**, 1071, 2196, 2595).

p-Amidobenzoylcarbinol  $NH_2[4]C_6H_4COCH_2OH$ , F.  $165^\circ$ , erhält man durch Umformung des synthetisch aus Acetanilid und Chloracetylchlorid mittelst  $AlCl_3$  darstellbaren p-Acetamidophenacychlorids  $CH_3CONHC_6H_4COCH_2Cl$ , F.  $212^\circ$  (B. **33**, 2644).

$\alpha$ -Amidopropiophenon  $C_6H_5CO.CH(NH_2)CH_3$ , Chlorhydrat, F.  $183^\circ$ , durch Reduction von Isonitrosopropiophenon, oder aus Phtalylalanylchlorid (S. 346), Benzol und  $AlCl_3$ . Die freie Base geht ebenso wie das  $\omega$ -Amidoacetophenon unter Abspaltung von Wasser spontan in 2,5-Dimethyl-3,6-diphenyldihydropyrazin  $C_6H_5C \begin{array}{c} N-CH(CH_3) \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH(CH_3)-N \end{array} CC_6H_5$  über, aus dem mit Salzsäure neben wenig des ursprünglichen Amidoketons das isomere  $\alpha$ -Amido- $\alpha$ -phenylaceton  $C_6H_5CH(NH_2)COCH_3$  entsteht, das auch durch Reduction des Isonitrosophenylacetons erhalten werden kann (B. **41**, 1146).

Phenylacetylcarbinol  $C_6H_5CH(OH)COCH_3$ , Kp.<sub>40</sub>  $135^\circ$ , wird aus  $\alpha$ -Brombenzylmethylketon  $C_6H_5CHBrCOCH_3$  über das Acetat erhalten (C. 1904 I, 24).

$\alpha$ -Benzylamidoaceton  $C_6H_5CH_2CH(NH_2)COCH_3$ , Chlorhydrat, F.  $127^\circ$ , durch Reduction von Isonitrosobenzylaceton (B. **40**, 4666).

Den Nitrophenylmilchsäurealdehyden (S. 358) entsprechen o- und p-Nitrophenylmilchsäureketon, F.  $69^\circ$  und  $58^\circ$ , die Condensationsproducte von o- und p-Nitrobenzaldehyd und Aceton in Gegenwart sehr verdünnter Natronlauge. Durch Kochen mit Wasser oder durch überschüssige Natronlauge wird das o-Nitroketon unter Abspaltung von Essigsäure und Wasser in Indigo (s. d.) verwandelt (B. **16**, 1968). Siehe auch Nitrobenzylidenacetone.

$\omega$ -Chloracetobrenzcatechin  $(OH)_2[3,4]C_6H_3COCH_2Cl$ , F.  $173^\circ$ , aus Brenzcatechin und Chloracetylchlorid (vgl. S. 317), liefert mit Methylamin  $\omega$ -Methylamidoacetobrenzcatechin  $(OH)_2C_6H_3COCH_2NHCH_3$ , Chlorhydrat, F.  $240^\circ$  u. Z. (B. **37**, 4152).

Benzoylbutylcarbinol  $C_6H_5CO.[CH_2]_3.CH_2OH$ , F.  $40^\circ$  (B. **23**, R. 500).

$\beta$ -Amidopropiophenon  $C_6H_5COCH_2.CH_2NH_2$ , sein Chlorhydrat, F.  $128^\circ$ , entsteht aus  $\beta$ -Phtalylalanylchlorid, Benzol und  $AlCl_3$ . Durch Natronlauge wird die freie Base als Oel abgeschieden (B. **41**, 244).

$\gamma$ -Amidobutyrophenon  $C_6H_5CO.CH_2.CH_2.CH_2NH_2$  ist nicht beständig; es geht bei seiner Entstehung spontan unter Wasserabspaltung in 2-Phenylpyrrolin  $C_6H_5C \begin{array}{c} NH-CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH-CH_2 \end{array}$  über (B. **41**, 513). In analoger Weise anhydriert sich das

$\delta$ -Amidovalerophenon  $C_6H_5COCH_2.CH_2.CH_2.CH_2NH_2$ , aus Phtalimidovaleriansäure, leicht zum 2-Phenyltetrahydropyridin. Dagegen zeigt das

$\epsilon$ -Amidocaprophenon  $C_6H_5CO[CH_2]_4CH_2NH_2$ , Chlorhydrat, F.  $154^\circ$ , keine Neigung zur Wasserabspaltung. Die freie Base ist ein eigenartig riechendes, mit Wasserdampf flüchtiges Oel (B. **41**, 2014).



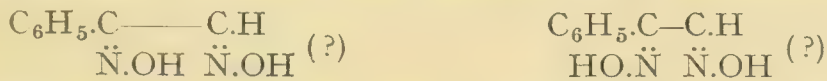
**Triphenacylmethylamin**  $[C_6H_5COCH_2CH_2]_3N$ , sein Chlorhydrat, F.  $201^{\circ}$ , entsteht beim Erwärmen von Acetophenon, Chlorammonium und Formaldehydlösung; beim Destillieren mit Wasserdampf zerfällt es unter Bildung von *Phenylvinylketon* (s. d.) (B. **39**, 2181).

#### 4. Phenylaldehydketone.

$\alpha$ -Ketonaldehyde. **Phenylglyoxal**, *Benzoylformaldehyd*  $C_6H_5CO.CH(OH)_2$ , F.  $73^{\circ}$ , der wasserfreie Aldehyd kocht bei  $142^{\circ}$  (125 mm); riecht stechend. Phenylglyoxal entsteht aus seinem Aldoxim, dem Isonitrosoacetophenon, durch Kochen der Natriumbisulfidverbindung mit verd. Schwefelsäure (B. **22**, 2557). Durch Alkalien wird es in Mandelsäure (S. 363) umgewandelt; durch Cyankali wird es zu Benzoylformoin condensirt in ähnlicher Weise wie Benzaldehyd zu Benzoin; mit o-Diaminen bildet es Chinoxaline (s. d.).

$\omega$ -**Dichloracetophenon**  $C_6H_5.CO.CHCl_2$ , Kp.  $253^{\circ}$  (B. **10**, 531).  $\omega$ -**Dibromacetophenon**  $C_6H_5.CO.CHBr_2$ , F.  $36^{\circ}$  (B. **10**, 2010; A. **195**, 161). **Dijodacetophenon** s. S. 359.  $\omega$ -**Dichlor-o-nitroacetophenon**, F.  $73^{\circ}$  (A. **221**, 328).  $\omega$ -**Dibrom-o-, -m- und p-nitroacetophenon**, F.  $85^{\circ}$ ,  $59^{\circ}$ ,  $98^{\circ}$  (B. **20**, 2203; **18**, 2240; **22**, 204).

**Isonitrosoacetophenon**, *Benzoylformoxim*  $C_6H_5CO.CH(N.OH)$ , F.  $127^{\circ}$ , wird aus Acetophenon (S. 260) erhalten (B. **25**, 3459; A. **358**, 56). Durch Reduction geht es in Diphenylpyrazin (s. d.) über. **Phenylglyoxim**  $C_6H_5.C(NOH).CH(NOH)$  ist in zwei Modificationen bekannt (vgl. Benzildioxime):



Phenylamphiglyoxim, F.  $168^{\circ}$       Phenylantiglyoxim, F.  $180^{\circ}$ .

Das Phenylamphiglyoxim entsteht aus  $\omega$ -Dibromacetophenon und aus Isonitrosoacetophenon mit Hydroxylamin, mit HCl-Gas in absolutem Aether behandelt geht es in die Antimodification über, die sich beim Umkrystallisieren aus indifferenten Lösungsmitteln in die Amphimodification zurückverwandelt (B. **24**, 3497), vgl. auch Phenylglyoximperoxyd oder Phenylfuroxan.

$\alpha$ -**Phenylglyoxalphenylhydrazon**  $C_6H_5C(NNHC_6H_5)CHO(?)$ , F.  $142^{\circ}$ , aus Phenylglyoxal mit Phenylhydrazin, das  $\beta$ -Hydrazon  $C_6H_5COCH:NNHC_6H_5$ , zwei leicht ineinander überführbare Modificationen, F.  $138^{\circ}$  und  $114^{\circ}$ , aus Benzoylessigsäure (S. 377) mit Diazobenzol (B. **22**, 2557; **34**, 2001).

**Phenylglyoxalphenylosazon**  $C_6H_5.C:(N.NHC_6H_5).CH:(N.NHC_6H_5)$ , F.  $152^{\circ}$ , entsteht auch aus Benzoylcarbinol (B. **22**, 2558). **Phenylglyoxalmethylphenylosazon**, F.  $152^{\circ}$  (B. **21**, 2597).

p-**Toluyaldehyd**  $CH_3C_6H_4CO.CH(OH)_2$ , F.  $101^{\circ}$  (B. **22**, 2560).

**Anthroxanaldehyd**  $C_6H_4 \begin{array}{l} \text{[[1]C} \quad \text{CHO} \\ \quad \quad \quad \diagdown \quad \diagup \\ \quad \quad \quad \text{[2]N} \quad \text{O} \end{array}$ , F.  $72^{\circ}$ , entsteht aus o-Nitrophenylglycidsäure (S. 372) (B. **16**, 2222) (vgl. Anthranil S. 294).

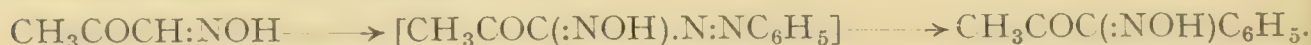
$\beta$ -Ketonaldehyde. Als  $\beta$ -Ketonaldehyd fasste man früher die als *Formylacetophenon* oder *Benzoylactaldehyd* bezeichnete Verbindung auf, in der jedoch ebenso wie im Formylaceton ein ungesättigtes Ketol, Oxy-methylenacetophenon (s. d.) vorliegt, das später bei den Verbindungen mit ungesättigter Seitenkette abgehandelt wird. Das Oxymethylenacetophenonnatrium giebt mit Hydroxylaminchlorhydrat das **Benzoylactaldoxim**  $C_6H_5.CO.CH_2.CH:N.OH$ , F.  $86^{\circ}$ , das mit Essigsäureanhydrid: Cyanacetophenon (S. 334), mit Acetylchlorid das isomere Phenylisoxazol (s. d.) liefert.

$\gamma$ -Ketonaldehyde: **Benzoylpropionaldehyd**  $C_6H_5CO.CH_2CH_2CHO$ , Kp.  $245^{\circ}$ .

## 5. Phenylparaffindiketone.

$\alpha$ -Diketone oder *Orthodiketone* entstehen aus ihren Monoximen, den Phenylisonitrosoketonen (vgl. Phenylglyoxal) durch Destillation mit verdünnten Säuren oder durch Erwärmen mit Amylnitrit (B. **21**, 2177).

**Acetylbenzoyl**  $C_6H_5.CO.CO.CH_3$ , Kp.  $214^0$ , gelbes, stechend riechendes Oel, entsteht auch durch Oxydation der beiden stereoisomeren Phenylmethylglycole (S. 355) mit  $NO_3H$  (B. **21**, 2119, 2176; **43**, 855). **Acetylbenzoylacetylhydrazon**  $CH_3CO.C(NNHCOCH_3)C_6H_5$ , F.  $154^0$ , löst sich in Natronlauge zu dem Na-Salz einer Pseudoform (B. **36**, 3187).  **$\alpha$ -Oximidopropiophenon**  $C_6H_5CO.C:(NOH).CH_3$ , F.  $113^0$ , aus Methylbenzoylessigester mit salpetriger Säure oder durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf eine alkalische Lösung von Isonitrosoaceton, wahrscheinlich unter Zwischenbildung eines Phenylazoaloxims (B. **40**, 737):



**$\beta$ -Oximidopropiophenon**, *Isonitrosophenylaceton*  $C_6H_5C:(NOH)COCH_3$ , entsteht aus Phenylaceton (S. 262) mit Amylnitrit und Natriumalkoholat. **Phenylmethylglyoxim**  $C_6H_5C:(NOH)C:(NOH)CH_3$ , F.  $118^0$  (A. **291**, 280). **p-Methoxyphenylmethylglyoxim**  $CH_3O[4]C_6H_4C(NOH).C(NOH)CH_3$ , F.  $206^0$  u. Z., entsteht neben dem entsprechenden **Hyperoxyd**, F.  $97^0$ , aus Anethol (S. 394) mit salpetriger Säure (A. **329**, 262).

$\beta$ -Diketone oder *Metadiketone* entstehen neben Acetophenon 1. durch Spaltung der Benzoylacetessigester (B. **16**, 2239), 2. durch Condensation von Säureestern und Ketonen mittelst Natriumaethylat (Claisen, B. **20**, 2178). Die Phenyl- $\beta$ -diketone verhalten sich wie die aliphatischen  $\beta$ -Diketone. Sie lösen sich in Aetzalkalien, wodurch sie leicht von anderen Diketonen unterschieden werden können, werden durch Eisenchlorid rot gefärbt und condensieren sich mit Hydroxylamin zu *Isoxazolen*, mit Phenylhydrazin zu *Pyrazolen* (s. d.).

**Benzoylaceton**, *Acetylacetophenon*  $C_6H_5CO.CH_2COCH_3$ , F.  $60^0$ , Kp.  $261^0$ , ist mit Wasserdampf leicht flüchtig. Es entsteht aus Benzoylacetessigester, aus Aethylbenzoat und Aceton oder Aethylacetat und Acetophenon mit alkoholfreiem Natriumaethylat. Ueber die Addition von CNH an Benzoylaceton z. B. **27**, 1571; über die Einwirkung von Harnstoff und Guanidin s. J. pr. Ch. [2] **48**, 489. Die Cu-Verbindung des Benzoylacetons giebt mit  $SCl_2$ : Thiobenzoylaceton  $S[CH(COCH_3)COC_6H_5]_2$ , F.  $95^0$ , mit  $S_2Cl_2$ : Dithiobenzoylaceton  $S_2[CH(COCH_3)COC_6H_5]_2$ , F.  $118^0$  (C. 1903 II, 243). **o-Nitrobenzoylaceton**, F.  $55^0$  (A. **221**, 332). **Benzoylnitroaceton**, in Form seines Oxims  $C_6H_5C(NOH).CH(NO_2)COCH_3$ , entsteht aus Benzylidenaceton mit  $N_2O_3$  (B. **36**, 3021).

**Propionyl-, Butyryl-, Isobutyryl-, Valerylacetophenon**, Kp.<sub>30</sub>  $172^0$ , Kp.<sub>24</sub>  $174^0$ , Kp.<sub>26</sub>  $170^0$ , Kp.<sub>30</sub>  $183^0$  (B. **20**, 2181).

**Phenylacetylaceton**  $C_6H_5.CH_2.CO.CH_2.CO.CH_3$ , Kp.  $266^0$ , entsteht durch Spaltung von Phenacetylacetessigester (B. **18**, 2137).

$\gamma$ -Diketone. **Acetophenonaceton**, *Phenacylaceton*  $C_6H_5.CO.CH_2.CH_2.CO.CH_3$ , gelbes, nicht unzersetzt kochendes Oel, entsteht durch Spaltung von Acetophenonacetessigester (S. 381) (B. **17**, 2756). Als  $\gamma$ -Diketon (s. Bd. I) geht es leicht in Phenylmethylfurfuran, -thiophen und -pyrrol über.

**Triketone**: **Phenylmethyltriketon**, *Phenyltriketobutan*, Kp.<sub>24</sub>  $138^0$ , ist ein rotgelbes Oel, verbindet sich sehr leicht mit Wasser zu einem farblosen Hydrat, F.  $54-58^0$ , auch mit Acetylaceton u. ä. K. bildet es Additionsproducte; es reducirt Kupfersalze. Das Phenyltriketobutan wurde gewonnen durch Spaltung seines Dimethylamidoanils  $C_6H_5COC[NC_6H_4N(CH_3)_2]COCH_3$ ,



F. 99°, das aus Benzoylacetone mit Nitrosodimethylanilin entsteht. Mit Diazobenzol bildet Benzoylacetone Phenylazobenzoylacetone  $C_6H_5COC(HN_2C_6H_5)COCH_3$ , F. 99°, mit salpetriger Säure:

Isonitrosobenzoylacetone  $C_6H_5COC(NO)COCH_3$ , F. 125°. Durch Reduction mit Zink und Schwefelsäure erhält man aus letzterem Benzoylamidoacetone und hieraus mit salpetriger Säure Benzoylacetone-diazoanhydrid  $N \begin{matrix} O-CCH_3 \\ \diagdown \\ N-CCOC_6H_5 \end{matrix}$ , F. 66°. Dieses Diazoanhydrid wird durch Ammoniak in Essigsäure und Diazoacetophenone (S. 359), durch Kochen mit Wasser unter Umlagerung in Stickstoff,  $CO_2$  und Benzylmethylketone  $C_6H_5CH_2COCH_3$  gespalten; weitere Umsetzungen s. heterocyclische Verbindungen: *Furo[ab]diazole* (A. 325, 136).

**Phenacyldiacetylmethane**  $C_6H_5COCH_2CH(COCH_3)_2$ , F. 58°, aus Phenacylbromid und Acetylacetonnatrium, ist zugleich 1,3- und 1,4-Diketone, giebt daher sowohl *Isoxazole* und *Pyrazole*, als *Furfurane* und *Pyrrrole* (C. 1902 I, 1164).

Tetraketone: **Benzalbisacetylacetone**  $C_6H_5CH[CH(COCH_3)_2]_2$  entsteht durch Condensation von Benzaldehyd mit Acetylacetone bei Gegenwart von Piperidin und ist in den 6 möglichen allotropen Modificationen der *Keto*- und *Enol*formen mit den dazu gehörigen *Cis*- und *Trans*formen erhalten worden (C. 1900 I, 1099).

## 6. Phenylparaffinalkoholsäuren.

A. **Monoxyalkoholsäuren.** Aehnlich wie die aliphatischen Alkohol-säuren entstehen auch Phenylalkoholcarbonsäuren 1. durch Reduction entsprechender Keton-säuren, 2. aus Aldehyden und Ketonen (B. 12, 815) durch Anlagerung von Blausäure und Verseifung der  $\alpha$ -Oxysäurenitrile, 3. aus den entsprechenden monohalogen-substituirten Säuren, 4. aus ungesättigten Monocarbonsäuren u. s. w.

$\alpha$ - und  $\beta$ -**Oxysäuren.** **Mandelsäure, Phenylglycolsäure**  $C_6H_5\overset{*}{C}HOH.CO_2H$  ist isomer mit den Kresotinsäuren (S. 325) und den Oxymethylbenzoësäuren (S. 337) oder Carbinolbenzoësäuren. Sie enthält ein asymmetrisches Kohlenstoffatom und tritt daher wie die Gährungsmilchsäure in einer inactiven spaltbaren und zwei optisch activen Modificationen auf.

**Paramandelsäure, inactive Mandelsäure**, F. 118°, entsteht 1. aus Benzaldehyd, Blausäure und Salzsäure (B. 14, 239, 1965), 2. aus Benzoylameisensäure (S. 373) durch Reduction mit Natriumamalgam, 3. aus Phenylchloressigsäure beim Kochen mit Alkalien (B. 14, 239), 4. aus  $\omega$ -Dibromacetophenone oder Phenylglyoxal (S. 361) durch Einwirkung von Alkalien:  $C_6H_5CO.CHO \rightarrow C_6H_5CHOH.CO_2H$ .

Die Bildung von Alkohol und Carbonsäure, die sich bei der Einwirkung von Alkalilauge auf Benzaldehyd extramolecular vollzieht (S. 248), geht bei dem Uebergang des Phenylglyoxals in Mandelsäure intramolecular vor sich. Ueber die Bildung der Paramandelsäure aus Links- und Rechtsmandelsäure siehe weiter unten.

100 T. Wasser lösen 15,9 T. Paramandelsäure bei 20°. Durch verdünnte Salpetersäure wird sie zunächst zu Benzoylameisensäure, dann zu Benzoësäure oxydirt. Durch Erhitzen mit Jodwasserstoffsäure geht sie in Phenyllessigsäure (S. 269), mit Chlor- und Bromwasserstoffsäure in Phenylchlor- oder Phenylbromessigsäure über. Ueber Zersetzung der Mandelsäure durch Schwefelsäure s. C. 1903 II, 284.

**Links- und Rechtsmandelsäure** schmelzen bei 133°. Sie besitzen gleich grosses, aber entgegengesetztes moleculares Drehungsvermögen. Gegen Reagentien verhalten sie sich wie Paramandelsäure. Die Linksmandelsäure, *natürliche Mandelsäure*, entsteht aus Amygdalin (s. d.) beim Erwärmen mit rauchender Salzsäure (1848 Wöhler, A. **66**, 240). Durch Gährung von paramandelsaurem Ammonium mit *Penicillium glaucum* wird die Linksmandelsäure aufgezehrt und es hinterbleibt die Rechtsmandelsäure. Durch einen *Schizomyceten* wird dagegen aus Paramandelsäure erst die Rechtsmandelsäure zerstört und Linksmandelsäure bleibt übrig (Lewkowitsch, B. **17**, 2723). Eine directe Spaltung von Paramandelsäure in Rechts- und Linksmandelsäure kann durch Krystallisation des Cinchoninsalzes bewirkt werden (vgl. auch B. **34**, 469). Mengt man Rechts- und Linksmandelsäure in aequimolecularen Mengen, so entsteht inactive Paramandelsäure. Erhitzt man Rechts- oder Linksmandelsäure im Rohr auf 160°, so werden sie in inactive Mandelsäure umgewandelt.

Eine directe Umwandlung der beiden activen Formen ineinander gelingt auf folgendem Wege. Aus d-Mandelsäure entsteht mit  $\text{PCl}_5$  l-Phenylchloroessigsäure, aus diesem mit  $\text{NH}_3$  d-Phenylalanin, das mit salpetriger Säure in l-Mandelsäure übergeht (Walden'sche Umkehrung vgl. Bd. I). Auf demselben Wege gelingt die Umwandlung der l-Mandelsäure in die rechtsdrehende Form (C. 1909 II, 23).

Abkömmlinge der Paramandelsäure: Methyl- und Aethyl-ester, F. 52° und 34° (B. **28**, 259). Amid, F. 131° (B. **25**, 2212). Hydrazid, F. 132°, liefert mit salpetriger Säure das sehr zersetzliche Azid, welches mit Alkohol im Gegensatz zu anderen Carbonsäureaziden in Benzaldehyd,  $\text{N}_2$  und Allophansäureester zerfällt (B. **34**, 2794). Methylaethersäure, F. 71°. Dimethylaetherester, Kp. 246° (A. **220**, 40), Diaethylaetherester s. C. 1899 II, 622. Acetylmandelsäure, F. 80°. Acetylmandelsäure-chlorid, Kp.<sub>12</sub> 132°, -amid, F. 112°, -anilid, F. 117,5°, -aethyl-ester, F. 74° (A. **368**, 57). **Mandelsäurechloralid**, F. 82° (A. **193**, 40).

**Diphenylglycolid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{matrix} \text{O.CO} \\ \text{CO.O} \end{matrix} \text{CHC}_6\text{H}_5$ , F. 240°, entsteht aus Mandelsäure in Pyridin mit Phosgen (B. **35**, 3642).

**Mandelsäurenitril**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$ , Oel, F. —10°, zerfällt bei 170° in Blausäure und Benzaldehyd. Wie die Mandelsäure ist auch ihr Nitril in einer rechts- und linksdrehenden Form erhalten worden, aus denen durch Verseifen unter Umkehrung der Drehungsrichtung active Mandelsäuren entstehen. Mit rauchender Salzsäure geht das Mandelsäurenitril beim Stehen in das Amid, beim Erhitzen in Phenylchloroessigsäure über (B. **14**, 1967). Mit Benzaldehyd condensirt es sich in verschiedener Weise: durch Einwirkung von alkoholischer verd. Salzsäure zu  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}[\text{OCH}(\text{CN})\text{C}_6\text{H}_5]_2$ , mittelst aetherischem  $\text{HCl}$  zu Diphenyloxazol (s. d.) und Benzylidenmandelsäureamid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{NCOCH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$  (B. **29**, 207; R. 791; **35**, 1590).

Abkömmlinge der Mandelsäure sind das **Trichlormethyl- und Tribrommethylphenylcarbinol**  $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , Kp.<sub>25</sub> 155° und  $\text{CBr}_3\text{CH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 78°; diese Verbindungen wurden analog dem Acetonchloroform (s. Bd. I) durch Vereinigung von Benzaldehyd mit  $\text{CCl}_3\text{H}$  und  $\text{CBr}_3\text{H}$  mittelst Aetzkali, oder durch Einwirkung von  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  auf Chloral hergestellt; sie können in Mandelsäure und andererseits durch Reduction mit Zinkstaub auch in Styrol und Halogenstyrole (S. 390) übergeführt werden (C. 1900 II, 326); beim Kochen mit Kaliumcarbonat zerfallen sie in  $\text{CHCl}_3$  bez.  $\text{CHBr}_3$  und Benzaldehyd (C. 1908 I, 1388).



p-Dimethylamidophenyl-trichloräthylalkohol  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{CCl}_3$  entsteht aus Dimethylanilin und Chloral (B. 19, 365); p-Dimethylamidomandelsäurenitril  $(\text{CH}_3)_2\text{N}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$ , F. 114<sup>0</sup>, aus p-Dimethylamidobenzaldehyd (B. 35, 3571).

p-Brom- und p-Jodmandelsäure, F. 117<sup>0</sup> und 133<sup>0</sup> (B. 24, 997; 23, 3467). o-, m-, p-Nitromandelsäure, F. 140<sup>0</sup>, 119<sup>0</sup> und 126<sup>0</sup> (B. 20, 2203; 22, 208). Ueber ein eigenartiges Reduktionsproduct des o-Nitromandelsäurenitrils s. B. 41, 373.

o-Amidomandelsäure, Hydrindinsäure  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$  ist in freiem Zustand nicht beständig. Ihr Natriumsalz  $\text{C}_8\text{H}_8\text{NO}_3\text{Na} + \text{H}_2\text{O}$  entsteht durch Reduction von Isatin mit Natriumamalgam, aus seiner concentrirten Lösung scheiden Säuren das

Dioxindol, o-Amidomandelsäurelactam  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CH(OH)CO} \\ \text{[2]NH} \end{matrix}$  ab, das sich auch durch Kochen von Isatin und Zinkstaub, Wasser und etwas Salzsäure bildet, Acetyldioxindol, F. 127<sup>0</sup>, giebt mit Barytwasser o-Acetamidomandelsäure  $\text{CH}_3\text{CONH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , F. 142<sup>0</sup>, die auch durch Reduction von Acetylisatinsäure entsteht. Durch Jodwasserstoffsäure oder Natriumamalgam wird sie in Oxindol (S. 302) umgewandelt.

o-Oxymandelsäure, syrupöse Masse, aus Salicylaldehyd, Blausäure und aus o-Oxyphenylglyoxylsäure; aus Helicintetraacetat mit HCN und darauffolgender Verseifung entsteht eine optisch active Oxymandelsäure (C. 1902 II, 214); o-Oxymandelsäurelacton, F. 49<sup>0</sup>, Kp. 237<sup>0</sup> (B. 14, 1317; 17, 974). p-Methoxymandelsäure, F. 93<sup>0</sup>, aus Anisaldehyd (B. 14, 1976). 2,5-Dioxymandelsäure, F. 143<sup>0</sup> u. Z., durch Reduction der Hydrochinonglyoxylsäure (C. 1907 II, 901).

Phenylchloressigsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHClCO}_2\text{H}$ , F. 78<sup>0</sup>, aus Mandelsäure beim Erhitzen mit conc. Salzsäure auf 140<sup>0</sup>, aus Trichlormethylphenylcarbinol (s. o.) mit Kalilauge (C. 1897 I, 1014) und aus ihrem Chlorid mit Wasser. Chlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHClCOCl}$ , Kp.<sub>45</sub> 125<sup>0</sup>, aus Mandelsäure mit  $\text{PCl}_5$  (A. 279, 122).

Phenylbromessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBrCO}_2\text{H}$ , F. 83<sup>0</sup>. Aethylester, Kp.<sub>10</sub> 145<sup>0</sup> (B. 24, 1877), geht mit Cyankalium erhitzt in Diphenylbernsteinsäureester über. Chlorid, Kp.<sub>18</sub> 118<sup>0</sup>. Nitril, aus Benzylcyanid und Brom, geht beim Erhitzen für sich in Stilben, mit Cyankalium in Stilben oder in Dicyandibenzyl, mit alkoholischem Kali in Stilbendicarbonsäure oder Diphenylmaleinsäure über.

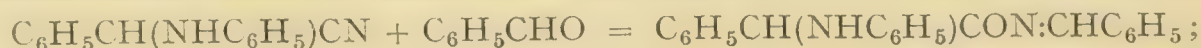
Phenylnitroessigester und Phenylnitroacetonitril entstehen in Form ihrer Natriumsalze  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NOONa})\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$  und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NOONa})\text{CN}$  aus Phenyl-essigester und Benzylcyanid mit Aethylnitrat und Natriumalkoholat; die freien Säuren sind sehr zersetzlich, beim Verseifen mit Natronlauge wird Phenylnitromethannatrium (S. 239) erhalten; durch Reduction von Phenylnitroacetonitrilnatrium mit Zinkstaub entsteht Isonitrosobenzylcyanid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NOH})\text{CN}$  (B. 35, 1755; 42, 1930).

Phenylamidoessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\overset{*}{\text{C}}\text{H}(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$ , F. 256<sup>0</sup>, zerfällt beim Destilliren in  $\text{CO}_2$  und Benzylamin. Sie entsteht 1. aus Phenylbromessigsäure mit wässrigem Ammoniak (B. 11, 2002), 2. aus ihrem Nitril beim Kochen mit verdünnter Schwefelsäure (B. 13, 383), 3. durch Reduction des Oxims oder des Phenylhydrazons der Benzoylameisensäure (A. 227, 344). Mit Hilfe der d-Camphersulfosäure oder durch Spaltung der Formylverbindung, F. 180<sup>0</sup>, mittelst Cinchonin oder Chinin, konnte die Phenylamidoessigsäure in ihre optisch activen Componenten,  $[\alpha]_D^{20} \pm 157,8^0$ , zerlegt werden. Die l-Säure entsteht auch durch partielle Vergärung der rac. Säure mit Hefe (B. 41, 1286, 2071). Methylester, F. 32<sup>0</sup>. Cyclisches Doppelsäureamid

(s. Bd. I)  $C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CO-NH \\ \diagdown NH-CO \end{matrix} CH \cdot C_6H_5$ , F.  $274^{\circ}$  u. Z. (B. **24**, 4149). Nitril, gelbes, allmählich krystallinisch erstarrendes Oel. Sehr zersetzlich. Es entsteht aus Mandelsäurenitril und Ammoniak.

Durch Einwirkung von Methylamin, Anilin und ähnlichen Basen auf Phenylbromessigsäure wurden alkylierte und phenylierte Phenylamidoessigsäuren erhalten (B. **15**, 2031). Vom Phenylbromessigsäurechlorid ausgehend sind eine Anzahl von Di- und Polypeptiden wie Phenylglycylglycin, Phenylglycylalanin etc. dargestellt worden (A. **340**, 190).

$\alpha$ -Anilidophenylessigsäurenitril  $C_6H_5CH(NHC_6H_5)CN$ , F.  $85^{\circ}$ , wird leicht aus Benzylidenanilin (S. 252) und Blausäure, sowie aus Mandelsäurenitril mit Anilin erhalten; es vereinigt sich mit Benzaldehyd beim Kochen mit alkoholischem Kali zur Benzylidenverbindung des entsprechenden Säureamids:

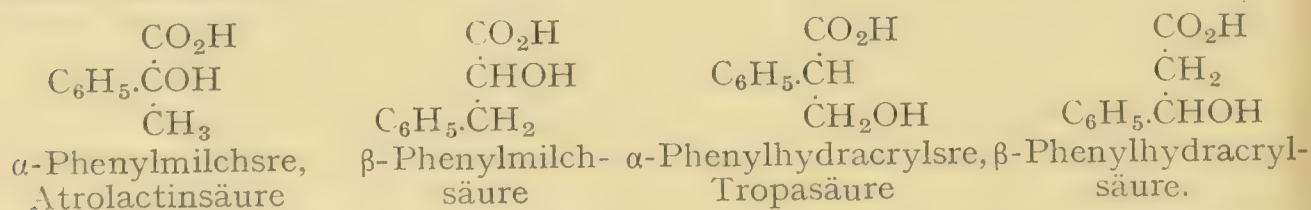


letztere sehr beständige Substanz entsteht daher auch bei der Einwirkung von Cyankali auf ein Gemisch von Benzylidenanilin und Benzaldehyd (B. **31**, 2699). *p*-Dimethylamidophenylanilidoacetonitril  $(CH_3)_2NC_6H_4CH(NHC_6H_5)CN$ , F.  $114^{\circ}$  (B. **35**, 3572).

Urethanophenylacetonitril  $C_6H_5CH(NHCO_2C_2H_5)CN$ , F.  $83^{\circ}$ , aus Mandelsäurenitril mit Urethan und Chlorzink (B. **34**, 370).

Von den Alphylglycolsäuren möge noch die *p*-Isopropylmandelsäure, aus Cuminaldehyd, Blausäure und Salzsäure dargestellt, angeführt werden, die mittelst Chinin ebenfalls in ihre activen Isomeren zerlegt wurde (B. **26**, R. 89).

**Phenylxypropionsäuren, Phenylmilchsäuren** sind vier Structurisomere denkbar und bekannt, die sämtlich ein asymmetrisches Kohlenstoffatom enthalten:

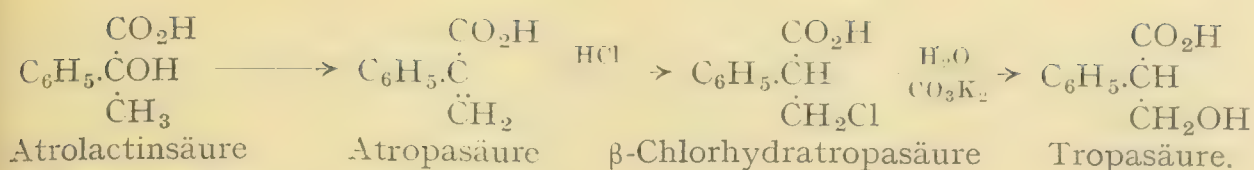


1. **Atrolactinsäure,  $\alpha$ -Phenylmilchsäure**  $C_9H_{10}O_3 + 1/2H_2O$ , schmilzt wasserhaltig bei  $68^{\circ}$ , wasserfrei bei  $94^{\circ}$ . Sie entsteht beim Kochen von  $\alpha$ -Bromhydratropasäure mit Sodalösung, aus Hydratropasäure (S. 270) mit  $MnO_4K$ , aus ihrem Nitril, dem Additionsproduct von Blausäure an Acetophenon durch Kochen mit verdünnter Salzsäure (B. **14**, 1980); ihr Aethylester, Kp.  $259^{\circ}$ , entsteht auch aus Phenylglyoxyssäureester (S. 373) mit Methylmagnesiumjodid (C. 1902 II, 1359). Die Säure zerfällt mit conc. Salzsäure gekocht in Wasser und Atropasäure. Beim Stehen mit conc. Salz- oder Bromwasserstoffsäure entstehen  $\alpha$ -Chlor- und  $\alpha$ -Bromhydratropasäure, F.  $73^{\circ}$  und  $93^{\circ}$  (A. **209**, 3).  $\alpha$ -Amidohydratropasäure sublimirt bei  $260^{\circ}$  ohne zu schmelzen (B. **14**, 1981).

2. **Tropasäure,  $\alpha$ -Phenylhydracrylsäure** ist in einer inactiven, spaltbaren und zwei optisch activen Modificationen bekannt.

Die inactiven Tropasäure, F.  $117^{\circ}$ , entsteht aus den Alkaloiden Atropin und Hyoscyamin beim Erwärmen ( $60^{\circ}$ ) mit Barytwasser, neben Tropin (s. d.) (A. **138**, 233; B. **13**, 254). Synthetisch wurde sie aus Atropasäure, dem Spaltungsproduct der Atrolactinsäure, bereitet, indem man dieselbe mit conc. Salzsäure in  $\beta$ -Chlorhydratropasäure umwandelte, die mit Kaliumcarbonatlösung gekocht in inactiven Tropasäure übergeht.





**Rechts- und Linkstropasäure**, F. 128° und 123°, lassen sich durch fractionirte Krystallisation ihrer Chininsalze trennen, und werden so aus *r*-Tropasäure dargestellt. Das schwerer in verdünntem Alkohol lösliche rechtstropasäure Chinin schmilzt bei 186°, das linkstropasäure Chinin bei 178° (B. 22, 2591).

$\beta$ -Chlor- und  $\beta$ -Bromhydratropasäure, F. 87° und 93°.  $\beta$ -Amidohydratropasäure, F. 119° (A. 209, 3).

3.  **$\beta$ -Phenylmilchsäure**, *Benzylglycolsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , F. 97°, entsteht aus Phenylacetaldehyd mit Blausäure und Salzsäure und beim Erhitzen von Benzyltartronsäure (S. 383). Mit verdünnter Schwefelsäure erhitzt zerfällt sie in Phenylacetaldehyd (S. 250) und Ameisensäure.

$\alpha$ -Bromhydrozimmtsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{CHBr}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F. 49°, entsteht aus Benzylmalonsäure durch Bromiren und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung. Chlorid, Kp. 12 133° (B. 39, 3999).

**Phenylalanin**,  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -amidopropionsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , sublimirt bei langsamem Erhitzen unzersetzt, bei raschem Erhitzen entsteht Phenyläthylamin und ein cyclisches Doppelsäureamid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{CH}\left\langle\begin{array}{l} \text{CO}-\text{NH} \\ \text{NH}-\text{CO} \end{array}\right\rangle\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 290° (A. 219, 188; 271, 169). Es findet sich in seiner linksdrehenden Form  $[\alpha]_{\text{D}}^{20} - 35,1^\circ$  neben Asparagin (s. Bd. I) in Keimlingen von *Lupinus luteus*, entsteht auch durch Fäulniss oder durch chemische Spaltung von Eiereiweiss, Casein, Leim, und kann aus Gemengen mittelst seiner schwerlöslichen Phosphorwolframsäureverbindung abgeschieden werden (C. 1902 II, 272). Synthetisch bildet es sich in optisch inactiver Form aus seinem Nitril, dem Product der Einwirkung von Ammoniak auf das Nitril der  $\beta$ -Phenylmilchsäure, mit Salzsäure, ferner durch Reduction von  $\alpha$ -Amidozimmtsäure (B. 17, 1623) und von  $\alpha$ -Isonitroso- $\beta$ -phenylpropionsäure (A. 271, 169), aus Phtalimidobenzylmalonester  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{NC}(\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5)(\text{CO}_2\text{R})_2$  durch Spaltung (C. 1903 II, 33), sowie durch Einwirkung von Ammoniak auf  $\alpha$ -Bromhydrozimmtsäure. Aus dem so gewonnenen inactiven Phenylalanin kann durch partielle Vergärung mit Hefe oder durch Spaltung der Formylverbindung mittelst Brucin, *d*- und *l*-Phenylalanin,  $[\alpha]_{\text{D}}^{20} + 35^\circ$ , erhalten werden (A. 357, 2; C. 1908 I, 1632). **Benzoylphenylalanin**, F. 182°, aus Benzoylamidozimmtsäure durch Reduction (A. 275, 15); ebenso wird **Phenacetylphenylalanin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NHCOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{COOH}$ , F. 126°, gewonnen, welches ausserdem in eigentümlicher Reaction bei der Einwirkung von Ammoniak auf Phenylbrenztraubensäure (S. 377) entsteht (A. 307, 146). Phenylalaninaethylester, Kp. 10 143° (C. 1901 I, 679).

Eine grössere Anzahl von Di- und Polypeptiden, welche den Phenylalanincomplex enthalten, wie Phenylalanylglycin, Phenylalanylphenylalanin, Leucylglycylphenylalanin etc., sind nach den in Bd. I beschriebenen Methoden von activem und inactivem Phenylalanin, oder vom  $\alpha$ -Bromhydrozimmtsäurechlorid ausgehend dargestellt worden (A. 354, 1; 357, 1).

*o*- und *p*-Nitrophenylmilchsäure entstehen beim Nitriren von Phenylmilchsäure. Die *o*-Säure giebt bei der Reduction Oxyhydrocarbostyryl (S. 302, 370)  $\text{C}_6\text{H}_4\left\{\begin{array}{l} [1]\text{CH}_2-\text{CH}\cdot\text{OH} \\ [2]\text{NH} \quad \text{CO} \end{array}\right.$ , F. 197°, die *p*-Säure:  $\beta$ -Amidophenylmilchsäure  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , F. 188° u. Z.

**o-Oxyphenylmilchsäure**, *Salicylmilchsäure*  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , syrupöse Masse. Sie entsteht aus o-Oxyphenylbrenztraubensäure (S. 377) mit Natriumamalgam (B. 18, 1188). Ihr inneres Phenolalkoholanhydrid ist die **Hydrocumarilsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4\left\{\begin{array}{l} [1]\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{O} \end{array}\right.$ , F. 118°, das Reductionsproduct der Cumarilsäure (A. 216, 166). **p-Oxyphenylmilchsäure**, F. 144°, entsteht aus p-Amidophenylalanin mit überschüssiger salpetriger Säure (A. 219, 226).

**2,4-Dioxyphenylmilchsäure**, *Hydrochinonmilchsäure*, F. 87° s. C. 1907 II, 901). **p-Jodphenylalanin**, F. 270° u. Z., s. C. 1909 I, 70; B. 42, 3411.

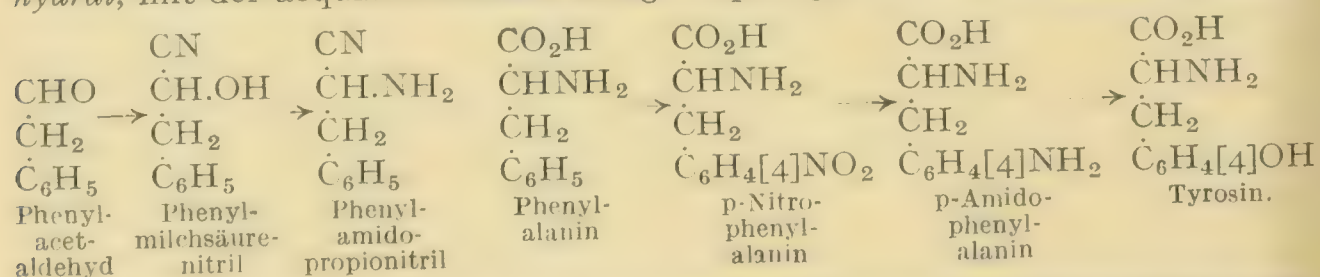
**p-Nitrophenylalanin**  $\text{NO}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$ , zersetzt sich bei 240°. Es wird durch Nitriren von Phenylalanin erhalten.

**p-Amidophenylalanin**  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , entsteht aus p-Nitrophenylalanin und p-Nitrophenyl- $\alpha$ -nitroacrylsäure durch Reduction.

**Tyrosin**, *p-Oxyphenylalanin*  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\overset{*}{\text{C}}\text{H}(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$ , F. 235°,  $[\alpha]_D = -8,64^\circ$ . Es findet sich in der Leber bei gestörter Function, in der Milz, Pankreasdrüse und in altem Käse ( $\tau\upsilon\rho\acute{o}\varsigma$ ). Es entsteht aus vielen tierischen Substanzen, wie Harn, Haaren, Eiweiss, beim Kochen mit Salzsäure oder Schwefelsäure, beim Schmelzen mit Kali oder durch Fäulniss neben Leucin, Asparagin u. a. m. Darstellung vgl. C. 1908 I, 1691. Künstlich wurde es aus p-Amidophenylalanin mit der aequimolecularen Menge salpetriger Säure, sowie durch Spaltung des synthetisch gewonnenen Benzoyltyrosins (s. u.) erhalten.

Geschichte. Entdeckt wurde das Tyrosin von Liebig, der es 1846 durch Schmelzen von frisch bereitetem Käse mit Kali erhielt (A. 57, 127; 62, 269). Der Aufbau des Tyrosins, vom Phenylacetaldehyd ausgehend, gelang 1883 E. Erlenmeyer sen. und Lipp (A. 219, 161).

Aufbau des Tyrosins: 1. *Phenylacetaldehyd* (S. 250) giebt mit Blausäure *Phenylmilchsäurenitril*, das sich mit Ammoniak zu dem Nitril des *Phenylalanins* umsetzt. Letzteres geht mit Salzsäure in *Phenylalanin* über, aus dem durch Nitriren p-Nitrophenylalanin entsteht. Behandelt man das Reductionsproduct des p-Nitrophenylalanins, das *p-Amidophenylalaninchlorhydrat*, mit der aequimolecularen Menge salpetriger Säure, so liefert es *Tyrosin*:



2. Ein bequemerer Weg zur Synthese des Tyrosins wurde neuerdings von E. Erlenmeyer jun. gefunden: *p-Oxybenzaldehyd* condensirt sich mit *Hippursäure* (S. 275) durch Einwirkung von Natriumacetat und Essigsäureanhydrid zu einem inneren Anhydrid der *p-Oxy- $\alpha$ -benzoylamidozimmtsäure*  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}:\text{C}(\text{NHCOC}_6\text{H}_5)\text{COOH}$ , welche bei der Reduction mit Na-amalgam Benzoyltyrosin  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{NHCOC}_6\text{H}_5)\text{COOH}$ , F. 192°, liefert. Letzteres ist racemisch und lässt sich mittelst der Brucin- bzw. Cinchoninsalze in l- und d-Benzoyltyrosin, F. 162°, zerlegen. Das l-Benzoyltyrosin giebt durch Zerlegung mit 10 pct. Salzsäure ein mit dem natürlichen identisches l-Tyrosin, das d-Benzoyltyrosin liefert d-Tyrosin  $[\alpha]_D = +8,64^\circ$ ; aus dem rac. Benzoyltyrosin entsteht rac.-Tyrosin, identisch mit dem bei der obigen Synthese aus p-Amidophenylalanin erhaltenen Product (A. 307, 138; B. 32, 3638).



Eigenschaften und Verhalten. Das Tyrosin löst sich in 150 Teilen kochenden Wassers und krystallisiert in feinen, seidenglänzenden Nadeln; in Alkohol ist es sehr schwer löslich, in Aether unlöslich. Beim Kochen der wässrigen Lösung mit salpetersaurem Quecksilberoxyd entsteht ein gelber Niederschlag, der nach Zugabe von mit viel Wasser versetzter rauchender Salpetersäure beim Aufkochen dunkelrot gefärbt wird (empfindliche Reaction). Als Amidosäure verbindet sich Tyrosin mit Säuren und Basen zu Salzen. Auf  $270^{\circ}$  erhitzt zerfällt es in  $\text{CO}_2$  und Oxyphenylaethylamin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ . Mit KOH geschmolzen zerfällt es in Paraoxybenzoësäure,  $\text{NH}_3$  und Essigsäure; durch Fäulniss entsteht Hydroparacumar-säure (S. 327), durch salpetrige Säure p-Oxyphenylmilchsäure (A. 219, 226).

Eine grosse Zahl von Di- und Polypeptiden (vgl. Bd. I) sind durch Combination von activem und inactivem Tyrosin mit anderen Amidosäuren synthetisch dargestellt worden (B. 41, 2840, 2860). Auch auf analytischem Wege, durch Hydrolyse des Seidenfibroins mit Salzsäure hat man ein den Tyrosincomplex enthaltendes Dipeptid, das Glycyltyrosin und ein Tetrapeptid (?) aus 2 Mol. Glycin, 1 Mol. d-Alanin und 1 Mol. l-Tyrosin isolirt (B. 40, 3544).

Sehr bemerkenswert ist das natürliche Vorkommen von inactivem 3,5-Dijodtyrosin  $\text{OH}[4]\text{J}_2[3,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $213^{\circ}$ , das zuerst aus der Koralle *Gorgonia Carolinii* isolirt wurde (C. 1896 I, 864) und daher auch als *Jodgorgosäure* bezeichnet wird. Synthetisch ist sie durch Jodirung von Tyrosin in alkalischer Lösung dargestellt worden (C. 1905 I, 1388). Ueber Polypeptide mit 3,5-Dijod-l-tyrosin s. B. 41, 1237.

4.  $\beta$ -Phenylhydracrylsäure, gew. Phenylmilchsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $93^{\circ}$ , entsteht aus  $\beta$ -Bromhydrozimmtsäure beim Kochen mit Wasser (A. 195, 138), durch Einwirkung von Bromessigester und Zink auf Benzaldehyd (C. 1909 I, 847) und durch Reduction von Benzoylessigester, sowie von  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -phenylhydracrylsäure, dem Additionsproduct von  $\text{ClOH}$  an Zimmtsäure, mit Natriumamalgam. Beim Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure zerfällt sie, ähnlich den aliphatischen  $\beta$ -Oxysäuren, schon bei  $190^{\circ}$  in Wasser und Zimmtsäure neben wenig Styrol. Beim Zusammenbringen mit conc. Halogenwasserstoffsäuren geht sie in  $\beta$ -Halogenhydrozimmtsäuren (s. u.) über.

$\alpha$ - und  $\beta$ -Alkylierte  $\beta$ -Phenylhydracrylsäuren sind durch Einwirkung von  $\alpha$ -Bromfettsäureestern und Zink auf Benzaldehyd und aromatische  $\alpha$ -Ketone erhalten worden:

$\alpha$ -Methyl- $\beta$ -phenylaethylenmilchsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ , F.  $95^{\circ}$ .  
 $\alpha$ -Dimethyl- $\beta$ ,p-tolylaethylenmilchsäure, F.  $112^{\circ}$ .  $\alpha$ -Isopropylphenylaethylenmilchsäure, F.  $107^{\circ}$  C. 1898 I, 668, 884; 1900 II, 533; 1902 I, 1293; 1903 II, 566; B. 40, 1589; 41, 5).

o-, m-, p-Nitrophenylmilchsäure oder -hydracrylsäure  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $126^{\circ}$ ,  $105^{\circ}$ ,  $132^{\circ}$ , entstehen aus den drei Nitro- $\beta$ -bromhydrozimmtsäuren (s. u.) durch Behandlung mit Natriumcarbonat, wobei in der Kälte zugleich o-, m-, p-Nitrophenylmilchsäurelacton, -hydracrylsäurelacton  $\text{O}-\text{CO}$   
 $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}\cdot\text{CH}_2$ , F.  $124^{\circ}$ ,  $98^{\circ}$ ,  $92^{\circ}$ , gebildet werden, welche zu der nur in wenigen Vertretern bekannten Gruppe der  $\beta$ -Lactone (vgl. S. 371) gehören (B. 17, 595, 1659).

Die o-Nitrophenylmilchsäure bildet sich auch aus dem o-Nitrophenylmilchsäurealdehyd (S. 358) durch Oxydation mit Silberoxyd (B. 16, 2206). Beim Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure auf  $190^{\circ}$  geht sie in o-Nitrozimmtsäure über. Ihr Lacton zerfällt beim Kochen mit Wasser in  $\text{CO}_2$



und o-Nitrostyrol. Durch Reduction der o-Nitrophenylhydracrylsäure entsteht  $\beta$ -Oxyhydrocarbostyryl (S. 302, 367).

$\beta$ -Chlor-,  $\beta$ -Brom-,  $\beta$ -Jodhydrozimmtsäure  $C_6H_5.CHX.CH_2CO_2H$ , F. 126°, 137° und 120°, entstehen aus Zimmtsäure durch Addition von Halogenwasserstoffsäuren in Wasser oder Eisessig (B. 11, 1221) und aus  $\beta$ -Phenylhydracrylsäure (s. o.). Beim Erhitzen oder beim Kochen mit Wasser zerfallen die freien Säuren in Halogenwasserstoff und Zimmtsäure; beim Neutralisiren mit kohlen-sauren Alkalien werden sie schon in der Kälte in Halogenwasserstoff,  $CO_2$  und Styrol  $C_6H_5.CH:CH_2$  gespalten.

o-, m-, p-Nitro- $\beta$ -bromhydrozimmtsäure  $NO_2C_6H_4CHBr.CH_2.CO_2H$  entstehen durch Addition von Bromwasserstoff in Eisessig an die drei Nitrozimmtsäuren (B. 17, 596, 1494) (s. auch Nitrophenylmilchsäurelactone S. 369).

$\beta$ -Hydroxylaminohydrozimmtsäure  $C_6H_5CH(NHOH).CH_2COOH$ , F. 166° u. Z., entsteht durch Anlagerung von freiem Hydroxylamin an Zimmtsäure. Durch Oxydation mit ammoniakalischer Silberlösung geht sie in  $\gamma$ -Phenylisoxazolone (s. d.), mit salpetriger Säure in N-Oxy- $\gamma$ -phenylisoxazolidon über (B. 39, 3515). Bei der Reduction liefert sie

$\beta$ -Amidohydrozimmtsäure  $C_6H_5CH(NH_2).CH_2COOH$ , F. 231°; giebt mit salpetriger Säure  $\beta$ -Phenylhydracrylsäure (B. 38, 2316).

$\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -amidobuttersäure  $C_6H_5CH_2.CH_2CH(NH_2)COOH$ , F. 295°, durch Reduction des Benzylbrenztraubensäureoxims (B. 39, 1478).

$\gamma$ - und  $\delta$ -Oxysäuren. Von den Phenylxybuttersäuren an sind  $\gamma$ -Oxysäuren bekannt, die leicht in Lactone übergehen.

$\gamma$ -Phenyl- $\gamma$ -oxybuttersäure  $C_6H_5.CH(OH).CH_2.CH_2.CO_2H$ , F. 75°, zerfällt schon bei 65–70° langsam in Wasser und ihr Lacton, F. 37°, Kp. 306°. Sie entsteht aus  $\beta$ -Benzoylpropionsäure (S. 379) (B. 15, 889) und aus Phenylbrombuttersäure. Ihr Lacton bildet sich beim Kochen von Phenylisocrotonsäure und von Phenylparaconsäure mit verdünnter Schwefelsäure (A. 228, 178; B. 29, R. 14; 33, 3519). Ueber die Beziehungen des m-Tolylbutyrolactons

$CH_3C_6H_4\overset{\cdot}{C}HCH_2CH_2COO$  zum Cannabinol, dem giftigen Harz aus indischem Hanf, *Cannabis indica*, s. C. 1899 I, 118.

$\alpha$ -Phenyl- $\gamma$ -oxyvaleriansäure, nur als flüssiges Lacton beständig (B. 17, 73).

$\gamma$ -Phenyl- $\gamma$ -valerolacton, Kp.<sub>16</sub> 169°, aus Laevulinsäureester und Phenylmagnesiumbromid (C. 1902 II, 1359).

$\delta$ -Phenyl- $\gamma$ -oxyvaleriansäure, F. 101°, Lacton, F. 33° (A. 268, 94).

$\beta$ -Benzyl- $\gamma$ -oxyvaleriansäure, F. 75°, Lacton, F. 85° (A. 254, 215), aus Benzallaevulinsäure.

$\alpha$ -Benzyl- $\delta$ -oxyvaleriansäure (B. 24, 2447).

B. Dioxyalkoholsäuren werden hauptsächlich durch Oxydation von Phenylolefincarbonsäuren mit Kaliumpermanganat erhalten (A. 268, 44; 283, 338). Die beiden denkbaren Phenylglycerinsäuren sind bekannt:

Atroglycerinsäure,  $\alpha$ -Phenylglycerinsäure  $CH_2OH.C(C_6H_5)(OH).CO_2H$ , F. 146°, entsteht aus  $\alpha,\beta$ -Dibromhydratropasäure beim Kochen mit überschüssigen Alkalien und aus Benzoylcarbinol (S. 358) mittelst Blausäure und Salzsäure (B. 16, 1292). Sie zerfällt in der Hitze in  $CO_2$  und Phenylacetaldehyd.

Dibromhydratropasäure  $CH_2Br.C(C_6H_5)Br.CO_2H$ , F. 115°, aus Atropasäure mit Brom. Sie zerfällt beim Kochen mit Wasser in Acetophenon,  $CO_2$  und HBr.

Stycerinsäure,  $\beta$ -Phenylglycerinsäure  $C_6H_5.\overset{*}{C}HOH.\overset{*}{C}HOH.CO_2H$ , enthält zwei asymmetrische C-Atome und tritt daher in verschiedenen Modificationen auf. Eine Säure, F. 121°, erhält man durch Verseifung mit alkoholischem



Kali aus ihrem Dibenzoylaethylester  $C_6H_5CH(OCOC_6H_5)CH(OCOC_6H_5)COOC_2H_5$ , F.  $109^\circ$ , dem Einwirkungsproduct von Silberbenzoat auf Zimmt-esterdibromid; verseift man den Dibenzoylester mit wässeriger Lauge, so entsteht eine Säure, F.  $141^\circ$  u. Z., welche auch durch Oxydation der Zimmtsäure mit  $MnO_4K$  erhalten wird, in Aether schwerer löslich ist und bei vorsichtiger Benzoylirung ihres Aethylesters einen Dibenzoylester vom F.  $85^\circ$  liefert, während Benzoylirung bei höherer Temperatur Umlagerung in den Ester vom F.  $109^\circ$  bewirkt. Beide Säuren neben einander erhält man bei der Einwirkung von Alkalien auf Phenyl- $\alpha$ -chlormilchsäure aus der dabei als Zwischenproduct auftretenden Phenylglycidsäure (S. 372). Die Säure F.  $121^\circ$  ist racemisch und lässt sich mittelst des Strychninsalzes in zwei optische Antipoden: d- und l-Styicerinsäure, F.  $167^\circ$ ,  $[\alpha]_D = +31,08^\circ$  und  $-30,23^\circ$  zerlegen, während die Säure F.  $141^\circ$  bisher nicht zerlegt werden konnte (B. **30**, 1600). Für die Bestimmung der Configuration der beiden Säuren ist es von Bedeutung, dass bei der Oxydation der gewöhnlichen fumaroiden Zimmtsäure mit  $MnO_4K$  die Säure F.  $141^\circ$  entsteht, während die maleinoide Allozimmtsäure (S. 404) die Säure F.  $121^\circ$  liefert (B. **41**, 2411) (vgl. Bd. I unter Weinsäuren). Beim Erhitzen über ihren Schmelzpunkt zerfallen die Säuren in  $CO_2$  und Phenylacetaldehyd. Beim Erwärmen mit Schwefelsäure, conc. HCl oder Essigsäureanhydrid entsteht unter Wasserabspaltung Phenylbrenztraubensäure (B. **43**, 1032). Mit Bromwasserstoffsäure giebt die Säure F.  $121^\circ$  eine Phenyl- $\beta$ -brom- $\alpha$ -oxypropionsäure vom F.  $157^\circ$ , während die Säure F.  $141^\circ$  eine Bromoxysäure vom F.  $165^\circ$  liefert.

**Benzalphenylglycerinsäureester**  $O.CH(C_6H_5).O$   
 $C_6H_5\dot{C}H\text{---}\dot{C}H.CO_2C_2H_5$ , entsteht in zwei stereoisomeren Formen, F.  $104^\circ$  und  $61^\circ$ , durch Einwirkung von Diazoessigester auf Benzaldehyd. Die durch Verseifung erhaltenen Benzalphenylglycerinsäuren, F.  $132^\circ$  und  $156^\circ$ , werden durch Essigsäure in Benzaldehyd und die Phenylglycerinsäuren, F.  $121^\circ$  und  $141^\circ$ , gespalten. Letztere liefert beim Schütteln mit Benzaldehyd und 50pctiger  $SO_4H_2$  wieder die Benzalphenylglycerinsäure F.  $156^\circ$  (B. **43**, 1024).

**p-Nitrophenylglycerinsäure**, F.  $167^\circ$ , entsteht aus p-Nitrophenylglycidsäure. **o-Amidophenylglycerinsäure**, F.  $218^\circ$ .

**Phenyl- $\alpha$ -chlor- $\beta$ -milchsäure**  $C_6H_5.CH(OH).CHCl.CO_2H + H_2O$ , F.  $56^\circ$ , wasserfrei F.  $86^\circ$ , entsteht aus Zimmtsäure und unterchloriger Säure. Mit Natriumamalgam behandelt, geht sie in Phenylmilchsäure, mit Alkalien in Phenylglycidsäure und in Phenylglycerinsäure, mit rauchender Salzsäure in Phenylchlorpropionsäure über (B. **22**, 3140).

**Phenyl- $\alpha$ -brom- $\beta$ -milchsäure**  $C_6H_5.CH(OH).CHBr.CO_2H + H_2O$ , wasserfrei: F.  $125^\circ$ , entsteht aus Phenyl-dibrompropionsäure beim Kochen mit Wasser (B. **13**, 310). Sie wurde mittelst Cinchonin in zwei optisch active Componenten zerlegt (B. **24**, 2831; **32**, 2375).

**Phenyl- $\alpha$ -jod- $\beta$ -milchsäure**  $C_6H_5.CH(OH).CHI.CO_2H$ , F.  $137^\circ$  u. Z., entsteht aus Zimmtsäure mit wässeriger Chlorjodlösung (B. **19**, 2464). **o-** und **p-Nitrophenyl- $\alpha$ -chlor- $\beta$ -milchsäure**, F.  $119^\circ$  und  $165^\circ$ . Die o-Verbindung giebt mit Natriumamalgam Indol (B. **13**, 2261; **19**, 2646).

**$\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -amidohydracrylsäure**, *Phenylserin*  $C_6H_5.CH(OH).CH(NH_2).CO_2H + H_2O$ , Zersetzung  $194^\circ$ , entsteht aus ihrer Benzylidenverbindung, dem mit Natronlauge erhaltenen Condensationsproduct von Benzaldehyd und Glycocoll, durch Säuren, neben einer leichter löslichen stereoisomeren Säure (A. **307**, 84). Die isomere

**$\beta$ -Phenyl- $\beta$ -amidomilchsäure**, *Phenylisoserin*  $C_6H_5.CH(NH_2).CH(OH).CO_2H$ , F.  $241^\circ$  u. Z., erhält man durch Anlagerung von  $NH_3$  an phenylglycidsäures



Natrium in der Kälte. In der Hitze entsteht eine stereoisomere (?) Säure, F. 221° (B. 39, 791).

$\beta$ -Phenyl- $\beta$ -chlor- $\alpha$ -oxypropionsäure  $C_6H_5.CHCl.CH(OH).CO_2H$ , F. 141°, und Phenyl- $\beta$ -brom- $\alpha$ -oxypropionsäure (s. oben) entstehen aus Phenylglycerinsäure mit rauchenden Halogenwasserstoffsäuren (B. 16, 1290). o- und p-Nitrophenyl- $\beta$ -chlormilchsäure, F. 125° und 167°, aus den entsprechenden Glycidsäuren mit rauchender Salzsäure (B. 19, 2646). o-Nitrophenyl- $\beta$ -brommilchsäure, F. 135° (B. 17, 221).

Zimmtsäuredichlorid,  $\alpha,\beta$ -Dichlorhydrozimmtsäure  $C_6H_5.CHCl.CHCl.CO_2H$ , F. 163°, entsteht aus Zimmtsäure mit Chlor in  $CS_2$  und aus Phenyl- $\alpha$ -chlormilchsäure mit rauchender Salzsäure (B. 14, 1867).

Allozimmtsäuredichlorid, zähes Oel, mittelst Strychnin in zwei optisch active Componenten spaltbar (B. 27, 2041).

Zimmtsäuredibromid,  $\alpha,\beta$ -Dibromhydrozimmtsäure, F. 195°, giebt beim Kochen mit Wasser  $CO_2$ , Phenylacetaldehyd, Zimmtsäure und Phenyl- $\alpha$ -brommilchsäure; sie wurde mittelst Strychnin in zwei optisch active Componenten zerlegt (B. 26, 1664). Methylester, F. 117°, Aethylester, F. 76° (B. 22, 1181; C. 1903 II, 115).

Allozimmtsäuredibromid, F. 91—93°, mittelst Cinchonin in zwei optisch active Componenten spaltbar (B. 27, 2039). Methylester, F. 53°.

o- und p-Nitro- $\alpha,\beta$ -dibromhydrozimmtsäure, F. 180° und 217°. o- und p-Aethylester, F. 71° und 110° (A. 212, 151).

o-Methoxyzimmtsäuredibromid, F. 170°, Piperonylsäuredibromid, F. 156°; in diesen Dibromiden ist ähnlich wie bei den Pseudophenolhaloïden und den Dibromiden der Olefinphenole das dem Phenylkern benachbarte Bromatom auffallend reactionsfähig (B. 39, 27; 40, 2174).

Phenylglycidsäure  $C_6H_5.CH.O.CH.CO_2H$ , F. 84° (B. 43, 1035), entsteht aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Chlorphenylmilchsäure mit Alkalien, sowie durch Condensation von Benzaldehyd mit Chloressigester mittels Natriumaethylat oder Natriumamid. Die Phenylglycidsäure zerfällt leicht in  $CO_2$  und Phenylacetaldehyd, beim Kochen mit Wasser entsteht ausserdem Phenylglycerinsäure (S. 370). Durch heisse concentrirte Salzsäure wird die Phenylglycidsäure zum Teil in die isomere Phenylbrenztraubensäure (S. 377) umgelagert (B. 33, 3001). Aus den optisch activen Phenyl- $\alpha$ -brommilchsäuren wurden die optisch activen Phenylglycidsäuren in Form ihrer Natriumsalze erhalten.

Eine grössere Anzahl homologer Phenylglycidsäureester wurde durch Condensation von aromatischen Aldehyden und Ketonen mit Chloressigester oder Chlorpropionsäureester mittelst Natriumaethylat oder Natriumamid dargestellt (C. 1905 I, 346; 1906 I, 669; B. 38, 699). Die durch Verseifen entstehenden freien Säuren zerfallen ebenso wie die Phenylglycidsäure selbst leicht in  $CO_2$  und Aldehyde bez. Ketone (S. 248, 259).  $\beta$ -Methyl- und Aethylphenylglycidsäureaethylester, Kp.<sub>12</sub> 148° und 149°.  $\alpha$ -Methylphenylglycidsäureaethylester, Kp.<sub>18</sub> 153°.

o-Nitrophenylglycidsäure  $NO_2[2]C_6H_4\overset{1}{C}H.O.\overset{1}{C}HCO_2H + H_2O$ , F. 94°, wasserfrei F. 125°, aus o-Nitrophenylchlormilchsäure mit alkoholischem Kali, und aus o-Nitrophenylmilchsäureketon mit Natriumhypochlorit (A. 284, 135), zerfällt beim Erhitzen in  $CO_2$  und Indigo. Beim Kochen mit Wasser giebt sie Anthranil und Anthroxanaldehyd (S. 361) (B. 19, 2649).

$\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -oxybutyrolacton  $C_6H_5\overset{1}{C}H.CH_2.\overset{1}{C}H(OH)COO$ , F. 125°, aus Benzoylbrenztraubensäure durch Reduction mit Natriumamalgam, wird durch Kochen mit verdünnter Salzsäure in  $\beta$ -Benzoylpropionsäure (S. 379) umgelagert (B. 35, 3767).



C. **Trioxyalkoholsäuren.**  $\gamma$ -Phenyltrioxybuttersäure  $C_6H_5[CH.OH]_3CO_2H$  geht leicht in ein Lacton, F.  $116^\circ$ , über, das bei der Reduction Phenyltetrose (S. 358) giebt. Die  $\gamma$ -Phenyltrioxybuttersäure wird von dem Dibromid des Zimmtaldehydcyanhydrins ausgehend erhalten (B. **25**, 2556; A. **319**, 206).

### 7. Phenylparaffinaldehydcarbonsäuren.

Wie bei den aliphatischen ungesättigten Ketolen, Oxyolefincarbonsäuren und Oxyketoncarbonsäuren (vgl. Bd. I) auseinandergesetzt wurde, bilden sich sog. Oxymethylenverbindungen bei der Condensation von Aceton, Essigester, Acetessigester und anderen Körpern mit Ameisenester bei Gegenwart von Natriumaethylat. Da sich diese Verbindungen in mancher Hinsicht wie Aldehyde verhalten, so nahm man ursprünglich in ihnen die Aldehydgruppe an und erst der ausgesprochene säureartige Character hat dazu geführt, sie als *Oxymethylen*verbindungen aufzufassen. Bemerkenswert ist die Entstehung zweier isomerer Ester bei der Condensation von Phenylessigester und Ameisenester durch Natriumaethylat. Beide Ester liefern mit Phenylhydrazin dieselben Verbindungen. Der eine Ester ist flüssig, der andere fest. Die beiden Formen sind, besonders in Lösungen, leicht in einander umwandelbar. Die flüssige Form ist diejenige der Metallverbindungen, sie unterscheidet sich von der festen durch die stark blauviolette Eisenchloridreaction und reagirt leichter mit Phenylcyanat. Man nimmt an, dass die flüssige der *Enol*-, die feste der *Aldo*-form des Formylphenylessigesters entspricht (W. Wislicenus, A. **312**, 34; vgl. auch B. **39**, 203).

**Oxymethylenphenylessigsäureaethylester**  $CH(OH):C(C_6H_5).CO_2C_2H_5$ , flüssig, Kp.<sub>16</sub>  $144^\circ$ , wird durch Eisenchlorid blauviolett gefärbt; seine Natriumverbindung giebt mit Benzoylchlorid ein flüssiges labiles  $\alpha$ -Benzoat  $CH(OCOC_6H_5):CH(C_6H_5)CO_2C_2H_5$ , welches beim Destilliren in ein *geometrisch* isomeres stabiles  $\beta$ -Benzoat, F.  $88^\circ$ , umgewandelt wird. **Methylester**, F.  $41^\circ$ .

**Phenylformylessigsäureaethylester**  $CHO.CH(C_6H_5).CO_2C_2H_5$ , schmilzt bei  $70^\circ$  (vgl. C. 1900 I, 1098; A. **312**, 37), dabei in den flüssigen isomeren Ester übergehend. **Methylester**, F.  $73^\circ$  (C. 1900 I, 122).

### 8. Phenylparaffinketoncarbonsäuren.

Man kann die Phenylketoncarbonsäuren wie die aliphatischen Ketoncarbonsäuren in  $\alpha$ -,  $\beta$ -,  $\gamma$ -Ketoncarbonsäuren einteilen und in jeder dieser Gruppen Untergruppen bilden, je nachdem die Ketongruppe unmittelbar mit dem Benzolkern verbunden ist oder nicht.

A.  **$\alpha$ -Ketoncarbonsäuren** entstehen durch Oxydation 1. von Ketonen, 2. von Glycolen, 3. von Ketonalkoholen, 4. von Alkoholcarbonylsäuren, kernsynthetisch 5. aus den Ketonsäurecyaniden durch Verseifung mit kalter conc. Salzsäure, 6. aus Benzolen durch Einwirkung von Chloroxalsäureestern bei Gegenwart von Aluminiumchlorid (B. **20**, 2045; C. 1898 I, 26, 42).

**Phenylglyoxylsäure, Benzoylameisensäure**  $C_6H_5.CO.CO_2H$ , F.  $65^\circ$ , isomer mit den Phtalaldehydsäuren, entsteht durch Oxydation von Acetophenon mit Ferricyankalium (B. **20**, 389), von Phenylglycol, Benzoylcarbinol und Mandelsäure mit Salpetersäure:





Zuerst wurde sie kernsynthetisch durch Verseifen des Benzoylcyanides, ihres aus Benzoylchlorid und Quecksilber- oder Silbercyanid dargestellten Nitrils, erhalten (Claisen). Ihr Aethylester entsteht durch Einwirkung von Chloroxalsäureester auf Quecksilberdiphenyl, oder auf Benzol bei Gegenwart von Aluminiumchlorid.

Die Phenylglyoxylsäure ist in Wasser leicht löslich. Sie zerfällt beim Destillieren in CO und Benzoësäure, zum geringeren Teil in CO<sub>2</sub> und Benzaldehyd. Durch Erhitzen mit Anilin wird sie in CO<sub>2</sub> und Benzylidenanilin (S. 252) gespalten; diese auch bei den kernsubstituirten Phenylglyoxylsäuren glatt verlaufende Reaction kann zur Darstellung von Aldehyden dienen. Mit thiophenhaltigem Benzol und conc. Schwefelsäure versetzt, wird die Phenylglyoxylsäure tiefrot, später blauviolett gefärbt; ähnlich reagiren alle Derivate der Säure, auch *Isatin* (s. u.).

Als Ketonensäure verbindet sich die Phenylglyoxylsäure mit Natriumbisulfit und mit Blausäure (s. Phenyltartronsäure). Mit Natriumamalgam wird sie zu Mandelsäure, mit Jodwasserstoffsäure zu Phenylelessigsäure reducirt. Mit H<sub>2</sub>S entsteht S[SCH(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)COOH]<sub>2</sub>, woraus mit Alkali **Thiophenylelessigsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH(SH)COOH, Oel, erhalten wird (C. 1903 II, 1271).

Methylester, Kp. 247°. Aethylester, Kp. 257°. α-Amid, F. 90°. β-Amidhydrat C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CONH<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O. F. 64°. γ-Amid, F. 134° (B. 12, 633; 20, 397). Anilid, F. 63°, aus γ-Benzilmonoxim (s. d.) mit PCl<sub>5</sub>.

**Benzoylcyanid** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CN, F. 32°, Kp. 207°, entsteht bei der Distillation von Benzoylchlorid mit Cyanquecksilber, sowie durch Einwirkung von Benzoylchlorid auf eine aetherische Lösung von Blausäure bei Gegenwart von Pyridin, neben seinem Dimeren (s. u.) (B. 31, 1023), und aus Isonitrosoacetophenon (S. 361) mit Acetylchlorid (B. 20, 2196). Natrium in absolutem Aether verwandelt es in **Bisbenzoylcyanid** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO)<sub>2</sub>, F. 95° (B. 41, 1893). Durch Alkalien wird das Benzoylcyanid in Benzoësäure und Cyankalium gespalten, mit conc. Salzsäure geht es in Benzoylameisensäure über. Ueber ein trimoleculares Benzoylcyanid (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO)<sub>3</sub>, gelbe Nadeln, F. 194°, das man durch Umsetzung von Benzoylbromid mit Cyansilber erhält s. B. 40, 1655.

**Chlorisonitrosoacetophenon**, *Benzoylformoximsäurechlorid* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.C(:N OH)Cl, F. 131°, aus Isonitrosoacetophenon (S. 361) durch Chloriren (B. 26, R. 313). **Formazylphenylketon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COC(N:NC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>):NNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 142°, aus Benzoylessigsäure oder Benzoylaceton mit Diazobenzol gewonnen, wird durch Reduction in Anilin und **Benzoylamidrazon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO(NH<sub>2</sub>):NNHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 152°, gespalten (J. pr. Ch. [2] 65, 139).

**Benzoylcyanidanil** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(:NC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)CN, F. 72°, aus Phenylanilidoacetonitril (S. 365) durch Oxydation mit Permanganat in Aceton. Aehnlich wird *p*-**Dimethylamidobenzoylcyanidanil**, F. 121°, gewonnen (B. 35, 3569).

**Phenylhydrazimethylencarbonsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C( $\begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{NH} \end{smallmatrix}$ )CO<sub>2</sub>H. Das Hydrazinsalz schmilzt bei 119°. **Di-phenylglyoxylsäurehydrazon** N<sub>2</sub>[:C(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)COOH]<sub>2</sub>. Der Diaethylester schmilzt bei 138° (J. pr. Ch. [2] 44, 567).

**Phenylglyoxylsäurephenylhydrazon**, F. 153° (A. 227, 341).

(β-), **Syn-Phenylglyoxylsäureoxim**, F. 147°. (α-), **Anti-phenylglyoxylsäureoxim**, Isonitrosophenylelessigsäure C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C(:NOH).CO<sub>2</sub>H, F. 128° (B. 24, 42). Methylester, F. 138°. Dimethylester, F. 56° (B. 16, 519). **Benzoylcyanidoxim**, *Isonitrosobenzoylcyanid* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C(:NOH)CN, F. 129°, entsteht aus Benzoylcyanid mit Amylnitrit und Natriumaethylat, aus Phenylglyoxim (S. 361) durch Kochen mit Sodalösung oder direct aus ω-Dibromacetophenon mit Hydroxylamin und Alkali (B. 24, 3504; J. pr. Ch. [2] 66, 353).



Substituierte Benzoylameisensäuren. o- und p-Brombenzoylameisensäure, F. 93—103° und 108° (B. 25, 3298; 28, 259).

o-Nitrophenylglyoxylsäure  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ , F. 47°, wasserfrei, F. 122°. Amid, F. 199°. Nitril, F. 54° (B. 23, 1577). Oxim giebt mit Wasser  $\text{CO}_2$  und o-Nitrobenzonitril, mit Alkali gekocht Salicylsäure (B. 26, 1252). Sie bildet zwei isomere Phenylhydrazone (B. 23, 2080). — m-Nitrophenylglyoxylsäure, F. 77°. Amid, F. 151°. Nitril, F. 230° (145 mm) (B. 14, 1186). p-Nitrobenzoylcyanid, F. 116°, aus Isonitroso-p-nitrobenzoylcyanid durch Spaltung (J. pr. Ch. [2] 66, 353).

o-Amidobenzoylameisensäure, *Isatinsäure* entsteht aus der o-Nitrobenzoylameisensäure durch Reduction mit Eisenvitriol und Natronlauge und aus Isatin mit Alkalien. Aus ihrem Bleisalz mit  $\text{H}_2\text{S}$  abgeschieden und unter stark vermindertem Druck bei niederer Temperatur eingedampft, bildet sie ein weisses Pulver. Beim Erwärmen der Lösung geht sie sogleich in ihr Lactam oder Lactim über, in das

Isatin, *Isatinsäurelactam*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CO}\cdot\text{CO} \\ [2]\text{NH} \end{Bmatrix}$  oder *Isatinsäurelactim*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{Bmatrix} \text{C}\cdot\text{OH}$  (?), F. 201°, das zuerst durch Oxydation von Indigo erhalten wurde. Es bildet orangerote Prismen. In Aetzkalkalien löst es sich unter Bildung von Salzen. Die anfangs violette Lösung wird bald gelb durch Entstehung von isatinsäuren Salzen. Das Isatin verhält sich zugleich wie ein Keton.

Seine anderen Bildungsweisen und seine Derivate sind später bei den Hydroindolabkömmlingen abgehandelt. Man bezeichnet die auf die Lactamformel zurückführbaren Isatinderivate als Pseudo- oder  $\psi$ -Derivate oder n-Derivate, d. h. diejenigen, bei denen die neueingetretene Gruppe am Stickstoff steht, im Gegensatz dazu führt man die wahren Isatinderivate auf die Lactimformel zurück, weil dem freien Isatin die Lactimformel zuzukommen scheint.

Acetylisatinsäure  $\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{NH}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F. 160°, entsteht aus Acetyl- $\psi$ -isatin (s. d.) durch Behandeln erst mit Alkalien, dann mit Säuren. Benzoylisatinsäure, F. 188°, aus Benzoyltetrahydrochinolin durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. 24, 772).

Acetylisatin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CO}\cdot\text{CO} \\ [2]\text{N} \end{Bmatrix} \text{COCH}_3$ , F. 141°. Benzoylisatin, F. 206°.

Anthroxansäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{C} - \text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{N} > \text{O} \end{Bmatrix}$ , F. 190°, entsteht neben anderen Producten bei der Oxydation von Isatinsäure mit Sulfomonopersäure, sowie durch Reduction von o-Nitrophenylglyoxylsäure mit Zinn und Eisessig unter Zwischenbildung der unbeständigen o-Hydroxylaminophenylglyoxylsäure (B. 43, 122) (vgl. die analogen Bildungsweisen des Anthranils S. 295). Man erhält sie ferner durch Erhitzen von o-Nitrosomandelsäurenitril mit conc. Salzsäure (B. 39, 2344), sowie durch Oxydation von Anthroxanaldehyd (S. 361) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. 16, 2222). Beim Erhitzen mit Wasser auf 150° zerfällt sie in geringem Grade in  $\text{CO}_2$  und Anthranil (J. pr. Ch. [2] 81, 254).

p-Dimethylamidophenylglyoxylsäureester  $(\text{CH}_3)_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 187°, aus Dimethylanilin, Oxalsäureester oder Aethyloxalsäurechlorid und  $\text{AlCl}_3$  (B. 10, 2081; C. 1907 II, 310); das entsprechende Chlorid entsteht aus Dimethylanilin und Oxalylchlorid; beim Erhitzen zerfällt es in  $\text{CO}$  und

p-Dimethylamidobenzoylchlorid (B. **42**, 3486). p-Aminophenylglyoxylsäure und ihre n-alkylieren Derivate entstehen auch aus den entsprechenden Aminophenyltartronsäuren (S. 383) durch Oxydation (C. 1901 I, 237, 239).

o-Oxyphenylglyoxylsäure  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{COCO}_2\text{H}$ , F.  $57^\circ$ , aus Isatinsäure mittelst deren Diazosulfat; mit o-Phenylendiamin condensirt sich die Säure zu o-Oxyphenyl-oxychinolin, welches sich in ein Lacton, das sog. Cumarophenazin, überführen und aus diesem gewinnen lässt (B. **34**, 2294):

$$\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}=\text{N} \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \end{array} \text{HO}\text{C}=\text{N} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \end{array} \rightleftharpoons \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4\text{C}=\text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \quad \text{C}=\text{N} \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \end{array}$$

o-Acetoxyphenylglyoxylsäure, F.  $101-106^\circ$ , mit 1 Mol.  $\text{H}_2\text{O}$ , entsteht aus ihrem Nitril, F.  $111^\circ$ , dem Einwirkungsproduct von Cyansilber auf Acetylsalicylsäurechlorid (A. **368**, 80). Das dem Isatin entsprechende Lacton, das

**Cumarandion**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{O} \end{array} \text{CO}$ , gelbliche Nadeln, F.  $178^\circ$ , wird durch Oxydation des sog. *Oxindigos* (s. d.) mit  $\text{CrO}_3$  in Eisessig gewonnen (B. **42**, 199). Ein Derivat desselben ist das Isonitrosocumaranon  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{O} \end{array} \text{C:NOH}$ , F.  $172^\circ$  u. Z., das aus  $\alpha$ -Nitrocumarin (s. d.) durch Umlagerung mittelst Natriumalkoholat erhalten wird (B. **35**, 1640, 4346). Das p-Dimethylamidoanil des Cumarandions  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{O} \end{array} \text{C:NC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F.  $185^\circ$ , entsteht durch Condensation von Cumaranon (s. d.) mit p-Nitrosodimethylanilin. Durch HCl werden die beiden letzterwähnten Verbindungen in Hydroxylamin bez. p-Amidodimethylanilin und o-Oxyphenylglyoxylsäure gespalten (B. **44**, 124).

**Thioisatin**, *Thionaphthenchinon*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{S} \end{array} \text{CO}$ , gelbe Prismen aus Alkohol, F.  $121^\circ$ , Kp.  $247^\circ$ , entsteht aus seinem Anil, dem Umsetzungsproduct von Dibromthioindoxyl  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{S} \end{array} \text{CBr}_2$ , sowie aus dem Isonitrosothioindoxyl  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO} \\ \diagup \text{S} \end{array} \text{C:NOH}$ , F.  $172^\circ$ , durch Spaltung mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ . In Alkalien löst es sich unter Bildung von Salzen der Thiophenol-o-glyoxylsäure, die in freiem Zustande leicht wieder in das Anhydrid zurückgeht (B. **41**, 227).

p-Methoxyphenylglyoxylsäure, F.  $89^\circ$ , Veratroylcarbonsäure  $(\text{CH}_3\text{O})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CO.CO}_2\text{H}$ , F.  $138^\circ$ , und Piperonoylcarbonsäure  $(\text{CH}_2\text{O}_2)[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CO.CO}_2\text{H}$ , F.  $148^\circ$ , wurden durch Oxydation von Anethol, von Isoeugenol-methyläther und von Isosafrol (B. **24**, 3488) erhalten. Die Nitrile der beiden ersteren, F.  $64^\circ$  und  $117^\circ$ , sind aus Anissäurechlorid bez. Veratroylchlorid und Blausäure bei Gegenwart von Pyridin dargestellt (B. **42**, 188). 2,5-Dioxyphenylglyoxylsäure, F.  $141^\circ$ , entsteht durch Oxydation von o-Oxyphenylglyoxylsäure mit Kaliumpersulfat in alkalischer Lösung (C. 1907 II, 901).

Homologe Phenylglyoxylsäuren. Von der m-Tolylglyoxylsäure leitet sich das sog. **Methylisatin**  $\text{CH}_3[5]\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagdown \text{CO.CO} \\ \diagup \text{NH} \end{array}$ , F.  $184^\circ$ , ab, das aus p-Methylisatin-p-tolylimid, F.  $259^\circ$ , dem Product der Einwirkung von Dichloressigsäure auf p-Toluidin, durch Kochen mit Salzsäure entsteht (B. **16**, 2262; **18**, 198).

p-Tolylglyoxylsäure . . . . .	F. $96^\circ$ (B. <b>14</b> , 1750; <b>20</b> , 2049).
(p-)[2,5]-Xylglyoxylsäure . . . . .	» $75^\circ$ (C. 1898 I, 42).
(m-)[2,4]-Xylglyoxylsäure . . . . .	» $85^\circ$ (J. pr. Ch. [2] <b>41</b> , 485).
(o-)[2,3]-Xylglyoxylsäure . . . . .	» $92^\circ$ (B. <b>20</b> , 1766).
Mesitylglyoxylsäure . . . . .	» $112-116^\circ$ } (B. <b>24</b> , R. 741).
[2,4,5]-Pseudocumylglyoxylsäure	» $75^\circ$ }



2,3,4,6- u. 2,3,5,6-Tetramethylphenylglyoxylsäure (B. 19, 233; 20, 3099).  
Cymylglyoxylsäure (C. 1898 I, 42).

**Phenylbrenztraubensäure**  $C_6H_5.CH_2.CO.CO_2H$ , schmilzt bei  $154^\circ$  unter Entwicklung von  $CO_2$ . Sie entsteht aus  $\alpha$ -Benzoylamidozimmtsäure (A. 275, 8) beim Kochen mit Alkalilauge oder Salzsäure, aus Phenylloxalessigester durch Kochen mit verdünnter  $SO_4H_2$ , sowie durch Umlagerung von Phenylglycid-säure (S. 372) (A. 271, 163). Durch Einwirkung von Ammoniak wird sie in  $\alpha$ -Phenacetylamidohydrozimmtsäure oder Phenacetylphenylalanin umgewandelt (S. 367). Bei der Oxydation mit Wasserstoffsperoxyd in alkalischer Lösung zerfällt sie glatt in  $CO_2$  und Phenylelessigsäure (C. 1904 I, 194). Mit Benzaldehyd und conc. HCl vereinigt sie sich zum  $\beta,\gamma$ -Diphenyl- $\alpha$ -ketobutyrolacton (s. d.) (A. 333, 160).

**o-Oxyphenylbrenztraubensäure**  $HO.C_6H_4.CH_2.CO.CO_2H$  entsteht, ähnlich der Phenylbrenztraubensäure, aus  $\alpha$ -Benzoylamido-o-oxyzimmtsäure und Natronlauge. Beim Kochen mit Säuren geht sie in ihr Lacton, das  $\alpha$ -Oxo-hydrocumarin  $C_6H_4 \begin{cases} [1]CH_2CO \\ [2]O-\dot{C}O \end{cases}$  (?), F.  $152^\circ$ , über (B. 18, 1187).

Nitrosubstituierte Phenylbrenztraubensäuren erhält man synthetisch durch Condensation von Oxalester und o- oder p-Nitrotoluolen mittelst Natriumaethylat:

**o-Nitrophenylbrenztraubensäure**  $NO_2[2]C_6H_4CH_2COCOOH$ , F.  $121^\circ$ , giebt bei der Reduction *n-Oxyindol*- und weiterhin *\alpha-Indolcarbonsäure*  $C_6H_4 \begin{matrix} NH \\ \diagdown \\ CH \end{matrix} CCOOH$  (s. d.). **p-Nitrophenylbrenztraubensäure**, F.  $194^\circ$ ; o,p- und o,m-Methylnitrophenylbrenztraubensäure, F.  $145^\circ$  und  $193^\circ$  (B. 30, 1030; 31, 387).

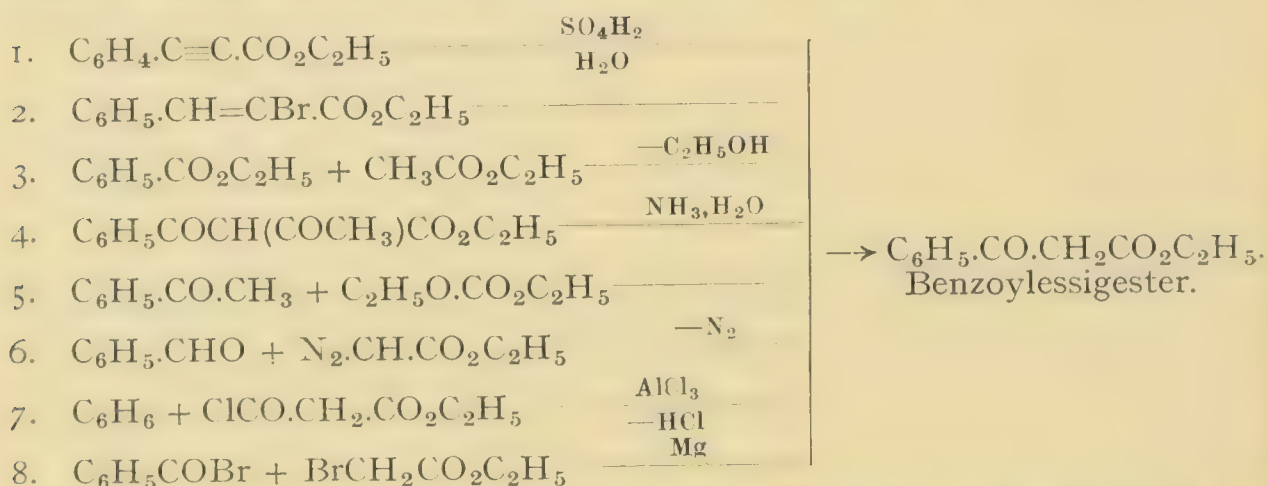
**Benzylbrenztraubensäure**  $C_6H_5CH_2CH_2COCOOH + 1\frac{1}{2}H_2O$ , F.  $47^\circ$ , entsteht durch Umlagerung der  $\alpha$ -Oxyphenylcrotonsäure mittelst Natronlauge, während Salzsäure die isomere Benzoylpropionsäure (S. 379) bildet; ferner wird die Benzylbrenztraubensäure auch durch Spaltung des Benzoyloxal-essigesters (S. 385) erhalten (A. 299, 28; B. 31, 3134).

**B. Phenylparaffin- $\beta$ -ketoncarbonsäuren** entstehen 1. durch einen der Acetessigesterbildung ähnlichen Condensationsvorgang aus Benzoësäure- und Fettsäureestern, oder Acetophenon und Kohlensäureester unter Abspaltung von Alkohol bei Gegenwart von Natriumalkoholat (s. u. Benzoylessigester); 2. durch Einführung von Alkylresten mittelst Chloriden, wie Benzylchlorid, in Acetessigester (s. u. Benzylacetessigester); 3. durch Einwirkung von Benzaldehyden auf Diazoessigester (s. u. Benzoylessigester); 4. aus Malonestersäurechloriden und Benzol in Gegenwart von Aluminiumchlorid (C. 1905 II, 30); 5. durch Umsetzung von Benzoylchlorid oder -bromid mit Mg- $\alpha$ -Halogenfettsäureestern (A. 347, 71); 6. aus Phenylpropiolsäureester (S. 414) durch Wasseraufnahme.

Mit Hydroxylamin geben sie Oximanhydride, Lactoxime, oder Isoxazolone, mit Hydrazin und Phenylhydrazin: Hydrazinanhydride, Lactazame oder Pyrazolone.

**Benzoylessigsäure**  $C_6H_5.CO.CH_2CO_2H$  schmilzt bei  $103^\circ$  unter Zersetzung in  $CO_2$  und Acetophenon, in derselben Weise zerfällt sie beim Kochen mit verdünnten Säuren. Sie wird durch Verseifen ihres Aethyl-esters mit Kalilauge bei gewöhnlicher Temperatur erhalten. Durch Eisenchlorid wird sie violettrot gefärbt.

**Benzoylessigester**  $C_6H_5.CO.CH_2.CO_2C_2H_5$ , Kp.<sub>11</sub> 148°. Bildungsweisen: 1. Er wurde zuerst aus Phenylpropionlsäureester durch Lösen in Schwefelsäure und Verdünnen mit Wasser erhalten (B. 17, 66). 2. Durch Einwirkung von Schwefelsäure auf  $\alpha$ -Bromzimmitsäureester (B. 19, 1392). 3. Am leichtesten gewinnt man ihn aus Benzoësäureaethylester und Essigsäureester durch Einwirkung von trockenem Natriumaethylat oder Natrium (B. 20, 653, 2179), oder 4. durch Spaltung des aus Natracetessigester mit Benzoylchlorid entstehenden Benzoylacetessigesters (S. 381) mittelst Ammoniak (A. 291, 70). 5. In geringer Menge entsteht der Ester auch aus Acetophenon und Kohlensäureester mit Natriumaethylat. 6. Aus Diazoessigester und Benzaldehyd (B. 18, 2373). 7. Aus Malonestersäurechlorid, Benzol und Aluminiumchlorid. 8. Aus Benzoylbromid und Magnesiumbromessigester:



Der Benzoylessigester ist unzersetzt mit Wasserdämpfen flüchtig (A. 282, 155); er riecht nach Acetessigester. Er giebt 1. mit  $NH_3$  ein Additionsproduct nach Art des Aldehydammoniaks, mit Aminen aber unter Wasserabspaltung: Imide wie  $\beta$ -Methylimidohydrozimmitsäureester  $C_6H_5C(:NCH_3)CH_2CO_2C_2H_5$  (B. 29, 105); 2. mit Hydrazin: 3-Phenylpyrazolon, 3. mit Phenylhydrazin: Diphenylpyrazolon, 4. mit Hydroxylamin: Phenylisoxazolon, 5. mit Harnstoff: Phenyluracil, 6. mit Guanidin: Imidophenyluracil, 7. mit salpetriger Säure: das Oxim, 8. mit Diazobenzolchlorid: das Phenylhydrazon des Benzoylglyoxylsäureesters (S. 381), 9. mit  $PCl_5$ :  $\beta$ -Chlorzimmitsäurechlorid. Seine Natriumverbindung giebt mit Jod: Dibenzoylbernsteinsäureester, mit Halogenalkylen: homologe Benzoylessigester (C. 1910 I, 637) und auch durch Säureradicale sind die Wasserstoffatome der  $CH_2$ -Gruppe schrittweise ersetzbar. Mit Orthoameisenester entsteht  $\beta$ -Aethoxyzimmitsäureester (S. 418). Das Dimethylacetal des Benzoylessigesters  $C_6H_5C(OCH_3)_2CH_2CO_2CH_3$ , Kp.<sub>16</sub> 147°, entsteht aus Phenylpropionlsäuremethylester mit alkoholischer Na-methylatlösung bei 125° (C. 1903 II, 664); Diaethylacetal, Kp.<sub>13</sub> 153° s. C. 1904 I, 659.

Amid, F. 112° (A. 266, 332). Anilid, F. 107° (A. 245, 374).

**Benzoylacetonitril**,  $\omega$ -Cyanacetophenon  $C_6H_5.CO.CH_2CN$ , F. 80°, entsteht aus Benzoylcyanessigester (S. 384) beim Kochen mit Wasser, aus Natriumoxymethylenacetophenon mit Hydroxylaminchlorhydrat und Natronlauge (B. 24, 133) und aus Imidobenzoylacetonitril oder Imidobenzoylmethylcyanid mit Salzsäure, sowie aus Phenylisoxazol (s. d.) durch Umlagerung mittelst Alkali (B. 35, 3671).

**Imidobenzoylcyanmethyl**, *Benzoacetodinitril*  $C_6H_5.C(:NH)CH_2CN$ , F. 86°, entsteht durch Einwirkung von Natrium auf eine trockene aetherische



Lösung von Benzotrinitril und Acetonitril (B. **22**, R. 327). Mit Hydroxylaminchlorhydrat geht es unter Ersatz der Imido- durch die Oximidogruppe und Addition der letzteren an die Cyangruppe in **Phenylisoxazonimid**  $\text{O.N:C(C}_6\text{H}_5\text{).CH}_2\text{.C(NH)}$ , F.  $111^\circ$ , über (B. **26**, R. 272). Aehnlich wirkt Phenylhydrazin (vgl. J. pr. Ch. [2] **58**, 129).

**p-Nitrobenzoylessigsäure** entsteht aus Nitrophenylpropionsäureester (B. **17**, 326) mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , schmilzt bei  $135^\circ$  unter Zerfall in  $\text{CO}_2$  und p-Nitroacetophenon; der Ester der o-Nitrophenylpropionsäure wird leicht in den isomeren *Isatogensäureester* umgewandelt. o-, m- und p-Nitrobenzoylessigester, o- flüssig, m- F.  $79^\circ$  und p- F.  $75^\circ$ , werden am besten durch Spaltung von o-, m- und p-Nitrobenzoylacetessigester dargestellt (B. **35**, 931, 933; C. 1904 I, 724).

**$\alpha$ -Methylbenzoylessigester**, Kp.<sub>225</sub>  $226^\circ$ , giebt mit salpetriger Säure:  $\alpha$ -Isonitrosopropiophenon (B. **21**, 2119).  **$\alpha$ -Aethyl- und Diaethylbenzoylessigester**, Kp.<sub>90</sub>  $210^\circ$  und Kp.<sub>150</sub>  $223^\circ$ . **Allylbenzoylessigester**, Kp.<sub>100</sub>  $220^\circ$ . **Benzoyltrimethylencarbonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COC}\left(\begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{smallmatrix}\right)\text{COOH}$ , F.  $148^\circ$ , zerfällt bei höherer Temperatur in  $\text{CO}_2$  und Benzoyltrimethylen (S. 261) (B. **16**, 2128, 2136).

**$\alpha$ -Phenylacetessigester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH(COCH}_3\text{)COOC}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>11</sub>  $146^\circ$ , entsteht durch Verseifung seines Nitrils  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH(COCH}_3\text{)CN}$ , F.  $90^\circ$ , des Condensationsproductes von Benzylcyanid und Essigester mittelst Natriumaethylat (B. **31**, 3160); auf analogem Wege werden **Propionylphenyllessigester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH(COCH}_2\text{CH}_3\text{)CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>18</sub>  $155^\circ$ , und **Propionylbenzylcyanid**, F.  $70^\circ$ , dargestellt (B. **36**, 2242.)

**$\alpha$ -2,5-Dinitrophenyl- und 2,4,6-Trinitrophenylacetessigester**, F.  $94^\circ$  und  $98^\circ$ , entstehen aus 2,5-Dinitrobrombenzol und aus 2,4,6-Trinitrochlorbenzol (S. 74) mit Natriumacetessigester (A. **220**, 131; B. **22**, 990; **23**, 2720).

**Benzylacetessigester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH}_2\text{.CH}\left(\begin{smallmatrix} \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COCH}_3 \end{smallmatrix}\right)$ , Kp.  $276^\circ$ , entsteht aus Natriumacetessigester mit Benzylchlorid (A. **204**, 179) und giebt durch Ketonspaltung: Benzylacetone (B. **15**, 1875) (S. 262), durch Säurespaltung: Phenylpropionsäure (S. 270). Ueber die electrolytische Reduction des Benzylacetessigesters s. B. **40**, 3312.

C.  **$\gamma$ - und  $\delta$ -Ketoncarbonsäuren.**  **$\beta$ -Benzoylpropionsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{.CO.CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $116^\circ$ , entsteht 1. durch Condensation von Benzol und Bernsteinsäureanhydrid mit Aluminiumchlorid (B. **20**, 1376; vgl. A. **312**, 110), 2. durch Condensation von Benzaldehyd mit Aepfelsäure oder Fumarsäure mittelst Piperidin bei  $150\text{--}160^\circ$  (C. 1903 I, 769); 3. durch Reduction von  $\beta$ -Benzoylacrylsäure (S. 420), 4. aus Benzoylisobernsteinsäure (S. 384) durch Abspaltung von  $\text{CO}_2$ , 5. aus Phenacylbenzoylessigester durch Säurespaltung, 6. aus dem Blausäureadditionsproduct des Zimmtaldehyds durch Kochen mit verdünnter Salzsäure; bei vorsichtigem Verseifen in der Kälte entsteht zunächst Phenylloxycrotonsäure, die sich beim Kochen mit Salzsäure umlagert (B. **29**, 2582; A. **299**, 23):



Schliesslich 7. entsteht die Benzoylpropionsäure auch durch Umlagerung von  $\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -oxybutyrolacton (S. 370) (B. **36**, 2529).

Die Benzoylpropionsäure liefert durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung **Phenyl- $\Delta^2$ -croto-lacton**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C:CH.CH}_2\text{COO}$ , F.  $91^\circ$ ; vom Dibromid des Zimmtaldehydcyanhydrins ausgehend erhält man das isomere ölige **Phenyl- $\Delta^1$ -croto-lacton**

$C_6H_5.C\dot{H}.CH:CH.CO\dot{O}$ , welches sich sehr leicht in das  $\Delta^2$ -Lacton umlagert; beide Lactone werden durch Salzsäure zu Benzoylpropionsäure aufgespalten, verhalten sich jedoch verschieden gegen Permanganat, mit dem das  $\Delta^1$ -Lacton Phenyltrioxybuttersäurelacton (S. 373), das  $\Delta^2$ -Lacton jedoch unter Zusammenschluss zweier Molecüle ein Dilacton liefert (A. **319**, 196).

Durch Reduction geht die  $\beta$ -Benzoylpropionsäure in  $\gamma$ -Phenylbutyrolacton, durch  $P_2S_5$  in Phenyloxythiophen (B. **19**, 553) über (vgl. Laevulinsäure Bd. I). Sie giebt zwei isomere Oxime, F.  $129^0$  und  $92^0$  (B. **25**, 1932).

$\alpha$ -Methyl- $\beta$ -benzoylpropionsäure  $C_6H_5COCH_2CH(CH_3)COOH$ , F.  $136^0$ , entsteht durch Condensation von Benzol und Brenzweinsäureanhydrid mit Aluminiumchlorid (C. 1900 II, 172).

$\gamma$ -Benzoylbuttersäure  $C_6H_5COCH_2CH_2CH_2COOH$ , F.  $126^0$ , wird aus Glutarsäurechlorid mit Benzol und Aluminiumchlorid, sowie durch Ketonspaltung aus  $\alpha$ -Benzoylglutarsäureester (S. 384) gewonnen (B. **31**, 2001).

$\alpha$ -Phenyllaevulinsäure  $C_6H_5.CH \begin{matrix} CO_2H \\ \backslash \\ CH_2CO.CH_3 \end{matrix}$ , F.  $126^0$ , entsteht aus Phenylacetbernsteinsäure (B. **17**, 72; **18**, 790).  $\beta$ -Benzyllaevulinsäure  $C_6H_5.CH_2.CH \begin{matrix} CH_2.CO_2H \\ \backslash \\ CO.CH_3 \end{matrix}$ , F.  $98^0$ , aus  $\beta$ -Benzallaevulinsäure (A. **254**, 202),

s. Benzalangelicalacton.  $\beta$ -Phenyl- $\gamma$ -acetylbuttersäure  $C_6H_5CH \begin{matrix} CH_2CO_2H \\ \backslash \\ CH_2.COCH_3 \end{matrix}$ , F.  $83^0$ , aus Phenyl-dihydroresorcin mit Alkalien oder Säuren (B. **26**, 2057; A. **294**, 322). durch Condensation ihres Esters mit Natriumalkoholat entsteht wieder das Phenyl-dihydroresorcin.

**9. Phenyl-alkoholketoncarbonsäuren.** Benzoylglycolsäure  $C_6H_5CO.CH(OH)CO_2H$ , F.  $125^0$  (B. **16**, 2133).

$\alpha$ -Acidylphenylglycolsäureester wie p-Tolylacetyl-glycolsäuremethylester  $CH_3C_6H_4C(OH)(COCH_3).CO_2CH_3$ , Kp.<sub>15</sub>  $190^0$ , und p-Dimethylamidophenylacetyl-glycolsäuremethylester  $(CH_3)_2NC_6H_4C(OH)(COCH_3)CO_2CH_3$ , F.  $81^0$ , u. s. w. entstehen durch Condensation von aromatischen Kohlenwasserstoffen und Anilinen mit  $\alpha,\beta$ -Diketobuttersäureester (C. 1909 I, 1795). Sie lassen sich leicht zu den entsprechenden aromatischen Aldehyden abbauen (S. 248).

Acetoxyphenylbrenztraubensäurenitril  $C_6H_5CH(O.COCH_3).CO.CN$ , F.  $52,5^0$ , Kp.<sub>10</sub>  $150^0$ , entsteht durch Erhitzen von Acetylmandelsäurechlorid mit Cyansilber (A. **368**, 77). Als Abkömmling der Phenyloxybrenztraubensäure ist

die Säure  $C_6H_5CH(NHC_6H_5)C \begin{matrix} OH \\ \backslash \\ COOH \end{matrix} \begin{matrix} N:CHC_6H_5 \\ \backslash \\ COOH \end{matrix}$ , F.  $194^0$ , zu betrachten, deren

Nitril man durch Condensation von Phenylanilidoessigsäurenitril (S. 366) mit Benzaldehyd und Cyankali erhält (B. **29**, 1732; **31**, 2701).

$\gamma$ -Phenyl- $\gamma$ -keto- $\alpha$ -oxybuttersäure  $C_6H_5.CO.CH_2.CH(OH).CO_2H$ , F.  $125^0$ , entsteht aus ihrem Trichlorid, dem Chloralacetophenon  $C_6H_5.CO.CH_2.CH(OH).CCl_3$ , F.  $76^0$  (B. **25**, 557).

Von stellungsisomeren Phenylketoxybuttersäuren leiten sich die Bromirungsproducte des Phenylacetessigesters und des  $\alpha$ -Propionylphenylessigesters (s. o.): der  $\alpha$ -Bromphenylacetessigester  $CH_3COBr(C_6H_5)CO_2C_2H_5$  und  $\alpha$ -Propionylphenylbromessigester  $CH_3CH_2COBr(C_6H_5)CO_2C_2H_5$  und der  $\gamma$ -Bromphenylacetessigester  $CH_2BrCOCH(C_6H_5)CO_3C_2H_5$  und  $\gamma$ -Brompropionylphenylessigester  $CH_3CHBrCOCH(C_6H_5)CO_2C_2H_5$  ab. Die beiden ersteren zerfallen bei der Wasserdampfdestillation in Kohlenoxyd, HBr und Atropasäureester bez.  $\beta$ -Methylatropasäureester (S. 409), die beiden letzteren liefern beim Erhitzen mit Wasser die Lactone, die  $\alpha$ -Phenyltetronsäure



$\overline{\text{CH}_2\text{C}(\text{OH})\text{:C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COO}}$ , F. 254°, und die  $\alpha$ -Phenyl- $\gamma$ -methyltetronsäure  $\text{CH}_3\overline{\text{CH}\text{C}(\text{OH})\text{:C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COO}}$ , F. 178° (B. 39, 3929).  $\gamma$ -Phenyltetronsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\overline{\text{CH}\text{C}(\text{OH})\text{:CH}\text{COO}}$ , F. 128°, entsteht aus dem Umsetzungsproduct von Acetylmandelsäurechlorid mit Natriummalonester durch Verseifung und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung (A. 368, 65).

**10. Diketoncarbonsäuren.** Benzoylglyoxylsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ ; der Aethylester, orangegelbes Oel, Kp.<sub>13</sub> 150—153°, entsteht durch Einleiten von  $\text{N}_2\text{O}_3$  in ein Gemisch von Benzoylessigester (S. 378) und Essigsäureanhydrid. Er verbindet sich leicht mit Wasser und Alkoholen zu farblosen Hydraten bez. Alkoholaten (C. 1907 II, 233). Sein  $\alpha$ -Oxim und  $\alpha$ -Phenylhydrazon sind aus Benzoylessigester mit salpetriger Säure (B. 16, 2133) und mit Diazobenzolchlorid (B. 21, 2120) erhalten worden: Benzoylisonitrosoessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}(\text{:NOH})\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 121°. Benzoyl- $\alpha$ -phenylhydrazonglyoxylsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}(\text{:N}\cdot\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 65°; der aus Benzoylisonitrosoessigester durch Reduction entstehende Benzoylamidoessigester liefert beim Diazotiren: Benzoylessigesterdiazooanhydrid  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{C}\cdot\text{O} \\ \text{CO}_2\text{RC}\cdot\text{N} \end{matrix} \diagup \text{N}$  (B. 36, 3612).

Chinisatinsäure, o-Amidobenzoylglyoxylsäure  $\text{NH}_2[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , durch Oxydation von  $\beta,\gamma$ -Dioxycarbostyryl mit Eisenchlorid gewonnen, geht bei 120° in ihr Lactam, Chinisatin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CO}\cdot\text{CO} \\ \text{[2]NH}\cdot\text{CO} \end{matrix}$ , F. 255—260°, über (B. 17, 985).

Benzoylbrenztraubensäure, Acetophenonoxalsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F. 157°, wird aus ihrem Aethylester, F. 43°, dargestellt, dem Condensationsproduct von Acetophenon und Oxalsäure (B. 21, 1131). Die alkoholische Lösung des Esters wird durch Eisenchlorid blutrot gefärbt. Benzoylbrenztraubensäurechloralid (s. B. 31, 1306).

Kernsubstituirte Benzoylbrenztraubensäureester s. B. 34, 2477; 36, 2695.

Benzoylacetessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{CH} \begin{matrix} \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COCH}_3 \end{matrix}$  entsteht aus Benzoylchlorid und Natriumacetessigester. Er giebt bei der Spaltung Benzoylacetone bez. Benzoylessigester (S. 378). o-, m- und p-Nitrobenzoylacetessigester (s. A. 221, 323; B. 35, 931, 933).

Acetophenonacetessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{CH} \begin{matrix} \text{CO}_2\text{H} \\ \text{COCH}_3 \end{matrix}$  schmilzt bei 130° bis 140° unter Zerfall in  $\text{CO}_2$  und Acetophenonacetone (S. 362). Ihr Aethylester entsteht aus  $\omega$ -Bromacetophenon (S. 359) und Natriumacetessigester (B. 16, 2866). Der Aethylester giebt wie Acetophenonacetone leicht ein Furfuranderivat. Beim Behandeln mit alkoholischer Kalilauge geht er in  $\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -acetylcrotonlactone (S. 366) über.

$\delta$ -Phenacyllaevulinsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 116°, wird durch Spaltung von Furfuralacetophenon  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{O})\text{CH}\text{:CHCO}\text{C}_6\text{H}_5$  (s. d.) erhalten, liefert mit Ammoniak Phenylpyrrolpropionsäure (B. 34, 1263).

**11. Phenylparaffindicarbonsäuren.** Wie die aliphatischen gesättigten Dicarbonsäuren kann man auch die Phenylparaffindicarbonsäuren in Malonsäuren, Aethylenbernsteinsäuren u. s. w. einteilen.

Phenylmalonsäuren. Phenylmalonsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$  schmilzt bei 152° unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung und Bildung von Phenylessigsäure. Ihr Ester, Kp.<sub>14</sub> 171°, entsteht aus Phenylloxalessigester durch Kohlenoxydabspaltung (B. 27, 1091). Dinitrophenylmalonsäureester  $(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}$

$(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , F.  $51^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Bromdinitrobenzol auf Natriummalonsäureester (B. **21**, 2472; **22**, 1232; **23**, R. 460; **26**, R. 10).

**2,4,6-Trinitrophenylmalonsäure**, *Pikrylmalonsäure*  $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}(\text{COOH})_2$ , F.  $161^\circ$ ; ihr Ester tritt in 2 Mod. auf, F.  $58^\circ$  und  $64^\circ$  (B. **28**, 3066; **29**, R. 997; C. 1899 II, 25). Die intensiv braunrot gefärbten Salze des Dinitro- und Trinitrophenylmalonesters besitzen vielleicht chinoide Structur (B. **42**, 2126). **Bromthymochinonmalonester**  $[\text{C}_6\text{O}_2\text{Br}(\text{C}_3\text{H}_7)]\text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , F.  $78^\circ$ , giebt mit Metallen blaugefärbte Salze (B. **34**, 1558).

**Phenylcyanessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CN})\text{COOH}$ , F.  $92^\circ$ ; ihr Aethylester, Kp.  $275^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Na und Kohlensäureester auf Benzylcyanid. Das Amid, F.  $147^\circ$ , giebt bei der Behandlung mit  $\text{PCl}_5$  **Phenylmalonsäurenitril**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CN})_2$ , F.  $69^\circ$ , Kp.<sub>21</sub>  $153^\circ$  (C. 1904 II, 953).

**Benzylmalonsäure**,  $\beta$ -*Phenylisobornsteinsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $117^\circ$ , entsteht aus ihrem Ester, der durch Einwirkung von Benzylchlorid auf Natriummalonsäureester, durch Reduction von Benzalmalonsäure (S. 421) (A. **218**, 139), sowie durch *Kohlenoxyd*-spaltung aus Benzyloxalessigester (S. 385) gebildet wird.

*o*- und *p*-**Nitrobenzylmalonsäureester** (B. **20**, 434); die *o*-Säure wird durch Natronlauge zu *n*-Oxy- $\alpha$ -indolcarbonsäure condensirt (B. **29**, 639). **Methylbenzylmalonsäure** (A. **204**, 177).

$\beta$ -**Phenylaethylmalonsäureaethylester**  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{CH}\text{CH}(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ , Kp.<sub>15</sub>  $230^\circ$ , entsteht durch Anlagerung von  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  an Benzalmalonester. Die Säure schmilzt bei  $144^\circ$  unter Zerfall in  $\text{CO}_2$  und  $\beta$ -Phenylbuttersäure (C. 1905 II, 1023).

**Phenylbernsteinsäuren.** **Phenylbernsteinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}\text{CO}_2\text{H}$   
 $\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $167^\circ$ , entsteht aus  $\omega$ -Chlorstyrol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CHCl}$ , sowie aus Benzalmalonsäureester mit Cyankalium (A. **293**, 338), aus Phenylacetbernsteinsäureester (S. 385), aus Phenylaethantricarbonsäure (S. 385) und aus sog. Hydrocornicularsäure ( $\alpha,\delta$ -Diphenyllaevulinsäure) durch Spaltung. Anhydrid, 2 Mod. F.  $53^\circ$  und  $150^\circ$  (M. **24**, 413; C. 1907 I, 720). Chlorid, Kp.<sub>12</sub>  $151^\circ$ . Dimethylester, F.  $58^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $161^\circ$ .

**Estersäuren:** Bei der halbseitigen Esterificirung der Phenylbernsteinsäure, sowie auch durch Anlagerung von Methylalkohol an das Anhydrid entstehen nebeneinander ca. 75 pct. **Phenylbernstein- $\beta$ -methylester- $\alpha$ -säure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})\text{CH}_2\text{CO}_2\text{CH}_3$ , F.  $92^\circ$ , und ca. 25 pct. **Phenylbernstein- $\alpha$ -methylester- $\beta$ -säure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $103^\circ$ . In reinem Zustande erhält man die  $\alpha$ -Methylester- $\beta$ -säure durch halbseitige Verseifung des neutralen Esters, die  $\beta$ -Methylester- $\alpha$ -säure aus dem  $\beta$ -**Phenyl- $\beta$ -cyanpropionsäuremethylester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CN})\text{CH}_2\text{CO}_2\text{CH}_3$ , F.  $55^\circ$ , durch Verseifung der Cyangruppe. Die Constitution der beiden isomeren Estersäuren folgt aus der Umsetzung der aus ihnen mit  $\text{PCl}_5$  erhaltenen Estersäurechloride mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$ , wobei die  $\beta$ -Methylester- $\alpha$ -säure in Desyllessigester (s. d.), die  $\alpha$ -Methylester- $\beta$ -säure in Phenylphenacylessigester (s. d.) übergeht (A. **354**, 117).

**Phenylbernstein- $\beta$ -amid- $\alpha$ -säure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{CONH}_2$ , F.  $145^\circ$ , entsteht durch Anlagerung von  $\text{NH}_3$  an das Anhydrid, die isomere **Phenylbernstein- $\alpha$ -amid- $\beta$ -säure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CONH}_2)\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $159^\circ$ , aus der  $\beta$ -Phenyl- $\beta$ -cyanpropionsäure (s. o.). ***o*-Oxyphenylbernsteinsäure**, F.  $150^\circ$  u. Z., aus Cumarin und Cyankali (A. **293**, 366).

**Phenylmethylbernsteinsäuren**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCO}_2\text{H}$   
 $\text{CH}_3\text{CHCO}_2\text{H}$  wurden in zwei Modificationen erhalten: F.  $170^\circ$  und  $192^\circ$  (B. **24**, 1876).



**Benzylbernsteinsäure**  $C_6H_5 \cdot CH_2CH \cdot CO_2H$ , F. 161<sup>0</sup>, entsteht aus dem Product der Einwirkung von Benzylchlorid auf Natriumaethantri- oder -tetracarbonsäureester (B. 17, 449), sowie durch Reduction von Phenylitaconsäure (B. 23, R. 237). Anhydrid, F. 102<sup>0</sup>.

**Phenaethylbernsteinsäure**  $C_6H_5CH_2CH_2CH(COOH)CH_2COOH$ , F. 136<sup>0</sup>, wird durch Reduction von Styrylbernsteinsäure (S. 422), sowie aus Hydrocinnamylidenmalonsäure (S. 421) mit Cyankali erhalten.

**Phenylglutarsäuren.**  **$\alpha$ -Phenylglutarsäure**  $C_6H_5CH(COOH)CH_2CH_2COOH$ , F. 83<sup>0</sup>, aus  $C_6H_5CH(COOR)CH_2CH(COCH_3)COOR$  oder aus  $C_6H_5C(COOR)_2CH_2CH_2COOR$  durch Spaltung gewonnen, geht sehr leicht in ihr Anhydrid, F. 95<sup>0</sup>, über (B. 34, 4175).

**$\beta$ -Phenylglutarsäure**  $C_6H_5CH(CH_2COOH)_2$ , F. 142<sup>0</sup>, wird durch Spaltung des  $\beta$ -Phenylpropan- $\alpha\alpha_1$ -tri- oder -tetracarbonsäureesters, den Condensationsproducten von Zimmtester oder Benzalmalonester mit Malonester mittelst Natriumaethylat, erhalten. Durch Nitriren wird sie in ein Gemisch von o-, m- und p-**Nitrophenylglutarsäure**, F. 205<sup>0</sup>, 204<sup>0</sup> und 240<sup>0</sup>, umgewandelt; die o-Nitrosäure giebt bei der Reduction mit  $SnCl_2$  und Salzsäure: **Hydro-**

**carbostyryl- $\gamma$ -essigsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} | [1]CH(CH_2COOH) \cdot CH_2 \\ | [2]NH \text{-----} \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 183<sup>0</sup> (B. 40, 1586).

Homologe und substituirte  $\beta$ -Phenylglutarsäuren entstehen leicht aus den Condensationsproducten substituirtter Benzaldehyde mit Malonester und Natriumaethylat (A. 360, 344).  **$\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -methylglutarsäure**, F. 125<sup>0</sup>, aus dem Anlagerungsproduct von Methylmalonester an Benzalmalonester.

## 12. Phenyl-alkoholdicarbonsäuren.

Eine allgemeine Methode zur Darstellung derartiger Substanzen besteht in der Condensation von aromatischen Kohlenwasserstoffen, Anilinen und Phenolen mit Mesoxalsäureester oder Alloxan (s. Bd. I) unter der Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  (C. 1909 I, 1560). Sie lassen sich leicht durch Oxydation zu den entsprechenden Phenylglyoxylsäuren und aromatischen Aldehyden abbauen (S. 248 u. C. 1910 I, 25).

**Phenyltartronsäuremethylester**  $C_6H_5C(OH)(CO_2CH_3)_2$ , F. 67<sup>0</sup>, Kp.<sub>11</sub> 165<sup>0</sup>; p-**Tolyltartronsäuremethylester**, F. 72<sup>0</sup>; p-**Methoxy-** und p-**Dimethylamido-**phenyltartronsäuremethylester schmelzen bei 118<sup>0</sup> und 115<sup>0</sup>.

**Trinitrophenyltartronsäureester**  $(NO_2)_3C_6H_2C(OH)(CO_2C_2H_5)_2$ , F. 117<sup>0</sup>, wird durch Oxydation des Trinitrophenylmalonesters (s. o.) mit Salpetersäure erhalten (C. 1899 II, 25).

**Benzyltartronsäure**  $C_6H_5CH_2C(OH)(CO_2H)_2$ , schmilzt bei 143<sup>0</sup> unter Zerfall in  $CO_2$  und  $\beta$ -Phenylmilchsäure (S. 366). Sie entsteht aus **Benzylchlormalonsäureester**, dem Product der Einwirkung von Benzylchlorid auf Natriumchlormalonsäureester mit Kalilauge (A. 209, 243).  **$\alpha$ -Anilido-**, **Phenylhydrazidobenzylmalonsäureester** u. s. w. entstehen durch Anlagerung der betreffenden Basen an Benzalmalonsäureester (B. 28, 1451; 29, 813).

**$\beta$ -Methoxybenzylmalonsäure**  $C_6H_5 \cdot CH(OCH_3) \cdot CH(CO_2H)_2$  schmilzt bei 115<sup>0</sup> unter Zerfall in Methylalkohol und Benzalmalonsäure, aus deren Ester der  $\beta$ -Methoxybenzylmalonsäureester durch Anlagerung von Natriummethylat entsteht (B. 27, 289).

**Phenyläpfelsäuren.**  **$\alpha$ -Phenyl- $\alpha$ -oxybernsteinsäure**  $C_6H_5C(OH)CO_2H$   
 $CH_2 \cdot CO_2H$ , F. 187<sup>0</sup>, entsteht aus Phenylbernsteinsäure durch Einwirkung von Brom, Phosphor und Wasser.

$\alpha$ -Phenyl- $\beta$ -oxybernsteinsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$   
 $\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F. 150—160°, entsteht  
 aus Phenylformylessigester, Blausäure und Salzsäure (B. 23, R. 573).

Benzylaepfelsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{CHCO}_2\text{H}$   
 $\text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , F. 155°, entsteht aus dem  
 Condensationsproduct von Chloral mit Benzylmalonsäure durch Verseifen  
 mit KOH (B. 38, 2737).

Phenylitamalsäure wird in Form ihrer *Lactonsäure*, der Phenylparacon-  
 säure  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CO}_2\text{H}$   
 $\text{O}\text{---}\text{CO}\text{>}\text{CH}_2$ , F. 109°, durch Erhitzen von Benzaldehyd mit  
 bernsteinsaurem Natrium und Essigsäureanhydrid erhalten (A. 256, 63);  
 Phenylparaconsäure bildet sich ferner bei der Reduction der aus Phenyl-  
 aticonsäure (S. 422) gewonnenen Phenylbromparaconsäure neben einem  
 Stereoisomeren, der Isophenylparaconsäure, F. 168° (B. 33, 1294; A. 330, 292).  
 Beim Kochen mit Alkalien entstehen aus der Phenylparaconsäure Salze  
 der Phenylitamalsäure, aus deren Lösung wieder Phenylparaconsäure ab-  
 geschieden wird. Mittelst Strychnin lassen sich die Phenylparaconsäure  
 sowohl wie die Isophenylparaconsäure in optisch active Componenten zer-  
 legen (A. 321, 127; 330, 292). Phenylparaconsäure zerfällt beim Destilliren  
 in  $\text{CO}_2$ , Phenylbutyrolacton (S. 370) und Phenylisocrotonsäure (S. 408),  
 welche weiter  $\alpha$ -Naphthol (s. d.) bildet. Durch Einwirkung von Natrium  
 oder Natriumaethylat auf Phenylparaconsäureester entsteht Phenylitacon-  
 säure (S. 422). Durch Reduction mit HJ-Säure entstehen Benzylbernstein-  
 säure und Phenylbuttersäure (B. 29, R. 15).

$o$ -,  $m$ -,  $p$ -Chlorphenylparaconsäure entstehen durch Condensation der  
 Monochlorbenzaldehyde mit bernsteinsaurem Natrium und liefern drei ge-  
 chlorte Naphthole (B. 21, R. 733). 1,3,4-Dichlorphenylparaconsäure, F. 138°,  
 giebt 2 Dichlornaphthole (B. 29, R. 224).

$\alpha$ - und  $\beta$ -Methylphenylparaconsäure entstehen durch Condensation von  
 Benzaldehyd mit Brenzweinsäure und geben Methyl- $\alpha$ -naphthole (A. 255, 257).

$\alpha$ -Phenyl- $\gamma$ -valerolactoncarbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}\text{>}\text{O}$   
 $\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}_3$ , F. 167°, wird  
 durch Reduction von Phenylacetbernsteinsäureester (S. 358) gewonnen (B. 18,  
 791).  $\delta$ -Phenyl- $\delta$ -valerolacton- $\gamma$ -carbonsäure, F. 161°, entsteht durch Re-  
 duction der  $\alpha$ -Benzoylglutarsäure (S. 358) und giebt bei der Destillation  
 $\Delta^3$ -Dihydrocinnamylacrylsäure (S. 408).

**13. Phenylketondicarbonsäuren.** Benzoylmalonsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}$   
 $(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$  und  $o$ -Nitrobenzoylmalonsäureester erhält man durch Einwirkung  
 von Benzoylchlorid und von  $o$ -Nitrobenzoylchlorid auf Natriummalonsäure-  
 ester (B. 20, R. 381). Letzterer giebt durch Reduction Chinolinderivate  
 (B. 22, 386).

Benzoylcyanessigsäuremethylester  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}\text{<}\text{CO}_2\text{CH}_3$   
 $\text{CN}$ , F. 74°, entsteht  
 aus Cyanessigsäuremethylester (Bd. I) und Benzoylchlorid. Aethylester,  
 F. 41°, aus Benzoylessigester und Chlorcyan, giebt beim Kochen mit Wasser:  
 Cyanacetophenon (S. 378).

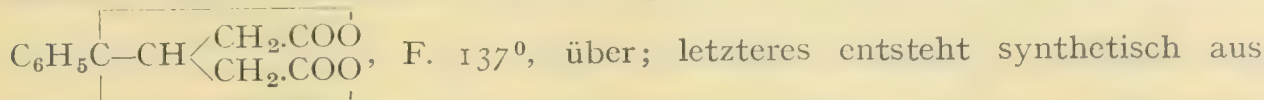
Phenacetylmalonsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ , aus Phen-  
 acetylchlorid und Na-Malonester, wird durch concentrirte Schwefelsäure zu  
*Naphtoresorcincarbonsäureester* (s. d.) condensirt (A. 298, 374).

Benzoylisobernsteinsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , aus  $\omega$ -Brom-  
 acetophenon und Natriummalonsäureester (B. 18, 3324).

$\alpha$ -Benzoylglutarsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>12</sub>  
 200—210°, aus Na-Benzoylessigester mit  $\beta$ -Jodpropionsäureester.



$\beta$ -Benzoylglutarsäure  $C_6H_5COCH(CH_2COOH)_2$ , F. 122<sup>0</sup>, geht bei stärkerem Erhitzen allmählich unter Abspaltung von  $H_2O$  in das Dilacton



Benzoësäureanhydrid und tricarballylsaurem Natron bei 135–140<sup>0</sup> unter Abspaltung von  $CO_2$  und  $H_2O$ , lässt sich leicht zur  $\beta$ -Benzoylglutarsäure aufspalten und wird durch Natriumamalgam zu Phenylbutyrolacton-essigsäure  $C_6H_5\overline{CH \cdot CH(CH_2COOH)CH_2COO}$ , F. 114<sup>0</sup>, reducirt (A. 314, 58).

**Phenylloxalessigester**  $C_6H_5 \cdot \overline{CH \cdot CO \cdot CO_2C_2H_5}$  entsteht aus Oxalester, Phenyllessigester und Natrium (B. 20, 592): s. Phenylmalonsäure (S. 381). **Phenylcyanbrenztraubenester**  $C_6H_5 \cdot \overline{CH(CN)CO \cdot CO_2C_2H_5}$ , aus Oxalester, Benzylcyanid und Na (A. 271, 172), s. Phenylbrenztraubensäure (S. 377).

**Phenylacetbernsteinsäureester**  $C_6H_5 \cdot \overline{CH \cdot CO_2H}$   $CH_3CO \cdot \overline{CH \cdot CO_2H}$ , aus Natriumacetessigester und Phenylbromessigester (B. 17, 71).

**Benzylacetbernsteinsäureester**  $C_6H_5CH_2 \cdot \overline{CH \cdot CO_2H}$   $CH_3CO \cdot \overline{CH_2CO_2H}$ , aus Natriumacetbernsteinsäureester und Benzylchlorid (B. 11, 1058).

**Benzylloxalessigester**  $C_6H_5CH_2 \cdot \overline{CHCO_2C_2H_5}$   $\overline{COCO_2C_2H_5}$ , Oel, aus Oxalester, mit Hydrozimmtester und Natriumalkoholat (B. 31, 554).

#### 14. Pheny-oxylketondicarbonsäuren. Ketophenylparaconsäureester

$O \cdot \overline{CO \cdot CO}$   
 $C_6H_5 \cdot \overline{CH} \cdot \overline{CHCO_2C_2H_5}$  (B. 26, 2144).

$\alpha$ -Benzoyl- $\delta$ -chlor- $\gamma$ -valerolacton  $C_6H_5CO \cdot \overline{CHCH_2 \cdot \overline{CH} \cdot CH_2Cl}$   $CO \text{---} O$ , F. 106<sup>0</sup>, aus Na-Benzoylessigester mit Epichlorhydrin erhalten, wird durch Alkali teils in Benzoësäure und  $\gamma, \delta$ -Dioxyvaleriansäure, teils in  $CO_2$  und Benzoylbutandiol  $C_6H_5 \cdot \overline{CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH}$ , F. 91<sup>0</sup>, gespalten (C. 1901 II, 237).

#### 15. Phenylparaffintricarbonsäuren. Phenylcarboxylbernsteinsäure, Phenyl-

aethantricarbonsäure  $C_6H_5 \cdot \overline{CH \cdot CO_2H}$   $\overline{CH(CO_2H)_2}$ , ihr Ester entsteht aus Phenylchlor-essigester und Natriummalonsäureester (A. 219, 31). Die Säure zerfällt beim Erhitzen in  $CO_2$  und Phenylbernsteinsäure (B. 23, R. 573).

$\alpha, \beta$ -Dicyan- $\beta$ -phenylpropionsäureester  $C_6H_5CH(CN) \cdot \overline{CH(CN) \cdot CO_2C_2H_5}$ , F. 68<sup>0</sup>, entsteht durch Condensation von Mandelsäurenitril mit Natriumcyan-essigester (C. 1906 II, 1563).

$\alpha$ -Phenyltricarballylsäure  $C_6H_5CH(COOH) \cdot \overline{CH(COOH)CH_2COOH}$ , F. 110<sup>0</sup>, wird durch Verseifen der Reactionsproducte von CNK auf Phenylitacon-säureester (S. 422) gewonnen (C. 1903 II, 496).

**Phenylbutantricarbonsäure**  $C_6H_5 \cdot \overline{CH \cdot CH_2CO_2H}$   $\overline{CH(CO_2H)CH_2CO_2H}$ , trans-Form (+  $\frac{1}{2}H_2O$ ): F. 195<sup>0</sup>, cis-Form: F. 179<sup>0</sup>, wird durch Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung aus dem Condensationsproduct von Zimmtester mit Na-Cyan-essigester und Bromessigester erhalten; beide Säuren liefern dieselbe Anhydrid-säure F. 135<sup>0</sup> (C. 1899 II, 833). — Dieselbe Structur wird der aus dem Additionsproduct von Zimmtester mit Bernsteinsäureester gewonnenen Tri-carbonsäure, F. 200<sup>0</sup> u. Z., zugeschrieben, welche jedoch ganz andere Eigenschaften aufweist (A. 315, 219).

$\beta$ -Phenylpimelin- $\beta_1$ -essigsäure  $C_6H_5CH \cdot \overline{CH_2CO_2H}$   $\overline{CH_2 \cdot CH(CH_2CO_2H)_2}$ , F. 142<sup>0</sup>, ent-

steht aus dem Condensationsproduct von Zimmtaldehyd mit 3 Mol. Natriummalonester durch Verseifen mit conc. Bromwasserstoffsäure (A. **360**, 337).

**16. Phenylketotricarbonsäuren.**  $\alpha$ - und  $\beta$ -Benzoyltricarballysäure  $C_6H_5COCH(COOH)CH(COOH)CH_2COOH$  und  $C_6H_5COC(COOH)(CH_2COOH)_2$ ; ihre Ester entstehen aus Chlorbernsteinester mit Benzoylessigester bzw. Benzoylbernsteinester mit Bromessigester und Natriumaethylat (B. **29**, R. 788).

**17.** Durch Condensation von Benzaldehyd und substituirten Benzaldehyden mit Acetessigestern und ähnlichen Substanzen bei Gegenwart aliphatischer Amine sind verschiedene Polyketopolycarbonsäuren der aromatischen Reihe erhalten worden, die theils durch ihre Isomerieformen, theils durch die Fähigkeit zu weiteren Condensationen von Interesse sind. Es erscheint jedoch zweifelhaft, ob diese Verbindungen noch die offene aliphatische Kette enthalten, und ob sie nicht vielmehr als cyclische Ketonalkoholcarbonsäuren der hydroaromatischen Reihe aufzufassen sind (A. **323**, 83; **332**, 22). Benzylidenbisacetessigester  $C_6H_5CH[CH(COCH_3)CO_2C_2H_5]_2(?)$ , wird aus Benzaldehyd mit 2 Mol. Acetessigester sowie aus Benzylidenacetessigester und 1 Mol. Acetessigester mittelst Piperidin in 3 raumisomeren Ketoformen,  $\beta_1$  F.  $150^\circ$ ,  $\beta_2$  F.  $154^\circ$ ,  $\beta_3$  F.  $108^\circ$ , erhalten, welche mittelst ihrer Na-Salze in die entsprechenden Ketoenolformen:  $\alpha_1$  F.  $61^\circ$ ,  $\alpha_2$  flüssig,  $\alpha_3$  F.  $65-67^\circ$  überführbar sind; der Benzylidenbisacetessigester condensirt sich sehr leicht unter Abspaltung von  $H_2O$  zu einem Cyclohexenonderivat (A. **313**, 129).

**Anhang.** An die Phenylpolyalkohole und deren Oxydationsproducte schliessen sich eine Anzahl von Verbindungen, die sich von den zuletzt beschriebenen Körperklassen so ableiten, dass ausser der einen aliphatischen Seitenkette noch eine zweite oder mehr Gruppen, meist Carboxylgruppen, am Benzolring stehen. Die meisten der hierher gehörigen Verbindungen sind o-Derivate des Benzols, o-Phenylenderivate, theils von der o-Phtalsäure aus gewonnen, theils bei der Oxydation von Derivaten orthocondensirter Kohlenwasserstoffe, wie Inden und Naphtalin beobachtet. Es mögen folgende Verbindungen erwähnt werden, von denen einige zu den früher (S. 351) abgehandelten Dicarbonsäuren, bei denen sich die eine Carboxylgruppe am Kern, die andere in der Seitenkette befindet, in genetischen Beziehungen stehen.

**18. Phenylenoxydicarbonsäuren.** o-Carbomandelsäure  $CO_2H[2]C_6H_4CH(OH)CO_2H$  zerfällt leicht in Wasser und eine Lactoncarbonsäure, die

Phtalidcarbonsäure  $C_6H_4 \begin{cases} CH-CO_2H \\ CO > O \end{cases}$ , F.  $149^\circ$ , die sich bei  $180^\circ$  in Phtalid

und  $CO_2$  spaltet. Sie entsteht durch Reduction der o-Carbophenylglyoxylsäure (B. **18**, 381; **31**, 373), oder durch Kochen der  $\omega$ -Dibromacetophenon-o-carbonsäure  $HO_2CC_6H_4COCHBr_2$ , F.  $132^\circ$ , mit Wasser (B. **40**, 71), sowie durch Einwirkung von Alkali auf Tetrachlorhydrindon (A. **334**, 341). Substituirte Phtalidcarbonsäuren, wie 5-Methoxy- und 3,5-Dimethoxyphtalidcarbonsäure sind durch Condensation von Chloralhydrat und substituirten Benzoësäureestern mittelst Schwefelsäure und Zersetzung der zunächst entstehenden Trichlormethylphtalide durch Alkalien erhalten worden (vgl. S. 338) (A. **296**, 344).

Acetonylphtalid  $C_6H_4 \begin{cases} CH-CH_2COCH_3 \\ CO > O \end{cases}$ , F.  $68^\circ$ , aus Aceton mit Phtalaldehydsäure (C. 1898 II, 980).

Phtalidessigsäure  $C_6H_4 \begin{cases} CH-CH_2CO_2H \\ CO > O \end{cases}$ , F.  $150^\circ$ , entsteht durch Re-



duction von Phtalylessigsäure (S. 423) (B. **10**, 1558, 2200). **Mekoninessigsäure**  $(\text{CH}_3\text{O})_2[5,6]\text{C}_6\text{H}_2 \begin{Bmatrix} [1]\text{CH} & \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO} & >\text{O} \end{Bmatrix}$  wird durch Condensation von Opiansäure mit Malonsäure, Eisessig und Natriumacetat erhalten (B. **19**, 2295).

**Dihydroisocumarincarbonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CH}_2\cdot\text{CHCO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO}-\text{O} \end{Bmatrix}$ , F. 153°, ist isomer mit Phtalidessigsäure. Sie bildet sich bei der Oxydation von Dihydronaphtol (s. d.) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. **26**, 1841).

**Phtalidpropionsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO} >\text{O} \end{Bmatrix}$ , F. 140°, entsteht durch Reduction von Phtalylpropionsäure (B. **11**, 1681).

**o-Phenylenessigglycollactonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})\cdot\text{O} \\ [2]\text{CH}_2 & \text{---}\text{CO} \end{Bmatrix} + 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , F. 85°, aus Phenylendiessigsäure, Brom, Phosphor und Wasser (B. **26**, 223).

**o-Carbophenylglycerinsäurelacton**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO} & \text{---}\text{O} \end{Bmatrix}$ , F. 202°, entsteht durch Oxydation von  $\beta$ -Naphtochinon mit Bleichkalklösung. Durch Erhitzen mit Salzsäure geht die Lactonsäure unter Abspaltung von Wasser in o-Carbon- $\alpha$ -oxyzimmtsäurelacton über (B. **27**, 198).

**19. Phenylketondicarbonsäuren. o-Carbophenylglyoxylsäure, Phtalonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO}_2\text{H} \end{Bmatrix}$ , F. 144°, entsteht durch Oxydation von o-Hydrindencarbonsäure (s. d.), Naphtalin,  $\alpha$ -Naphtol,  $\beta$ -Naphtol und des Oxychinons von  $\beta$ -Phenylnaphtalin mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (A. **240**, 142; B. **31**, 369). Sie giebt durch Reduction o-Carbomandelsäure (S. 386) und weiterhin Homophtalsäure (S. 351). Beim Erhitzen der Säure für sich entsteht Phtalsäureanhydrid, Phtalaldehydsäure und Biphtalyl. Beim Erhitzen mit Bisulfit wird Phtalaldehydsäure gewonnen. Ester und Estersäuren vgl. C. 1904 I, 514.

**Trichloracetylbenzoësäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{COCCl}_3 \\ [2]\text{CO}_2\text{H} \end{Bmatrix}$ , F. 144°, und **Tribromacetylbenzoësäure**, F. 160°, erhält man durch Einwirkung von Chlor und von Brom in Eisessig auf Phtalylessigsäure (B. **10**, 1556).

**o-Carbobenzoylessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} [1]\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO}_2\text{H} \end{Bmatrix}$ , F. 90° unter Zerfall in  $\text{CO}_2$  und Acetophenon-o-carbonsäure (S. 342), entsteht aus Phtalylessigsäure beim Auflösen in überschüssiger kalter Natronlauge und Fällen mit Säuren (B. **10**, 1553). **w-Cyanacetophenon-o-carbonsäure**, F. 136° (B. **26**, R. 371).

**Benzoylcyanessigester-o-carbonsäure**  $\text{CO}_2\text{H}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}\cdot\text{CH} \begin{Bmatrix} \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CN} \end{Bmatrix}$ , F. 121°, aus Phtalylcyanessigester mit Soda (B. **26**, R. 370).

**o-Carbobenzoylpropionsäure**  $\text{CO}_2\text{H}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 137°; das entsprechende *Doppellacton*  $\text{O}\cdot\text{COC}_6\text{H}_4\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{O}$  entsteht durch Erhitzen von Bernsteinsäureanhydrid und Phtalsäureanhydrid mit Natriumacetat (B. **11**, 1680; **18**, 3119).

**20. Tri- und Tetracarbonsäuren. Benzylmalon-o-carbonsäure, o-Carbobenzylmalonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{Bmatrix} \text{CH}_2\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2 \\ \text{CO}_2\text{H} \end{Bmatrix}$  zerfällt bei 190° in Hydrozimmt-o-carbonsäure und  $\text{CO}_2$ . Ihr Diaethylester entsteht durch Reduction von Phtalylmalonsäureester (A. **242**, 37).

o-, m-, p-**Xylylendimalonsäuretetraaethylester**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}_2\text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$  durch Reduction der drei entsprechenden **Xylylendichlordimalonsäureester**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}_2\text{CCl}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$ , der Producte der Einwirkung von Natriumchlor-

malonsäureester auf die *o*-Xylylendibromide (B. **21**, 31). Die Xylylendimalonsäuren zerfallen beim Erhitzen in Phenylendipropionsäuren und  $2\text{CO}_2$ .

*m*-Xylylendiacetessigester  $\text{C}_6\text{H}_4[1,3][\text{CH}_2.\text{CH}(\text{COCH}_3)\text{CO}_2\text{R}]_2$  aus *m*-Xylylenbromid und Na-Acetessigester (B. **34**, 2790).

**21. Oxytri-, -tetra- und -pentacarbonsäuren.** Phtalyldiessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} \text{C}[\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}]_2 \\ \text{COO} \end{array} \right.$ , F.  $158^\circ$ , aus Phtalyldimalonsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} \text{C}[\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2]_2 \\ \text{COO} \end{array} \right.$  (A. **242**, 80).

Phtalidtricarbonsäure  $(\text{COOH})_2\text{C}_6\text{H}_2 \left\{ \begin{array}{l} \text{CH}-\text{COOH} \\ \text{CO}>\text{O} \end{array} \right.$  entsteht in einem der Bildung der Uvitinsäure und der Alkylisophtalsäuren (S. 349) analogen Prozesse durch Condensation von Brenztraubensäure und *Diacetylglyoxylsäure*  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{CH}.\text{COOH}$  mittelst Alkalien. Die Säure verliert schon beim Kochen mit Wasser  $\text{CO}_2$  und geht in Phtaliddicarbonsäure  $(\text{CO}_2\text{H})_2\text{C}_6\text{H}_2 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{array} \right\rangle \text{O}$  über, welche bei der Oxydation Prehnitsäure (S. 353) liefert (A. **311**, 132).

**22. Ketontricarbonsäuren.** 2,6-Dicarbophenylglyoxylsäure  $(\text{CO}_2\text{H})_2[2,6]\text{C}_6\text{H}_3\text{CO}.\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $238^\circ$ , durch Oxydation von Naphtalsäure (s. d.) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (B. **26**, 1798) gewonnen, geht durch Reduction mit HJ und Phosphor in 2-Methylisophtalsäure (S. 349), durch Erhitzen in 2-Aldehydoisophtalsäure (S. 352), durch weitere Oxydation in Hemimellithsäure über (B. **29**, R. 282).

Iregenondi- und -tricarbonsäure  $\text{CH}_3[4]\text{C}_6\text{H}_3 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO}.\text{CO}_2\text{H} \end{array} \right.$  und  $\text{CO}_2\text{H}[4]\text{C}_6\text{H}_3 \left\{ \begin{array}{l} [1]\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CO}_2\text{H} \\ [2]\text{CO}.\text{CO}_2\text{H} \end{array} \right.$  (B. **26**, 2684).

### Einkernige aromatische Substanzen mit ungesättigten Seitenketten.

Die im Vorhergehenden abgehandelten Benzolverbindungen enthielten gesättigte, kohlenstoffhaltige Seitenketten. An sie schliessen sich die Verbindungen mit *ungesättigten Seitenketten*, z. B.:

Phenylaethylen, Styrol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}:\text{CH}_2$
Zimmtalkohol, Styron . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}:\text{CH}.\text{CH}_2\text{OH}$
Zimmtaldehyd . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}:\text{CH}.\text{CHO}$
Zimmtsäure . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}_2\text{H}$
Phenylacetylen . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}:\text{CH}$
Phenylacetylenalkohol . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}:\text{C}.\text{CH}_2\text{OH}$
Phenylacetylenaldehyd . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}:\text{C}.\text{CHO}$
Phenylpropionsäure . . . . .	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}:\text{C}.\text{CO}_2\text{H}$

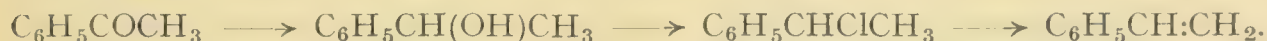
Sie lassen sich auf ähnliche Weise wie die ungesättigten aliphatischen Substanzen, durch zahlreiche Additionsreactionen in gesättigte Verbindungen überführen, wie schon in den vorausgehenden Abschnitten häufig zu erwähnen war.

### I a. Olefinbenzole.

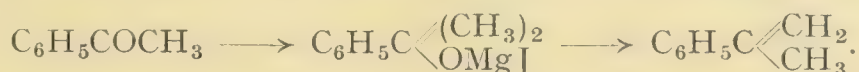
Zur Darstellung von Olefinbenzolen, welche die Olefinbindung in Nachbarschaft zum Benzolkern enthalten, sind besonders die secundären und tertiären Phenylalkylcarbinole geeignet, welche man aus den synthetischen Acidylbenzolen (S. 259, 261) durch Reduction oder Einwirkung von Magnesiumalkyljodiden leicht bereiten kann.



Man führt diese Carbinole 1. durch Behandlung mit HCl bei 0° in die Chloride über und spaltet aus letzteren durch Erhitzen mit Pyridin HCl ab (B. **35**, 2245):



2. Die aus den Acidylbenzolen oder Benzolcarbonsäureestern mit Magnesiumalkyljodiden entstehenden Additionsproducte spalten sich schon beim Erhitzen mit einem Ueberschuss von AlkMgJ oder beim Zersetzen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  oder  $\text{NH}_3$  unter Bildung von Olefinbenzolen (B. **35**, 2633, 3506):



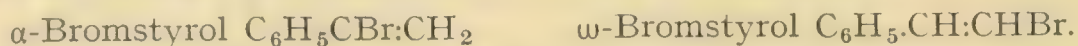
Je nach der Lage der Aethylendoppelbindung zum Benzolkern unterscheidet man  $\Delta^1$ -,  $\Delta^2$ -,  $\Delta^3$ -Olefinbenzole oder Styrole. Die  $\Delta^1$ -Styrole sind von den isomeren  $\Delta^2$ - und  $\Delta^3$ -Styrolen durch ein höheres spec. Gew., höheren Siedepunkt, eine anormal hohe Molecularrefraction und eine geringere Verbrennungswärme unterschieden. Sie lassen sich ferner im Gegensatz zu diesen durch Na und Alkohol leicht zu Alkylbenzolen reduciren (B. **36**, 1628, 3584; **37**, 2301; A. **373**, 288).

Durch Erhitzen mit alkoholischem Kali werden die  $\Delta^2$ -Styrole in die isomeren  $\Delta^1$ -Styrole umgelagert. Diese Umwandlung scheint in geringem Betrage umkehrbar zu sein (C. 1905 II, 1017).

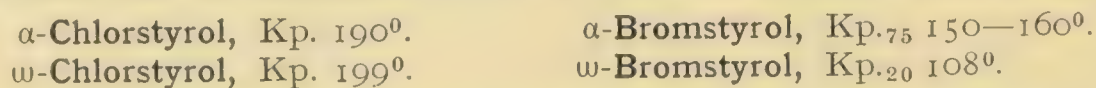
**Styrol**, *Phenylaethylen*, *Vinylbenzol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp. 144°, D. 0,925, findet sich im Storax (1—5 pct.), aus dem es durch Destillation mit Wasser gewonnen wird, sowie im Steinkohlentheer als Begleiter des Rohxylois (B. **23**, 3169, 3269). Es entsteht: 1. aus  $\alpha$ -Chloraethylbenzol durch Erhitzen mit Pyridin auf 130° (B. **36**, 1632) oder aus  $\alpha$ -Bromaethylbenzol mit alkohol. Kali; 2. aus  $\beta$ -Bromhydrozimmtsäure (S. 370), die beim Erhitzen mit Sodalösung glatt in  $\text{CO}_2$ , HBr und Styrol zerfällt; 3. aus Zimmtsäure durch Erhitzen mit Kalk (B. **23**, 3269) oder mit Wasser auf 200°; 4. aus Phenylacetylen durch partielle Reduction mit Zink und Eisessig oder Na und Methylalkohol; 5. durch Condensation von Acetylen  $\text{C}_2\text{H}_2$  in der Hitze; 6. aus Vinylbromid oder Acetylen, Benzol und Aluminiumchlorid (A. **235**, 331). Styrol bildet eine bewegliche, stark lichtbrechende Flüssigkeit, von angenehmem Geruch. Es wandelt sich beim Aufbewahren, besonders im Sonnenlicht in das polymere Metastyrol  $(\text{C}_8\text{H}_8)_x$  um, das sich gegenüber  $\text{MnO}_4\text{K}$  gesättigt verhält, und beim Destilliren wieder in Styrol zerfällt (C. 1899 II, 1117; A. **371**, 259).

Mit HJ-Säure oder Na und Alkohol erhitzt bildet das Styrol: Aethylbenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5$ ; mit Chlor- und Bromwasserstoffsäure:  $\alpha$ -Halogenaethylbenzole (B. **26**, 1709), mit Chlor und Brom:  $\alpha,\beta$ -Dihalogenaethylbenzole (S. 357); mit Diazomethan vereinigt es sich zum 3-*Phenylpyrazolin* (C. 1910 I, 1531); mit Chromsäure oder Salpetersäure oxydirt giebt es Benzoësäure. Mit Xylol und Schwefelsäure bildet Styrol  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -tolylpropan, mit Phenol: Oxydiphenylaethan (B. **24**, 3889). Mit salpetriger Säure bildet sich **Styrolpseudonitrosit**  $[\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NO})\text{CH}_2(\text{NO}_2)]_2$ , welches sich durch Kochen mit Alkohol zu  $\omega$ -Nitroacetophenonoxim  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NOH})\text{CH}_2\text{NO}_2$  isomerisirt, durch Anilin und Alkalien unter Abspaltung von untersalpitriger Säure zerfällt (B. **36**, 2558).

A. In der Seitenkette substituierte Styrole: Durch Ersatz von Vinylwasserstoff entstehen zwei Reihen von monosubstituierten Styrolen, die man als  $\alpha$ - und als  $\omega$ -Substitutionsproducte unterscheidet:



Die  $\alpha$ -Halogenstyrole entstehen aus Styrolchlorid und Styrolbromid (S. 357) beim Erhitzen für sich, mit Kalk oder alkohol. Kali. Sie riechen stechend, zu Thränen reizend. Beim Erhitzen mit Wasser auf  $180^\circ$ , oder mit Schwefelsäure bilden sie Acetophenon (B. **14**, 323). Das  $\alpha$ -Chlorstyrol wurde auch aus Acetophenonchlorid (S. 260) mit alkohol. Kali erhalten:



Die  $\omega$ -Halogenstyrole werden neben Phenylacetaldehyd (S. 250) beim Erhitzen von  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -halogenmilchsäuren oder besser aus den Zimmtsäuredihalogeniden (S. 372) beim Kochen mit Sodalösung (A. **296**, 266; **308**, 267) erhalten;  $\omega$ -Chlorstyrol entsteht auch aus  $\omega$ -Dichloraethylbenzol mit alkoholischem Kali,  $\omega$ -Bromstyrol auch durch Reduction des Essigesters von Tribrommethylphenylcarbinol (S. 364) mit Zink (C. 1899 I, 778). Mit Wasser erhitzt bilden sie Phenylacetaldehyd. Die  $\omega$ -Halogenstyrole sind hyacinthartig riechende Oele. Siehe auch Phenylacetylen (S. 392) und Phenylpropionsäure (S. 414).

sym-Dichlorstyrol  $C_6H_5.CCl:CHCl$ , Kp.  $221^\circ$ , aus Phenacylchlorid (S. 359) mit  $PCl_5$ , giebt beim Erhitzen mit Ammoniak *Diphenylpyrazin* (B. **33**, 2654; **35**, 2294). Dibromstyrol, Kp.  $253^\circ$  (B. **17**, R. 22; A. **308**, 273). Dijodstyrol, *Phenylacetylendijodid*, F.  $76^\circ$ , aus Phenylacetylen und Jod (B. **26**, R. 18). Trijodstyrol, *Phenyltrijodaethylen*  $C_6H_5.CJ:CJ_2$ , F.  $108^\circ$ , aus Phenyljodacetylen und Jod in  $CS_2$  (B. **26**, R. 19). as-Dichlorstyrol  $C_6H_5CH:CCl_2$ . Kp.  $225^\circ$ , findet sich unter den Einwirkungsproducten von Chloral auf Benzol bei Gegenwart von  $AlCl_3$ , und wird aus Phenyltrichloraethan mit Kali sowie aus Trichlormethylphenylcarbinol (S. 364, 389) durch Reduction mit Zink gewonnen (A. **296**, 263; C. 1900 II, 326). Trichlorstyrol  $C_6H_5CCl:CCl_2$ , Kp.  $235^\circ$ .

$\omega$ -Nitrostyrole entstehen allgemein durch Condensation von Benzaldehyden und Nitromethan mittelst Natriumaethylat oder aliphatischen Aminen (B. **37**, 4502); im ersteren Falle treten als Zwischenproducte dabei Na-Salze von Nitroalkoholen  $C_6H_5CH(OH)CH:NOONa$  auf, die meist leicht unter  $H_2O$ -Abspaltung in  $\omega$ -Nitrostyrole übergehen. Durch Reduction mit Aluminiumamalgam oder Zinkstaub und Essigsäure liefern die Nitrostyrole *Arylacetaldoxime*  $C_6H_5CH_2CH:NOH$  (S. 247) (C. 1902 II, 449).

$\omega$ -Nitrostyrol, *Phenylnitroaethylen*  $C_6H_5.CH:CHNO_2$ , F.  $58^\circ$ , gelbe Nadeln von stechendem Geruch, mit  $H_2O$ -Dämpfen flüchtig, entsteht durch Kochen von Styrol mit rauchender Salpetersäure, durch Condensation von Benzaldehyd und Nitromethan  $CH_3(NO_2)$  (B. **31**, 656; **32**, 1293; A. **325**, 7), durch Einwirkung von rauchender Salpetersäure auf Phenylisocrotonsäure (B. **17**, 413), durch Einwirkung von  $NO_2$  auf Zimmtsäure, indem das zunächst gebildete Dinitrür  $C_6H_5.C_2H_2(N_2O_4).CO_2H$  zersetzt wird (B. **18**, 2438; **29**, 357). Durch etwas verdünnte Schwefelsäure wird es in Benzaldehyd, CO und Hydroxylamin gespalten. Mit Natriummethylat oder -aethylat vereinigt es sich unter Bildung von Natriumsalzen:  $C_6H_5CH(OR).CH:NOONa$ , aus denen durch  $CO_2$  Phenylmethoxy- und aethoxynitroaethan in Form gelblicher Oele, Kp.<sub>12</sub>  $136^\circ$  und  $137^\circ$ , abgeschieden werden (B. **38**, 466). p-Phenylbisnitroaethylen  $C_6H_4(CH:CH.NO_2)_2$  entsteht aus Terephtalaldehyd (S. 336) mit Nitromethan (B. **32**, 1295).



**Phenylvinylamin**, *ω*-Amidostyrol  $C_6H_5CH:CHNH_2$ , sehr unbeständig, entsteht aus *α*-Amidozimmtsäure (S. 405) beim Erhitzen (B. 17, 1622) und aus *ω*-Nitrostyrol (B. 26, R. 677).

B. In dem Benzolrest substituierte Styrole: Aus den Nitrophenylbrommilchsäuren (S. 371) entstehen durch Sodalösung in der Kälte, oder aus den  $\beta$ -Lactonen der Phenylbrommilchsäuren durch Kochen mit Wasser die drei Nitrostyrole (B. 16, 2213; 17, 595).

*o*-, *m*-, *p*-Nitrostyrol  $NO_2C_6H_4CH:CH_2$ , F.  $+13^{\circ}$ ,  $-5^{\circ}$ ,  $+29^{\circ}$ . *o*-Amidostyrol, ölförmig, sehr unbeständig. *m*-Amidostyrol, Kp.<sub>12</sub> 112—115 $^{\circ}$ . *m*-Azo-styrol, F. 38 $^{\circ}$  (B. 26, R. 677). *p*-Amidostyrol, F. 81 $^{\circ}$ , entsteht aus *p*-Amidozimmtsäure beim Erhitzen und neben *p*-Amidozimmtsäure bei der Reduction von *p*-Nitrozimmtsäure (B. 15, 1984).

C. Sowohl in der Seitenkette als im Benzolrest substituierte Styrole: Aus *o*- und *p*-Nitroacetophenon entstehen mit  $PCl_5$  *o*- und *p*-Nitro- $\alpha$ -chlorstyrol  $NO_2.C_6H_4CCl:CH_2$ , *o*- flüssig, *p*- F. 63 $^{\circ}$  (A. 221, 329). *o*-Nitro- $\omega$ -chlorstyrol  $NO_2.C_6H_4.CH:CHCl$ , F. 58 $^{\circ}$ , entsteht aus *o*-Nitrozimmtsäure und unterchloriger Säure (B. 17, 1070). *o*-Amidochlorstyrol, F. 56 $^{\circ}$ , giebt mit Natriumalkoholat auf 170 $^{\circ}$  erhitzt Indol, s. auch *o*-Oxy- $\omega$ -chlorstyrol (S. 393) *o*-, *m*- und *p*, $\omega$ -Dinitrostyrol, F. 107 $^{\circ}$ , 125 $^{\circ}$  und 199 $^{\circ}$  u. Z., s. B. 31, 657, 1294; C. 1902 II, 449.

D. Homologe Olefinbenzole: *m*- und *p*-Methylstyrol, *Vinyltoluole*  $CH_3C_6H_4CH:CH_2$ , Kp. 164 $^{\circ}$  und Kp.<sub>12</sub> 60 $^{\circ}$ ; 4-Aethylstyrol, Kp.<sub>20</sub> 86 $^{\circ}$ ; 2,4,5- und 2,4,6-Trimethylstyrol, F. 118 $^{\circ}$ , Kp. 213 $^{\circ}$  und Kp.<sub>14</sub> 92 $^{\circ}$  sind grösstentheils nach Methode I (S. 389) gewonnen worden (B. 24, 1332; 31, 1007; 35, 2245). Weitere Olefine der Mesitylenreihe, Dimethylstyrole s. B. 37, 924.

**Propenylbenzol**, *Isoallylbenzol*  $C_6H_5.CH:CHCH_3$ , Kp.<sub>13</sub> 74 $^{\circ}$ , aus  $\alpha$ -Chlorpropylbenzol mit Pyridin, aus Zimmtalkohol durch Reduction mit HJ-Säure, aus  $\omega$ -Bromstyrol mit  $CH_3MgJ$ , entsteht auch aus  $\alpha,\beta$ -Chlorbrompropenylbenzol  $C_6H_5CCl:CBrCH_3$ , einem Umwandlungsproduct des Brompropionylbenzols  $C_6H_5.COCHBrCH_3$ , durch Reduction mit Na in Aether (B. 36, 3033).

**Allylbenzol**  $C_6H_5.CH_2.CH:CH_2$ , Kp. 155 $^{\circ}$ , aus Benzol, Allyljodid und Zinkstaub (A. 172, 132), oder aus  $C_6H_5MgBr$  und Allylbromid (C. 1904 II, 1038).

**Isopropenylbenzol**, *Methovinylbenzol*  $C_6H_5C(CH_3):CH_2$ , Kp. 162 $^{\circ}$ , aus Acetophenon oder Benzoësäureester mit überschüssigem Magnesiummethyljodid, oder aus  $C_6H_5C(CH_3)_2OMgJ$  mit  $NH_3$  (S. 389); auf analogen Wegen wurden Methopropenyl-, Methobutenyl- und Methohexenylbenzol, Kp. 192 $^{\circ}$ , Kp. 199 $^{\circ}$  und Kp.<sub>20</sub> 121 $^{\circ}$ , dargestellt. Ueber Abspaltung von Formaldehyd aus dem Methovinylbenzol durch Luftoxydation s. C. 1902 II, 1505. Ueber optisch-actives Methopentenylbenzol, Kp.<sub>9</sub> 100—103 $^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D 50,3^{\circ}$  s. B. 37, 653.  $\omega$ -Bromisopropenylbenzol  $C_6H_5C(CH_3):CHBr$ , Kp.<sub>9</sub> 106 $^{\circ}$ , aus Dibrom- $\beta$ -methylzimmtsäure durch Behandlung mit Sodalösung. Es liefert mit alkoholischer Kalilauge unter Wanderung der Phenylgruppe Phenylallylen (S. 392) (C. 1907 I, 1201).

$\Delta^2$ -Butenylbenzol  $C_6H_5CH_2CH:CHCH_3$ , Kp. 176 $^{\circ}$ ,  $D_{15} 0,8857$ ,  $n_D 1,5109$ , entsteht aus Benzylaceton durch Reduction und Wasserabspaltung, oder durch Reduction von Phenylbutadien mit Na und Alkohol. Beim Erhitzen mit alkoholischem Kali auf 180 $^{\circ}$  geht es in das isomere  $\Delta^1$ -Butenylbenzol  $C_6H_5CH:CH.CH_2.CH_3$ , Kp. 189 $^{\circ}$ ,  $D_{16} 0,9124$ ,  $n_D 1,5414$ , über, das auch aus Benzaldehyd und Propylmagnesiumjodid entsteht, und im Gegensatz zum  $\Delta^2$ -Butenylbenzol durch Na und Alkohol zum *n*-Butylbenzol reducirt wird (B. 37, 2310).



$\Delta^1$ -Isoamerylbenzol  $C_6H_5CH:CH.CH(CH_3)_2$ , Kp.  $207^0$ .  $\Delta^2$ -Isoamerylbenzol  $C_6H_5CH_2.CH:C(CH_3)_2$ , Kp.  $205^0$  s. B. **37**, 2314.

**Ib. Acetylenbenzole: Phenylacetylen**, *Acetylenbenzol*  $C_6H_5C:CH$ , Kp.  $139^0$ , entsteht 1. aus  $\alpha$ -Bromstyrol oder  $\omega$ -Bromstyrol (A. **342**, 221) und 2. aus Acetophenonchlorid beim Erhitzen mit alkoholischem Kali auf  $130^0$ , 3. aus Phenylpropionsäure (S. 414) beim Erhitzen mit Wasser auf  $120^0$  oder beim Destilliren des Baryum- oder Anilinsalzes für sich (B. **29**, R. 797), oder des Kupfersalzes mit Wasserdampf (A. **342**, 222).

Phenylacetylen ist eine angenehm riechende Flüssigkeit. Es bildet, ähnlich dem Acetylen, mit ammoniakalischer Silberlösung und mit Kupferchlorürlösung: **Phenylacetylen Silber**  $C_6H_5.CAg$ , weiss (B. **25**, 1096), **Phenylacetylen Kupfer**  $C_6H_5.C:Cu$ , hellgelb, löst sich in Eisessig mit orangegelber Farbe unter Bildung des sehr oxydablen Doppelsalzes  $C_6H_5C:Cu, CH_3COOCu$  und von Diphenylbutenin (s. d.) (A. **342**, 193). Das **Phenylacetylen Natrium**  $C_6H_5.CNa$  entsteht durch Einwirkung von Natrium auf eine aetherische Lösung von Phenylacetylen; es condensirt sich mit Aldehyden und Ketonen zu Phenylacetylenalkoholen (S. 399), mit Ameisenester zu Phenylacetylenaldehyd (S. 401), mit homologen Säureestern oder Chloriden zu Phenylacetylenketonen (S. 401), mit Chlorkohlensäureester zu Phenylpropionsäureester, mit  $CO_2$  zu Phenylpropionsäure (S. 414). Mit wasserhaltiger Schwefelsäure behandelt, geht das Phenylacetylen in Acetophenon, durch Kochen mit Essigsäure oder Alkohol und Zinkstaub in Styrol neben geringen Mengen Diphenylbutadien (B. **22**, 1184) über.

**Phenylchloracetylen**  $C_6H_5C:CCl$ , Kp.<sub>14</sub>  $74^0$ . **Phenylbromacetylen**  $C_6H_5C:CBr$ , Kp.<sub>15</sub>  $96^0$ . **Phenyljodacetylen**  $C_6H_5C:CJ$ , Kp.<sub>22</sub>  $136^0$ , werden durch Schwefelsäure in die entsprechenden Phenacylhaloide (S. 359) übergeführt (B. **26**, R. 20; A. **308**, 292). Verschiedene Arylchloracetylene entstehen aus den entsprechenden  $\alpha\beta$ -Dichlorstyrolen mit alkoh. Kali, während mit metallischem Natrium Arylacetylene gebildet werden (B. **33**, 2654, 3261).

*o*- und *p*-**Nitrophenylacetylen**  $NO_2C_6H_4C:CH$ , F.  $81^0$  und  $152^0$ , entstehen aus *o*- und *p*-Nitrophenylpropionsäure beim Kochen mit Wasser. *o*-**Amidophenylacetylen**  $NH_2.C_6H_4C:CH$  bildet ein nach Indigoküpe riechendes Oel. Es entsteht aus *o*-Amidophenylpropionsäure und durch Reduction von *o*-Nitrophenylacetylen mit Zinkstaub und Ammoniak oder mit Eisenvitriol und Kalilauge.

**Phenylmethylacetylen**, *Phenylallylen*  $C_6H_5.CC.CH_3$ , Kp.  $185^0$ , entsteht aus Phenylbrompropylen mit alkoholischer Kalilauge, sowie aus Phenylacetylen, Jodmethyl und Actzkali (B. **21**, 276; A. **310**, 333). **Phenyläthylacetylen**, Kp.  $201^0$ , aus Phenylacetylen Natrium und Jodaethyl, sowie aus Phenyljodacetylen und Zinkaethyl.

**Ic. Diolefinbenzole.** A. *p*-**Divinylbenzol**  $C_6H_4(CH:CH_2)_2$ , flüssig, riecht ähnlich wie Petroleum. Es entsteht aus *p*-Di- $\alpha$ -bromäthylbenzol durch Erhitzen mit Chinolin (B. **27**, 2528).

B. **Phenylbutadien**  $C_6H_5CH:CH.CH:CH_2$ , F.  $-3,5^0$ , Kp.<sub>18</sub>  $95^0$ , entsteht durch Einwirkung von überschüssigem Methylmagnesiumjodid auf Zimmtaldehyd (B. **37**, 2310), aus Cinnamylidenmalon- oder -essigsäure (S. 416) durch  $CO_2$ -Abspaltung, ferner aus dem Chlorid des Styrylmethylcarbinols (S. 398)  $C_6H_5CH:CH.CHCl.CH_3$  durch Kochen mit Pyridin. Es polymerisirt sich schon beim Aufbewahren, rasch beim Erhitzen auf  $150^0$  zum dimolecularen Bisdiphenylbutadien  $(C_{10}H_{10})_2$ , Kp.<sub>17</sub>  $221^0$  (B. **37**, 2272). Natrium und Alkohol reduciren das Phenylbutadien zum  $\Delta^2$ -Butenylbenzol (S. 391). Mit Br giebt es ein 1,4-Dibromid  $C_6H_5CHBrCH:CH.CH_2Br$ ,



F. 94°, und mit 2Br<sub>2</sub> ein Tetrabromid C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CHBrCHBr.CHBrCH<sub>2</sub>Br. Das Dibromid setzt sich mit Zinkmethyl und -aethyl zu Dimethyl- und Diaethylbutenylbenzol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH(Alk)CH:CHCH<sub>2</sub>(Alk) um. Mit Diazoessigester vereinigt sich das Phenylbutadien zum Styryltrimethylencarbonsäureester: C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CH.CH  $\left\langle \begin{array}{l} \text{CH.CO}_2\text{R} \\ \text{CH}_2 \end{array} \right.$  (B. 37, 2101). Ein isomeres (?)

Phenylbutadien nebst dessen Polymerisationsproduct entsteht aus Cinnamenylacrylsäure (Cinnamylidenessigsäure) durch Erhitzen mit Baryumhydroxyd (B. 35, 2649, 2696; 36, 1404).

**Phenylmethylbutadien** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CH.C(CH<sub>3</sub>):CH<sub>2</sub>, Kp.<sub>32</sub> 124°, und **Phenylmethylpentadien** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CH.C(CH<sub>3</sub>):CHCH<sub>3</sub>, Kp.<sub>21</sub> 133°, aus Benzalaceton mit Magnesiummethyl- und -aethyljodid nach Methode 2 (S. 389) (B. 35, 2651). **Phenylpentadien** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CH.CH:CH.CH<sub>3</sub>, Kp.<sub>16</sub> 116°, **Phenylhexadien** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CH.CH:CH.CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, Kp.<sub>16</sub> 128°, aus Zimmtaldehyd und Aethylbez. Propylmagnesiumjodid (B. 40, 1768).

**Trimethylphenylallen** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>(CH<sub>3</sub>)C:C:C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Kp.<sub>20</sub> 108°, stark lichtbrechende Flüssigkeit von citronenartigem Geruch, entsteht durch Einwirkung von C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>MgBr auf Mesityloxyd. Es liefert bei der Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K Acetophenon, bei der Reduction mit Na und Alkohol Δ<sup>2</sup>-Hexenylbenzol (B. 37, 2305).

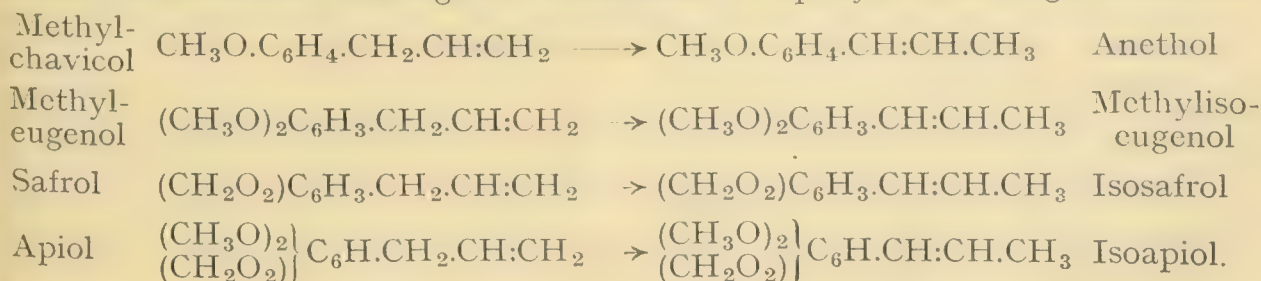
**Id. Olefinacetylenbenzole**, wie **Isopropenylphenylacetylen** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C:C.C(CH<sub>3</sub>):CH<sub>2</sub>, Kp.<sub>7</sub> 88° und **Isobutenylphenylacetylen** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C:C.C(CH<sub>3</sub>):CH.CH<sub>3</sub>, Kp.<sub>9</sub> 103°, hat man aus den Phenylacetylenalkoholen durch Abspaltung von Wasser mittelst Schwefelsäure oder Kaliumbisulfat dargestellt (C. 1905 II, 1018ff).

## II a. Olefinphenole.

Verschiedene Vertreter dieser Körperklasse kommen im Pflanzenreich vor: Chavicol, Estragol, Anethol, Eugenol, Chavibetol, Safrol, Asaron, Apiol u. a. m., sämtlich phenolartige Abkömmlinge des *Allyl-* und des *Isoallyl-* oder *Propenylbenzols*. *Allyl*haltige Fettkörper, die sich im Pflanzenreich finden, lernten wir früher im Senföl und im Knoblauchöl (s. Bd. I) kennen.

**A. Olefinmonoxybenzole**, **o-Vinylphenol** CH<sub>2</sub>:CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OH, F. 29°, Kp.<sub>15</sub> 108°, riecht phenolartig, entsteht durch langsame Destillation von o-Cumarsäure (S. 410) im Vacuum (B. 41, 367). **m-Vinylphenol**, Kp.<sub>16</sub> 115°, entsteht aus m-Amidostyrol (S. 391). **o-, m- und p-Vinylanisol** CH<sub>2</sub>:CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OCH<sub>3</sub>, Kp.<sub>11</sub> 83°, Kp.<sub>14</sub> 90°, Kp.<sub>13</sub> 91°, leicht polymerisierbare Oele, sind aus den entsprechenden Methoxyacetophenonen nach Methode 1 (S. 389), das o- und p-Derivat auch aus den Methoxyzimmtsäuren gewonnen worden (B. 11, 515; 36, 3587). **o-Oxy-ω-chlorstyrol** HO[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH:CHCl, F. 54°, aus o-Amido-ω-chlorstyrol, giebt mit Kalilauge: Cumaron (s. d.). **o-Thio-ω-chlorstyrol** HS.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH:CHCl s. Benzothiophen.

**Allyl- und Propenylphenole.** Als gemeinsame Eigenschaft der hierher gehörigen Allylphenole ist die Umlagerung hervorzuheben, die sie durch heisse alkoholische Kalilauge in die isomeren Propenylverbindungen erfahren:





Die Propenylderivate unterscheiden sich von den Allylderivaten durch höhere spezifische Gewichte, höhere Schmelzpunkte, stärkere Lichtbrechung und geringere Verbrennungswärme (B. **22**, 2747; **23**, 862). Durch Natrium und Alkohol werden die Propenylverbindungen leicht, die Allylkörper nicht reducirt (B. **32**, 1436). Bei vorsichtiger Oxydation mit Kaliumpermanganat liefern die Allyl- und Propenylphenole: *Phenolglycole* (S. 355) und *Phenolglyoxylsäuren* (S. 373); bei der Oxydation mit Ozon *Oxybenzaldehyde* und *Oxyphenylacetaldehyde* (B. **41**, 2751). Durch Mercuriacetat werden die Propenylverbindungen zu Glycolen oxydirt unter Abscheidung von Mercuracetat, die Allylkörper bilden lediglich Additionsproducte, aus denen durch Zerlegen mit Säuren oder durch Reduction die Allylphenole regenerirt werden können (B. **36**, 3577; C. 1906 II, 119; B. **42**, 1502). Durch Kochen mit conc. Ameisensäure werden die Propenylverbindungen verharzt, während die Allylverbindungen unverändert bleiben (B. **41**, 2185). Die Jodhydrine der Propenylverbindungen liefern bei der Behandlung mit  $\text{NO}_3\text{Ag}$  oder  $\text{HgO}$  unter Wanderung des aromatischen Restes Aldehyde: das Anethol den *p-Methoxyhydratropaaldehyd*  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$  (S. 314). In den Dibromiden der Propenylverbindungen ist das in Nachbarschaft zur Phenylgruppe befindliche Bromatom leicht beweglich; sie können daher durch Behandlung mit 2 Mol. Natriummethylat im Gegensatz zu den Allyldibromiden in Ketone z. B. das Anetholdibromid in *Anisoylaethylketon* umgewandelt werden (vgl. S. 317, 356).

**Chavicol**, *p-Allylphenol*  $\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ , Kp.  $237^\circ$ , findet sich im aetherischen Bayöl und im Betelöl aus den Blättern von *Chavica Betle*. Die wässrige Lösung wird durch einen Tropfen Eisenchlorid blau gefärbt.

**Methylchavicol**, **Estragol**, Kp.  $215^\circ$ , ist im Estragonöl und anderen aetherischen Oelen aufgefunden (B. **27**, R. 46; B. **29**, 344; C. 1899 I, 1196); synthetisch entsteht es durch Einwirkung von Allylbromid auf *p-Methoxyphenylmagnesiumbromid* (C. 1904 II, 1038). Beim Erhitzen mit alkoholischem Kali geht es in Anethol über.

**p-Anol**, *p-Propenylphenol*  $\text{CH}_3\text{:CH:CH}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ , F.  $92^\circ$ , wird aus Anethol durch Erhitzen mit Aetzkali, oder synthetisch aus *p-Oxybenzaldehyd* und überschüssigem Aethylmagnesiumbromid erhalten (A. Suppl. **8**, 88; C. 1908 I, 1624).

**Anethol**, *p-Propenylanisol*  $\text{CH}_3\text{:CH:CH}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$ , F.  $22^\circ$ , Kp.  $233^\circ$  (C. 1900 I, 903), findet sich im Anisöl, aus dem Samen von *Pimpinella Anisum*, im Sternanisöl, aus dem Samen von *Illicium anisatum*, im Fenchelöl, aus den Früchten von *Anethum Foeniculum*, und im Estragonöl. Es entsteht auch aus Methylchavicol (s. o.). Synthetisch wurde das Anethol aus Aethylmagnesiumjodid und Anisaldehyd (B. **37**, 4188), sowie durch Erhitzen der  $\beta$ -*p-Methoxyphenylmethacrylsäure* erhalten und dadurch seine Constitution als *p-Propenylanisol* bewiesen (B. **10**, 1604; A. **357**, 76). Durch Oxydation mit Chromsäure geht es in Anissäure (S. 324) und Essigsäure, mit verdünnter Salpetersäure in Anisaldehyd (S. 314), mit Kaliumpermanganat in Methoxyphenylglyoxylsäure (S. 376), mit Mercuriacetat in Anisylpropylenglycol (B. **35**, 2997), mit Jod und Quecksilberoxyd in Methoxyhydratropasäurealdehyd (s. o.) über. Mit salpetriger Säure vereinigt es sich je nach den Versuchsbedingungen zum **Anetholpseudonitrosit**, *Anetholnitrit*  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{NO})\text{.CH}(\text{NO}_2)\text{CH}_3$ , F.  $121^\circ$ , oder zum *p-Methoxyphenylmethylglyoxim*  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{C}(\text{NOH})\text{C}(\text{NOH})\text{CH}_3$ , bez. dessen Hyperoxyd (vgl. S. 362). Das Anetholnitrit geht durch Abspaltung von untersalpetriger Säure, beim Behandeln mit Acetylchlorid oder Natriummethylat in  $\beta$ -**Nitroanethol**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH:CH}(\text{NO}_2)\text{.CH}_3$ , F.  $47^\circ$ , gelbe Nadeln, über. **Anethol-**



**nitrosochlorid**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHCl.CH}(\text{NO}).\text{CH}_3$ , F.  $128^\circ$  (A. **332**, 318). o- und m-Propenylanisol, Kp.  $222^\circ$  und  $227^\circ$  (B. **29**, R. 644; **36**, 1188).

o-, m- und p-Isopropenylanisol  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{C}(\text{CH}_3):\text{CH}_2$ , Kp.  $199^\circ$ ,  $215^\circ$  und  $222^\circ$ , entstehen aus den Anisolcarbonsäureestern mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  (C. 1904 II, 593; 1908 I, 1624; II, 595). Die Isopropenylverbindungen sind wie die Propenylverbindungen durch Na und Alkohol leicht reducierbar. Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  entstehen Oxyacetophenone. Ihre Jodhydrine geben bei der Behandlung mit  $\text{NO}_3\text{Ag}$  unter Wanderung des aromatischen Restes Ketone (S. 259).

**B. Olefindioxybenzole.** Fast ausschliesslich sind Olefin-3,4-dioxybenzole bekannt, meist in Form ihrer Aether in Pflanzen vorkommend oder aus Pflanzensäuren durch Spaltung erhalten.

Das freie **Vinylbrenzcatechin**  $(\text{HO})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}_2$  scheint unbeständig und sehr leicht polymerisierbar. Sein Carbonat  $\text{CO}(\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}_2$ , F.  $66^\circ$ , entsteht durch trockene Destillation des 3,4-Dioxybenzalmalonsäurecarbonats (B. **41**, 4153).

**Hesperetol**, *Vinyl-3,4-guajacol*  $\text{HO}[3]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}_2$ , F.  $57^\circ$ , entsteht durch trockene Destillation von isoferulasäurem Calcium (S. 413) (B. **14**, 967).

**Vinyl-3,4-brenzcatechinmethylenäther**  $\text{CH}_2\left\langle\begin{smallmatrix} \text{O} \\ \text{O} \end{smallmatrix}\right\rangle\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp.  $15108^\circ$ , aus Piperonal und Magnesiummethyljodid (B. **36**, 3595).

**Allyl-3,4-brenzcatechin**  $(\text{HO})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , F.  $49^\circ$ , Kp.  $139^\circ$ , ist im javanischen Betelblätteröl aufgefunden. Es besitzt einen schwachen, kreosotartigen Geruch; seine alkoholische Lösung wird durch Eisenchlorid intensiv grün gefärbt (C. 1907 II, 1741). Weiter verbreitet sind in den aetherischen Oelen die Aether des Allylbrenzcatechins, von denen vor allem das Eugenol und Safrol, als Ausgangsmaterialien für die künstliche Darstellung der Riechstoffe *Vanillin* und *Heliotropin* (S. 315, 316), technische Bedeutung besitzen.

**Eugenol**, *Allyl-4,3-guajacol*, *Eugensäure*, *Nelkensäure*

$\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , ein aromatisch, intensiv nelkenartig riechendes Oel, Kp.  $252^\circ$ , wird durch Eisenchlorid blau gefärbt. Es findet sich im Nelkenöl von *Eugenia caryophyllata*, im Pimentöl von *Eugenia pimenta*, im Lorbeerblätteröl u. a. m. Eugenol entsteht aus Coniferylalkohol (S. 399) mit Natriumamalgam (B. **9**, 418). Durch Chamäleon wird es zu Vanillin und Vanillinsäure oxydirt, beim Erhitzen mit überschüssigem alkoholischen Kali wird es in das isomere Isoeugenol umgelagert. Abkömmlinge des Eugenols s. B. **27**, 2455; **28**, 2082.

**Chavibetol**, *Betelphenol*, *Allyl-3,4-guajacol*  $\text{HO}[3]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp.  $254^\circ$ , findet sich im aetherischen Oel der Blätter von *Piper Betle* (J. pr. Ch. [2] **39**, 349; B. **23**, 862).

**Eugenolmethylenäther**, *Allyl-3,4-veratrol*  $(\text{CH}_3\text{O})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp.  $244^\circ$ , findet sich im Paracotoöl (A. **271**, 304), im aetherischen Oel von *Asarum europaeum* (B. **21**, 1060), im Bayöl u. a.; synthetisch ist es aus Brenzcatechindimethylenäther, Allyljodid und Zinkstaub gewonnen worden (B. **28**, R. 1055). Mit Chromsäure oxydirt geht es in Dimethylenätherprotocatechusäure oder Veratrumssäure (S. 328), mit alkoholischem Kali erhitzt in Isoeugenolmethylenäther über. Es entsteht auch aus Eugenolnatrium und aus Chavibetolkalium mit Jodmethyl (J. pr. Ch. [2] **39**, 353).

**Safrol, Shikimol, Allyl-3,4-brenzcatechinmethylenaether**

$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{O}[3] \\ \text{O}[4] \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH:CH}_2$ , F.  $11^\circ$ , Kp.  $233^\circ$ , findet sich in den Oelen von *Sassafras officinale* und *Illicium religiosum* oder *Shikimino-Ki*, sowie im Campheröl, aus dem es technisch gewonnen wird. Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat geht es in Methylen-p,m-dioxybenzylglycol (S. 355), Homopiperonylsäure (S. 330) und Piperonoylcarbonsäure (S. 376) über, die weiter zu Piperonal und Piperonylsäure (S. 328) oxydirt werden (B. **24**, 3488; **28**, 2088). Durch Kochen mit alkoholischem Kali geht Safrol in Iso-safrol über. Nitrosite s. B. **28**, R. 1004.

**Propenyl-3,4-brenzcatechin**  $(\text{HO})_2[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH:CH.CH}_3$ , F.  $88^\circ$ , isomer mit Allyl-3,4-brenzcatechin, entsteht in geringer Menge durch Umsetzung von Protocatechualdehyd mit überschüssigem Aethylmagnesiumbromid (C. 1908 I, 1624). Von ihm leiten sich die mit den vorher beschriebenen Allyl-brenzcatechineaethern isomeren Propenylbrenzcatechineaether: Isoeugenol, Isoeugenolmethy-laether und Isosafrol ab.

**Isoeugenol**  $\text{CH}_3\text{O}[3]\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH:CH.CH}_3$ , Kp.  $261^\circ$ , findet sich im Ylang-Ylang- und Muskatnussöl; es entsteht aus Homoferulasäure (S. 413) durch Destillation mit Kalk und durch Erhitzen von Eugenol mit Kali oder Natriumalkoholat in Amylalkohol (B. **27**, 2580; C. 1897 I, 384), synthetisch aus Vanillin und Aethylmagnesiumbromid (C. 1908 I, 1625). Bei der Oxydation liefert es *Vanillin*, eine Reaction, die technisch in grossem Maassstabe ausgeführt wird.

**Isoeugenolmethy-laether, Propenyl-3,4-veratrol**, Kp.  $263^\circ$ , ist im Oel von *Asarum arifolium* aufgefunden worden; künstlich entsteht er aus Eugenolmethy-laether durch Erhitzen mit alkoholischem Kali (B. **23**, 1165), sowie aus Methylvanillin mit  $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr}$  (C. 1908 I, 1625). Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat geht er in Veratroylcarbonsäure (S. 376) und Veratrum-säure über (B. **24**, 2877), bei vorsichtiger Oxydation in ein bei  $88^\circ$  schmelzendes Glycol (S. 355) (B. **36**, 3582).

**Isosafrol**  $\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{O}[3] \\ \text{O}[4] \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3\text{CH:CH.CH}_3$ , existirt in zwei stereoisomeren Formen, Kp.  $242^\circ$  und  $252^\circ$  (B. **42**, 3076). Es entsteht beim Erwärmen von Safrol mit alkoholischer Kalilauge, oder mit trockenem Natriumaethylat, sowie synthetisch aus Piperonal und  $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgJ}$  (C. 1904 II, 1567). Mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  oder Mercuriacetat wird es zu einem bei  $101^\circ$  schmelzenden Glycol (S. 355) (B. **36**, 3580) und zu Piperonoylcarbonsäure oxydirt (S. 376). Mit Chromsäure giebt Isosafrol Piperonal, künstliches *Heliotropin* (S. 316), aus dem es andererseits durch Condensation mit Propionsäure und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus der zunächst gebildeten Methylenhomokaffeesäure (S. 413) zurückgewonnen werden kann (B. **29**, R. 382; A. **357**, 77). Durch Reduction mit Natrium und Alkohol geht es in Dihydrosafrol und m-Propylphenol über (B. **23**, 1160). Pseudonitrosit, F.  $128^\circ$  (A. **332**, 331).

**C. Olefintrioxybenzole. Asaron, Propenyl-2,4,5-trimethoxybenzol**  $(\text{CH}_3\text{O})_3[2,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CH:CH.CH}_3$ , F.  $61^\circ$ , Kp.  $296^\circ$ , scheidet sich aus dem aetherischen Oele der Wurzel von *Asarum europaeum*, ferner auch aus dem *Calmusöl* (B. **35**, 3190) ab, in dem es neben Terpenen und Eugenol enthalten ist und wird synthetisch aus Asarylaldehyd (S. 317), Propionsäureanhydrid und Natriumpropionat erhalten (B. **32**, 289). Durch Oxydation mit Chamäleon bildet es einen Trimethoxybenzaldehyd und eine Trimethoxybenzoësäure (S. 332), den Asarylaldehyd und die Asaronsäure, welche mit Kalk destillirt in  $\text{CO}_2$  und Oxyhydrochinontrimethy-laether (S. 219) zerfällt (B. **23**, 2294).



**Elemicin**, *Allyl-3,4,5-trimethoxybenzol*  $(\text{CH}_3\text{O})_3[3,4,5]\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp.<sub>10</sub> 144—147°, bildet den Hauptbestandteil des Manila-Elemiöls (B. 41, 1768). Bei der Oxydation mit Ozon liefert es Trimethylhomogallusaldehyd und Trimethylhomogallussäure, mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in Acetonlösung: Trimethylgallussäure. Beim Erhitzen mit alkoholischem Kali wird es in die entsprechende *Propenyl*verbindung, das dem Asaron stellungsisomere **Isoelemicin**, Kp.<sub>10</sub> 153—156°, umgelagert, das durch Ozon zum Trimethylgallusaldehyd bez. der Trimethylgallussäure oxydiert wird (B. 41, 1918, 2183).

**Myristicin**, *Allyl-3,4,5-trioxybenzylmethylenäther*  $(\text{CH}_2\text{O}_2)\left\{\begin{array}{l} \\ (\text{CH}_3\text{O}) \end{array}\right\}\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$ , Oel, Kp.<sub>15</sub> 149°, wird aus den hochsiedenden Anteilen des *Muskatnuss*- und *Macisöls*, sowie auch neben **Apiol** aus französischem Petersiliensamen (B. 36, 3451) erhalten; durch alkohol. Kali wird es in die *Propenyl*verbindung, **Isomyristicin**, F. 45°, umgelagert, das durch Oxydation mit Permanganat einen Methylenmethylpyrogallolaldehyd und Methylenmethylgallussäure liefert (B. 36, 3446). Nitrosite s. C. 1905 II, 482.

**D. Olefintetraoxybenzole.** **Apiol**, *Allylpionoldimethylmethylenäther*  $(\text{CH}_3\text{O})_2[2,5](\text{CH}_2\text{O}_2)[3,4]\text{C}_6\text{H}.\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , F. 30°, Kp. 294°, findet sich im Petersiliensamen von *Petroselinum sativum*. Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  bildet es Äther eines Tetraoxybenzaldehydes und einer Tetraoxybenzoesäure. Siehe auch *Apionol* (S. 219). Durch Kochen mit alkoholischem Kali wird es in das isomere *Propenyl*derivat, das **Isoapiol**, F. 56°, Kp. 304°, umgewandelt (B. 25, R. 908; 36, 1714). Ein nur durch die relative Stellung einer Methoxygruppe verschiedenes, dem Petersilien-**Apiol** isomeres **Apiol**, das sog. **Dillapiol**  $(\text{CH}_3\text{O})_2[5,6](\text{CH}_2\text{O}_2)[3,4]\text{C}_6\text{H}.\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$  findet sich im Dillöl von *Anethum graveolens* (B. 29, 1800), im Seefenchelöl (C. 1909 II, 1334), sowie neben dem Petersilienapiol im Maticoöl. Durch alkoholisches Kali wird es in das isomere **Dillisoapiol**, F. 44°, umgelagert (C. 1904 II, 525). **1-Allyl-2,3,4,5-tetramethoxybenzol**  $(\text{CH}_3\text{O})_4[2,3,4,5]\text{C}_6\text{HCH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$ , F. 25°, wurde aus französischem Petersiliensamenöl isoliert; es liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  Tetramethoxybenzoesäure (B. 41, 2761).

**IIb. Acetylenanisol**  $\text{CH}:\text{CC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$ , Kp.<sub>11</sub> 85—88°, aus  $\alpha,\beta$ -Dichlor-p-methoxystyrol mit Natrium (B. 36, 915). **Acetylenphenetol**  $\text{CH}:\text{C}.\text{C}_6\text{H}_4\text{O}.\text{C}_2\text{H}_5$  (A. 269, 13).

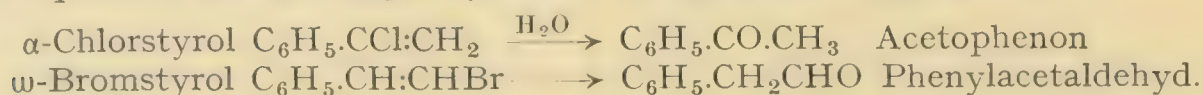
### III. Phenylolefinalkohole mit ihren Oxydationsproducten.

Die Chemie der Phenylolefinalkohole, Phenylolefinaldehyde und Phenylolefinketone ist noch wenig entwickelt. Im unmittelbaren Anschluss an die wichtigsten Vertreter dieser Körperklassen werden die phenolartigen Abkömmlinge derselben abgehandelt. Eine ins Einzelne gehende Gliederung des Stoffes in Polyalkohole und ihre Oxydationsproducte, wie sie bei den einkernigen Benzolderivaten mit sauerstoffhaltigen Seitenketten durchgeführt wurde, ist für die einkernigen Benzolderivate mit ungesättigten sauerstoffhaltigen Seitenketten noch nicht zugänglich, weil zur Zeit für viele theoretisch ableitbare Klassen von Verbindungen noch keine Vertreter dargestellt wurden. Die hierher gehörigen Körper werden daher an geeigneter Stelle den einfachen Phenylolefinalkoholen und ihren Oxydationsproducten angereiht.

**1a. Phenylolefinalkohole.** Die beiden theoretisch denkbaren Phenylvinylalkohole sind nicht bekannt und wahrscheinlich nicht existenzfähig.



Die  $\alpha$ -Halogenstyrole gehen beim Ersatz von Halogen durch Hydroxyl in Acetophenon, die  $\beta$ -Halogenstyrole in Phenylacetaldehyd über:



Dagegen sind die entsprechenden Aether dargestellt worden:

$\beta$ -Phenylvinylmethylaether, Kp. 210—213<sup>0</sup>, und  $\beta$ -Phenylvinylaethylaether  $C_6H_5.CH:CH.OC_2H_5$ , Kp. 24 115<sup>0</sup>, aus  $\omega$ -Chlorstyrol (S. 390), sowie aus Phenylacetylen durch Erhitzen mit Natriumalkoholat (A. 308, 270; C. 1904 I, 720).  $\alpha$ -Phenylvinylmethylaether  $C_6H_5C(OCH_3):CH_2$ , Kp. 197<sup>0</sup>, aus  $\beta$ -Methoxyzimmtsäure (S. 410);  $\alpha$ -Phenylvinylaethylaether  $C_6H_5C(OC_2H_5):CH_2$ , Kp. 209<sup>0</sup>, wird auch aus Acetophenonacetal (S. 261) durch Alkoholabspaltung beim Erhitzen gewonnen und wird durch Erhitzen unter Druck in das isomere Phenyläthylketon (S. 259) umgelagert (B. 29, 2931). Durch Verseifung werden diese Aether in Phenylacetaldehyd bez. Acetophenon umgewandelt (C. 1904 I, 719).  $\beta$ -Phenylvinylphenylaether  $C_6H_5CH:CH.O.C_6H_5$ , Kp. 7 158<sup>0</sup>. entsteht durch Destillation von  $\alpha$ -Phenoxyzimmtsäure. Beim Erhitzen mit alkoholischem Kali auf ca 200<sup>0</sup> bildet sich neben anderen Producten unter Verdrängung des Phenolrestes  $\beta$ -Phenylvinylaethylaether (B. 38, 1962).

**Zimmtalkohol**, *Styron*,  $\gamma$ -Phenylallylalkohol  $C_6H_5.CH:CH.CH_2OH$ , F. 33<sup>0</sup>, Kp. 250<sup>0</sup>, findet sich in Form seines Zimmtsäureesters im flüssigen *Storax*, dem Saft des im südwestlichen Kleinasien vorkommenden Baumes *Liquidambar orientalis*. Künstlich entsteht er durch Reduction von Zimmtaldehyddiacetat (C. 1905 II, 672). Durch Oxydation geht er in Zimmtaldehyd, Zimmtsäure und Benzoësäure über; s. auch Stycerin (S. 356). **Styrylamin**  $C_6H_5.CH:CH.CH_2NH_2$ , Kp. 236<sup>0</sup> (B. 26, 1858; C. 1906 II, 1420). **Styrylisocyanat**  $C_6H_5CH:CH.NCO$ , Kp. 12 107<sup>0</sup> s. C. 1909 I, 1655.  $\alpha$ -Phenylallylalkohol  $C_6H_5CH(OH).CH:CH_2$ , Kp. 25 114<sup>0</sup>, aus Phenylmagnesiumbromid und Acrolein (B. 39, 2554).

**Styrylmethylcarbinol**,  $\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -methylallylalkohol  $C_6H_5.CH:CHCH(CH_3)OH$ , Kp. 21 144<sup>0</sup>, aus Zimmtaldehyd mit Magnesiummethyljodid (B. 35, 2649, 3186).

**1 b. Oxyphenyllolefinalkohole.**  $\beta$ -Anisyl- $\beta$ -methylvinylalkohol  $CH_3OC_6H_4C(CH_3):CHOH$ , F. 79<sup>0</sup>, Kp. 14 175<sup>0</sup>, entsteht aus dem Esdragoldibromid durch aufeinanderfolgende Behandlung mit Kaliumacetat und alkoholischem Kali unter gleichzeitiger molecularer Umlagerung (C. 1907 II, 1910):



Bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck, oder unter dem Einfluss von Säuren lagert sich der Alkohol in p-Methoxyhydratropaaldehyd um. Mit Natriummethylat und Dimethylsulfat entsteht der entsprechende Methylaether, Kp. 262<sup>0</sup>, den man auch aus dem Anetholmethyljodhydrin durch Behandlung mit HgO, unter Wanderung des aromatischen Restes erhält (C. 1907 II, 1789) (vgl. S. 356):



Das innere Anhydrid des o-Oxyphenylvinylalkohols ist das Cumaron  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH:CH \\ [2]O \end{Bmatrix}$ , das später bei den heterocyclischen Verbindungen besprochen wird.

**Glyco-o-cumaralkohol**  $C_6H_{11}O_5.O.C_6H_4.CH:CH.CH_2OH$ , F. 115<sup>0</sup>, aus Glyco-o-cumaraldehyd (S. 400). **Sec. Methyl-o-cumaralkohol**  $HO.C_6H_4.CH:CH.CH(OH)CH_3$ , F. 47<sup>0</sup>, s. Methyl-o-cumarketon (S. 401). **Tert. Dimethyl-**



und **Diaethyl-o-cumaralkoholanhydrid**  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CH:CH \\ O-\dot{C}(Alk)_2 \end{array} \right.$ , Kp.<sub>11</sub> 93° und Kp.<sub>15</sub> 127°, aus Cumarin (S. 411) mit Magnesiummethyl- und -aethyljodid (B. 37, 494).

**Coniferylalkohol**, m-Methoxy-p-oxystyron  $CH_3O \left\{ \begin{array}{l} HO[4] \\ O[3] \end{array} \right\} C_6H_3.CH:CH.CH_2OH$ , F. 73°, entsteht aus Coniferin (s. d.), das mit Emulsin in Traubenzucker und Coniferylalkohol zerfällt. Er liefert bei der Oxydation Vanillin (S. 315), bei der Reduction Eugenol (S. 395).

**Cubebin**  $CH_2 \left\langle \begin{array}{l} O[4] \\ O[3] \end{array} \right\rangle C_6H_3.CH:CH.CH_2OH$ , F. 125°, findet sich in den Cubeben, den Früchten von *Piper cubeba*.

**1 c. Phenylacetylenalkohole** entstehen durch Condensation von Phenylacetylnatrium in aetherischer Suspension mit Trioxymethylen und den homologen Aldehyden, oder durch Einwirkung von Aetzkali auf ein Gemisch von Ketonen mit Phenylacetylen, sowie aus Phenylpropargylaldehyd und Phenylacetylenketonen mit Alkylmagnesiumhaloïden: **Phenylacetylenalkohol**  $C_6H_5C.CCH_2OH$ , Kp.<sub>16</sub> 139°, **Phenylacetylenmethylcarbinol**  $C_6H_5C.C.CH(OH)CH_3$ , Kp.<sub>29</sub> 149°, **Phenylacetylendimethylcarbinol**  $C_6H_5C.C(OH)(CH_3)_2$ , F. 53°, **Oenanthylidenphenylcarbinol**  $CH_3[CH_2]_4C:CCH(OH)C_6H_5$ , Kp.<sub>16</sub> 181°, aus Oenanthylidennatrium mit Benzaldehyd (B. 39, 2594; C. 1901 II, 25; 1902 I, 619, 1319; 1905 II, 1018 ff.; 1907 I, 561).

**2 a. Phenylolefinaldehyde. Zimmtaldehyd**,  $\beta$ -Phenylacrolein  $C_6H_5.CH:CH.CHO$ , Kp. 247°, bildet den Hauptbestandteil des Zimmtöls von *Cinnamomum Ceylanicum* und des Cassiaöls von *Cinnamomum Cassia*, denen man ihn mit saurem schwefligsaurem Natrium entzieht, wobei zunächst die schwer lösliche Doppelverbindung  $C_6H_5.CH:CH.CH(OH)SO_3Na$  und mit einem zweiten Molecül Mononatriumsulfit das wasserlösliche sulfozimmtaldehydschwefligsaure Natrium  $C_6H_5.CH(SO_3Na).CH_2.CH(OH).SO_3Na + 2H_2O$  entsteht (B. 24, 1805; 31, 3301). Der Aldehyd bildet sich durch Oxydation von Zimmtalkohol, durch trockene Destillation eines Gemenges der Kalksalze von Zimmtsäure und Ameisensäure, durch Einwirkung von Salzsäuregas oder Natronlauge (B. 17, 2117) oder Natriumaethylat (B. 20, 657) auf ein Gemenge von Benzaldehyd und Acetaldehyd. Dimethylacetal, Kp.<sub>11</sub> 126° (B. 31, 1990). Diacetat, F. 85° (A. 306, 253).

Der Zimmtaldehyd ist ein aromatisch riechendes, mit Wasserdampf flüchtiges Oel. An der Luft oxydirt er sich zu Zimmtsäure. Er addirt Chlor und Brom, die Dihalogenadditionsproducte gehen leicht in  $\alpha$ -Monochlor- und  $\alpha$ -Monobromzimmtaldehyd  $C_6H_5.CH:CX.CHO$ , F. 35° und 72°, über (B. 24, 246). **Zimmtaldehydchlorid**  $C_6H_5CH:CH.CHCl_2$ , F. 54°, Kp.<sub>30</sub> 143°, verhält sich wie ein Säurechlorid, verbindet sich aber mit Chlor zu dem wasserbeständigen Phenyltetrachlorpropan  $C_6H_5CHCl.CHCl.CHCl_2$  (C. 1903 I, 457, 1344).

$\alpha$ - und  $\beta$ -Trithiozimmtaldehyd, F. 167° und 213° (B. 24, 1452).

**Hydrocinnamid**  $N_2(CH.CH:CH.C_6H_5)_3 + 1/2H_2O$ , F. 106°, wasserfrei 131° (C. 1898 I, 181). **Zimmtaldehydphenylhydrazon**, F. 168°. Synoxim, F. 138,5°; Antioxim, F. 64°, geht mit Salzsäuregas in aetherischer Lösung in das Synoxim über (B. 27, 3428). Letzteres giebt mit  $P_2O_5$  erhitzt Isochinolin (s. d.) (B. 27, 2795). Durch Einwirkung nitrosen Gase auf Zimmtaldehyd entsteht als Hauptproduct *Phenylnitroisoxazol*  $\dot{O}.N:C(C_6H_5).C(NO_2):CH$  (A. 328, 196).

o-, m- und p-Nitrozimmtaldehyd, F. 127°, 116°, 141°, entstehen aus den Nitrophenylmilchsäurealdehyden (S. 358) (B. 18, 2335).

$\alpha$ -Methylzimmtaldehyd  $C_6H_5.CH:C(CH_3)CHO$  (B. 19, 526, 1248).



$\gamma$ -Benzylcrotonaldehyd [*Phenpentenal*]  $C_6H_5CH_2CH_2CH:CHCHO$ , Kp.<sub>13</sub> 139<sup>0</sup>, aus Hydrozimmtaldehyd mit Acetaldehyd (B. **31**, 1993).

**2b. Oxyphenylolefinaldehyd.** *o*-Cumaraldehyd, *o*-Oxyzimmtaldehyd  $HO[2]C_6H_4.CH:CH.CHO$ , F. 133<sup>0</sup>, entsteht mit Emulsin aus Glyco-*o*-cumaraldehyd  $C_6H_{11}O_5.O.C_6H_4CH:CH.CHO$ , F. 199<sup>0</sup>, dem Condensationsproduct von Helicin (s. d.) und Acetaldehyd (B. **20**, 1931). Der *o*-Cumaraldehyd findet sich als Methylaether im Cassiaöl (B. **28**, R. 386). *p*-Methoxyzimmtaldehyd, Kp.<sub>14</sub> 170<sup>0</sup>, ist im Esdragonöl aufgefunden (C. 1908 I, 1057). *m*- und *p*-Oxyzimmtaldehyd-O-essigsäure  $CO_2H.CH_2O.C_6H_4.CH:CH.CHO$  (B. **19**, 3049).

Piperonylacrolein  $(CH_2O_2)[3,4]C_6H_3CH:CH.CHO$ , F. 70<sup>0</sup>, aus Piperonal, Acetaldehyd und Natronlauge (B. **27**, 2958); s. Piperinsäure.

**3. Phenylidiolefinaldehyd.** *o*-Nitrocinnamylidenacetaldehyd  $NO_2C_6H_4.CH:CH.CH:CH.CHO$ , F. 153<sup>0</sup> (B. **17**, 2026).

**4a. Phenylolefinketone.** Phenylolefinketone werden leicht gewonnen durch Condensation aromatischer Aldehyde mit Fettketonen, die neben dem Carbonyl  $CH_3$ - oder  $CH_2R$ -Gruppen enthalten; aus gemischten Ketonen entstehen dabei im Allgemeinen bei Anwendung von Natronlauge als Condensationsmittel Phenylolefinketone mit normaler C-Kette, mit HCl dagegen solche von verzweigter Kette (vgl. B. **35**, 3088, 3549). Ueberschuss von Benzaldehyd liefert Dibenzylidenketone:



**Benzalaceton**, *Benzylidenaceton*, *Styrylmethylketon*  $C_6H_5.CH:CH.CO.CH_3$ , F. 41<sup>0</sup>, Kp. 262<sup>0</sup>, entsteht durch Destillation von zimmt- und essigsäurem Kalk und durch Condensation von Benzaldehyd und Aceton mit verdünnter Natronlauge (A. **223**, 139), sowie in geringer Menge durch Einwirkung von  $CH_3MgJ$  auf Zimmtsäurenitril (C. 1906 II, 48).

In Schwefelsäure löst es sich mit orangeroter Farbe. Mit Mercaptanen vereinigt es sich zu Mercaptolen, die noch ein drittes Mol. Mercaptan an die Olefinbindung addiren:  $C_6H_5CH(SR)CH_2C(SR)_2CH_3$  (B. **35**, 804). Mit alkoholischem Schwefelammonium giebt es dimeres Benzalithioaceton  $(C_{10}H_{10}S)_2$ , F. 132<sup>0</sup>, das mit Wasser, Säuren und Salzen wohlkrystallisirte additionelle Verbindungen liefert (B. **40**, 2982). Benzalacetonphenylhydrazon, F. 156<sup>0</sup>, lagert sich leicht in 1,6-Diphenyl-3-methylpyrazolin um (B. **20**, 1099). Oxim, F. 115<sup>0</sup> (B. **20**, 923). Beim Kochen mit Natriumhypochlorit wird Benzalaceton in Chloroform und Zimmtsäure gespalten. Bei der Reduction bildet sich neben Benzylaceton durch Vereinigung zweier Mol. des Olefinketons: *Diphenyloctadion*; ähnlich verhalten sich anscheinend die Homologen des Benzalacetons bei der Reduction (B. **35**, 968, 3089). Das Benzalacetoxim wird durch Na und Alkohol zu 1-Phenyl-3-aminobutan  $C_6H_5CH_2CH_2CH(NH_2)CH_3$ , durch Zinkstaub und Eisessig nur bis zum 1-Phenyl-3-aminobuten  $C_6H_5CH:CHCH(NH_2)CH_3$  reducirt (B. **36**, 2997); letzteres wird durch Ozon in Benzaldehyd und  $\alpha$ -Amidopropionaldehyd gespalten (B. **37**, 615).

Beim Nitriren liefert Benzalaceton: *o*- und *p*-Nitrobenzalaceton, F. 60<sup>0</sup> und 110<sup>0</sup> (S. 360). Das *o*-Nitrobenzalaceton geht leicht in Indigo (s. d.) über. Durch Reduction bildet es unter Wasserabspaltung *Chinaldin* (s. d.).

*p*-Amidobenzalaceton, F. 81<sup>0</sup>, *p*-Dimethylamidobenzalaceton, F. 132<sup>0</sup>, durch Condensation von Amido- bez. Dimethylamidobenzaldehyd und Aceton. Ihre rot bez. gelb gefärbten salzsauren Lösungen färben Wolle, Seide und tannirte Baumwolle orange gelb (C. 1906 II, 1324).



$\alpha$ - und  $\gamma$ -Benzylidenmethyläthylketon  $C_6H_5CH:CHCOCH_2CH_3$ , F.  $39^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $142^\circ$ , und  $C_6H_5CH:C(CH_3)COCH_3$ , F.  $38^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $127-130^\circ$ , und  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Benzylidenmethylpropylketon  $C_6H_5CH:CHCOCH_2CH_2CH_3$ , Kp.<sub>20</sub>  $155^\circ$ , und  $C_6H_5CH:C(C_2H_5)COCH_3$ , Kp.<sub>18</sub>  $120-130^\circ$ , aus Benzaldehyd und Methyläthyl- bez. Methylpropylketon mittelst Natronlauge bez. HCl. — Aus Benzaldehyd und Phenoxyaceton entsteht dagegen sowohl mit Natronlauge als mit HCl das  $\alpha$ -Benzylidenphenoxyaceton  $C_6H_5CH:C(OC_6H_5)COCH_3$ , F.  $102^\circ$ , welches durch Alkalihypochlorit zu  $\alpha$ -Phenoxyzimmtsäure (S. 418) abgebaut wird (B. 35, 3549).

**Cuminalaceton** (A. 223, 147). **Benzalpinakolin**  $C_6H_5CH:CH.COC(CH_3)_3$ , F.  $41^\circ$ , Kp.<sub>25</sub>  $154^\circ$ , aus Benzaldehyd und Pinakolin; addirt Malonsäureester unter Bildung einer  $\delta$ -Ketonsäure (B. 30, 2268).

**Phenylvinylketon**  $C_6H_5COCH:CH_2$ , Kp.<sub>18</sub>  $115^\circ$ , farbloses, stechend riechendes Oel, entsteht durch Einwirkung einer alkoholischen Jodkaliumlösung auf  $\alpha,\beta$ -Dibrompropiophenon, sowie durch Destillation des Triphenacylmethylaminchlorhydrats (S. 361) mit Wasserdampf (B. 39, 2187). Am Sonnenlicht oder beim Erhitzen polymerisirt es sich leicht. Durch Aluminiumchlorid wird es in das isomere  $\alpha$ -Hydrindon umgewandelt. Mit Salzsäure, Alkohol und Natriumbisulfit vereinigt es sich leicht unter Lösung der Doppelbindung; mit Phenylhydrazin giebt es 1,3-Diphenylpyrazolin (C. 1910 I, 434).

**Phenylpropenylketon**  $C_6H_5COCH:CH.CH_3$ , Kp.<sub>20</sub>  $135^\circ$ , entsteht auch aus Crotonylchlorid, Benzol und  $AlCl_3$ . **Allylacetophenon**  $C_6H_5CO.CH_2.CH_2.CH:CH_2$ , Kp.  $236^\circ$ , aus Allylbenzoylessigsäure (B. 16, 2132).

**4b. Oxyphenylolefinketone.** ***o*-Oxybenzalaceton**, *Methyl-o-cumarketon*  $HO.C_6H_4CH:CH.COCH_3$ , F.  $139^\circ$ , aus Salicylaldehyd und Aceton, sowie mit Emulsin aus **Glucomethyl-o-cumarketon**  $C_6H_{11}O_5.O.C_6H_4CH:CH.COCH_3$ , F.  $192^\circ$ , dem Product der Condensation von Helicin (s. d.) mit Aceton (B. 24, 3180). ***p*-Oxybenzalaceton**, F.  $103^\circ$ , aus *p*-Oxybenzaldehyd, Aceton und HCl neben dem als Hauptproduct auftretenden *p*<sub>2</sub>-Dioxydibenzalaceton (B. 36, 134); ***o*-, *m*- und *p*-Oxybenzalaceton-o-essigsäure**, F.  $108^\circ$ ,  $122^\circ$  und  $177^\circ$  (B. 19, 3056). **Piperonylidenaceton**  $CH_2O_2C_6H_3CH:CHCOCH_3$ , F.  $96^\circ$  (B. 28, R. 1009).

**5. Phenylacetylenaldehyde: Phenylpropargylaldehyd**  $C_6H_5C:C.CHO$ , Kp.<sub>28</sub>  $128^\circ$ , aus Phenylacetylenatrium mit Ameisenester in Aether (C. 1903 II, 569) oder besser aus seinem Acetal, das leicht aus  $\alpha$ -Bromzimmtaldehydacetal (S. 399) erhalten wird, durch Behandeln mit verd. Mineralsäuren gewonnen, wird durch wässrige Alkalien schon in der Kälte in Phenylacetylen und Ameisensäure gespalten; sein Oxim  $C_6H_5CC.CH:NOH$ , F.  $108^\circ$ , wird durch wässriges Alkali zu *Phenylisoxazol*, durch Natriumaethylat weiter zu *w*-Cyanacetophenon  $C_6H_5CH_2.CO.CN$  (S. 378) isomerisirt (B. 36, 3670).

**6. Phenylacetylenketone** werden synthetisch aus Phenylacetylenatrium mit Säure-estern, -chloriden oder -anhydriden gewonnen (C. 1900 I, 1290; II, 1231; 1902 I, 404). **Acetylphenylacetylen**  $C_6H_5C:CCOCH_3$ , Kp.<sub>22</sub>  $130^\circ$ , giebt mit Schwefelsäure: Benzoylaceton (S. 362), wird durch Kalilauge in Phenylacetylen und Essigsäure gespalten. **Butyrylphenylacetylen**  $C_3H_7CO C:CC_6H_5$ , Kp.<sub>9</sub>  $136^\circ$ . **Benzoylamylacetylen**  $C_6H_5COC:CC_5H_{11}$ , Kp.<sub>19</sub>  $178^\circ$ , aus Oenanthylidennatrium mit Benzoylchlorid, giebt mit verd. Schwefelsäure Benzoylcaproylmethan.

**7. Phenylidiolefinketone.** **Cinnamylidenaceton**  $C_6H_5.CH:CH.CH:CH.CO.CH_3$ , F.  $68^\circ$ , wird durch Condensation von Zimmtaldehyd und Aceton erhalten; sein Oxim giebt bei der trockenen Destillation ein Pyridinderivat (B. 29, 613). **Piperonylenaceton**  $(CH_2O_2)C_6H_3.CH:CH.CH:CH.CO.CH_3$ , F.  $89^\circ$  (B. 28, 1193). **Benzalmesityloxyd**  $C_6H_5.CH:CH.CO.CH:C(CH_3)_2$ , Kp.<sub>14</sub>  $178^\circ$  (B. 14, 351).



### 8. Phenylolefincarbonsäuren.

Man hat zwei Klassen von Phenylolefinmonocarbonsäuren zu unterscheiden. Die einen leiten sich von gesättigten Benzolcarbonsäuren dadurch ab, dass Benzolwasserstoff durch eine ungesättigte Seitenkette ersetzt ist, wie in der Vinylbenzoësäure. Die anderen sind phenylierte Olefinmonocarbonsäuren.

**A. Phenylolefincarbonsäuren**, deren  $\text{CO}_2\text{H}$  am Kern oder an gesättigter Seitenkette steht:

**o-Vinylbenzoësäure**  $\text{CH}_2\text{:CH[2]C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ . Im Vinylrest und im Benzolrest gechlorte o-Vinylbenzoësäuren wurden aus gechlorten Hydrinden- und Naphtochinon-derivaten durch Aufspaltung erhalten (B. **27**, 2761; A. **275**, 347). **m-Vinylbenzoësäure**, F.  $95^\circ$ , aus m-Amidostyrol (B. **26**, R. 677). o-, m- und p-Isopropenylbenzoësäure  $\text{CH}_2\text{:C(CH}_3\text{)C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$  schmelzen bei  $60^\circ$ ,  $99^\circ$  und  $161^\circ$  (A. **219**, 270; **248**, 64; **275**, 160).

**o-Vinylphenyllessigsäure**  $\text{CH}_2\text{:CH.C}_6\text{H}_4\text{.CH}_2\text{.CO}_2\text{H}$ . Im Vinylrest gechlorte Abkömmlinge dieser Säure wurden ebenfalls durch Aufspaltung gechlorter Ketohydronephthaline erhalten (B. **21**, 3555).

**B. Phenylolefincarbonsäuren**, deren  $\text{CO}_2\text{H}$  in der ungesättigten aliphatischen Seitenkette steht. Die eigentlichen Phenylolefinmonocarbonsäuren lassen sich durch Oxydation entsprechender Alkohole und Aldehyde, sowie auf ähnliche Weise aus den Phenylparaffinmonocarbonsäuren gewinnen, wie die Olefincarbonsäuren aus den Paraffinmonocarbonsäuren oder Fettsäuren (Bd. I). Weit wichtiger aber ist eine kernsynthetische Methode geworden, die in der Einwirkung des Natriumsalzes und des Anhydrides einer Fettsäure auf einen aromatischen Aldehyd besteht: die Perkin'sche Reaction.

Geschichte. Bereits im Jahre 1856 hatte Bertagnini gefunden, dass durch Erhitzen von Benzaldehyd mit Acetylchlorid: Zimmtsäure entsteht, 1865 erhielt W. H. Perkin sen. das Cumarin, das Lacton der o-Oxyzimmtsäure (S. 409) synthetisch aus Natriumsalicylaldehyd durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid. 1875 gab W. H. Perkin dieser Reaction eine andere Form, indem er auf Salicylaldehyd Natriumacetat und Essigsäureanhydrid einwirken liess. In dieser Form erwies sich die Perkin'sche Reaction ausserordentlich verallgemeinerungsfähig. An dem Ausbau der Perkin'schen Reaction, einer der fruchtbarsten kernsynthetischen Methoden, beteiligten sich in der Folge zahlreiche Chemiker. — Ueber den Verlauf der Reaction wurden von Baeyer und O. R. Jackson, Conrad und Bischoff, Oglialoro, und besonders durch Fittig und seine Schüler Jayne und Slocum Versuche angestellt (A. **215**, 97, 116; **227**, 48):

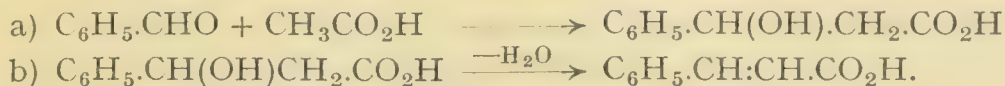
1. Bei der Condensation aromatischer Aldehyde und Fettsäuren vereinigt sich das mit dem Carboxyl verbundene Kohlenstoffatom mit dem Kohlenstoff der Aldehydgruppe.

2. Es bleibt zunächst noch zweifelhaft, ob die Reaction zwischen dem Aldehyd und dem Na-Salz oder dem Anhydrid der Fettsäure stattfindet, da bei Anwendung eines Gemisches von Anhydrid und Na-Salz zweier verschiedener Säuren meist je nach den Umständen wechselnd zusammengesetzte Gemische der beiden möglichen Phenylolefincarbonsäuren entstehen; vgl. hierzu B. **34**, 918.

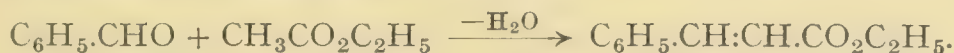
3. Die Condensation verläuft in zwei Phasen: a) Addition von Aldehyd und Säure, nach Art der Aldolbildung, zu einer  $\beta$ -Oxysäure; b) Abspaltung



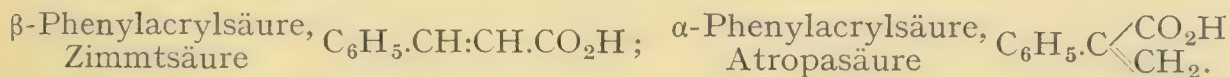
von Wasser aus der  $\beta$ -Oxysäure, wodurch die Olefincarbonsäure entsteht. In manchen Fällen hat sich die Reaction in der ersten Phase festhalten lassen:



Eine zweite Methode, Phenylolefincarbonsäuren kernsynthetisch zu bereiten, besteht in der Condensation von aromatischen Aldehyden und Fettsäureestern mittelst Natriumaethylat oder metallischem Natrium (Claisen, B. **23**, 976; **38**, 1953):



**Phenylacrylsäuren.** Der Structurtheorie nach sind zwei Isomere, die  $\alpha$ - und die  $\beta$ -Phenylacrylsäure möglich, die auch in der Zimmtsäure und der Atropasäure bekannt sind:



**Zimmtsäure,  $\beta$ -Phenylacrylsäure, *Acidum cinnamylicum***  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$  (Raumformel s. S. 404), F.  $133^\circ$ , Kp.  $300^\circ$ , findet sich im Peru- und Tolubalsam, im Storax (s. Zimmtalkohol S. 398), in einigen Benzoëharzen und neben  $\alpha$ - und  $\beta$ -Truxillsäure und Allozimmtsäure in den Spaltungssäuren der Nebenalkaloide des Cocaïns.

**Bildungsweisen.** Sie entsteht 1. durch Oxydation ihres Alkohols und ihres Aldehydes, 2. durch Reduction der Phenylpropiolsäure mit Zinkstaub und Eisessig (B. **22**, 1181), 3. kernsynthetisch aus Benzaldehyd: a) mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid, b) mit Essigester und Natriumaethylat (s. o.), 4. aus Benzalchlorid durch Erhitzen mit Natriumacetat, eine Reaction, die zur technischen Bereitung der Zimmtsäure dient (B. **15**, 969), 5. durch Erhitzen von Benzalmalonsäure (S. 421), 6. ihr Phenylester durch Erhitzen von Fumarsäurephenylester (S. 191), 7. durch Abspaltung von Wasser aus der synthetisch darstellbaren  $\beta$ -Phenylhydracrylsäure.

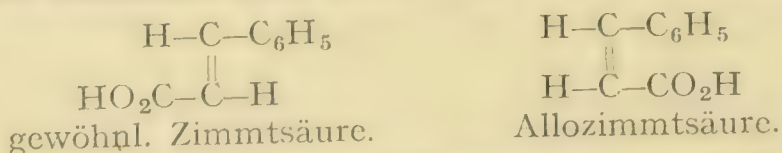
**Eigenschaften und Verhalten.** Die Zimmtsäure krystallisirt aus heissem Wasser in feinen Nadeln, aus Alkohol in dicken Prismen. Sie löst sich in 3500 T. Wasser von  $17^\circ$ , leicht in heissem Wasser. Man reinigt sie durch Destillation unter stark vermindertem Druck oder durch Krystallisation aus Petroleumbenzin (A. **188**, 194). Eisenchlorid erzeugt in der Lösung zimmtsaurer Salze einen gelben Niederschlag.

Durch Oxydation mit Salpetersäure oder mit Chromsäure geht sie in Benzaldehyd und Benzoësäure, mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in die bei  $141^\circ$  schmelzende Phenylglycerinsäure (S. 370) über. Beim Schmelzen mit Kalihydrat zerfällt sie in Benzoësäure und Essigsäure. Als ungesättigte Säure addirt sie leicht Wasserstoff, Brom-, Jodwasserstoff, Brom, Chlor und unterchlorige Säure unter Bildung von Hydrozimmtsäure (S. 270),  $\beta$ -Brom-,  $\beta$ -Jodhydrozimmtsäure (S. 370), Phenyl- $\alpha,\beta$ -dichlor-, - $\alpha,\beta$ -dibrompropionsäure oder Zimmtsäuredichlorid, Zimmtsäuredibromid und  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -chlormilchsäure (S. 371).

**Abkömmlinge der Zimmtsäure:** Methylester F.  $33^\circ$ , Kp.  $263^\circ$ , findet sich in einigen *Alpinia*arten. Aethylester Kp.  $271^\circ$ . Phenylester F.  $72^\circ$ , Kp.<sub>15</sub>  $206^\circ$ , s. Zimmtsäure. Brenzcatechinester F.  $129^\circ$  (B. **11**,

1220; **18**, 1945; **25**, 3533). Benzylester, F. 30°, findet sich im Perubalsamöl (B. **2**, 180). Styrylester, *Styracin* F. 14°. Chlorid F. 35°, Kp.<sub>25</sub> 154°. Anhydrid F. 130° (B. **27**, 284). Amid F. 141°. Anilid F. 151°. Nitril F. 11°, Kp. 254° (B. **15**, 2544; **27**, R. 262).

**Labile und polymere Modificationen der Zimmtsäure:** Wie bei den  $\beta$ -Alkylacrylsäuren (Bd. I), so sind auch bei den  $\beta$ -Phenylacrylsäuren neben den gewöhnlichen stabilen, die entsprechenden labilen, stereoisomeren Formen, die sog. **Allozimmtsäuren** aufgefunden worden. Die Allozimmtsäure selbst zeigt die auffallende und höchst bemerkenswerte Eigenschaft, in drei chemisch identischen aber krystallographisch verschiedenen Formen auftreten zu können, die durch einen einfachen Schmelz- oder Krystallisationsprocess ineinander umgewandelt werden können (Biilmann, B. **42**, 182, 1443). Von diesen drei Formen der Allozimmtsäure, F. 42° (früher Isozimmtsäure von Erlenmeyer sen.), F. 58° (früher Isozimmtsäure von Liebermann) und F. 68° (früher Allozimmtsäure von Liebermann), ist die Säure vom Schmp. 42° die labilste, aber diejenige, welche man, unter Einhaltung gewisser Vorsichtsmassregeln, stets aus dem Schmelzflusse und den Auflösungen aller drei Säuren, sowie auch aus den Lösungen ihrer Salze durch Fällen mit Säure erhält (B. **42**, 4659; **43**, 411). Sie bildet bei allen Reactionen, bei denen Allozimmtsäure entsteht, das primäre Product, das jedoch ausserordentlich leicht, namentlich bei der Berührung mit den geringsten Krystallspuren der anderen Säuren, in diese, namentlich in die beständigste, bei 68° schmelzende Säure übergeht. Man erhält die Allozimmtsäure und zwar bald die eine oder die andere der drei Formen: 1. durch halbseitige Reduction der Phenylpropiolsäure (S. 414) mit Wasserstoff und kolloidalem Palladium (B. **42**, 3930); 2. durch Reduction der Allo- $\alpha$ - und Allo- $\beta$ -bromzimmtsäure mit Zinkstaub in alkoholischer Lösung; 3. durch Bestrahlung einer alkoholischen Lösung von gewöhnlicher Zimmtsäure mit ultraviolettem Licht (B. **42**, 4869); 4. neben viel gewöhnlicher Zimmtsäure durch Erhitzen von Benzalmalonsäure. Die Säure, F. 58°, ist zuerst aus den Spaltungssäuren der Nebenalkaloide des Cocains, neben der gewöhnlichen Zimmtsäure, aufgefunden worden. Die Allozimmtsäure, F. 68°, bildet ein in Ligroin schwer lösliches Anilinsalz, F. 83°; mit Chlor und Brom liefert sie von dem Zimmtsäuredichlorid und -dibromid verschiedene Additionsproducte: Allozimmtsäuredichlorid und Allozimmtsäuredibromid (S. 372). Bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck, durch conc. Schwefelsäure, sowie durch Belichten in Benzollösung unter Zusatz von etwas Jod wird sie in gewöhnliche Zimmtsäure umgewandelt (B. **28**, 1446). Bei der Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K bildet sie die bei 121° schmelzende Phenylglycerinsäure (S. 370). Bei der Behandlung mit rauchender Schwefelsäure geht sie, im Gegensatz zur gewöhnlichen Zimmtsäure, unter Wasserabspaltung und Polymerisation leicht in *Truxon* über (B. **31**, 2095). Aus diesem Verhalten, vor allem aber auf Grund ihrer Entstehung aus der Phenylpropiolsäure bez. der  $\beta$ -Bromallozimmtsäure, sieht man in der Allozimmtsäure die maleinoide oder cis-Form, und demnach in der gewöhnlichen Zimmtsäure die fumaroide oder trans-Form der  $\beta$ -Phenylacrylsäure:



Mit dieser Auffassung steht in Uebereinstimmung das Verhalten der *o*-Oxyzimmtsäuren (S. 410), bei denen die räumliche Configuration aus der mehr oder minder grossen Neigung zur Wasserabspaltung abgeleitet worden



ist, sowie die Fähigkeit der Allozimmtsäure, im Gegensatz zur Zimmtsäure mit Mercurisalzen eine additionelle Verbindung der Formel  $C_6H_5CH(OH)CHHg.CO\ddot{O}$  einzugehen, eine Fähigkeit, die auf Grund von Beobachtungen bei anderen cis-transisomeren Olefindicarbonsäuren nur den maleinoiden Formen zugeschrieben wird (B. **43**, 568).

Durch Belichten in festem Zustande wird die Zimmtsäure in die polymere sog.  $\alpha$ -Truxillsäure  $(C_6H_5C_2H_2COOH)_2$  umgewandelt (B. **35**, 2908, 4128), welche sich neben  $\beta$ -,  $\gamma$ - und  $\delta$ -Truxillsäure auch bei den Nebenalkaloïden des Cocaïns findet; durch Destillation werden die Truxillsäuren wieder in die gew. Zimmtsäure gespalten, sie sind vielleicht Diphenyltetramethyldicarbonsäuren (vgl. S. 13). Es ist bemerkenswert, dass der Uebergang der Zimmtsäure in Truxillsäure nicht von einer Energieänderung begleitet ist, da die Verbrennungswärme ungeändert bleibt (Z. physik. Ch. **48**, 345).

**In der Seitenkette substituierte Zimmtsäuren.** a) Phenylmonohalogenacrylsäuren. Während die Structurtheorie zwei isomere Phenylmonochloracrylsäuren voraussehen lässt, sind tatsächlich von jeder dieser Structurisomeren zwei Modificationen bekannt (s. o.). Man pflegt dieselben als  $\alpha$ - und  $\beta$ -Chlorzimmtsäure und als Allo- $\alpha$ - und Allo- $\beta$ -chlorzimmtsäure zu unterscheiden (B. **22**, R. 741; A. **287**, 1).

$\alpha$ -Chlorzimmtsäure  $C_6H_5.CH:CCl.CO_2H$ , F.  $137^0$ , entsteht 1. aus Phenyl- $\alpha,\beta$ -dichlorpropionsäure mit alkoholischem Kali, 2. aus Benzaldehyd, monochloressigsäurem Natrium und Essigsäureanhydrid, 3. aus Phenyl- $\alpha$ -chlormilchsäure mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat, 4. aus dem Aldehyd mit  $CrO_3$  (B. **24**, 249). Allo- $\alpha$ -chlorzimmtsäure, F.  $111^0$ , entsteht neben der  $\alpha$ -Chlorzimmtsäure nach Bildungsweise 1.

$\beta$ -Chlorzimmtsäure  $C_6H_5.CCl:CH.CO_2H$ , F.  $132,5^0$ , und Allo- $\beta$ -chlorzimmtsäure, F.  $142^0$ , entstehen durch Addition von Salzsäure an Phenylpropionsäure.

$\alpha$ -Bromzimmtsäure  $C_6H_5.CH:CBr.CO_2H$ , F.  $130^0$ , und Allo- $\alpha$ -bromzimmtsäure, F.  $120^0$  (Glaser's  $\beta$ -Bromzimmtsäure), entstehen aus Phenyl- $\alpha,\beta$ -dibrompropionsäure mit alkoholischem Kali (vgl. C. 1903 II, 114). Die letztere geht beim Erhitzen in die höher schmelzende  $\alpha$ -Bromzimmtsäure über und liefert in alkoholischer Lösung mit Zinkstaub Allozimmtsäure. Beide geben bei der Oxydation Benzaldehyd.

$\beta$ -Bromzimmtsäure  $C_6H_5.CBr:CH.CO_2H$ , F.  $133^0$ , und Allo- $\beta$ -bromzimmtsäure, F.  $158,5^0$ , entstehen nebeneinander durch Addition von Bromwasserstoff an Phenylpropionsäure. Die Allosäure geht beim Erhitzen in die niedriger schmelzende  $\beta$ -Bromzimmtsäure über und giebt bei der Reduction neben Zimmtsäure Allozimmtsäure.

$\beta$ -Jodzimmtsäure  $C_6H_5.CJ:CHCOOH$  wird durch Jodiren von Zimmtsäure in Pyridinlösung erhalten (C. 1899 II, 527).

b) Phenyl-dihalogenacrylsäuren entstehen durch Addition der Halogene an Phenylpropionsäure. Dichlorzimmtsäure  $C_6H_5.CCl:CCl.CO_2H$ , F.  $120^0$  (B. **25**, 2665).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Dibromzimmtsäure, F.  $139^0$  und  $100^0$  (B. **25**, 2665). Dijodzimmtsäure, F.  $121^0$  (B. **24**, 4113).

c.  $\alpha$ -Amidozimmtsäure  $C_6H_5.CH:C(NH_2).CO_2H$  zersetzt sich bei  $240^0$  bis  $250^0$  bei raschem Erhitzen unter Bildung von Phenylvinylamin. Ihr salzsaures Salz wird durch Erhitzen des Benzoylamidozimmtsäureanhydrids (s. u.) mit Salzsäure auf  $120^0$  erhalten. Die Säure selbst lässt sich durch Natriumacetat oder Soda aus dem Chlorhydrat abscheiden. Das Amid einer isomeren (?)  $\alpha$ -Amidozimmtsäure, F.  $160^0$ , entsteht bei der Einwirkung von



Ammoniak auf Phenylidibrompropionsäureester oder  $\alpha$ -Bromzimmtsäureester (B. 29, R. 795).

$\alpha$ -Acetamidozimmtsäure  $C_6H_5.CH:C(NHCOCH_3).CO_2H + 2H_2O$  schmilzt wasserfrei bei  $190^0$  unter Zersetzung. Sie entsteht aus dem Anhydrid mit Natronlauge.  $\alpha$ -Acetamidozimmtsäureanhydrid  $C_6H_5CH:C.N:\overset{CO-O}{C}CH_3$ , F.  $146^0$ , entsteht aus Phenyl- $\alpha$ -amidomilchsäure mit Essigsäureanhydrid und aus Glycocoll, Benzaldehyd, Natriumacetat und Essigsäureanhydrid.  $\alpha$ -Benzoylamidozimmtsäureanhydrid, F.  $165^0$ , entsteht durch Condensation von Hippursäure und Benzaldehyd mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat (S. 276); durch Erhitzen mit verdünnten Alkalien geht es in die  $\alpha$ -Benzoylamidozimmtsäure  $C_6H_5CH:C(NHCOC_6H_5)COOH$  über, die sich beim Erhitzen über den Schmelzpunkt unter Bildung von Phenylacetaldehyd zersetzt und durch einen Ueberschuss von Alkali in Benzamid und Phenylbrenztraubensäure (S. 377) gespalten wird (B. 33, 2036). p-Oxybenzoylamidozimmtsäureanhydrid, F.  $173^0$ , aus p-Oxybenzaldehyd, Hippursäure etc.; die entsprechende Säure wird durch Natriumamalgam zu Benzoyltyrosin (S. 368) reducirt.

**Im Benzolrest monosubstituirte Zimmtsäuren** sind isomer mit den entsprechenden in der Seitenkette monosubstituirten Zimmtsäureabkömmlingen.

1. Monohalogenzimmtsäuren sind von den drei Nitrozimmtsäuren ausgehend dargestellt worden (B. 16, 2040; 18, 961; 25, 2107).

o-, m-, p-Chlorzimmtsäure, F.  $200^0$ ,  $176^0$  und  $241^0$ .

o- und m-Bromzimmtsäure, F.  $212^0$  und  $178^0$ .

o-, m-, p-Jodzimmtsäure, F.  $213^0$ ,  $181^0$  und  $255^0$ .

2. Nitrozimmtsäuren. Durch Eintragen von Zimmtsäure in Salpetersäure, D. 1,5, entstehen neben p-Nitrozimmtsäure 60 pct. o-Nitrozimmtsäure, die sich durch die geringere Löslichkeit des Aethylesters der p-Nitrosäure in Alkohol bequem voneinander trennen lassen. Durch Verseifung der reinen Aethylester mittelst Natriumcarbonat oder verdünnter Schwefelsäure erhält man die reinen Säuren (A. 212, 122, 150; 221, 265). Ferner können die drei isomeren Nitrozimmtsäuren aus den drei Mononitrobenzaldehyden (S. 255) mittelst der Perkin'schen Reaction (S. 402) gewonnen werden:

o-, m-, p-Nitrozimmtsäure, F.  $240^0$ ,  $197^0$  und  $286^0$ .

o-, m-, p-Nitrozimmtsäureaethylester, F.  $44^0$ ,  $78^0$ ,  $138^0$ .

Durch Oxydation gehen die drei Nitrozimmtsäuren in die drei Nitrobenzaldehyde (S. 255) und Nitrobenzoesäuren (S. 291) über.

Durch weiteres Nitriren der o-, m- und p-Nitrozimmtsäuren entstehen Dinitrozimmtsäuren, welche eine  $NO_2$ -Gruppe in der Seitenkette enthalten (s. u.); o,p-Dinitrozimmtsäure  $(NO_2)_2[2,4]C_6H_3CH:CHCOOH$ , F.  $179^0$ , wird aus o,p-Dinitrobenzaldehyd (S. 256) nach der Perkin'schen Reaction erhalten (M. 23, 534). m- und p-Nitrosozimmtsäure zersetzen sich bei  $230$  bez.  $220^0$  (C. 1904 II, 1498).

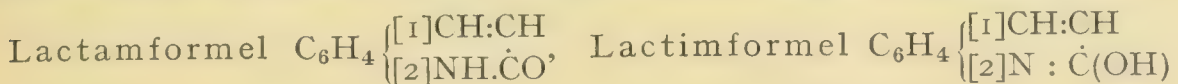
Sowohl in der Seitenkette als im Benzolrest substituirte Zimmtsäuren.  $\alpha$ ,m-Dinitrozimmtsäure  $NO_2[3]C_6H_4.CH:C(NO_2)CO_2H$ , aus m-Nitrozimmtsäureester mit Salpeterschwefelsäure (A. 229, 224).  $\alpha$ ,p-Dinitrozimmtsäure, p-Nitrophenyl- $\alpha$ -nitroacrylsäure, aus p-Nitrozimmtsäure (A. 229, 224). Siehe auch  $\omega$ ,p-Dinitrophenylaethylen (S. 391) und p-Amidophenylalanin (S. 368).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Nitro-o-amidozimmtsäure, F.  $240^0$  und  $254^0$ , aus o-Amidozimmtsäure.

3. Amidozimmtsäuren können aus den drei Mononitrozimmtsäuren durch Reduction mit Zinn und Salzsäure erhalten werden; vorteilhafter erfolgt die Reduction mit Ferrosulfat in alkalischer Lösung (B. 15, 2294; A. 221, 266): o-, m-, p-Amidozimmtsäure, F.  $158^0$ ,  $181^0$  und  $176^0$ . Durch



Kochen ihrer Diazoverbindungen mit Halogenwasserstoffsäuren sind die oben beschriebenen Halogenzimmtsäuren, durch Kochen mit Wasser o-, m-, p-Cumarsäure (S. 410, 412) erhalten worden.

Carbostyrylbildung. Abweichend von dem Verhalten der o-Amidohydrozimmtsäure zeigt die freie o-Amidozimmtsäure beim Erhitzen für sich keine innere Anhydridbildung, sie verhält sich ähnlich wie die o-Cumarsäure. Die innere Anhydridbildung erfolgt aber beim Erhitzen von o-Amidozimmtsäure mit Salzsäure (B. **13**, 2070) oder 50 pctiger Schwefelsäure (B. **18**, 2395). Das so entstehende Anhydrid ist das von Chiozza 1852 bei der Reduction der o-Nitrozimmtsäure mit Schwefelammonium entdeckte **Carbostyryl**, welches man sowohl als Lactam wie als Lactim auffassen kann:



Nach der zweiten Formel ist das Carbostyryl nichts anderes als  $\alpha$ -Oxychinolin; es wird daher erst später bei dem Chinolin abgehandelt, ebenso wie die von beiden Formeln sich ableitenden Alkylverbindungen.

**o-Benzoylamidozimmtsäure**  $C_6H_5CONH.C_6H_4CH:CHCOOH$ , F. 192<sup>0</sup>, entsteht aus N-Benzoyltetrahydrochinaldin durch Oxydation (B. **25**, 1263).

**o-Aethylamidozimmtsäure**, F. 125<sup>0</sup> (B. **15**, 1423); ihr Nitrosamin, F. 150<sup>0</sup> u. Z., wird bei der Reduction zu *Aethylisindazolessigsäure* condensirt.

4. **o-Hydrazinzimmtsäure**  $NH_2NH.C_6H_4CH:CH.CO_2H$  schmilzt bei 171<sup>0</sup> unter Zersetzung in Indazol  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} CH.NH \\ N \end{Bmatrix}$  (s. d.) und Essigsäure. **o-Sulfohydrazinzimmtsäure**  $SO_3H.NH.NH.C_6H_4CH:CH.CO_2H$ , aus o-Diazozimmtsäurechlorhydrat mit Natriumsulfit. Sie zerfällt beim Behandeln mit heisser Salzsäure in die o-Hydrazinzimmtsäure und **o-Hydrazinzimmtsäurelactam**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH:CH.CO \\ [2]N(NH_2) \end{Bmatrix}$ , F. 127<sup>0</sup> (A. **221**, 274).

5. **Sulfozimmtsäuren** entstehen aus der Zimmtsäure mit rauchender Schwefelsäure (A. **173**, 8); die m-Verbindung ist aus m-Benzaldehydsulfosäure (S. 258) kernsynthetisch erhalten worden. Die p-Sulfozimmtsäure giebt bei der Reduction unter Abspaltung der Sulfogruppen Hydrozimmtsäure (B. **33**, 2014; C. 1903 II, 438).

**Homologe Zimmtsäuren.** Im Benzolrest alkylierte Zimmtsäuren entstehen durch Condensation alkylierter Benzaldehyde mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid. Aus den drei Tolylaldehyden: o-, m-, p-**Methylzimmtsäure**,  $\beta$ -, o-, m-, p-*Tolylacrylsäure*, F. 169<sup>0</sup>, 115<sup>0</sup> und 196<sup>0</sup>. Aus Cuminol: p-**Cumenylacrylsäure**  $(CH_3)_2CH[4]C_6H_4CH:CH.CO_2H$ , F. 158<sup>0</sup>. Letztere giebt beim Nitriren, neben der p-Nitrosäure, o-Nitrocumenylacrylsäure, die dieselben Umwandlungsreactionen zeigt wie o-Nitrozimmtsäure (B. **19**, 255).

$\alpha$ -Alkylsubstituirte Zimmtsäuren entstehen durch Condensation von Benzaldehyd mit propionsaurem, buttersaurem, capronsaurem Natrium etc. und Essigsäureanhydrid (A. **227**, 57; B. **34**, 918).

$\alpha$ -**Methylzimmtsäure**,  $\alpha$ -Benzalpropionsäure,  $\beta$ -Phenylmethacrylsäure  $C_6H_5.CH:C(CH_3)CO_2H$ , 2 Mod.: F. 82<sup>0</sup> und 74<sup>0</sup>, Kp. 288<sup>0</sup>, bildet sich auch aus Propionsäurebenzylester mit Natrium (vgl. S. 266), sowie aus  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -phenylaethylenmilchsäure (S. 369) durch Wasserabspaltung (C. 1898 I, 674; B. **20**, 617). **Phenylangelikasäure**,  $\alpha$ -Aethylzimmtsäure,  $\alpha$ -Benzal-n-buttersäure  $C_6H_5.CH:C(C_2H_5)CO_2H$ , F. 104<sup>0</sup> (B. **23**, 978).

$\beta$ -Alkylsubstituirte Zimmtsäuren erhält man durch Wasserabspaltung aus  $\beta$ -Arylalkylhydracrylsäuren, den Condensationsproducten

aromatischer Ketone mit Bromessigester und Zink bez. Jodessigester und Magnesium (B. **40**, 1589; **41**, 5).

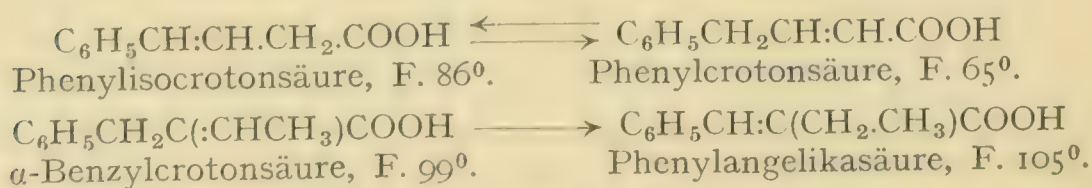
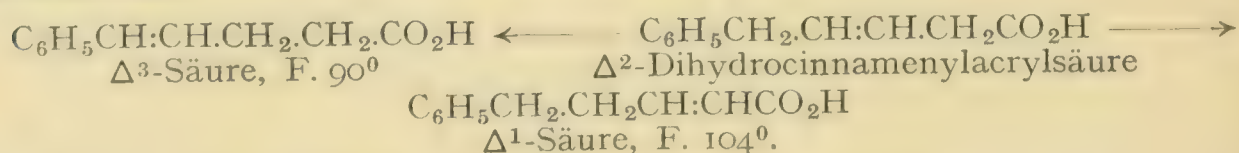
**β-Methylzimmmtsäure**, *β-Phenylcrotonsäure*  $C_6H_5C(CH_3):CHCOOH$ , F.  $98^\circ$ , Kp.<sub>11</sub>  $167^\circ$ ; Anilid, aus Dypnonoxim durch Beckmann'sche Umlagerung (B. **37**, 733). **β-Aethyl-**, **β-n-Propyl-** und **β-Isobutylzimmmtsäure** schmelzen bei  $95^\circ$ ,  $94^\circ$  und  $86^\circ$ .

Höhere *γ*-Phenylolefincarbonsäuren entstehen aus Lactoncarbonsäuren unter Abspaltung von  $CO_2$  beim Erhitzen und durch Reduction von Phenylidiolefin-carbonsäuren.

**γ-Phenylisocrotonsäure**, *β-Benzalpropionsäure*  $C_6H_5.CH:CH.CH_2.CO_2H$ , F.  $86^\circ$ , Kp.  $302^\circ$  unter teilweisem Zerfall in Wasser und *α-Naphthol*. Sie entsteht durch Abspaltung von  $CO_2$  und Umlagerung aus Phenylparaconsäure (S. 384) (C. 1899 I, 792), aus Phenyltrimethylentricarbonsäure

$C_6H_5C(COOH)\begin{matrix} \swarrow CHCOOH \\ \searrow CHCOOH \end{matrix}$  (B. **25**, 1155) beim Erhitzen, sowie durch Erwärmen von Benzaldehyd, Malonsäure und Pyridin aus der zunächst gebildeten Benzalmalonsäure durch  $CO_2$ -Abspaltung und Verschiebung der Doppelbindung (s. u.) (A. **345**, 244). Mit Bromwasserstoff verbindet sie sich zu *γ*-Phenyl-*γ*-brombuttersäure, die mit Sodalösung behandelt Phenylbutyrolacton bildet, in das die Phenylisocrotonsäure auch mit verdünnter Schwefelsäure oder Salzsäure z. T. übergeführt werden kann (S. 370); conc. Salzsäure condensirt die Phenylisocrotonsäure zu einer polymeren einbasischen Lactonsäure, F.  $179^\circ$  (B. **23**, 3520). **α-** und **β-Methylphenylisocrotonsäure**, F.  $110^\circ$  und  $112^\circ$  (A. **255**, 262). **Δ<sup>2</sup>-Dihydrocinnamylacrylsäure**  $C_6H_5.CH_2.CH:CH.CH_2.CO_2H$ , F.  $31^\circ$ , entsteht aus Cinnamylacrylsäure (S. 416) durch Natriumamalgam, sowie durch Erhitzen von **Δ<sup>2</sup>-** und **Δ<sup>1</sup>-Cinnamylidenmalonsäure**. **α-Benzylcrotonsäure**  $C_6H_5CH_2C(:CH.CH_3)COOH$ , F.  $99^\circ$ , durch Abspaltung von Wasser aus der *α*-Benzyl-*β*-oxybuttersäure.

Bemerkenswert ist das Verhalten dieser Phenylolefincarbonsäuren gegen Alkalien. Während die aliphatischen *β,γ*-ungesättigten Säuren durch Alkali in die isomeren *α,β*-ungesättigten Säuren umgelagert werden (Bd. I), zeigen die aromatischen Olefincarbonsäuren gleichzeitig die Neigung, die Doppelbindung in die Nachbarschaft der Phenylgruppe zu verlegen (vgl. den Uebergang der **Δ<sup>2</sup>-Styrole** in die **Δ<sup>1</sup>-Styrole** S. 389). So liefert die **Δ<sup>2</sup>-Dihydrocinnamylacrylsäure** mit Natronlauge ein Gemisch der **Δ<sup>1</sup>-** und **Δ<sup>3</sup>-Säure** (B. **38**, 2742), die Phenylcrotonsäure bez. Benzalmalonsäure geht bereits durch Erwärmen mit Pyridin fast vollständig in die Phenylisocrotonsäure über (s. o.), eine Reaction, die durch Kochen mit Natronlauge teilweise umkehrbar ist (A. **283**, 309), die *α*-Benzylcrotonsäure endlich giebt beim Schmelzen mit KOH Phenylangelikasäure (J. pr. Ch. [2] **74**, 334; vgl. auch A. **319**, 144):



Die **Δ<sup>3</sup>-Dihydrocinnamylacrylsäure** ist ferner durch Destillation der *δ*-Phenyl-*δ*-valerolacton-*γ*-carbonsäure gewonnen worden.

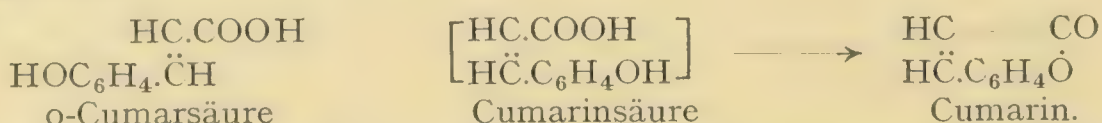




marinsäuren sind im allgemeinen im freien Zustande nicht beständig, sondern gehen spontan unter Abspaltung von Wasser in die zugehörigen  $\delta$ -Lactone, die sog. *Cumarine* über. Dagegen sind Salze und Aether, sowohl Mono- wie Dialkyläther, der Cumarinsäuren bekannt, die den entsprechenden Verbindungen der o-Cumarsäuren isomer sind.

Man bezeichnet die Salze und Aether des Cumarins auch als  $\alpha$ -cumarsäure, die Salze und Aether der o-Cumarsäure als  $\beta$ -cumarsäure Salze und Aether.

Substituiert man jedoch das in o-Stellung zum Phenolsauerstoff des Cumarins stehende Wasserstoffatom durch die Nitrogruppe, so lässt sich aus den Salzen die freie Nitrocumarinsäure abscheiden, vor der freien 3-Nitrocumarsäure dadurch ausgezeichnet, dass sie leicht durch Abspaltung von Wasser in 3-Nitrocumarin zurückgeht. Für die o-Cumar- und Cumarinsäure hat man daher, um die verschiedenen leichte Abspaltbarkeit von Wasser verständlich zu machen, folgende Raumformeln angenommen (vgl. dagegen A. 254, 181):



Aehnlich wie bei der Zimmtsäure (S. 403), lassen sich die stabilen o-Cumarsäuren bez. deren Abkömmlinge durch Bestrahlung mit ultraviolettem Licht, d. h. durch geeignete Energiezufuhr, leicht in die labilen Cumarinsäuren umwandeln. o-Cumarsäure liefert hierbei direct Cumarin (B. 44, 637). Durch Kochen mit verdünnten Mineralsäuren, oder durch Einwirkung von Jod in  $\text{CS}_2$ -Lösung werden die O-Alkylcumarinsäuren in die hochschmelzenden O-Alkylcumarsäuren umgelagert (C. 1907 I, 636).

Durch Belichtung in fester Substanz gehen die o-Cumarsäuren in dimoleculare den Truxillsäuren entsprechende *Biscumarsäuren* über (B. 37, 1383).

**o-Oxyzimmtsäure, o-Cumarsäure**  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}_2\text{H}$ , F. 208<sup>0</sup>. isomer mit Hydrocumarilsäure, Phenylbrenztraubensäure u. a. m., findet sich im Steinklee, *Melilotus officinalis*, neben o-Hydrocumarsäure und in den Fahamblättern von *Angrecum fragans*. Sie entsteht aus o-Amidozimmtsäure mittelst der Diazoverbindung und aus Cumarin durch Kochen mit concentrirter Kalilauge oder leichter mit Natriumaethylat (B. 18, R. 28; 22, 1714). Ihre Acetylverbindung wird aus Salicylaldehydnatrium und Essigsäureanhydrid erhalten (S. 409).

Die o-Cumarsäure ist in heissem Wasser und Alkohol leicht löslich, mit Wasserdämpfen nicht flüchtig. Sie bildet beim Erhitzen kein Cumarin, wohl aber die durch Einwirkung von Acetylchlorid oder Essigsäureanhydrid entstehende Acet-o-cumarsäure. Durch Natriumamalgam wird sie in o-Hydrocumarsäure oder Melilotsäure (S. 327) verwandelt, durch Alkalien in Essigsäure und Salicylsäure gespalten.

**2-Methoxy-zimmtsäure**  $\text{CH}_3\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}_2\text{H}$ , F. 182<sup>0</sup>, entsteht aus Salicylaldehydmethyläther mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid und durch Umlagerung aus Methylcumarinsäure (s. d.). Sie wird durch Natriumamalgam in Methyläthermelilotsäure, mit Brom in Methylätherdibrommelilotsäure umgewandelt. **o-Cumarsäuredimethylätherester**  $\text{CH}_3\text{O}[2]\text{C}_6\text{H}_4[1]\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}_2\text{CH}_3$ , Kp. 293<sup>0</sup>, aus dem Chlorid der vorher beschriebenen Säure mit Methylalkohol. **Acet-o-cumarsäure**  $\text{CH}_3\text{CO.O}[2]\text{C}_6\text{H}_4$



CH:CH.CO<sub>2</sub>H, F. 149<sup>0</sup>, aus Salicylaldehyd, Essigsäureanhydrid und Natriumacetat (B. 20, 284), s. Cumarin.

**3-Nitrocumarsäure** NO<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2](OH)CH:CH.CO<sub>2</sub>H entsteht bei längerem Erhitzen des Dimethylaethers mit Natronlauge. Sie erleidet durch Erhitzen mit Wasser, Alkohol oder Bromwasserstoff keine Zersetzung (Unterschied von der 3-Nitrocumarinsäure). Methylaethersäure, F. 193<sup>0</sup>, aus 3-Nitrosalicylaldehydimethylaether, und aus dem Dimethylaetherester, F. 88<sup>0</sup>, mit Soda (s. o.). Der letztere entsteht aus dem Silbersalz der Methylaethersäure mit Jodmethyl (B. 22, 1710).

**Cumarin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CH:CH \\ [2]O-\dot{C}O \end{array} \right.$ , F. 70<sup>0</sup>, Kp. 290<sup>0</sup>, findet sich im Waldmeister, *Asperula odorata*, in den Tonkabohnen von *Dipterix odorata*, im Steinklee, *Melilotus officinalis*, und vielen anderen Pflanzen. Künstlich gewinnt man es 1. durch Erhitzen von Acet-o-cumarsäure (B. 10, 287), dem Einwirkungsproduct von Essigsäureanhydrid auf Natriumsalicylaldehyd (A. 147, 230) oder von Essigsäureanhydrid und Natriumacetat auf Salicylaldehyd (Perkin sen., B. 8, 1599); 2. aus Phenol mit Aepfelsäure und Schwefelsäure (S. 409); 3. aus β-Chlor- bez. β-Bromcumarin (s. u.) durch Reduction. Es besitzt den Wohlgeruch des Waldmeisters und wird in der Parfümerie zur Darstellung von Waldmeisteressenz verwendet.

Cumarin löst sich ziemlich leicht in heissem Wasser, sehr leicht in Alkohol und Aether. In Kalilauge löst es sich mit gelber Farbe, wobei zunächst cumarinsaures Kalium entsteht, aus dem schon CO<sub>2</sub> Cumarin abscheidet. Beim Kochen mit conc. Kalilauge geht es in cumarsaures Kalium über. Durch Natriumamalgam wird es in wässriger Lösung zu Melilotsäure (S. 327), durch Natrium und Alkohol zu o-Oxyhydrozimmtalkohol (B. 39, 2856) reducirt. Beim Erwärmen mit wässrigalkoholischer Cyankalilösung wird durch Blausäureaddition und Verseifung o-Oxyphenylbernsteinsäure (S. 382) erhalten (A. 293, 366). Ueber Einwirkung von Alkylmagnesiumhalogeniden auf Cumarin s. B. 37, 489.

**Cumarinmonomethylestersäure**, F. 88<sup>0</sup>, und **Cumarinsäuredimethylester**, Kp. 275<sup>0</sup>, entstehen durch Erhitzen von cumarinsaurem Natrium mit Jodmethyl auf 150<sup>0</sup>. Beide Verbindungen gehen beim Erhitzen in die entsprechenden o-Cumarsäureabkömmlinge über, aus denen sie durch Bestrahlung mit ultraviolettem Licht erhalten werden können. **Cumaroxim**, F. 131<sup>0</sup> (B. 19, 1662), entsteht aus Thiocumarin mit Hydroxylamin.

**Cumarinbromid** C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>, F. 105<sup>0</sup>, entsteht aus Cumarin mit Brom in CS<sub>2</sub>, giebt mit alkoholischer Kalilauge **α-Bromcumarin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CH:CBr \\ [2]O-\dot{C}O \end{array} \right.$ ; durch Kochen beider mit alkoholischer Kalilauge entsteht *Cumarilsäure* (s. d.). **Thiocumarin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CH:CH \\ [2]O-\dot{C}S \end{array} \right.$ , F. 101<sup>0</sup>, goldgelbe Nadeln, aus Cumarin oder o-Cumarsäure mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub> (B. 19, 1661).

**3-Nitrocumarinsäure** NO<sub>2</sub>[3]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>  $\left\{ \begin{array}{l} [1]CH:CH.COOH \\ [2]OH \end{array} \right.$ , schmilzt rasch erhitzt unter Abspaltung von Wasser bei 150<sup>0</sup> und geht bei gelindem Erwärmen mit Wasser oder Alkohol in ihr Anhydrid: 3-Nitrocumarin über, aus dem sie beim Kochen mit Soda entsteht. Sie bildet lange gelbe Prismen. Aus dem Silbersalz und Jodmethyl wird der 3-Nitrocumarinsäuredimethylaether gewonnen.

**Homologe Cumarine.**  $\alpha$ -Alkylcumarine wurden nach Bildungsweise 2 (S. 409) unter Anwendung von Propionsäure-, Buttersäure-, Isovaleriansäureanhydrid und den Natriumsalzen gewonnen;  $\beta$ -Alkylcumarine aus Phenolen und Acetessigester mit Schwefelsäure (B. **17**, 2188) nach Bildungsweise 4 (S. 409). Aus den  $\alpha$ -Alkylcumarinen wurden mit  $P_2S_5$ :  $\alpha$ -Alkylthiocumarine (s. o.) und aus diesen mit Hydroxylamin:  $\alpha$ -Alkylcumaroxime (s. o.) bereitet (B. **24**, 3459);  $\alpha$ -Methylcumarin  $C_6H_4 \begin{cases} CH:C(CH_3) \\ O \quad \dot{C}O \end{cases}$ , F.  $90^\circ$ .

$\beta$ -Methylcumarin  $C_6H_4 \begin{cases} C(CH_3):CH \\ O \quad \quad \dot{C}O \end{cases}$ , F.  $82^\circ$  (B. **34**, 421).

Weitere homologe Cumarine s. B. **39**, 871; **41**, 830; A. **367**, 232; C. 1906 I, 933; 1908 II, 790; 1909 I, 373.

**p-Amido- $\beta$ -methylcumarin, Mono- und Dimethylamido- $\beta$ -methylcumarin**, F.  $230^\circ$ ,  $123^\circ$  und  $143^\circ$ , aus Amido-, Monomethyl- und Dimethylamidophenol mit Acetessigester (B. **30**, 277; **32**, 3690).

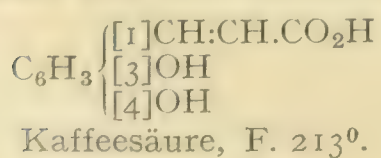
**m-Cumarsäure**  $HO[3]C_6H_4.CH:CH.CO_2H$ , F.  $191^\circ$ , wurde aus m-Amidozimmtsäure und aus m-Oxybenzaldehyd dargestellt (B. **15**, 2049, 2297). **Nitrom-cumarsäuren** s. B. **22**, 292. **o-Amido-m-cumarsäure**, aus o-Nitrozimmtsäure durch Electrolyse (B. **27**, 1936).

**p-Cumarsäure**  $HO[4]C_6H_4.CH:CH.CO_2H$ , F.  $206^\circ$ , entsteht: 1. aus p-Amidozimmtsäure, 2. aus p-Oxybenzaldehyd, 3. durch Kochen von Aloëauszug mit Schwefelsäure (B. **20**, 2528) und 4. durch Spaltung des Glycosids *Naringin* (s. d.). **Methyl-p-cumarsäure**, F.  $171^\circ$ , aus Anisaldehyd.  **$\alpha$ -Benzoylamido-p-cumarsäure**, *p-Oxy- $\alpha$ -benzoylamidozimmtsäure* s. S. 368.

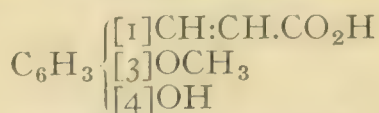
Die Phenolalkylaether der Cumarsäuren bilden bei der Einwirkung von Bromwasserstoff und dann von Sodalösung durch Abspaltung von  $CO_2$  Aether ungesättigter Phenole, vgl. o- und p-Vinylnisol S. 393, ähnlich wie Styrol aus  $\beta$ -Bromhydrozimmtsäure entsteht (S. 389).  $\beta$ ,p-**Methoxyphenylmethacrylsäure**  $CH_3O[4]C_6H_4.CH:C(CH_3)COOH$ , F.  $154^\circ$ , aus Anisaldehyd und Propionsäure, zerfällt beim Erhitzen in  $CO_2$  und Anethol (S. 394).

**B. Dioxyphenylolefincarbonsäuren.** Von den bekannten Dioxyzimmtsäuren sind die Kaffeesäure oder 3,4-Dioxyzimmtsäure, die der Protocatechusäure (S. 327) entspricht, und die Umbellsäure oder 2,4-Dioxyzimmtsäure die wichtigsten, da sie selbst, oder einfache Abkömmlinge von ihnen, sich in Pflanzen finden, oder als Spaltungsproducte von Pflanzenstoffen auftreten, und die 3-Methylkaffeesäure oder Ferulasäure in das Vanillin (S. 315) umgewandelt werden kann.

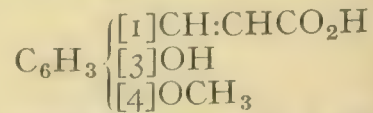
**Kaffeesäure**,  $\beta$ -3,4-Dioxyphenylacrylsäure, 3,4-Dioxyzimmtsäure und ihre Methyl- und Methylenäthersäuren gehen durch Reduction in Hydrokaffeesäure und deren Äthersäuren (S. 330), durch Oxydation in Protocatechusäure und deren Äther über. Oxydirt man die Acetverbindungen der beiden Methylenätherkaffeesäuren mit Kaliumpermanganat, so entstehen zunächst die Acetverbindungen der beiden Methylenätherprotocatechualdehyde. Aus dem Protocatechualdehyd und seinen Äthern sind die Kaffeesäuren und ihre Äthersäuren mit Hilfe der Perkin'schen Reaction (S. 402) synthetisch dargestellt worden. Beim Schmelzen mit Kalihydrat geben Kaffeesäure und ihre Äthersäuren: Protocatechusäure und Essigsäure.



Kaffeesäure, F.  $213^\circ$ .



Ferulasäure, F.  $169^\circ$ ,  
gibt Vanillin.



Isoferulasäure, F.  $228^\circ$ ,  
gibt Isovanillin.



Die Kaffeesäure entsteht beim Kochen von Kaffeegerbsäure (S. 334) mit Kalilauge, sie findet sich im Schierling, *Cicuta virosa* (B. 17, 1922). Eisenchlorid bringt in ihrer Lösung eine grüne Färbung hervor, welche auf Zusatz von Soda dunkelrot wird.

**Ferulasäure**, *m*-Methoxy-*p*-oxyzimmtsäure findet sich in dem Harze *Asa foetida* und ist aus Vanillin, sowie aus *m*-Methoxy-*p*-nitrozimmtsäure, dem Einwirkungsproduct von Salpetersäure auf *m*-Methoxyzimmtsäureester (B. 18, R. 682) erhalten worden. Acetverbindung, F. 196<sup>0</sup>.

**Isoferulasäure**, *m*-Oxy-*p*-methoxyzimmtsäure, *Hesperitinsäure* ist zuerst durch Spaltung des Glycosides Hesperidin (s. d.) erhalten worden. Beide Methylaether können auch durch teilweise Methylierung der Kaffeesäure erhalten werden, wobei hauptsächlich Isoferulasäure entsteht. Acetverbindung, F. 199<sup>0</sup>.

**Dimethylkaffeesäure** (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.CO<sub>2</sub>H, F. 181<sup>0</sup> (B. 14, 959, C. 1903 I, 580; 1904 I, 724).

**Piperonylacrylsäure** (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.CO<sub>2</sub>H, F. 232<sup>0</sup> (B. 34, 1469).

**Diacetkaffeesäure** (CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.CO<sub>2</sub>H, F. 190<sup>0</sup> (B. 11, 686).

**α-Homokaffeesäure**, 3,4-Dioxy-*α*-methylzimmtsäure, F. 193<sup>0</sup>; ihre Monomethylaethersäure, die **Homoferulasäure** (CH<sub>3</sub>O)(OH)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:C(CH<sub>3</sub>)CO<sub>2</sub>H, F. 168<sup>0</sup>, giebt beim Glühen mit Kalk Isoeugenol (S. 396) (B. 15, 2063).

**α-Hydropiperinsäure** (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>:CH:CH.CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 78<sup>0</sup>, entsteht aus Piperinsäure (S. 416) mit Natriumamalgam. Sie wandelt sich beim Kochen mit Natronlauge (S. 408) in **β-Hydropiperinsäure** (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>:CH:CH.CO<sub>2</sub>H, F. 131<sup>0</sup>, um. Die *β*-Säure giebt mit Natriumamalgam die sog. Piperhydronsäure (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[CH<sub>2</sub>]<sub>4</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 98<sup>0</sup>.

**Umbellsäure**, 2,4-Dioxyzimmtsäure (HO)<sub>2</sub>[2,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CH:CH.CO<sub>2</sub>H zersetzt sich gegen 240<sup>0</sup>, sie entsteht durch Kochen mit Kalilauge aus Umbelliferon; die 2,4-Dimethoxyzimmtsäure, F. 184<sup>0</sup>, aus Dimethylresorcyaldehyd durch Perkin'sche Synthese (C. 1903 I, 580; 1904 I, 724).

**Umbelliferon**, 4-Oxycumarin HO[4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>  $\begin{matrix} \{[1]CH:CH \\ [2]O \quad \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 240<sup>0</sup>, seine Lösungen zeigen Fluorescenz (B. 31, 513, 1189). Es findet sich in der Rinde des Seidelbastes, *Daphne mezereum*, und entsteht bei der Destillation verschiedener Umbelliferonharze, wie *Galbanum* und *Asa foetida*. Synthetisch entsteht es aus *β*-Resorcyaldehyd nach Bildungsweise 2 und aus Resorcin mit Aepfelsäure nach Bildungsweise 3 (S. 409). Es riecht ähnlich wie Cumarin, verhält sich ebenso gegen Kalilauge. Seine Alkylaether zeigen ähnliche Isomerieerscheinungen, wie sie im Anschluss an *o*-Cumarsäure und Cumarin (S. 410) erörtert wurden (B. 19, 1778).

**β-Methylumbelliferon**, 4-Oxy-*β*-methylcumarin, *Resocyanin*

HO[4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>  $\begin{matrix} \{[1]C(CH_3):CH \\ [2]O \quad \text{---} \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 185<sup>0</sup>, entsteht aus Resorcin und Acetessigester oder Acetylcyanessigester mit Schwefelsäure, sowie auch aus dem *p*-Amidomethylcumarin (S. 412) (B. 26, R. 314); giebt beim Schmelzen mit Kali Resacetophenon (S. 318); **Nitro-** und **Amidomethylumbelliferon** s. B. 34, 660. **α,β-Dimethylumbelliferon**, F. 256<sup>0</sup> (B. 16, 2127).

Die entsprechenden Körper wurden aus Orcin nach Bildungsweisen 3 und 4 (S. 409) erhalten (B. 17, 1649, 2188).

**2,5-Dioxyzimmtsäure**, F. 207<sup>0</sup>, aus *o*-Cumarsäure durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K in alkalischer Lösung (C. 1907 II, 901).

**3-Oxycumarin**, F. 280—285<sup>0</sup>, und **5-Oxycumarin**, F. 249<sup>0</sup>, entstehen durch Behandlung von Brenzcatechin und von Hydrochinon mit Aepfel-



säure und Schwefelsäure (B. 18, R. 333). 5-Oxy- $\beta$ -methylcumarin, F. 243<sup>0</sup>, aus Hydrochinon, Acetessigester und SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> (B. 40, 2731).

C. **Trioxyzimmtsäuren.** Innere Anhydride,  $\delta$ -Lactone von Trioxyzimmtsäuren sind das **Daphnetin**, 3,4-Dioxycumarin, F. 255<sup>0</sup>, und das **Aesculetin**, 4,5-Dioxycumarin, die aromatischen Spaltungsproducte der isomeren Glycoside, Daphnin (s. d.) und Aesculin (s. d.), sie sind synthetisch aus Pyrogallolaldehyd bez. Oxyhydrochinonaldehyd (S. 316), Essigsäureanhydrid und Natriumacetat gewonnen werden (B. 32, 287). Die diesen Dioxycumarinen entsprechenden Trioxyzimmtsäuren: **Aesculetinsäure** und **Daphnetinsäure** sind nur in Form von Aethersäuren und Aetherestern bekannt. Die Triäthyläther geben bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat: Triäthoxybenzoesäuren, die durch Abspaltung von CO<sub>2</sub> in Triäthoxybenzole übergehen (B. 15, 2082; 17, 1086; 20, 1119).

**Methylaesculetin**, 4-Oxy-5-methoxycumarin, F. 203<sup>0</sup>, ist identisch mit der Gelseminsäure aus *Gelsemium sempervirens*, sowie mit der Chrysatropasäure aus *Atropa Belladonna* (C. 1898 II, 635; B. 31, 1189).

$\beta$ -**Methylaesculetin**, 4,5-Dioxy- $\beta$ -methylcumarin, F. 270<sup>0</sup>, aus Oxyhydrochinontriacetat mit Acetessigester und SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> (B. 34, 423).

**Sinapinsäure**, Oxydimethoxyzimmtsäure (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>[3,5](OH)[4]C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH:CHCOOH, F. 192<sup>0</sup>, ist aus dem weissen Senfsamen, sowie synthetisch aus Syringaaldehyd (S. 317) nach der Perkin'schen Reaction erhalten worden (B. 36, 1031). **Methylsinapinsäure**, 3,4,5-Trimethoxyzimmtsäure, F. 124<sup>0</sup>, aus Trimethylgallusaldehyd (B. 41, 2531).

4,6-Dioxycumarin, F. 273<sup>0</sup>, aus Phloroglucinaldehyd nach der Perkin'schen Reaction. Liefert beim Methylieren das

**Citropten**, **Limettin**, 4,6-Dimethoxycumarin, F. 147<sup>0</sup>, das sich aus den ätherischen Ölen einiger Citrusarten abscheidet (C. 1904 II, 105).

D. **Tetraoxyzimmtsäuren.** Im **Fraxetin**, F. 227<sup>0</sup>, dem aromatischen Spaltungsproduct des Glycosides Fraxin (s. d.) liegt der Monomethyläther eines Trioxycumarins vor. Auch synthetisch dargestellte Isomere des Fraxetins sind bekannt (B. 27, R. 130; 29, R. 293).

9. **Phenylacetylen-carbonsäuren: Phenylpropionsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C:C.CO<sub>2</sub>H, F. 136<sup>0</sup>, entsteht aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Bromzimmtsäure beim Kochen mit alkoholischem Kali, aus Phenylacetylnatrium (S. 392) mit CO<sub>2</sub> (1870 Glaser, A. 154, 140), aus  $\omega$ -Bromstyrol (S. 390) mit CO<sub>2</sub> und Natrium. Man gewinnt sie aus dem Dibromid der Zimmtsäure oder ihres Aethyl-esters (S. 403) durch Kochen mit alkoholischem Kali (B. 34, 3647; 36, 902). Mit Wasser auf 120<sup>0</sup> erhitzt, zerfällt sie in Phenylacetylen und CO<sub>2</sub>. Beim Erwärmen mit Essigsäureanhydrid oder durch Einwirkung von POCl<sub>3</sub> geht die Phenylpropionsäure in das Anhydrid der 1-Phenyl-naphthalin-2,3-dicarbon-säure über (B. 40, 3372; C. 1908 II, 1357). In analoger Weise polymerisirt sich der Phenylpropionsäureester beim Erhitzen auf 200<sup>0</sup> zum Phenyl-naphthalindicarbon-säureester (B. 40, 3839) (vgl. die Bildung von Trimesinsäure aus Propionsäure S. 353).

Durch Addition von Wasserstoff aus Natriumamalgam geht sie in Hydrozimmtsäure (S. 270), mit Zinkstaub und Eisessig, oder Natrium und Alkohol in Zimmtsäure (B. 22, 1181), mit Wasserstoff bei Gegenwart von colloïdalem Palladium in Allozimmtsäure (B. 42, 3930) über, durch Addition von Chlor- und Bromwasserstoff giebt sie  $\beta$ -Halogen- und Allo- $\beta$ -halogenzimmtsäure (S. 405). Sie verbindet sich mit Halogenen zu Phenyl-dihalogenacrylsäuren (S. 405), mit Hydrazinhydrat und Phenylhydrazin zu 3-Phenyl-

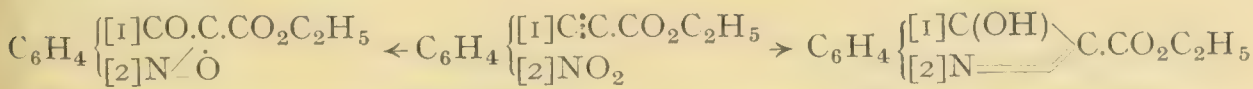


pyrazolon (s. d.) und 1,3-Diphenylpyrazolon (B. 27, 783); in ähnlicher Weise verbindet sich die Phenylpropionsäure auch mit anderen Aminbasen (C. 1900 I, 547; 1908 I, 233), sowie mit der Natriumverbindung von  $\beta$ -Diketonen, Acetessigester und Malonsäureester. Bei letzterer Reaction wird eine Tricarbonsäure gewonnen, die durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung Phenylglutaconsäure (S. 423) liefert (B. 27, R. 163; C. 1899 II, 608). Beim Erwärmen mit Natriumalkoholaten entstehen unter Anlagerung von 1 oder 2 Mol. Alkohol  $\beta$ -Alkoxyzimmtsäureester (S. 418), oder Dialkylacetale des Benzoylessigesters (C. 1904 I, 659; 1906 I, 1551). Phenylpropionsäurenitril vereinigt sich mit einem Mol. eines prim. oder sec.amins zu  $\beta$ -Alkylamidozimmtsäurenitrilen z. B.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NHCH}_3):\text{CH}:\text{CN}$ , die mit Säuren unter Rückbildung desamins in Benzoylacetoneitril übergehen (C. 1906 II, 1842).

Phenylpropionsäureaethylester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}:\text{C}:\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>22</sub> 153°, entsteht auch aus Phenylacetylen-natrium mit Chlorkohlensäureester, geht leicht unter Wasseraufnahme in Benzoylessigester (S. 378) über (A. 308, 280). Phenylpropionsäurenitril  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}:\text{CCN}$ , F. 39°, entsteht aus dem Amid mit  $\text{P}_2\text{O}_5$ , aus Phenylacetylen-natrium mit Cyangas, sowie aus Phenylpropargylaloxim mit Essigsäureanhydrid (B. 36, 3671). Chlorid, Kp.<sub>25</sub> 131°. Amid, F. 102° (B. 25, 3537; 29, R. 795; C. 1906 I, 651).

**o-Nitrophenylpropionsäure** zersetzt sich bei 156°, sie entsteht aus dem Dibromid des o-Nitrozimmtsäureesters durch Kochen mit alkoholischem Kali (Baeyer, A. 212, 140); ihr Silbersalz explodirt beim Erhitzen. Beim Kochen mit Wasser zerfällt sie in  $\text{CO}_2$  und o-Nitrophenylacetylen, durch Kochen mit Alkalien entsteht *Isatin*. In concentrirter Schwefelsäure löst sich die o-Nitrophenylpropionsäure unter Umwandlung in die isomere Isatogensäure, die sogleich in  $\text{CO}_2$  und *Isatin* zerfällt. Beim Erwärmen mit alkalischen Reductionsmitteln, wie Traubenzucker und Kalilauge oder xanthogensaurem Kali, auch durch Schwefelwasserstoff und Eisenvitriol, geht sie glatt in Indigoblau (s. d.) über (1880 Baeyer, B. 13, 2259).

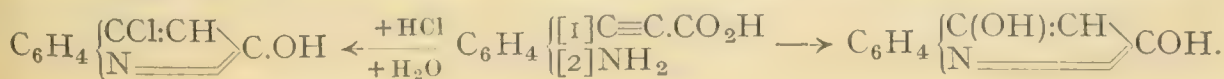
**o-Nitrophenylpropionsäureaethylester**, F. 60°, entsteht aus der Säure mit Alkohol und Salzsäure und verwandelt sich beim Lösen in Schwefelsäure in den isomeren *Isatogensäureester*, mit Schwefelammonium in *Indoxylsäureester* (B. 14, 1741):



Isatogensäureester    o-Nitrophenylpropionsäureester    Indoxylsäureester.

**p-Nitrophenylpropionsäure**, F. 198° u. Z., entsteht aus dem Dibromid des p-Nitrozimmtsäureesters. Durch Kochen mit Wasser zerfällt sie in  $\text{CO}_2$  und p-Nitrophenylacetylen (S. 392). Beim Erwärmen mit Schwefelsäure auf 100° bildet sie p-Nitroacetophenon (S. 262). Ihr Aethylester, F. 126°, geht durch Erwärmen mit Schwefelsäure auf 35° in p-Nitrobenzoylessigsäure (S. 379) über.

**o-Amidophenylpropionsäure**, F. 129° unter Zersetzung in  $\text{CO}_2$  und o-Amidophenylacetylen (S. 392), entsteht durch Reduction der Orthonitrophenylpropionsäure mit Eisenvitriol und Ammoniak (B. 16, 679). Sie scheidet sich als gelbes Krystallpulver ab. Durch Kochen mit Wasser bildet sie o-Amidoacetophenon (S. 263). Durch Kochen mit Salzsäure entsteht  $\gamma$ -Chlorcarbostyryl, durch Erhitzen mit Schwefelsäure  $\gamma$ -Oxycarbostyryl (B. 15, 2147).





Durch Einwirkung von Natriumnitrit auf ihr HCl-Salz entsteht ihr Diazochlorid, das bei 70° Cinnolincarbonsäure (s. d.) bildet.

m-Methylphenylpropionsäure  $\text{CH}_3[3]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}:\text{C}:\text{CO}_2\text{H}$ , F. 109° (B. 20, 1215).

**10. Phenyldiolefin-carbonsäuren** wurden aus Zimmtaldehyd mit Hilfe der Perkin'schen Reaction (S. 402) erhalten. **Cinnamylidenessigsäure**, *Cinnamylidenessigsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{COOH}$ , F. 165°, aus Zimmtaldehyd, Pyridin und Malonsäure in der Hitze durch Zersetzung der zunächst entstehenden Cinnamylidenmalonsäure neben der stereomeren Allocinnamylidenessigsäure, F. 138°; spaltet beim Ueberhitzen  $\text{CO}_2$  ab und geht in Phenylbutadien (S. 392) über (B. 35, 2696). Nitril, Kp. 285°, aus Cinnamylidencyanessigsäure (S. 421). o- und p-Nitrosäure, F. 217° und 271°, wurden aus o- und p-Nitrocinnamylidenaceton mit  $\text{ClONa}$  erhalten (A. 253, 356). o-Amidosäure, F. 176° u. Z. (B. 18, 2332). **Cinnamylcroton- und Cinnamylangelicasäure**, F. 157° und 126° (C. 1906 I, 349).

**Piperinsäure**, 3,4-Methylendioxy-cinnamylidenessigsäure  $(\text{CH}_2\text{O}_2)[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CO}_2\text{H}$ , F. 217°, entsteht neben Piperidin (s. d.) aus Piperin (s. d.) beim Kochen mit alkoholischer Kalilösung. Synthetisch wurde sie aus Piperonylacrolein (S. 400) mit Hilfe der Perkin'schen Reaction dargestellt und aus Piperonylenmalonsäure (S. 422) (B. 28, 1190). Durch Reduction mit Natriumamalgam geht die Piperinsäure in  $\alpha$ - und  $\beta$ -Hydropiperinsäure (S. 413), durch Addition von Brom in ein Tetrabromid über. Kaliumpermanganat oxydirt sie in verdünnter Lösung bei 0° zu Piperonal und Traubensäure (B. 23, 2372). Beim Schmelzen mit Kalihydrat zerfällt die Piperinsäure in Essigsäure, Oxalsäure und Protocatechusäure. Ihr Chlorid liefert mit Piperidin das Piperin (s. d.).

Geschichte. Die Constitution der Piperinsäure wurde 1874 von Fittig und Mielck erkannt, ihre Synthese 1894 von Ladenburg und Scholtz ausgeführt (B. 27, 2958).

$\alpha$ -Methyl-,  $\alpha$ -Aethylpiperinsäure, F. 208° und 179°, wurden wie die Piperinsäure synthetisch dargestellt (B. 28, 1187).

$\beta$ -Cinnamylidenpropionsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}_2\text{COOH}$ , F. 112°, entsteht in geringer Ausbeute bei der Condensation von Zimmtaldehyd und bernsteinsaurem Natron mittelst Essigsäureanhydrid (A. 331, 162).

#### IV. Verbindungen, die man als Oxydationsproducte einkerniger aromatischer Polyalkohole mit ungesättigten Seitenketten auffassen kann.

Weit dürftiger und noch ungleichmässiger als die mehrwertigen aromatischen Paraffinalkohole und ihre Oxydationsproducte ist das Gebiet der aromatischen Polyalkohole mit ungesättigten Seitenketten und ihrer Oxydationsproducte bebaut. Vor allem fehlen zur Zeit noch völlig die Alkohole und Aldehyde, von denen man die hierher gehörigen Carbonsäuren und ihre Abkömmlinge theoretisch ableiten kann. Eine streng folgerichtige Gliederung des Stoffes wurde daher nicht eingehalten, wenn auch im Grossen und Ganzen die Anordnung dieselbe ist, wie bei den Oxydationsproducten der aromatischen Polyparaffinalkohole (S. 334—354, 354—388).

1. Phenylenoxyolefin-carbonsäuren. Mit dem Cumarin isomer sind die inneren Anhydride oder Lactone der in freiem Zustand nicht bekannten beiden denkbaren o-Vinylalkoholbenzoësäuren: das Methylphtalid und das Isocumarin.

**Methylphtalid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} [1]\text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ [2]\text{COO} \end{matrix}$ , F. 59°, entsteht durch Destillation der Phtalylessigsäure (S. 423), giebt ein Dibromid, F. 98°.



**Dichlormethylenphtalid**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]C \backslash CCl_2 \\ [2]COO \end{Bmatrix}$ , F. 128°, entsteht neben **Tetrachlormethylphtalid**, F. 93°, beim Einleiten von Chlor in ein Gemisch aus Eisessig und Phtalylchloroessigsäure (A. **255**, 383; **268**, 294). **Brommethylenphtalid**, F. 133°, aus Acetophenon-o-carbonsäure mit Brom. **Dibrommethylenphtalid**, F. 140°, aus  $\omega$ -Dibromacetophenon-o-carbonsäure beim Erwärmen mit conc.  $SO_4H_2$  (B. **40**, 83). Abkömmlinge des **Methylenphtalimidins**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]C \equiv CH_2 \\ [2]CO.NR \end{Bmatrix}$  werden durch Einwirkung von Aminen und Aminosäuren auf o-Acetophenoncarbonsäure erhalten (B. **29**, 2518). **Nitromethylenphtalid**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} C \backslash CHNO_2 \\ CO.O \end{Bmatrix}$ , F. 207° u. Z., aus Phtalsäureanhydrid und Nitromethan, wird durch Alkali zu Nitrophenacyl-o-carbonsäure  $NO_2CH_2COC_6H_4COOH$  F. 121°, gespalten (B. **36**, 570).

**Aethylidenphtalid**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]C \equiv CH.CH_3 \\ [2]COO \end{Bmatrix}$ , gelbrote Krystalle, F. 64° (B. **19**, 838; **32**, 958; **38**, 206). **Propyliden-** und **Isobutylidenphtalid**, Kp.<sub>12</sub> 170°, und F. 97°, werden durch Condensation von Phtalsäureanhydrid mit den Natriumsalzen und Anhydriden der Propion-, Butter- und Isovaleriansäure unter  $H_2O$ - und  $CO_2$ -Abspaltung erhalten (B. **29**, 1436). Diese Alkylidenphtalide werden durch Natriumaethylat in die isomeren Diketohydrindene (s. d.) umgelagert; durch Alkalilauge werden sie zu o-Ketoncarbonsäuren (S. 342) aufgespalten: aus Aethylidenphtalid entsteht Propiophenon-o-carbonsäure.

**Isocumarin**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH=CH \\ [2]CO-\dot{O} \end{Bmatrix}$ , F. 47°, Kp. 285°, entsteht durch Destillation von isocumarincarbonsaurem Silber. Es ist leicht flüchtig mit Wasserdampf. Beim Erwärmen mit Soda geht es über in

**Anhydro-o-oxyvinylbenzoësäure**  $O(CH:CH[2]C_6H_4CO_2H)_2$ , F. 183°, die beim Erhitzen mit Salzsäure auf 160° das Anhydrid  $O(CH:CH[2]C_6H_4CO)_2O$ , F. 234°, giebt. Imid  $O(CH:CH[2]C_6H_4CO)_2NH$ , F. 285°, aus dem Anhydrid mit alkohol. Ammoniak bei 170° (B. **27**, 207).

**Isocarbostyryl**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH=CH \\ [2]CO-NH \end{Bmatrix}$ , F. 208°, isomer mit Carbostyryl (S. 407), das dem Isocumarin entsprechende Lactam, entsteht aus Isocumarin durch Erhitzen mit alkoholischem Ammoniak auf 130° und durch Erhitzen von Isocarbostyrylcarbonsäure (S. 423) oder ihrem Silbersalz. Mit Zinkstaub destillirt geht es in Isochinolin (s. d.) über (B. **27**, 208).

**3-Methylisocumarin**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]CH=C.CH_3 \\ [2]CO-\dot{O} \end{Bmatrix}$ , F. 118°, entsteht durch Erhitzen mit Salzsäure auf 180° aus dem  $\psi$ -**Diacetylcyanbenzylcyanid**  $C_6H_4 \begin{Bmatrix} [1]C(CN):C(OCOCH_3)CH_3 \\ [2]CN \end{Bmatrix}$ , F. 135°, dem Product der Einwirkung von Natriumacetat und Essigsäureanhydrid auf o-Cyanbenzylcyanid (B. **27**, 831). Auf ähnliche Weise sind vom o-Cyanbenzylcyanid ausgehend eine Reihe weiterer Homologe des Isocumarins dargestellt worden, welche alle durch ihre leichte Ueberführbarkeit in Isocarbostyryle gekennzeichnet sind (vgl. B. **29**, 2543 u. a. O.): aus dem 3-Methylisocumarin entsteht mit Ammoniak das entsprechende **3-Methylisocarbostyryl**, F. 211° (B. **25**, 3563). Durch Kochen mit Kalilauge wird das Methylisocumarin in Methylbenzylketon-o-carbonsäure (S. 343) übergeführt.

Ein Abkömmling des Oxyvinylcumarins scheint das

**Bergapten**  $\begin{Bmatrix} CH=CH \\ \text{---}O \end{Bmatrix} C_6H(OCH_3) \begin{Bmatrix} CH=CH \\ O \quad \dot{C}O \end{Bmatrix} (?)$ , F. 188°, zu sein, es scheidet

sich beim Stehen von rohem Bergamottöl aus, das durch Auspressen der frischen Fruchtschalen von *Citrus Bergamia* Risso bereitet wird (B. **26**, R. 234).

2. Phenylaldehydicarbonsäuren. *p*-Aldehydozimmtsäure  $\text{CHO}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH:CH.CO}_2\text{H}$ , F.  $247^\circ$ , aus Terephthalaldehyd nach der Perkin'schen Reaction (S. 402) (A. **231**, 375; B. **34**, 2784).

3. Phenylendicarbonsäuren. *o*-Zimmtcarbonsäure  $\text{CO}_2\text{H}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH:CH.CO}_2\text{H}$ , schmilzt bei  $174^\circ$ , wobei sie sich in Phtalidessigsäure (S. 386) verwandelt, aus der sie beim Erwärmen mit Alkalien entsteht (vgl. B. **34**, 2832). Sie wird auch durch gelinde Oxydation von  $\beta$ -Naphthol mit Kaliumpermanganat erhalten und geht durch weitere Oxydation in *o*-Carbophenylglyoxylsäure (S. 387) über (B. **21**, R. 654).

*o*-Cyanzimmtsäure  $\text{CN}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH:CH.CO}_2\text{H}$ , F.  $252^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Cyanbenzalchlorid mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid und aus *o*-Amidozimmtsäure (B. **24**, 2574; **27**, R. 262); eigentümlich ist ihre Bildung aus dem Na-Salz des  $\beta$ -Nitrosonaphthols  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{C(NO):C(OH)} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{cases}$  durch Erhitzen auf  $250^\circ$  (C. 1901 I, 69).

*p*-Zimmtcarbonsäure, nicht schmelzbar, sublimiert. Sie entsteht aus Terephthalaldehydsäureester mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid (A. **231**, 369).

*o*-Phenylendiacylsäure  $\text{C}_6\text{H}_4[1,2](\text{CH:CH.CO}_2\text{H})_2$ , schmilzt über  $300^\circ$ . Sie entsteht aus *o*-Xylylendichlordimalonsäureester mit alkoholischem Kali oder aus *o*-Phtalaldehyd nach der Perkin'schen Reaction (B. **19**, 435; A. **347**, 117). *p*-Phenylendiacylsäure, aus *p*-Aldehydozimmtsäureester oder Terephthalaldehyd mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid (A. **231**, 377; B. **34**, 2784) und aus *p*-Xylylendibromdimalonsäureester.

4. Phenylenelefindicarbonyl. Oxymethylenacetophenon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.CH:CHOH}$  bildet aus seiner Natriumverbindung abgeschieden ein wenig beständiges Oel. Seine Natriumverbindung erhält man durch Einwirkung von Natriumäthylat auf Ameisenester und Acetophenon. Früher wurde das Oxymethylenacetophenon als Benzoylacetaldehyd (S. 361) aufgefasst. Constitution der Oxymethylenverbindungen s. Bd. I. Mit Phenylisocyanat liefert es ein *O*-Carbanilidderivat, F.  $125^\circ$ , das sich durch Einwirkung von Kaliumcarbonat leicht in das isomere *C*-Carbanilid, F.  $94^\circ$ , umlagert (B. **37**, 4631). Mit Phenylhydrazin geht es in Diphenylpyrazol (s. d.) über, mit Hydroxylamin giebt es Benzoylacetaldoxim (s. S. 361).

Vgl. auch Benzylidenphenoxyaceton S. 401.

5. 6. Phenyl-oxyolefin- und -diolefindicarbonsäuren: Oxymethylenphenylessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5):\text{CHOH}$  s. Formylphenylessigester S. 373.

$\beta$ -Methoxyzimmtsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCH}_3):\text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>14</sub>  $155^\circ$ , und  $\beta$ -Aethoxyzimmtsäureester, Kp.<sub>16</sub>  $168^\circ$ , entstehen aus Phenylpropionsäureester (S. 415) mit Natriumalkoholat, sowie aus Benzoylessigester mit Orthoameisensäureäther. Die entsprechenden Säuren schmelzen bei  $180^\circ$  bez.  $162^\circ$  unter  $\text{CO}_2$ -Entwicklung und Bildung von  $\beta$ -Phenylvinylmethyl- und -äthyläther (S. 398) (B. **29**, 1005; C. 1904 I, 659, 719).  $\beta$ -Phenoxyzimmtsäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OC}_6\text{H}_5):\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$ , F.  $76^\circ$ , Kp.<sub>10</sub>  $265^\circ$ , erhält man durch Addition von Natriumphenolat an Phenylpropionsäureester (S. 415); die Säure, F.  $143^\circ$ , giebt beim Erhitzen  $\text{CO}_2$  und  $\beta$ -Phenoxytyrol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OC}_6\text{H}_5):\text{CH}_2$  (C. 1900 II, 247; 1901 II, 410, 1052; 1906 I, 1551). Die  $\alpha$ -Phenoxyzimmtsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:C}(\text{OC}_6\text{H}_5)\text{COOH}$ , F.  $181^\circ$ , wird aus Benzaldehyd, phenoxyessigsäurem Natron und Essigsäureanhydrid durch Synthese, sowie aus Benzylidenphenoxyaceton (S. 401) mit Alkalihypochlorit durch Abbau er-



halten (B. **35**, 3555). Beim Erhitzen zerfällt sie z. T. in  $\text{CO}_2$  und *w*-Phenoxystyrol, z. T. in CO und Phenyllessigsäurephenylester (B. **38**, 1958).

$\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -oxycrotonsäure, *Styryl- $\alpha$ -oxyessigsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}.\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ , F.  $137^\circ$ , wird durch Verseifen ihres Nitrils, des *Zimmtaldehydcyanhydrins*, F.  $74^\circ$ , mit conc. Salzsäure in der Kälte, oder durch Reduction der Cinnamylameisensäure (s. u.) mit Natriumamalgam gewonnen. Beim Kochen mit Salzsäure wird die Säure glatt in Benzoylpropionsäure (S. 379) umgelagert (B. **37**, 3124), wogegen beim Kochen mit Natronlauge Benzylbrenztraubensäure (S. 377) entsteht. Die Benzoylpropionsäure giebt beim Erhitzen für sich oder mit Essigsäureanhydrid  $\gamma$ -Phenyl- $\Delta^2$ -crotolacton

$\text{C}_6\text{H}_5\overset{\cdot}{\text{C}}:\text{CH}.\text{CH}_2\overset{\cdot}{\text{C}}\text{OO}$ , F.  $91^\circ$ , aus welchem die Benzoylpropionsäure leicht regenerirt wird. Als Abkömmling der Phenyl- $\alpha$ -oxycrotonsäure ist auch das Trichlormethylstyrylcarbinol  $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}:\text{CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $67^\circ$ , aufzufassen, welches aus Zimmtaldehyd und Chloroform erhalten wird, und beim Erhitzen mit Wasser oder Alkalien ebenfalls Benzoylpropionsäure liefert (A. **299**, I; C. 1900 II, 328).

$\beta$ -Benzylangelicalacton  $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}_2\overset{\cdot}{\text{C}}\begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CO} \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3).\overset{\cdot}{\text{O}} \end{matrix}$ , aus Benzylaevalinsäure (S. 380) durch Destillation.

$\beta$ -Oxycumarin  $\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \{[1]\text{C}(\text{OH}):\text{CH} \\ [2]\text{O}-\text{CO} \end{matrix}$ , F.  $206^\circ$ , entsteht aus seinem Carbonsäureester (S. 423) durch Verseifen und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung. In seinen Eigenschaften: Löslichkeit in Alkalicarbonat, Bildung einer Oximidoverbindung mit Natriumnitrit, Condensationsfähigkeit mit Aldehyden u. s. w. gleicht es der aliphatischen *Tetronsäure* und ist daher auch als *Benzotetronsäure* bezeichnet worden. Beim Erhitzen mit conc. Alkalien entsteht *o*-Oxyacetophenon (A. **379**, 333).  $\beta$ -Aethoxycumarin, F.  $174^\circ$ , aus dem Silbersalz mit  $\text{JC}_2\text{H}_5$ . Mit  $\text{PCl}_5$  bez.  $\text{PBr}_5$  liefert das  $\beta$ -Oxycumarin  $\beta$ -Chlor- und  $\beta$ -Bromcumarin, F.  $92^\circ$  und  $91^\circ$ , die durch Zinkstaub und Alkohol zu Cumarin reducirt werden. Methylenebisbenzotetronsäure  $\left(\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \{ \text{C}(\text{OH}):\text{C} \\ \text{O}-\text{CO} \} \right)_2\text{CH}_2$ , F. ca.  $206^\circ$ , und Aethylidenbisbenzotetronsäure, F.  $165^\circ$ , aus Benzotetronsäure mit Formaldehyd bez. Acetaldehyd (A. **367**, 169). Homologe und substituirte  $\beta$ -Oxycumarine sind von den entsprechenden substituirten Salicylsäurechloriden (S. 322) ausgehend dargestellt worden (A. **367**, 219; **368**, 23).

$\delta$ -Oxycinnamylidenessigsäure, ihr Lacton ist das in der *Cotorinde* sich findende Phenylcumalin  $\text{C}_6\text{H}_5\overset{\cdot}{\text{C}}:\text{CH}.\text{CH}:\text{CH}.\overset{\cdot}{\text{C}}\text{O}$ , F.  $68^\circ$  (B. **29**, 2659, R. 1116).

Von einer Phenyloxytriolefin-carbonsäure leitet sich das Cinnamylidendimethylcrotolacton  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}.\text{CH}:\overset{\cdot}{\text{C}}\text{C}(\text{CH}_3):\overset{\cdot}{\text{C}}(\text{CH}_3)$ , F.  $153^\circ$ , ab, welches durch Condensation von Phenylisocrotonsäure (S. 408) und Pyrocinchonsäureanhydrid erhalten wird (A. **306**, 242).

7. Phenyldioxyolefincarbonsäuren. Oxymethylenphtalid  $\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \{ [1]\text{C}=\text{CHOH} \\ [2]\text{CO} \end{matrix}$ , F.  $148^\circ$ , aus *w*-Bromacetophenon-*o*-carbonsäure beim Kochen mit Wasser; mit Hydroxylamin und Phenylhydrazin reagirt es in der desmotropen Form als Formylphtalid, unter Bildung eines Oxims, F.  $152^\circ$ , und eines Phenylhydrazons, F.  $180^\circ$  u. Z. (B. **40**, 74).

8., 9. Phenylolefin- und -diolefin- $\alpha$ -keton-carbonsäuren entstehen durch Condensation von aromatischen Aldehyden mit Brenztraubensäure. Cinnamylameisensäure  $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}.\text{CO}_2\text{H}$ , hellgelbe gummiartige Masse aus Benzaldehyd, Brenztraubensäure und HCl, mit Natronlauge er-

hält man die Säure in glänzenden Blättchen + H<sub>2</sub>O, F. 57° (wasserfrei); sie giebt durch Reduction mit Na-amalgam  $\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -oxycrotonsäure (s. o.) (B. 36, 2527). Die syrupöse Säure entsteht auch aus ihrem Nitril, dem Cinnamylcyanid C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:CH.CO.CN, F. 114° (B. 14, 2472).

**o-Nitrocinnamylameisensäure** NO<sub>2</sub>[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH:CH.CO.CO<sub>2</sub>H, F. 135°, aus o-Nitrobenzaldehyd mit Brenztraubensäure. Sie wird durch Alkalien schon in der Kälte unter Abspaltung von Oxalsäure in *Indigo* (s. d.) verwandelt.

**3,4-Methylenedioxcinnamylameisensäure** (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CH:CH.CO.CO<sub>2</sub>H, F. 149°, und **Piperonylbrenztraubensäure** (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CH:CH.CH:CH.CO.CO<sub>2</sub>H, F. 166°, aus Piperonal und Piperonylacrolein (S. 400).

**Cinnamylidenbrenztraubensäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:CH.CH:CH.COCOOH, F. 107°, aus Zimmtaldehyd und Brenztraubensäure, wird durch Natriumamalgam zur entsprechenden  $\alpha$ -Oxysäure reducirt, die durch Kochen mit Salzsäure in  $\delta$ -Benzallaevulinsäure (s. u.) umgelagert wird (B. 37, 1318).

10. Phenylolefin- $\beta$ -ketoncarbonsäuren entstehen durch Condensation von Acetessigester und aromatischen Aldehyden mittelst Salzsäuregas oder besser primären oder secundären Aminen in der Kälte (B. 29, 172).

**$\alpha$ -Benzalacetessigester** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:C $\begin{matrix} \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{COCH}_3 \end{matrix}$ , F. 59°, Kp.<sub>17</sub> 181° (A. 281, 63). **m-Nitroester**, F. 112° (B. 26, R. 448).  **$\gamma$ -Benzaldiaethylacetessigester** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.

CH:CH.COC(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 101°. **Acetylcumarin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\begin{matrix} \text{[1]CH:C.COCH}_3 \\ \text{[2]O } \dot{\text{C}}\text{O} \end{matrix}$ , F. 124°, aus Acetessigester, Salicylaldehyd und Essigsäureanhydrid, hat schwachsaure Eigenschaften, vgl. Cumarin und Nitrocumarin (S. 411) (B. 35, 1153; 37, 4497). Vgl. auch Acetyloxycumarin (S. 423). **Allylbenzoylessigester** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CH(CH<sub>2</sub>.CH:CH<sub>2</sub>)CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 122° (B. 16, 2132).

**$\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -acetylcrotonlacton** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C:CH.CH(COCH<sub>3</sub>)COO, F. 113°, aus Acetophenonacetessigester (S. 381) beim Kochen mit alkoh. Kalilauge (B. 39, 1809).

11. Phenylolefin- und diolefin- $\gamma$ -ketoncarbonsäuren entstehen durch Condensation 1. von Aldehyden und  $\gamma$ -Ketoncarbonsäuren mittelst Säuren oder Alkalien, 2. von Olefindicarbonsäureanhydriden, wie Maleinsäure, Citraconsäureanhydrid und Benzolen mit Aluminiumchlorid.

**$\beta$ -Benzoylacrylsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CH:CH.CO<sub>2</sub>H, F. 96° (wasserfrei), entsteht aus Maleinsäureanhydrid (s. o.), aus Phenyl- $\gamma$ -keto- $\alpha$ -oxybuttersäure (S. 380) mit SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>, aus Brombenzoylpropionsäure mit Kaliumacetat, sowie aus Phenylisocrotonsäure (S. 408) mit Na-hypoiodit (C. 1908 I, 1175; 1909 I, 530). **Trichloräthylidenacetophenon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.CH:CH.CCl<sub>3</sub>, F. 102°, entsteht aus Chloralacetophenon (S. 380) mit SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>.  **$\beta$ -Benzoylcrotonsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CO.C(CH<sub>3</sub>):CH.CO<sub>2</sub>H, F. 113°, aus Citraconsäureanhydrid (B. 15, 891).

**$\beta$ -Benzallaevulinsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:C $\begin{matrix} \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \\ \text{COCH}_3 \end{matrix}$ , F. 125°, entsteht durch Condensation von Benzaldehyd mit Laevulinsäure in saurer Lösung. Sie geht bei der Destillation in 3-Acetyl-1-naphtol, bei der Oxydation in Phenylitaconsäure, bei der Reduction in  $\beta$ -Benzyllaevulinsäure (S. 380) über. Mit Hydroxylamin giebt sie: **Benzallaevoxim** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:C $\begin{matrix} \text{CH}_2\text{CO.O} \\ \text{C(CH}_3\text{):N} \end{matrix}$ , F. 94°.

**$\delta$ -Benzallaevulinsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:CH.CO.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H, F. 120°, entsteht aus Benzaldehyd und Laevulinsäure in alkalischer Lösung. Sie giebt bei der Destillation **Benzalangelicalacton**, F. 90° (B. 24, 3202).

**$\delta$ -Cinnamallaevulinsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH:CH.CH:CH.CO.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.CO<sub>2</sub>H, F. 161°, schwefelgelbe Krystalle, aus Zimmtaldehyd, Laevulinsäure und Pyridin (B. 38, 1113).



12., 13. Phenylolefin- und -diolefindicarbonsäuren. **Benzal-malonsäure**  $C_6H_5CH:C(CO_2H)_2$  schmilzt unter Bildung von Zimmtsäure und Alloximsäure (S. 404). Sie entsteht aus Benzaldehyd, Malonsäure und Eisessig. Durch Erwärmen eines Gemisches von Benzylidenanilin und ähnlichen Körpern mit Malonsäure erhält man sogleich Zimmtsäure (B. **31**, 2596). Ihr Aethylester,  $Kp_{13}$   $198^{\circ}$ , entsteht aus Benzaldehyd, Malonsäureester und Salzsäure oder Aminbasen (B. **31**, 2591); er addirt weit leichter als die freie Säure: der Methylester geht mit Anilin sowie Phenylhydrazin in  $\beta$ -Anilido- und  $\beta$ -Phenylhydrazidobenzylmalonsäuremethylester, F.  $117^{\circ}$  und  $94^{\circ}$ , über (B. **29**, 813). Mit substituirten Benzaldehyden wurden substituirte Benzalmalonsäuren erhalten, z. B. **o-Nitrobenzalmalonsäure**, welche durch Reduction mit Eisenvitriol und Ammoniak in  $\beta$ -Carbostyrlcarbonsäure übergeht (B. **21**, R. **253**; **31**, 2596).

**$\alpha$ -Cyanzimmtsäure**, *Benzalcyanessigsäure*  $C_6H_5CH:C \begin{matrix} /CO_2H \\ \backslash CN \end{matrix}$ , F.  $180^{\circ}$ , entsteht aus Benzaldehyd mit Cyanessigsäure in der Wärme, oder beim Aufkochen mit Cyanacetylchlorid. Geht beim Erhitzen in Zimmtsäurenitril über (S. 404). Methyl- und Aethylester, F.  $70^{\circ}$  und  $50^{\circ}$ . Eine grössere Anzahl Halbnitrile von ungesättigten aromatischen Malonsäuren verwandter Constitution sind durch Combination der leichter zugänglichen aromatischen Aldehyde mit Cyanessigsäure erhalten worden (B. **27**, R. 262). Nitrilsäureamid, Dinitril und Diamid der Benzalmalonsäure, F.  $123^{\circ}$ ,  $87^{\circ}$ ,  $190^{\circ}$ , sind ebenfalls synthetisch durch Condensation von Benzaldehyd mit Cyanacetamid, Malonitril, Malonamid dargestellt worden (B. **28**, 2251; **35**, 1320).

**Benzalbarbitursäure**  $C_6H_5.CH:C \begin{matrix} \langle CO.NH \\ \backslash CO.NH \rangle \end{matrix} CO$  entsteht sehr leicht aus Benzaldehyd und Malonylharnstoff (B. **34**, 1340).

**Carbostyrl- $\alpha$ -carbonsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{ [1]CH:C.CO_2H \\ [2]NH.CO \end{matrix}$  entsteht aus **o**-Amidobenzaldehyd beim Erhitzen mit Malonsäure auf  $120^{\circ}$  und aus **o**-Nitrobenzalmalonsäure (s. o.) (B. **21**, R. 353). Das Silbersalz giebt beim Erhitzen Carbostyrl.

**Cumarin- $\alpha$ -carbonsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{ [1]CH:C.CO_2H \\ [2]O-\dot{C}O \end{matrix}$ , F.  $187^{\circ}$ , zerfällt bei  $290^{\circ}$  in  $CO_2$  und Cumarin (S. 411). Sie entsteht aus Salicylaldehyd, Malonsäure und Eisessig oder Aminbasen (B. **31**, 2593, 2597), sowie aus  **$\alpha$ -Cyanocumarin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{ [1]CH:C.CN \\ [2]O-\dot{C}O \end{matrix}$ , F.  $182^{\circ}$ , das man aus dem Condensationsproduct von Salicylaldehyd und Cyanessigester, gewinnt (B. **27**, R. 576).  **$\alpha$ -Cumarincarbonsäureamid**, F.  $269^{\circ}$ . Anilid, F.  $250^{\circ}$  (C. 1906 II, 724). Vgl. auch  **$\beta$ -Oxycumarin- $\alpha$ -carbonsäureester** (S. 423).

**Cinnamylidenmalonsäure**, *Phenylbutadiëndicarbonsäure*  $C_6H_5.CH:CH.CH:C(CO_2H)_2$ , F.  $208^{\circ}$ , ist gelb gefärbt, geht aber beim Belichten in eine farblose, dimere Modification über, die durch Oxydation  **$\alpha$ -Truxillsäure** (S. 405) liefert, daher wie letztere vielleicht den Tetramethylenring enthält; durch conc. Schwefelsäure wird die gelbe, monomoleculare Form wiederhergestellt (B. **35**, 2411; C. 1902 II, 1047). Beim Erhitzen spaltet die Cinnamylidenmalonsäure  $CO_2$  ab und giebt ein Gemisch von bindungsisomeren Formen der Cinnamylidenessigsäure (S. 416). Methyl- und Aethylester, F.  $67^{\circ}$  und  $36^{\circ}$ . Die Cinnamylidenmalonsäure giebt durch Reduction mit Na-amalgam: **1,4-Hydrocinnamylidenmalonsäure**  $C_6H_5CH_2CH:CH.CH(COOH)_2$ , F.  $107^{\circ}$  u. Z., welche durch Erwärmen mit Natronlauge in die isomere **3,4-Hydrocinnamylidenmalonsäure**  $C_6H_5CH_2CH_2CH:C(COOH)_2$ , F.  $116^{\circ}$  u. Z., umgelagert wird (A. **306**, 259). **Cinnamylidencyanessigsäure**  $C_6H_5.CH:CH.CH:C(CN)CO_2H$ , F.  $212^{\circ}$ .

**Piperonylenmalonsäure**  $(\text{CH}_2\text{O}_2)[3,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$  schmilzt bei  $205^\circ$  unter Zerfall in  $\text{CO}_2$  und Piperinsäure (S. 416) (B. 28, 1190).

**Phenylallylmalonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2)(\text{COOH})_2$ , F.  $145^\circ$  u. Z., ihr Ester entsteht aus Phenylmalonsäureester mit Allyljodid (B. 29, 2600).

**Phenylmaleinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}:\text{CO}_2\text{H})_2$  verwandelt sich schon unter  $100^\circ$  in ihr Anhydrid, F.  $119^\circ$ , das aus Phenylbernsteinsäure mit Brom und  $\text{PBr}_3$ , beim Behandeln der Reaktionsmasse mit Wasser neben Phenyläpfelsäure entsteht (B. 33, R. 573).

**Cumarin- $\beta$ -carbonsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{C}(\text{COOH}):\text{CH} \\ \text{O} \text{-----} \text{C} \text{O} \end{matrix}$ , F.  $180^\circ$ , wird erst bei der trockenen Destillation ihres Ag-Salzes in  $\text{CO}_2$  und Cumarin zerlegt; ihr Aethylester, F.  $78^\circ$ , entsteht aus Phenol, Oxalessigester und  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. 34, 422); aus Resorcin, Oxalessigester und Natriumalkoholat entsteht **Umbelliferon- $\beta$ -carbonsäure**, *Resorcyl-maleinsäurelacton*  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{C}(\text{COOH}):\text{CH} \\ \text{O} \text{-----} \text{C} \text{O} \end{matrix}$ , F.  $248^\circ$  (B. 34, 381).

**Phenylitaconsäure**  $\text{HO}_2\text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \\ \text{C} \end{matrix} \text{CH}_2 \text{C} \begin{matrix} \text{C} \text{O}_2\text{H} \\ \text{C} \end{matrix}$ , F.  $180^\circ$  u. Z., Dimethylester, Kp.<sub>19</sub>  $186^\circ$ , entsteht 1. aus Bernsteinsäureester, Benzaldehyd und Natriumaethylat (vgl. A. 305, 49; C. 1903 II, 496), 2. aus Phenylparaconsäureester mit Natriumaethylat. Sie geht beim Schmelzen, am besten unter vermindertem Druck, in Wasser und ihr Anhydrid, F.  $165^\circ$ , über, das sich bei jedesmaligem Schmelzen zu einem geringen Teil in das isomere **Phenylcitraconsäureanhydrid**, F.  $60^\circ$ , verwandelt (A. 305, 26). Mit Wasser entsteht aus letzterem die **Phenylcitraconsäure**, F.  $105^\circ$  bis  $108^\circ$ . Setzt man die Phenylcitraconsäure in Chloroformlösung unter Zusatz von wenig Brom dem Sonnenlicht aus, so lagert sie sich in **Phenylmesaconsäure**, F.  $212^\circ$ , um. Beim Kochen mit Natronlauge werden diese isomeren Säuren zum Teil in eine vierte isomere Säure, die **Phenylaticonsäure**  $\text{HO}_2\text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \\ \text{C} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C} \text{O}_2\text{H} \\ \text{C} \end{matrix}$ , F.  $149^\circ$  bis  $151^\circ$ , umgewandelt, die der Phenylitaconsäure stereoisomer ist. Durch Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  geht sie leicht unter Wasserabspaltung in **Indonessigsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH} \\ \text{C} \end{matrix} \text{C} \begin{matrix} \text{C} \text{O}_2\text{H} \\ \text{C} \end{matrix}$  über, während die Phenylitaconsäure hierbei lediglich das entsprechende Anhydrid liefert. Man hat hieraus auf die cis-Stellung des Phenyls und Carboxyls in der Phenylaticonsäure geschlossen (vgl. Bd. I und A. 304, 130; 305, 35; 330, 292; B. 41, 3983).

**Cumarinpropionsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{[1]CH}=\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H} \\ \text{[2]O} \text{-----} \text{C} \text{O} \end{matrix}$ , F.  $171^\circ$ , entsteht neben o-Oxyphenylmethylisocrotonsäure aus Salicylaldehyd, brenzweinsäurem Natrium und Essigsäureanhydrid. Sie geht bei der Destillation in  $\alpha$ -Aethylcumarin über (A. 255, 285).

**Methylphenylitaconsäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)=\text{C}(\text{CO}_2\text{H})\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $171^\circ$  u. Z., entsteht aus Bernsteinsäureaethylester, Acetophenon und Natriumaethylat in Aether; Anhydrid, F.  $114^\circ$ . Diese Säure lässt sich in ähnlicher Weise wie die Phenylitaconsäure (s. o.) in verschiedene Isomere umwandeln (B. 37, 1619).

**Styrylbernsteinsäure**, *Cinnamerylbernsteinsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $173^\circ$ , wird durch Verseifung des Einwirkungsproductes von alkoholischem Cyankali auf Cinnamylidenmalonsäureester erhalten (vgl. Phenylbernsteinsäure S. 382 und A. 306, 254).

**Cinnamylidenbernsteinsäure**, *Styrylitaconsäure*, *Cinnamerylitaconsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{C}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $215$ — $218^\circ$  u. Z., aus Zimmtaldehyd,



Bernsteinsäureester und Na-aethylat, wird durch Na-amalgam zu Phen-aethylidenbrenzweinsäure  $C_6H_5CH_2CH:CHCH(COOH)CH_2COOH$ , F. 112°, reducirt; letztere Säure lagert sich beim Kochen mit Natronlauge zu Phen-aethylitaconsäure  $C_6H_5CH_2CH_2CH:C(COOH).CH_2COOH$ , F. 153°, um (B. 34, 2188; vgl. übrigens A. 331, 151).

**Phenylglutaconsäure**  $C_6H_5C(CH_2COOH):CHCOOH$ , F. 154°, aus dem Condensationsproduct von Phenylpropioisäureester und Natriummalonsäureester; Ester, Kp.<sub>11</sub> 187°, giebt mit Ammoniak  $\gamma$ -Phenyl- $\alpha, \alpha_1$ -dioxypyridin (C. 1899 I, 1081; B. 27, R. 163; A. 370, 72).

**Benzalglutarsäure**  $C_6H_5CH:C(CO_2H)CH_2CH_2COOH$ , F. 177° (A. 282, 338; B. 31, 2004).

**Benzylglutaconsäureester**  $C_6H_5CH_2CH(COOH)CH:CHCOOH$ , F. 145° (A. 222, 261). Aethylester, Kp.<sub>10</sub> 203°, giebt mit wässerigem Ammoniak bei 100°: *Benzyl-dioxypyridin* (B. 26, R. 318).

**Cinnamenylglutarsäure**  $C_6H_5CH:CH.CH(CH_2CO_2H)_2$ , F. 135°, entsteht aus dem Condensationsproduct von Cinnamenylacrylsäureester und Natriummalonester sowie durch Oxydation von Cinnamenyldihydroresorcin (S. 440) mit Natriumhypochlorit (A. 345, 206).

14. Phenylolefintricarbonsäuren: **Phenylcarboxyaconitsäureester**  $C_6H_5C(CO_2C_2H_5)_2C(CO_2C_2H_5):CHCO_2C_2H_5$  und **Benzylcarboxyaconitsäureester** aus Phenyl- und Benzylmalonester mit Chlorfumarester (C. 1902 II, 888).

15. Phenylxylolefindicarbonsäuren: **Cinnamenylparaconsäure**  $C_6H_5CH:CH.CH.CH(CO_2H)CH_2.COO$ , F. 145°, aus Zimmtaldehyd und Bernsteinsäure, liefert beim Kochen mit Wasser Cinnamenylcrotonsäure (S. 416) (C. 1906 II, 515).

**$\beta$ -Oxycumarin- $\alpha$ -carbonsäureaethylester**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{C(OH):CH.CO_2C_2H_5 \\ | \\ O \text{ --- } \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 101°, entsteht durch Condensation von Acetylsalicylsäurechlorid mit Natriummalonester unter Abspaltung von NaCl und Essigester. In analoger Weise erhält man  **$\beta$ -Oxy- $\alpha$ -cyancumarin**, F. 242° und  **$\beta$ -Oxy- $\alpha$ -acetylcumarin**, F. 134°, aus Acetylsalicylsäurechlorid und Natrium-cyanessigester bez. -acetessigester (A. 367, 169).

16. Phenylenoxylolefindicarbonsäuren. In demselben Verhältniss, wie Methylenphtalid und Isocumarin, stehen Phtalylessigsäure und Isocumarincarbonsäure zu einander. Phtalylessigsäure und ihre Homologen wurden durch Anwendung der Perkin'schen Reaction (S. 402) auf Phtalsäureanhydrid erhalten:

**Phtalylessigsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{C=CH.CO_2H \\ | \\ COO \end{matrix}$  schmilzt über 260° unter Zersetzung, sie zerfällt bei der Destillation unter stark vermindertem Druck in CO<sub>2</sub> und Methylenphtalid (S. 417). Mit Alkali im Ueberschuss giebt sie o-Carbo-benzoylessigsäure (S. 387), mit Wasser erhitzt CO<sub>2</sub> und o-Acetylbenzoësäure. Beim Erhitzen mit Ammoniak geht sie in Phtalimidessigsäure über, ähnlich reagiren Alkylamine. Durch Natriummethylat wird die Phtalylessigsäure in das Na-Salz der isomeren Diketohydrindencarbonsäure (s. d.) umgelagert (B. 26, 953).

**Isocumarin-3-carbonsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{[1]CH=C.CO_2H \\ | \\ [2]CO-\dot{O} \end{matrix}$ , F. 237°, entsteht aus o-Carbophenylglycerinsäurelacton (S. 387) beim Erhitzen mit Salzsäure auf 160°. Siehe auch Isocumarin. Mit Ammoniak geht sie leicht in **Isocarbo-styryl-3-carbonsäure**  $C_6H_4 \begin{matrix} \{[1]CH=C.CO_2H \\ | \\ [2]CO-\dot{N}H \end{matrix}$ , F. 320°, über (B. 25, 1138); durch Kochen mit Natronlauge wird sie in o-Toluylsäure und Oxalsäure gespalten

(B. 28, R. 770). Ueber die Bildung von  $\gamma$ -Oxyisocarbostyrylcarbon-säureester aus Phtalylglycollester s. S. 346.

**Oxymethylenhomophtalsäureaethylester**  $C_6H_4 \begin{cases} C(:CHOH).CO_2C_2H_5 \\ CO_2C_2H_5 \end{cases}$ , farbloses, stark sauer reagirendes Oel, entsteht durch Condensation von Homophtalsäureester mit Ameisensäureester. Beim Erhitzen auf  $100^\circ$  geht er in den **Isocumarin-4-carbonsäureaethylester**  $C_6H_4 \begin{cases} C(CO_2C_2H_5):CH \\ CO \text{-----} \dot{O} \end{cases}$ , F.  $68^\circ$ , über, der durch Alkali wieder in Ameisensäure und Homophtalsäure gespalten wird. Ammoniak verwandelt den Ester in den **Isocarbostyryl-4-carbonsäureaethylester**  $C_6H_4 \begin{cases} C(CO_2C_2H_5):CH \\ CO \text{-----} NH \end{cases}$ , F.  $227^\circ$  (B. 41, 3253).

17. Phenylenoxyolefintricarbonsäuren. **Phtalylmalonsäureester**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]C=C(CO_2C_2H_5)_2 \\ [2]COO \end{cases}$ , F.  $74^\circ$ , entsteht neben Phtalyl-dimalonsäureester (S. 388) aus Phtalylchlorid und Natriummalonsäureester (A. 242, 46). **Phtalylcyanessigester**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]C=C(CN)CO_2C_2H_5 \\ [2]COO \end{cases}$ , F.  $175^\circ$ , entsteht aus Phtalylchlorid und Natriumcyanessigester (B. 26, R. 370).

## B. Einkernige hydroaromatische Substanzen. Hydrobenzolderivate.

In der Einleitung zu den carbocyclischen Verbindungen wurde darauf hingewiesen, dass die Behandlung der hydroaromatischen Substanzen die Kenntniss der aromatischen Substanzen voraussetzt (S. 2). In der Tat waren bei den aromatischen Verbindungen zahlreiche Reactionen, besonders Additionen, zu erwähnen, die zu hydroaromatischen Verbindungen führen. Manche Substanzen, die bei den aromatischen Verbindungen abgehandelt wurden, es sei nur an die Chinone (S. 220) erinnert, ist man geneigt, als Abkömmlinge hydroaromatischer Kohlenwasserstoffe aufzufassen. Auch haben wir bei den Fettkörpern Reactionen zur Synthese hydroaromatischer Substanzen kennen gelernt, die uns jetzt wieder begegnen werden. Die S. 4 besprochenen Methoden der Ringbildung bei Cycloparaffinen finden zum Teil auch beim Aufbau der hydroaromatischen Substanzen Verwendung.

An die hydroaromatischen Verbindungen reihen wir als besonderes Kapitel die Terpene und Campher, welche zu den hydrierten m- und p-Cymolen in naher Beziehung stehen.

### 1. Hydroaromatische Kohlenwasserstoffe.

Der Grundkohlenwasserstoff der hydroaromatischen Substanzen ist das Hexahydrobenzol, zu dem sich Tetra- und Dihydrobenzol ähnlich verhalten, wie ein Olefin und ein Diolefin zu dem Paraffin mit derselben Anzahl von Kohlenstoffatomen.

Im chemischen Verhalten gleichen die Hexahydrobenzole, die mit den Olefinen von gleicher Kohlenstoffatomzahl isomer sind, den Paraffinen, sie gehören zu den Cycloparaffinen (vgl. S. 1), die Tetrahydrobenzole gehören zu den Cycloolefinen, die Dihydrobenzole zu den Cyclo-diolefinen, während das Benzol selbst, wenn man die von Aug. Kekulé

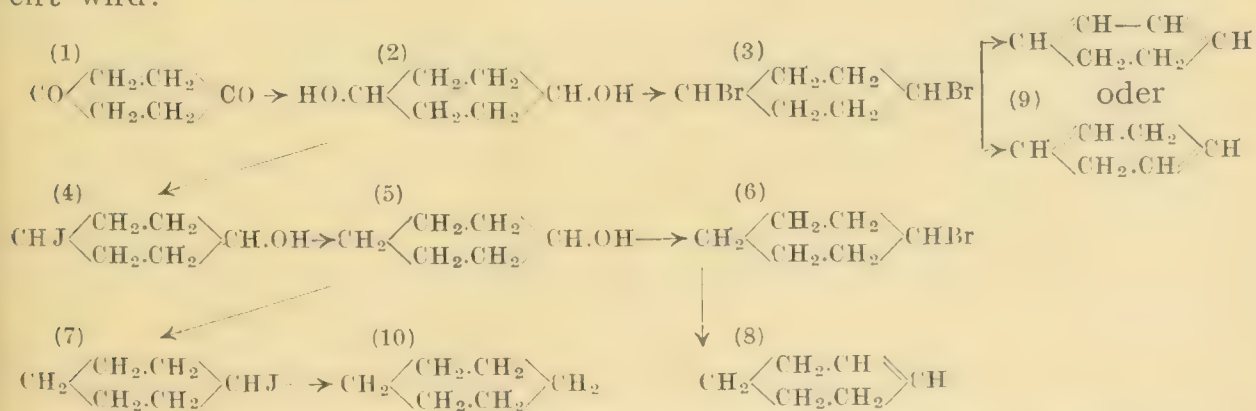


für dasselbe angenommene Formel bevorzugt, als das denkbar einfachste Cyclotriölefin angesehen werden kann (vgl. S. 2).

Der Anlagerung von Wasserstoff setzen die aromatischen Verbindungen im allgemeinen grossen Widerstand entgegen. Erst durch die ausgezeichnete 1897 von Sabatier und Senderens aufgefundene Methode, welche darin besteht, dass man die Dämpfe aromatischer Substanzen mit überschüssigem Wasserstoff über fein verteiltes, erhitztes Nickel leitet, gelingt es leicht, aromatische Kohlenwasserstoffe, Phenole und Aniline in die entsprechenden hydroaromatischen Verbindungen umzuwandeln (A. chim. phys. [8] **4**, 319; **10**, 527).

Die Reduction des Benzols zu Hexahydrobenzol wurde zuerst 1867 von Berthelot ausgeführt. Rein erhielt Baeyer 1894 das Hexahydrobenzol im Verlaufe einer Untersuchung, bei der er die einfachsten Vertreter der hydroaromatischen Substanzen, das Hexahydrobenzol, das Tetrahydrobenzol und das Dihydrobenzol, aus dem p-Diketoexamethylen, dem Spaltungsproduct des Succinylobernsteinsäureesters (S. 461) bereiten lehrte. Vor der Einzelbeschreibung der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe möge diese wichtige Versuchsreihe an der Hand einer schematischen Darstellung kurz besprochen werden. Die eingeklammerten Zahlen neben den Namen beziehen sich auf die Formeln des Schemas.

Durch Reduction geht p-Diketoexamethylen (1) in Chinit (2) über, aus dem mit Bromwasserstoff: p-Dibromhexamethylen (3), mit Jodwasserstoff neben p-Dijodhexamethylen das Monojodhydrin (4) des Chinits entsteht, letzteres giebt bei der Reduction: Oxyhexamethylen (5), das man einfacher aus Pimelinketon oder Cyclohexanon (S. 438) gewinnt. Brom- und Jodwasserstoff wandeln das Oxyhexamethylen (5) in Brom- und Jodhexamethylen (6,7) um. Erhitzt man p-Dibromhexamethylen und Monobromhexamethylen mit Chinolin, so erhält man aus letzterem Tetrahydrobenzol (8), aus ersterem Dihydrobenzol (9), während Monojodhexamethylen mit Zinkstaub und Eisessig zu Hexahydrobenzol (10) reducirt wird:



Die von Stohmann bestimmten Verbrennungswärmen (V.), die Kochpunkte und spec. Gewichte des Benzols, der drei Hydrobenzole und des Hexans zeigen folgende Werte und Unterschiede (U.):

$\text{C}_6\text{H}_6$	(V) = 779,8	} (U.) = 68,2 Cal.	Kochp. 80,4 <sup>0</sup>	$\text{D}_{18}$ 0,8799.
$\text{C}_6\text{H}_8$	» = 848,0		» 84—86 <sup>0</sup>	$\text{D}_{20}$ 0,8478.
$\text{C}_6\text{H}_{10}$	» = 892,0		» 82—84 <sup>0</sup>	» 0,8102.
$\text{C}_6\text{H}_{12}$	» = 933,2		» 81 <sup>0</sup>	» 0,7788.
$\text{C}_6\text{H}_{14}$	» = 991,2		» 69 <sup>0</sup>	» 0,6603.

»Die aus diesen Zahlen berechneten Differenzen müssten gleich sein, wenn die Uebergänge gleicher Natur wären.« Die Grösse der Unterschiede der Differenzen drückt daher auch die Grösse der Verschiedenheit der mit der Reduction verbundenen Vorgänge aus (A. **278**, 115).

### 1a. Cyclohexane, Hexahydrobenzole [*Naphtene*].

Hexahydroaromatische Kohlenwasserstoffe bilden den Hauptbestandteil des kaukasischen Petroleums, der sog. Naphta (Beilstein und Kurbatow, B. **13**, 1818), sie sind daher von Markownikow als Naphtene bezeichnet worden.

Das einfachste Naphten, das Hexahydrobenzol wird auch Hexanaphten, die Homologen werden Heptanaphtene, Octonaphtene, Nononaphtene u. s. w. genannt. Neben diesen Hexahydrobenzolen finden sich im kaukasischen Petroleum auch die isomeren Alkylpentamethylene (S. 13) (vgl. hierzu B. **31**, 1803; Ch. Ztg. **22**, 900; A. **324**, 1).

Auch im Braunkohlentheer und Schiefertheer sowie in den durch Destillation von Colophonium bereiteten *Harzölen* sind Hexahydrobenzole enthalten. Endlich ist ein Nononaphten, das Hexahydro-pseudocumol, im Steinkohlentheer aufgefunden worden (C. 1908 II, 402). Künstlich entstehen sie aus ihren Halogensubstitutionsproducten durch Reduction, oder durch Umsetzung mit Alkylmagnesiumhaloïden. Am leichtesten erhält man sie durch Reduction der Benzolkohlenwasserstoffe, indem man letztere in gasförmigem Zustande mit Wasserstoff gemischt über fein verteiltes Nickel bei Temperaturen von 180—250° leitet (Sabatier und Senderens). Bei den Benzolhomologen mit längerer Seitenkette findet hierbei eine teilweise Zersplitterung der letzteren statt. So entsteht aus Propylbenzol neben Propylcyclohexan in geringer Menge Aethyl- und Methylcyclohexan. Bei Temperaturen über 300° werden die Cyclohexane durch das Nickel zum Teil wieder in Wasserstoff und die entsprechenden Benzolkohlenwasserstoffe gespalten (C. 1901 I, 502, 817; II, 201). Der Aufspaltung durch Wasserstoff zum Hexan setzt das Hexahydrobenzol einen grossen Widerstand entgegen (A. **278**, 88).

Bei Anwendung von Jodwasserstoffsäure als Reductionsmittel der Benzolkohlenwasserstoffe scheinen bei erhöhter Temperatur durch einen Isomerisationsprocess die mit den Hexamethylenen isomeren Alkylpentamethylene zu entstehen, so aus Benzol neben Hexamethylen das Methylpentamethylen (B. **30**, 1214; A. **324**, 6).

Die Hexahydrobenzole unterscheiden sich von den mit ihnen isomeren Olefinen durch ein höheres specifisches Gewicht und die Unfähigkeit, Brom zu addiren. Wie die Paraffine werden sie durch Chlor und Brom in Monohalogen-substitutionsproducte verwandelt. Beim Erhitzen mit verdünnter Salpetersäure entstehen Nitros-substitutionsproducte; besonders leicht werden tertiäre H-Atome durch die NO<sub>2</sub>-Gruppe ersetzt (A. **301**, 154; **302**, 1; C. 1899 I, 176; 1910 II, 1376). Mit Salpeterschwefelsäure erhält man in geringer Menge nitrirte Benzolkohlenwasserstoffe. Durch Einwirkung von Brom und Aluminiumbromid geben die Hexahydrobenzole Substitutionsproducte aromatischer Kohlenwasserstoffe.



Cyclohexan, <i>Hexahydrobenzol</i> . . . . .	F. 6,4 <sup>0</sup> , Kp. 81 <sup>0</sup>	D <sub>20</sub> 0,7788 1).
Methylcyclohexan, <i>Hexahydrotoluol</i> . . . . .	» 100 <sup>0</sup>	» 0,7697 2).
1,1-Dimethylcyclohexan . . . . .	» 120 <sup>0</sup>	D <sub>15</sub> 0,7864 3).
1,2-Dimethylcyclohexan, <i>Hexahydro-o-xylol</i> . . . . .	» 126 <sup>0</sup>	D <sub>20</sub> 0,7733 4).
1,3-Dimethylcyclohexan, <i>Hexahydro-m-xylol</i> . . . . .	» 121 <sup>0</sup>	» 0,7736 4).
1,4-Dimethylcyclohexan, <i>Hexahydro-p-xylol</i> . . . . .	» 120 <sup>0</sup>	» 0,7690 4).
Aethylcyclohexan . . . . .	» 130 <sup>0</sup>	» 0,7772 4).
1,2-Methylaethylcyclohexan. . . . .	» 151 <sup>0</sup>	» 0,784 5).
n-Propylcyclohexan . . . . .	» 156 <sup>0</sup>	» 0,7865 6).
1,3,5-Trimethylcyclohexan, <i>Hexahydromesitylen</i> . . . . .	» 138 <sup>0</sup>	» 0,7867 4).
1,3,4-Trimethylcyclohexan, <i>Hexahydropseudocumol</i>	» 143 <sup>0</sup>	» 0,7807 4).
1,3,5-Dimethylaethylcyclohexan . . . . .	» 169 <sup>0</sup>	» 0,7929 7).
1,4-Methylisopropylcyclohexan, <i>Hexahydrocymol</i> . . . . .	» 167 <sup>0</sup>	s. Terpene.

Litteratur: 1) B. 34, 2799; 2) A. 341, 129; 3) C. 1905 II, 1673; 4) C. 1901 II, 201; 5) C. 1909 I, 851; 6) B. 34, 2035; 7) C. 1899 I, 176.

Von diesen Kohlenwasserstoffen sind Cyclohexan (B. 28, 1234; A. 302, 2), Methyl-, 1,3-Dimethyl-, 1,3,4-Trimethyl- und 1,3,5-Dimethylaethyl-cyclohexan im Naphta des kaukasischen Petroleums, Methyl-, Propyl-, 1,3-Dimethyl- und 1,4-Methylisopropyl-cyclohexan im Harzöl gefunden worden. Die meisten wurden ferner durch Reduction der entsprechenden Benzolkohlenwasserstoffe nach der oben angegebenen Methode dargestellt.

#### Cyclohexan, *Hexahydrobenzol*, *Hexamethylen*, *Naphten*

$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \langle \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \rangle \\ \langle \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \rangle \end{array} \text{CH}_2$  entsteht durch Reduction von Benzol, von Jodcyclohexan (S. 425) und durch Einwirkung von Natrium auf synthetisches Hexamethylenbromid. Das reine Hexamethylen ist eine benzinähnlich riechende Flüssigkeit. Es liefert beim Erhitzen mit Brom auf 150<sup>0</sup> sym. Tetrabrombenzol; durch Erwärmen mit Salpetersäure wird es zu Adipinsäure oxydirt (A. 324, 3).

Methylcyclohexan, *Hexahydrotoluol*, *Heptanaphten* ist auch aus Suberylalkohol (S. 23) mit JH bei 140<sup>0</sup> (B. 25, R. 858), ferner aus dem synthetischen Methylhexamethylenketon unter Vermittelung des entsprechenden Alkohols (B. 29, 731) erhalten worden. Es liefert mit Brom und Aluminiumbromid Pentabromtoluol, F. 282<sup>0</sup>.

1,3-Dimethylcyclohexan, *Hexahydro-m-xylol*, *Octonaphten* entsteht auch aus Camphersäure, aus Methylcyclohexancarbonsäure mit JH (A. 225, 110; B. 24, 2718; 25, 920; C. 1905 I, 1392) und aus 2,6-Dimethylcyclohexanol (S. 433); aus optisch activem 1,3-Dimethylcyclohexanol (S. 433) wurde der Kohlenwasserstoff in schwach rechtsdrehender Form  $[\alpha]_D = +0,8^0$ , erhalten (B. 35, 2680). 1,4-Dimethylcyclohexan ist synthetisch vom Dimethylsuccinylobernsteinester (S. 462) aus gewonnen worden (B. 31, 3206).

1,3,4-Trimethylcyclohexan, *Hexahydropseudocumol*, *Nononaphten*, aus dem 2,3,6-Trimethylcyclohexanol (B. 29, 215), giebt mit Br und Aluminiumbromid Tribrompseudocumol. n-Propylcyclohexan ist auch aus Chlorcyclohexan, Propyljodid und Zink aufgebaut worden.

1,3-Methylisopropylcyclohexan, sym. *Menthan*, Kp. 167<sup>0</sup>, durch Reduction seines Jodsubstitutionsproducts. 1,3-Diaethylcyclohexan, Kp. 170<sup>0</sup>, D<sub>22</sub> 0,7957, aus 2,6-Diaethylcyclohexanol

**Halogensubstitutionsproducte der Hexahydrobenzole.** Bildungsweisen: 1. Aus Hexahydrobenzolen durch Substitution. 2. Durch Addition von Halogen und Halogenwasserstoff an Di- und Tetrahydrobenzole. 3. Durch

Addition von Halogen an Benzole und Halogenbenzole (S. 61). 4. Aus Cyclohexanolen durch Austausch der Hydroxylgruppe gegen Halogen mittelst Halogenwasserstoffsäuren oder Phosphorhalogeniden.

Durch die Bildungsweise 3. ist man mit eigentümlichen Isomerieerscheinungen bekannt geworden. Man fand zwei isomere Benzolhexachloride, zwei isomere Chlorbenzolhexachloride. Die Ursache dieser Isomerie ist man geneigt in der verschiedenen Stellung der angelagerten Halogenatome zu der Kohlenstoffringebene zu sehen, ähnlich wie bei den isomeren Trithioaldehyden (Bd. I) und den isomeren Tri-, Tetra- und Pentamethylendicarbonsäuren (S. 8, 12, 19) (vgl. dagegen C. 1898 I, 205).

Auch von den Dihalogencyclohexanen und den Monohalogenalkylcyclohexanen sind cis-trans isomere Formen aufgefunden worden.

Chlorcyclohexan . . . Kp. 143 <sup>01)</sup>	1,2-Dichlorcyclohexan . . . Kp. 190 <sup>0</sup> .
Bromcyclohexan . . . » 163 <sup>02)</sup>	1,2-Dibromcyclohexan . . . Kp. <sub>100</sub> 146 <sup>0</sup> .
Jodcyclohexan . . . Kp. <sub>10</sub> 69 <sup>03)</sup>	1,4-Dibromcyclohexan . . . F. 113 <sup>05)</sup> .
1,1-Methylchlorcyclohexan Kp. <sub>40</sub> 54 <sup>04)</sup>	1,4-Dijodcyclohexan . . . » 145 <sup>05)</sup> .
1,2-Methylchlorcyclohexan Kp. 156 <sup>04)</sup>	Hexahydrobenzylchlorid Kp. <sub>100</sub> 98 <sup>06)</sup> .
1,3-Methylchlorcyclohexan » 160 <sup>04)</sup>	Hexahydrobenzyljodid Kp. <sub>28</sub> 103 <sup>07)</sup> .
1,4-Methylchlorcyclohexan » 158 <sup>04)</sup>	

Litteratur: 1) C. 1898 I, 1294; 2) C. 1905 II, 1429; 3) A. **302**, 11; B. **34**, 2801; 4) C. 1905 I, 1242; B. **40**, 2062; 5) A. **278**, 94; 6) B. **40**, 2067; 7) B. **40**, 4865.

Verschiedene Di-, Tri- und Tetrachlorcyclohexane sind neben Monochlorcyclohexan durch Chloriren von Cyclohexan bei 0° erhalten worden, sie liefern mit Kalilauge Cyclohexen, Chlorcyclohexen, Chlorhexadien, Benzol und Chlorbenzol (C. 1903 II, 664).

Die Halogenderivate der Cyclohexane können nicht wie die aliphatischen Halogenalkyle durch Umsetzung mit Alkalisalzen und anderen basisch reagirenden Substanzen wie KCN, KSH, Ag<sub>2</sub>O, NH<sub>3</sub>, Natriummalonester etc., in die entsprechenden Alkohole, Cyanide, Mercaptane u. s. w. übergeführt werden. Vielmehr bilden sich hierbei unter Abspaltung von Halogenwasserstoff Tetra- bez. Dihydrobenzole. Dagegen lassen sich die Cyclohexylmagnesiumhaloide leicht darstellen und aus diesen mit Sauerstoff die Cyclohexanole, mit CO<sub>2</sub> die Cyclohexancarbonsäuren, mit Aldehyden und Ketonen extracyclische Alkohole gewinnen.

$\alpha$ - oder trans-**Benzolhexachlorid** C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>Cl<sub>6</sub>, F. 157<sup>0</sup>, Kp.<sub>345</sub> 218<sup>0</sup>, unter Zerfall in 3HCl und *as*-Trichlorbenzol (S. 63).  $\beta$ - oder cis-**Benzolhexachlorid** schmilzt und sublimiert gegen 310<sup>0</sup>. Das  $\alpha$ -Benzolhexachlorid wurde aus Benzol und Chlor im Sonnenlicht erhalten (1825 Faraday, 1835 Mitscherlich, Pogg. A. **35**, 370).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Benzolhexachlorid entstehen beim Einleiten von Chlor in siedendes Benzol (1884 Meunier, B. **18**, R. 149; **19**, R. 348) oder noch besser in ein Gemisch von Benzol und einprocentiger Natronlauge. Man trennt die  $\alpha$ -Verbindung durch Destillation mit Wasserdampf von der wenig flüchtigen  $\beta$ -Verbindung (B. **24**, R. 632) oder durch Chloroform von der viel schwerer löslichen  $\beta$ -Verbindung. Von den beiden Modificationen ist die  $\beta$ -Verbindung die widerstandsfähigere, sie verwandelt sich beim Erhitzen mit alkoholischem Kali weit schwieriger in *as*-Trichlorbenzol als die  $\alpha$ -Verbindung, gegen alkoholisches Cyankalium ist sie unempfindlich, während beim Kochen mit diesem Reagens die  $\alpha$ -Verbindung in *as*-Trichlorbenzol übergeht. In alkoholischer Lösung geht die  $\alpha$ -Verbindung mit Zink in Benzol über (Z. f. Ch. 1871 N. F. **7**, 284, 293).

$\alpha$ - und  $\beta$ -**Chlorbenzolhexachlorid** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>Cl<sub>7</sub>, F. 146<sup>0</sup> und 260<sup>0</sup>, liefern mit alkoholischem Kali 1,2,3,5-Tetrachlorbenzol (A. **141**, 101; B. **25**, 373). 1,2,4-



**Trichlorbenzolhexachlorid**  $C_6H_3Cl_9$ , F.  $95^{\circ}$ . **o-Xylohexachlorid**  $C_6H_4(CH_3)_2Cl_6$ , F.  $194^{\circ}$ , Kp.  $260-265^{\circ}$  (C. 1898 I, 1019).

**Benzolhexabromid**  $C_6H_6Br_6$ , F.  $212^{\circ}$ , entsteht aus Benzol und Brom im Sonnenlicht und durch Einwirkung von Brom auf kochendes Benzol. Bei der BrH-Abspaltung giebt es 1,2,4-Tribrombenzol (Pogg. A. **35**, 374). Es ist isomorph mit  $\alpha$ -Benzolhexachlorid (B. **18**, R. 553; C. 1898 I, 834).

### 1b. Cyclohexene, Tetrahydrobenzole [*Naphtylene*].

Tetrahydrotoluol ist neben Hexahydrotoluol und ähnlichen Kohlenwasserstoffen in der Harzessenz aufgefunden worden.

Künstlich entstehen Cyclohexene: 1. aus den Halogencyclohexanen durch Halogenwasserstoffentziehung mittelst Alkali oder tertiären Aminen, vor allem Chinolin; 2. aus den Amidocyclohexanen, durch trockene Destillation ihrer Chlorhydrate oder Phosphate; 3. aus den Cyclohexanolen durch Abspaltung von Wasser mittelst  $SO_4HK$ ,  $P_2O_5$ ,  $ZnCl_2$ ,  $AlCl_3$ , oder durch Erhitzen mit wässriger Oxalsäure (B. **34**, 3249), oder Phtalsäureanhydrid. Zur Vermeidung etwaiger Umlagerungen bei der Wasserabspaltung aus Cyclohexanolen werden diese durch Einwirkung von  $CS_2$  auf ihre Na- oder K-Salze und Methyliren der gebildeten xanthogensauren Salze in die entsprechenden Xanthogensäuremethylester übergeführt, die bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck in COS, Mercaptan und das betreffende Cyclohexen zerfallen (Tschugaeff, B. **32**, 3332; C. 1905 I, 525):



Diese Methode eignet sich vor allem für höher moleculare Alkohole und hat besonders bei der Darstellung von Terpenen vorzügliche Dienste geleistet. Mit den Alkylcyclohexenen isomer sind die Alkylidencyclohexane, die eine semicyclische Doppelbindung enthalten, vgl. Methen-, Aethylidencyclohexan etc. Diese besonders für die Terpenchemie wichtigen Kohlenwasserstoffe entstehen durch  $CO_2$ -Abspaltung aus den Cyclohexen- und Cyclohexylidenfettsäuren (S. 453), die man durch Condensation von Cyclohexanonem mit Bromfettsäureestern und Zink und Wasserentziehung erhält. Sie sind vor den isomeren ringungesättigten Cyclohexenen durch ein höheres spec. Gew., einen höheren Siedepunkt und eine abnorm hohe Molecularrefraction ausgezeichnet (A. **360**, 36). Beim Erwärmen mit alkoholischer Schwefelsäure gehen sie leicht unter Verschiebung der Doppelbindung in wahre Tetrahydrobenzole über. Eine ähnliche Umwandlungsfähigkeit in bindungsisomere Kohlenwasserstoffe, namentlich unter der Einwirkung von Säuren, zeigen in mehr oder weniger hohem Grade sämtliche Alkylcyclohexene, so dass die Darstellung eines völlig einheitlichen Kohlenwasserstoffs, mit Ausnahme natürlich des Cyclohexens selber, bisher kaum gelungen sein dürfte. Characteristisch für die Cyclohexene sind ihre Additionsproducte mit  $NOCl$ ,  $N_2O_3$  und  $N_2O_4$ , die sog. Nitroschloride, Nitrosite und Nitrosate (vgl. Terpene S. 466).

**Cyclohexen, Tetrahydrobenzol**  $CH_2 \begin{matrix} \diagup CH_2-CH \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix} CH$ , Kp.  $83-84^{\circ}$  (s. S. 425)

wird aus Monobrom- oder Monochlorcyclohexan (s. o.) durch Einwirkung von alkoholischem Kali oder Chinolin (A. **302**, 27), aus Cyclohexanol durch Erhitzen mit Oxalsäure (B. **34**, 3252), oder  $SO_4HK$  (C. 1905 I, 1014) erhalten. Es ist eine farblose, petroleumähnlich, weniger lauchartig als das Dihydrobenzol riechende Flüssigkeit, die durch concentrirte Schwefelsäure gelb gefärbt wird. Mit Ozon liefert es ein sehr beständiges aus Alkohol umkrystallisirbares Ozonid  $C_6H_{10}O_3$ , F.  $75^{\circ}$ , das durch Wasser unter

Bildung von Adipindialdehyd und Adipinsäure zerlegt wird (B. **42**, 694). Nitrosochlorid, F. 152°. Nitrosat  $\text{NO.C}_6\text{H}_{10}.\text{O.NO}_2$ , F. 150° u. Zers. (A. **343**, 49).

**Methylcyclohexene, Tetrahydrotoluole**  $\text{C}_6\text{H}_9.\text{CH}_3$ ; es sind drei durch die Lage der Doppelbindung isomere Methylcyclohexene möglich. Von diesen ist das

$\Delta^1$ -Methylcyclohexen<sup>1)</sup>  $\text{CH}_3\text{C}\langle\begin{smallmatrix} \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{smallmatrix}\rangle\text{CH}_2$ , Kp. 106—108°,  $D_{17} 0,799$ , am stabilsten, in das die isomeren Kohlenwasserstoffe unter Verschiebung der Doppelbindung leicht übergehen. Es entsteht in annähernd reiner Form aus 1,1- und 1,2-Methylcyclohexanol durch Wasserabspaltung. Aber auch in dem aus 1,3- und 1,4-Methylcyclohexanol mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  oder  $\text{ZnCl}_2$  gewonnenen Kohlenwasserstoffgemisch konnte die Anwesenheit des  $\Delta^1$ -Methylcyclohexens durch sein bei 153° schmelzendes Nitrolpiperidid  $\text{C}_7\text{H}_{12}(\text{NO})\text{NC}_5\text{H}_{10}$ , sowie durch die Oxydation zur  $\delta$ -Acetylvaleriansäure nachgewiesen werden (A. **359**, 287). Ein scheinbar recht einheitliches  $\Delta^3$ -Methylcyclohexen, Kp. 103°,  $D_{15} 0,841$ ,  $[\alpha]_D + 110^\circ$ , hat man durch Erhitzen des sauren Phtal säureesters oder des Methylxanthogenats des optisch activen 1,3-Methylcyclohexanols gewonnen. Es liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$   $\beta$ -Methyladipinsäure (C. 1904 I, 1346, 1213).  $\Delta^2$ -Methylcyclohexen, Kp. 103°,  $D_{27} 0,7937$ ,  $[\alpha]_D + 81,47^\circ$ , aus 1,3-Methyljodcyclohexan (B. **34**, 3252; **35**, 2493). Synthetisch ist ein Methylcyclohexen aus Perseit (Bd. I) durch Erhitzen mit  $\text{HJ}$  gewonnen (B. **25**, R. 503).

Isomer mit den Tetrahydrotoluolen ist das **Methencyclohexan**  $\text{CH}_2:\text{C}\langle\begin{smallmatrix} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{smallmatrix}\rangle\text{CH}_2$ , Kp. 106°,  $D_{20} 0,8020$ ,  $n_D = 1,4516$ , aus Cyclohexen-essigsäure (S. 453), sowie aus Hexahydrobenzyljodid mit alkoholischem Kali (A. **359**, 291; B. **40**, 4863). Es liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  neben Cyclohexanon ein Glycol  $\text{C}_7\text{H}_{12}(\text{OH})_2$ , F. 77°, das beim Erwärmen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  in Hexahydrobenzaldehyd übergeht. Beim Kochen mit alkoholischer Schwefelsäure wird es in das  $\Delta^1$ -Methylcyclohexen umgelagert; Nitrolpiperidid, F. 127°.

Verschiedene homologe Tetrahydrobenzole wurden meist aus den entsprechenden Cyclohexanolen durch Wasserabspaltung erhalten; in betreff ihrer Einheitlichkeit gilt das oben gesagte. 1,2-Dimethylcyclohexen-1, Kp. 132°, entsteht auch aus dem 2,2-Dimethylcyclohexanol durch Wasserentziehung unter Wanderung einer Methylgruppe (Umkehrung der Pinakolinumlagerung vgl. Bd. I); es liefert leicht ein krystallinisches Dibromid, F. ca. 138° (Privatmitteilung von H. Meerwein). 1,3-Dimethylcyclohexen, Kp. 124°. 1,4-Dimethylcyclohexen-1 (B. **41**, 2632). 1,1-Dimethylcyclohexen, Kp. 117°, aus Dimethyldihydroresorcin, liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  ein Gemisch von  $\alpha,\alpha$ - und  $\beta,\beta$ -Dimethyladipinsäure (C. 1907 I, 239).  $\Delta^1$ -Aethyl-, -Propyl- und -Isopropylcyclohexen sieden bei 135°, 155° und 156°; sie entstehen durch Bindungsverschiebung aus dem Aethyliden-, Propyliden- und Isopropylidencyclohexan, Kp. 138°, 158° und 161° (A. **360**, 44). Allylcyclohexan  $\text{C}_6\text{H}_{11}.\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp. 149°, aus Cyclohexylmagnesiumbromid und Allylbromid (C. 1910 II, 387).

1)  $\Delta^1$ ,  $\Delta^2$ ,  $\Delta^3$  u. s. w. bezeichnet die Stellung einer Doppelbindung vom C-Atom 1, 2, 3 u. s. w. zum nächsthöheren Glied gerechnet. Bisweilen erscheint es zweckmässiger, die die Lage der Doppelbindung angegebende Zahl dem Namen anzufügen, z. B. Methylcyclohexen-1. In ähnlicher Weise wird häufig auch die Stellung der Hydroxyl- oder Ketogruppe in den Alkoholen und Ketonen bezeichnet, z. B. 1-Methylcyclohexanon-3.



$\alpha$ -Cyclogeraniolen, 1,3,3-Trimethylcyclohexen-5  $\begin{matrix} \text{CH}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ , Kp.

139—141<sup>o</sup>, wird neben dem isomeren  $\beta$ -Cyclogeraniolen aus dem olefinischen Terpen: Geraniolen (S. 470) durch Behandlung mit Schwefelsäure gebildet, entsteht auch aus dem synthetischen Dimethylheptenol  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3)_2$  durch Kochen mit Phosphorsäure (B. 37, 848), sowie aus dem Dihydroisoacetophorol oder 3,5,5-Trimethylcyclohexanol (S. 443) durch Behandlung mit Chlorzink; giebt ein schwer lösliches Nitrosochlorid und Nitrosat (A. 324, 97, 112).

Von besonderem Interesse sind das  $\Delta^1$ - und  $\Delta^3$ -1,4-Methylisopropylcyclohexen, das sog. *Carvomenthen* und *Menthen*, die zu den Terpenen in naher Beziehung stehen und daher im Anschluss an diese abgehandelt werden (s. Hydroterpene).

### 1c. Cyclohexadiene, Dihydrobenzole.

Zu den Dihydrobenzolen gehören die in der Natur vorkommenden monocyclischen Terpene, die als Dihydro-p-cymole bez. Dihydro-m-cymole aufzufassen sind, und denen die künstlich dargestellten Vertreter der Dihydrobenzole im Verhalten sehr ähnlich sind.

Von der Gewinnung des einfachsten hierher gehörigen Kohlenwasserstoffs, des Dihydrobenzols, aus Succinylobernsteinsäureester war bereits oben (S. 425) die Rede. Auf demselben Wege wurden aus Mono- und Dialkylsuccinylobernsteinsäureestern Monoalkyl- und p-Dialkyldihydrobenzole bereitet (B. 26, 232).

Die anderen Darstellungsmethoden der Cyclohexadiene sind denjenigen der Cyclohexene völlig analog. Sie entstehen 1. aus den Cyclohexadiolen, die meist durch Reduction der synthetisch leicht zugänglichen Dihydroresorcine (S. 440) erhalten werden, sowie aus den Cyclohexenolen durch Abspaltung von  $\text{H}_2\text{O}$ ; 2. aus den Dibromiden der Cyclohexene durch Erhitzen mit Chinolin (vgl. hierzu B. 42, 693); 3. durch Destillation der Phosphate von Diamidocyclohexanen im  $\text{CO}_2$ -Strom, eventuell unter vermindertem Druck (A. 328, 88; C. 1909 II, 356).

Die Dihydrobenzole besitzen meist einen scharfen, schwach lauchartigen Geruch, polymerisiren sich leicht und verharzen. Mit alkoholischer Schwefelsäure bez. Essigsäureanhydrid und Schwefelsäure geben sie charakteristische rote bis blaurote Färbungen. Durch Oxydationsmittel können sie meist leicht in Benzolabkömmlinge übergeführt werden.

Die Lage der Doppelbindungen und vor allen Dingen die Einheitlichkeit ist bei den Dihydrobenzolen in den meisten Fällen noch zweifelhafter, wie bei den Tetrahydrobenzolen. Die mitgetheilten physikalischen Daten gelten daher nur für ein Kohlenwasserstoffgemisch, das seinen Umwandlungen gemäss hauptsächlich aus dem betreffenden Cyclohexadien besteht. Ueber die Verwendung der Molecularrefraction zur Constitutionsbestimmung der Dihydrobenzole s. B. 43, 3076.

$\Delta^{1,3}$ -Cyclohexadien, Dihydrobenzol  $\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} - \text{CH} \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}$ , Kp. 81,5<sup>o</sup>, aus 1,3-Diamidohexamethylenphosphat durch Destillation, aus 1,3-Dichlor- und 1,2-Dibromcyclohexan durch Erhitzen mit Chinolin neben etwas Cyclohexen und geringen Mengen des isomeren  $\Delta^{1,4}$ -Dihydrobenzols  $\text{CH} \begin{matrix} \text{CH} & \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - & \text{CH} \end{matrix} \text{CH}$ , Kp. 81,5<sup>o</sup>, das als Hauptproduct aus 1,4-Diamidocyclohexan entsteht. Das 1,4-Cyclohexadien liefert leicht ein Tetrabromid, F. 188<sup>o</sup>, das 1,3-Cyclohexadien dagegen hauptsächlich ein Dibromid, F. 109<sup>o</sup>, wahr-

scheinlich 1,4-Dibrom- $\Delta^2$ -cyclohexen, das beim Erhitzen mit Chinolin in Benzol übergeht. Das aus 1,4-Dibromhexamethylen entstehende Dihydrobenzol ist ein Gemisch beider Isomeren (A. **328**, 105; B. **41**, 2479; **42**, 693; C. 1904 II, 1736).

$\Delta^{1,3}$ -Dihydrotoluol  $C_6H_7.CH_3$ , Kp.  $111^0$ , aus m-Diamidohexahydrotoluolphosphat, giebt durch Oxydation mit  $MnO_4K$ : Methyldioxyhexamethylenketon oder Methylcyclohexanondiol (S. 439) und weiterhin Bernsteinsäure und Oxalsäure, wodurch seine Constitution bestimmt ist, doch ist auch dieser Kohlenwasserstoff nicht einheitlich (B. **41**, 1698).  $\Delta^{2,4}$ -Dihydrotoluol, Kp.  $106^0$ ,  $D_{20}$  0,8274 (B. **41**, 2484).  $\Delta^{2,6}$ -Dihydrotoluol, Kp.  $109^0$ ,  $D_{20}$  0,8292 (B. **41**, 2630).

1,1-Dimethylcyclohexadien s. B. **36**, 2692; C. 1909 II, 356.

Dihydro-o-xylol, *Cantharen*  $C_6H_6(CH_3)_2$ , Kp.  $135^0$ , entsteht aus Cantharensäure  $C_{10}H_{12}O_4$ , einem Umwandlungsproduct des Cantharidins, durch Destillation mit Aetzkalk. Es riecht terpenartig und verharzt an der Luft (Piccard 1878; B. **25**, 2453; A. **328**, 115).

$\Delta^{3,5}$ -Dihydro-m-xylol, Kp.  $129^0$ ,  $D_{18}$  0,8203, aus 3,5-Diamido-1,3-dimethylcyclohexan, sowie aus 1,3-Dimethyl-5-chlorcyclohexadien-3,5, dem Einwirkungsproduct von  $PCl_5$  auf 1,3-Dimethylcyclohexanon, durch Reduction (B. **43**, 3111).  $\Delta^{2,4}$ -Dihydro-m-xylol, Kp.  $129^0$ ,  $D_{20}$  0,8225, s. B. **41**, 2631. Ein Kohlenwasserstoffgemisch, welches neben m-Xylol und Tetrahydro-m-xylol ein Dihydro-m-xylol enthält, ist aus Methylheptonon  $(CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2.COCH_3$  (S. 469) durch Condensation mittelst  $ZnCl_2$  erhalten worden (C. 1909 II, 357).

$\Delta^{1,3}$ -Dihydro-p-xylol, Kp.  $135-138^0$ ,  $D_{19}$  0,8314, wurde durch eine eigenartige Reaction durch Kochen von Dichlor- $\alpha,\beta$ -pulenon (S. 446) mit alkoholischem Kali gewonnen; es polymerisirt sich sehr leicht. Bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  entsteht Acetylaceton, wodurch die Constitution erwiesen ist (B. **41**, 1816; **42**, 2404).  $\Delta^{2,4}$ -Dihydro-p-xylol, Kp.  $133^0$  (B. **41**, 2633). Dihydro-p-diaethylbenzol, Kp.  $180-185^0$ .

Anhang: Cyclohexylacetylene. Während aus sterischen Gründen Verbindungen des Cyclohexans mit einer Acetylenbindung im Kern, ebenso wie solche mit zwei allenartig gelagerten Doppelbindungen, voraussichtlich nicht existenzfähig oder zum wenigsten sehr unbeständig sind, hat man Cyclohexylacetylene mit der Acetylenbindung in der Seitenkette nach den in der aliphatischen Reihe üblichen Methoden gewonnen.

Cyclohexylacetylen  $C_6H_{11}C:CH$ , Kp.  $131^0$ , aus Cyclohexylchloräthylen mit KOH; liefert ein Na-Salz, das mit  $CO_2$  in Hexahydrophenylpropionsäure (S. 453) übergeht (C. 1909 II, 2081). Cyclohexylallylen  $C_6H_{11}CH_2.C:CH$ , Kp.  $165-170^0$ , s. C. 1910 II, 387.

## 2. Ringalkohole der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe.

Zu den in der Natur vorkommenden Ringalkoholen gehören einige früher zu den Zuckerarten gerechnete Verbindungen, der Quercit und der Inosit, sowie die bei den Terpenen beschriebenen monocyclischen Terpenalkohole (S. 477). Künstlich wurden die hydroaromatischen Ringalkohole durch Reduction von Phenolen mit Wasserstoff und fein vertheiltem Nickel oder aus hydroaromatischen Verbindungen, meist aus den entsprechenden Ketonen erhalten, die durch Reduction secundäre, durch Umsetzung mit Magnesiumalkyljodiden (Bd. I) tertiäre Ringalkohole liefern (B. **34**, 2877; A. chim. phys. [8] **10**, 527). Auch durch Einwirkung von Sauerstoff auf Cyclohexylmagnesiumhaloide, aus den



Ringaminen mit salpetriger Säure, sowie durch Wasseranlagerung an Cyclohexene, durch Erhitzen mit Eisessig und conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , sind Cyclohexanole gewonnen worden. Manche Alkylcyclohexanole treten in stereoisomeren Formen auf.

Name	F.	Kp.	D	
Cyclohexanol . . . . .	15 <sup>0</sup>	160 <sup>0</sup>	0,9471 (22 <sup>0</sup> )	
1-Methylcyclohexanol . .	12 <sup>0</sup>	157 <sup>0</sup>	0,9387 (12 <sup>0</sup> )	{ B. 34, 2880 C. 1904 II, 219
2-Methylcyclohexanol . .	—	165 <sup>0</sup>	0,936 (14 <sup>0</sup> )	C. 1909 I, 850
3-Methylcyclohexanol . .	—	172 <sup>0</sup>	0,926 (12 <sup>0</sup> )	} C. 1905 I, 742
4-Methylcyclohexanol . .	—	174 <sup>0</sup>	0,924 (14 <sup>0</sup> )	
1-Aethylcyclohexanol . .	33 <sup>0</sup>	166 <sup>0</sup>	—	C. 1904 II, 219
1,2-Dimethylcyclohexanol .	—	166 <sup>0</sup>	0,926 (14 <sup>0</sup> )	C. 1905 II, 483
1,3-Dimethylcyclohexanol .	—	169 <sup>0</sup>	0,911 (14 <sup>0</sup> )	C. 1907 I, 1696
1,4-Dimethylcyclohexanol .	50 <sup>0</sup>	170 <sup>0</sup>	—	C. 1906 I, 1096
2,2-Dimethylcyclohexanol .	6,5 <sup>0</sup>	63 <sup>0</sup> (18 mm)	—	—
2,4-Dimethylcyclohexanol .	—	179 <sup>0</sup>	0,9073 (16 <sup>0</sup> )	} C. 1906 I, 1248
2,5-Dimethylcyclohexanol .	—	—	0,9073 (16 <sup>0</sup> )	
2,6-Dimethylcyclohexanol .	—	174,5 <sup>0</sup>	—	B. 28, 781.
3,3-Dimethylcyclohexanol .	12 <sup>0</sup>	78 <sup>0</sup> (15 mm)	0,9129 (15 <sup>0</sup> )	C. 1907 I, 964
3,4-Dimethylcyclohexanol .	—	189 <sup>0</sup>	0,9119 (16 <sup>0</sup> )	C. 1906 I, 1248
3,5-Dimethylcyclohexanol .	—	187 <sup>0</sup>	0,9019 (16 <sup>0</sup> )	A. 297, 160

Cyclohexanol, *Hexahydrophenol*  $\text{CH}_2 \langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CHOH}$ , entsteht 1. aus Cyclohexanon durch Reduction mit Natrium und wässrigem Aether (B. 34, 2800), 2. aus p-Jodhexahydrophenol, dem Einwirkungsproduct von Jodwasserstoff auf Chinit, durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig, 3. aus dem Amidohexamethylen (s. u.) und aus Pentamethylenmethylamin (S. 16) mit salpetriger Säure (A. 302, 20), 3. aus Phenoldämpfen und Wasserstoff mit reducirtem Nickel bei ca. 170<sup>0</sup> (C. 1904 I, 454, 727; 1905 I, 1243), 5. durch Einwirkung von Sauerstoff auf Cyclohexylmagnesiumchlorid (C. 1907 I, 1695). Es riecht wie Fuselöl und ist leichter in Wasser löslich als die aliphatischen Alkohole mit 6 C-Atomen (B. 26, 229). Acetylverbindung, F. 104<sup>0</sup>. Mit BrH giebt es das Bromcyclohexan (S. 428). Bei der Oxydation mit Salpetersäure (D. 1,2) oder  $\text{MnO}_4\text{K}$  liefert es in vorzüglicher Ausbeute Adipinsäure (Darstellungsmethode für diese Säure) (B. 41, 575; C. 1908 I, 1835). Cyclohexanolmethylaether  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{OCH}_3$ , Kp. 135,5<sup>0</sup>, aus Cyclohexanolnatrium und  $\text{JCH}_3$ , oder durch Reduction von Anisol mit Wasserstoff und Nickel. Ester des Cyclohexanols s. C. 1905 I, 1014. Cyclohexylaether  $\text{C}_6\text{H}_{11}\cdot\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_{11}$ , Kp. 276<sup>0</sup>, aus Diphenylaether mit Wasserstoff und Ni (B. 41, 1001).

3-Methylcyclohexanol wurde auch in seiner linksdrehenden Form  $[\alpha]_D - 3^0 40'$ , durch Reduction des optisch activen 3-Methylcyclohexanons erhalten (B. 30, 1534).

1-Methylcyclohexanol entsteht auf kernsynthetischem Wege durch Einwirkung von 1,5-Dibrompentanmagnesium auf Essigester (s. S. 4) (C. 1907 II, 681).

3-Methyl-6-propyl-, 3-Methyl-6-isobutyl- und 3-Methyl-6-isoamyl-cyclohexanol, Kp.<sub>23</sub> 112<sup>0</sup>, F. 69<sup>0</sup> und Kp.<sub>23</sub> 137<sup>0</sup>, erhält man auf synthetischem Wege durch Erhitzen von 3-Methylcyclohexanon mit Natrium und Propyl-, Isobutyl- oder Isoamylalkohol auf ca. 220<sup>0</sup> (C. 1905 I, 872, 1100). 3,6,6-Trimethylcyclohexanol, *Pulenol*, Kp. 188<sup>0</sup>, s. A. 329, 87.

**Hexahydrothymol** und **Hexahydrocarvacrol** s. Menthol und Carvomenthol S. 477, 478.

Mehrwertige Ringalkohole entstehen 1. durch Reduction von Polyketocyclohexanen; 2. aus mehrwertigen Phenolen durch Reduction mit Wasserstoff und Ni (C. 1908 II, 240); 3. aus Cyclohexenen durch vorsichtige Oxydation mit  $MnO_4K$  oder durch Umwandlung der entsprechenden Halogenhydrine.

**trans-Cyclohexan-1,2-diol**, *o-Dioxyhexahydrobenzol*  $C_6H_{10}[1,2](OH)_2$ , F.  $100^{\circ}$ , Kp.  $225^{\circ}$ , wird aus Tetrahydrobenzol mit Kaliumpermanganat (A. **302**, 21), oder durch Reduction von Brenzcatechin erhalten. Das isomere *cis-1,2-Cyclohexandiol*, F.  $104^{\circ}$ , Kp.  $236^{\circ}$ , entsteht aus dem Jodhydrin, *o-Jodcyclohexanol*  $C_6H_{10}J(OH)$ , F.  $42^{\circ}$ , das aus Cyclohexen mit Jod und Quecksilberoxyd entsteht und mit Silberoxyd oder KOH zunächst das aethylenoxydartige Cyclohexenoxyd  $C_6H_{10}>O$ , Kp.  $131^{\circ}$ , liefert; das letztere verbindet sich mit Wasser zu dem *cis-Cyclohexandiol*, mit Bisulfit zu Cyclohexanolsulfonsäure  $C_6H_{10}(OH)SO_3H$ , mit Ammoniak zu *o-Aminocyclohexanol*  $C_6H_{10}[1,2](NH_2)(OH)$ , F.  $66^{\circ}$ , Kp.  $219^{\circ}$  (C. 1905 II, 1337).

**1-Methylcyclohexan-1,2-diol**, F.  $67^{\circ}$ , aus  $\Delta^1$ -Methylcyclohexen; liefert beim Erwärmen mit Oxalsäure 1,2-Methylcyclohexanon.

**4-Methylcyclohexen-1,2-oxyd**, Kp.  $146^{\circ}$ , aus dem Chlorhydrin des  $\Delta^3$ -Methylcyclohexens mit KOH (A. **336**, 310).

**Cyclohexan-1,3-diol**, F.  $65^{\circ}$ , durch Reduction von Resorcin mit Wasserstoff und Ni bei  $130^{\circ}$  (C. 1908 II, 240).

**Chinit**, *Cyclohexan-1,4-diol*  $HOCH\langle\begin{matrix} CH_2-CH_2 \\ CH_2-CH_2 \end{matrix}\rangle CHOH$ , *cis-Form*, F.  $102^{\circ}$ , *trans-Form*, F.  $139^{\circ}$ , bildet sich aus *p*-Diketohexamethylen (S. 440), wie 1892 A. v. Beyer zeigte, bei der Behandlung mit Natriumamalgam unter Durchleiten von  $CO_2$ , sowie durch Reduction von Hydrochinon mit Wasserstoff und Nickel. Er schmeckt erst süß, dann bitter, ist leicht löslich in Wasser und Alkohol und wird durch Chromsäure zu Chinon oxydirt (B. **25**, 1038); durch Erwärmen mit 60procentiger Schwefelsäure wird er zum Teil zu einem Kohlenwasserstoff condensirt, der wahrscheinlich Phenylhexamethylen (S. 528) ist (B. **34**, 506). Der Chinit dient als Ausgangskörper zur Gewinnung der einfachen hydrirten Derivate des Benzols (B. **26**, 229); er liefert mit Jodwasserstoff das *p*-Jodcyclohexanol und *p*-Dijodcyclohexan, ersteres giebt bei der Reduction das Hexahydrophenol, letzteres das Hexahydrobenzol (S. 427). Das *p*-Dibromcyclohexan geht leicht in *Dihydrobenzol* (S. 431) über (B. **26**, 230). **2,5-Dimethylchinit**, aus dem entsprechenden Diketon (B. **25**, 2122).

**Phloroglucit**, *Cyclohexan-1,3,5-triol*  $HOCH\langle\begin{matrix} CH_2-CH(OH) \\ CH_2-CH(OH) \end{matrix}\rangle CH_2 + 2H_2O$ , F.  $184^{\circ}$  (wasserfrei), entsteht aus Phloroglucin durch Reduction mit Natriumamalgam in annähernd neutral gehaltener Lösung (B. **27**, 357).

**Cyclohexan-1,2,3-triol**,  $\alpha$ -Form F.  $108^{\circ}$ ,  $\beta$ -Form F.  $124^{\circ}$ , aus  $\Delta^2$ -Aethoxycyclohexen mit  $MnO_4K$  und Verseifen des entstehenden Aethoxycyclohexandiols mit conc. HBr (C. 1910 I, 2017).

**Quercit**, *Cyclohexanpentol*  $CH_2\langle\begin{matrix} CH(OH)-CH(OH) \\ CH(OH)-CH(OH) \end{matrix}\rangle CH(OH)$ , F.  $235^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = +24,16^{\circ}$ , findet sich in den Eicheln, deren wässriger Auszug durch Vergärung mit Bierhefe von Glycosen befreit wird, ferner in reichlicher Menge (1,35 pct.) in den Blättern einer Palmenart *Chamaerops humilis* (C. 1908 I, 267). Der Quercit gährt nicht mit Hefe, er geht mit HJ-Säure in Benzol, Hexan, Phenol, Chinon und Hydrochinon (Prunier), durch Oxydation mit Salpetersäure in Schleimsäure und Trioxyglutarsäure über (vgl.



Bd. I); mit  $MnO_4K$ -Lösung liefert er neben Oxalsäure und Kohlensäure hauptsächlich Malonsäure (B. 29, 1762). Ein linksdrehender Quercit, F. 174° (wasserfrei)  $[\alpha]_D = -73,9^0$ , wurde in den Blättern von *Gymnema sylvestre* aufgefunden. Pentaacetylverb. F. 125° (C. 1904 II, 329).

**Inosit**, *Hexahydrohexaoxybenzol*, *Cyclohexanhexol*  $C_6H_6(OH)_6$ , kann theoretisch je nach der relativen Lagerung seiner Hydroxylgruppen in sieben inactiven, zwei activen und einer racemischen Form auftreten (vgl. Bd. I). Bekannt sind bisher mit Sicherheit nur eine inactive, die beiden activen und die racemische Modification.

**i-Inosit**, *Phaseomannit*, *Dambose*  $C_6H_6(OH)_6 + 2H_2O$ , F. 225° (wasserfrei), findet sich im Herzmuskel und im Harn bei übermässiger Wasserzufuhr, ferner in den unreifen Schnittbohnen, den Früchten von *Phaseolus vulgaris* und dem unreifen Samen der Gartenerbse. Beim Erhitzen mit HJ-Säure auf 170° bildet der i-Inosit: Phenol, Dijodphenol und Spuren von Benzol (Maquenne). Durch conc. Salpetersäure wird der i-Inosit in Di- und Tetraoxychinon (S. 226), sowie in Rhodizonsäure (S. 227) verwandelt (B. 20, R. 478; 23, R. 26; C. 1908 I, 269). Beim Erhitzen mit  $P_2O_5$  liefert er ebenso wie die aliphatischen Zuckerarten Furfurol (C. 1908 I, 2152). **Dambonit**  $C_6H_6(OH)_4(OCH_3)_2 + 3H_2O$  ist der Dimethylaether des i-Inosits und findet sich im Kautschuk von Gabon. **i-Inosithexaacetat**, F. 211°.

**d-Inosit**, F. 247°,  $[\alpha]_D = +65^0$ , aus Pinit mit Jodwasserstoffsäure, verhält sich wie i-Inosit gegen Salpetersäure. **Pinit**, *Matezit*  $C_6H_6(OH)_5(OCH_3)$ , F. 186°,  $[\alpha]_D = +65,51^0$ , findet sich im Saft von *Pinus lambertiana*, ferner im Kautschuk von der Liane *Mateza voritina* aus Madagaskar.

**l-Inosit**, F. 238°,  $[\alpha]_D = -55^0$ , aus Quebrachit mit Jodwasserstoffsäure, verhält sich wie i-Inosit gegen Salpetersäure. **Quebrachit**  $C_6H_6(OH)_5OCH_3$ , F. 186°,  $[\alpha]_D = -80^0$ , findet sich in der Quebrachorinde. **(d+l)-Inosit**, F. 253°.

**Scyllit**  $C_6H_{12}O_6$ , F. ca. 340°, wahrscheinlich ein zweiter inactiver Inosit, wurde von Staedeler 1856 entdeckt. Er findet sich in den Organen von verschiedenen Plagiostomen z. B. *Scyllium canicula*, am reichlichsten in den Nieren der Rochen und Haifische, aus denen er mittels seines schwerlöslichen Bleisalzes abgeschieden wird (B. 40, 1821).

**Cocosit**  $C_6H_{12}O_6$ , F. 345—350°, aus den Blättern von *Cocos nucifera* und *Cocos plumosa*, ist in seinem Verhalten dem Inosit sehr ähnlich und wird wie dieser durch Wasserstoffsperoxyd zu Rhodizonsäure oxydirt. Hexaacetylverb. F. ca. 300° (C. 1908 I, 267).

Anhang: Unter dem Namen **Phenose**  $C_6H_6(OH)_6$  (?) ist eine amorphe, an der Luft zerfliessliche Substanz beschrieben worden, die süss schmeckt, Fehling'sche Lösung reducirt und nicht zu gähren vermag. Sie wurde durch Sodalösung aus dem Additionsproduct von 3ClOH an Benzol:  $C_6H_6Cl_3(OH)_3$  erhalten (A. 136, 323).

**2b. Ringalkohole des Tetra- und Dihydrobenzols:**  $\Delta^3$ -Cyclohexenol, *Tetrahydrophenol*  $CH \left\langle \begin{array}{l} CH-CH_2 \\ CH_2-CH_2 \end{array} \right\rangle CHOH$ , Kp. 163°, entsteht durch Destillation von p-Jodcyclohexanol (S. 434) mit Chinolin.

$\Delta^2$ -Cyclohexenolmethyl- und -aethylaether  $C_6H_9OAlk$ , Kp. 139° und 154°, entstehen aus dem Methyl- bez. Aethyl-jodhydrin des Cyclohexens, den Einwirkungsproducten von Jod und HgO auf eine alkoholische Lösung von Cyclohexen, durch Kochen mit alkoholischem Kali. Aus den zugehörigen Dibromiden erhält man durch Verseifen und Reduction mit Zinkstaub und Alkohol das  $\Delta^2$ -Cyclohexenol  $CH_2 \left\langle \begin{array}{l} CH=CH \\ CH_2-CH_2 \end{array} \right\rangle CHOH$ , Kp. 165° u. Z.,

Urethan, F. 108° (C. 1905 II, 1339).  $\Delta^1$ -Cyclohexenolacetat, Kp. 180° bis 182°, entsteht durch Erhitzen von Cyclohexanon mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat (B. 41, 564).

Eine Anzahl von  $\Delta^2$ -Cyclohexenolen sind durch Reduction der 3-Alkyl- $\Delta^2$ -cyclohexenone (S. 442) erhalten worden z. B. 3-Methyl- $\Delta^2$ -cyclohexenol, Kp. 176° (A. 289, 131).

Dihydrocuminalkohol  $C_9H_{13}.CH_2OH$ , Kp.<sub>5</sub> 93°, ist im Gingergras- und Krauseminzöl aufgefunden (B. 44, 460). Er entsteht ferner aus dem  $\beta$ -Phellandren glycol (S. 475) beim Erwärmen mit verd.  $SO_4H_2$ .

**2c. Extracyclische hydroaromatische Alkohole** sind 1. durch Umsetzung der Cyclohexylmagnesiumhalogenide mit Aldehyden und Ketonen, 2. aus den Cyclohexancarbonsäureestern und extracyclischen hydroaromatischen Ketonen durch Reduction oder durch Einwirkung von Alkylmagnesiumhalogeniden, 3. durch Oxydation der Alkylidencyclohexane mit verd. Permanganatlösung erhalten worden.

Cyclohexylcarbinol . . .	$C_6H_{11}.CH_2OH$	Kp. 181°	$D_{0,944}$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{C. 1904 II, 704.} \\ \text{C. 1907 I, 1695.} \\ \text{B. 40, 4165.} \end{array} \right.$
Cyclohexylmethylcarbinol	$C_6H_{11}.CH(OH)CH_3$	» 189°	$D_{0,946}$	
Cyclohexyldimethylcarbinol	$C_6H_{11}C(OH)(CH_3)_2$	Kp. <sub>20</sub> 96°	$D_{0,938}$	
$\beta$ -Cyclohexylaethylalkohol	$C_6H_{11}CH_2.CH_2OH$	Kp. 206°		B. 41, 2628.

1-Methylcyclohexan-1,7-diol  $C_6H_{10}(OH).CH_2OH$ , F. 77°, durch Oxydation des Methylencyclohexans mit  $MnO_4K$ ; liefert mit Säuren Hexahydrobenzaldehyd (A. 347, 331).

1-Isopropylcyclohexan-1,7-diol  $C_6H_{10}(OH).C(OH)(CH_3)_2$ , F. 83°, aus 1,1-Cyclohexanolcarbonsäureester und  $CH_3MgJ$ ; giebt beim Erwärmen mit verd.  $SO_4H_2$  unter Pinakolinumlagerung 1-Methyl-1-acetylcyclohexan (C. 1910 II, 466).

### 2d. Schwefelhaltige Abkömmlinge der hydroaromatischen Alkohole.

Cyclohexylmercaptan, *Hexahydrothiophenol*  $C_6H_{11}SH$ , Kp. 158—160°, farbloses, stark lichtbrechendes Oel von durchdringendem Mercaptangeruch, entsteht in sehr geringer Menge durch Umsetzung der Halogencyclohexane mit KSH, leichter durch Spaltung des Cyclohexylxanthogensäureesters  $C_6H_{11}S.CSOC_2H_5$ , Kp.<sub>16</sub> 152°, mit Ammoniak. Man stellt es dar durch Einwirkung von S auf Cyclohexylmagnesiumchlorid (C. 1910 I, 1830), oder durch Reduction des Cyclohexansulfosäurechlorids, Kp.<sub>15</sub> 127°, mit Zinn und HCl. Liefert ein schwerlösliches Quecksilbersalz. Cyclohexylmethylsulfid  $C_6H_{11}S.CH_3$ , Kp. 180°, aus dem Na-Salz mit  $JCH_3$ . Dicyclohexyldisulfid  $(C_6H_{11})_2S_2$ , Kp. 288°, aus dem Na-Salz mit Jod (B. 39, 392; 40, 2220).

**3a. Ringamine der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe** entstehen 1. durch Reduction der Nitrohexahydrobenzole mit Zink oder Zinn und Salzsäure oder der Oxime der entsprechenden Ketone mit Natrium in alkoholischer Lösung; m-Diamine sind besonders auch durch Reduction der Hydroxylaminooxime, der Additionsproducte von Hydroxylamin an Cyclohexenonoxime (S. 442) darstellbar; 2. durch Reduction der Aniline mit Ni und Wasserstoff (C. 1904 I, 884; B. 41, 991); 3. durch Erhitzen der Cyclohexanone mit Ammoniumformiat oder den Formiaten organischer Basen (A. 343, 54); 4. aus den Cyclohexancarbonsäureamiden durch Abbau mit Brom und Alkali (B. 40, 2061).

Amidocyclohexan, *Cyclohexylamin*  $C_6H_{11}NH_2$ , starke Base, Kp. 134°, riecht ähnlich wie Coniin; es ist wenig löslich in Wasser. Es wird aus Cyclohexanonoxim (S. 439) oder aus dem Nitrohexamethylen  $C_6H_{11}NO_2$ , Kp. 206°, dargestellt. Leitet man Anilindämpfe mit Wasserstoff bei 190°



über reducirtes Nickel, so entsteht neben Cyclohexylamin Cyclohexylanilin  $C_6H_{11}NHC_6H_5$ , Kp.<sub>30</sub>  $71^\circ$ , und Dicyclohexylamin  $(C_6H_{11})_2NH$ , Kp.<sub>30</sub>  $145^\circ$  (C. 1904 I, 884). Acetamidocyclohexan, F.  $104^\circ$ . Benzoylverb. F.  $147^\circ$ , wird auch durch Umlagerung des  $\alpha$ -Hexahydrobenzophenonoxims (s. d.) erhalten (B. 30, 2863). Phenylharnstoffabk. F.  $180^\circ$ . Phenylthioharnstoffabk. F.  $147^\circ$  (A. 302, 22). Cyclohexylmethyl-, -aethyl- und -dimethylamin, Kp.  $145^\circ$ ,  $164^\circ$  und  $165^\circ$ , entstehen durch Hydrirung der Alkylaniline mit Wasserstoff und Ni (C. 1904 II, 105).

**1,1-Amidomethylcyclohexan**  $C_6H_{10}(CH_3)NH_2$ , Kp.  $143^\circ$ , aus 1,1-Nitromethylcyclohexan, Kp.<sub>40</sub>  $110^\circ$ , und nach Bildungsweise 4 (C. 1910 II, 1377). Benzoylverb., F.  $101^\circ$ .

**1,2-Amidomethylcyclohexan**, Kp.  $150^\circ$ , Benzoylverb. F.  $147^\circ$ .

**1,3-Amidomethylcyclohexan**, Kp.  $152^\circ$ , Benzoylverb. F.  $163^\circ$ , aus Methylcyclohexanonoxim und aus 1,3-Nitromethylcyclohexan, Kp.<sub>40</sub>  $120^\circ$ , durch Reduction erhalten, wird durch Behandlung seiner Bromylverbindung mit Silberoxyd in Methylcyclohexylhydrazin  $C_6H_{10}(CH_3)NHNH_2$  übergeführt (C. 1900 I, 653).

**1,4-Amidomethylcyclohexan**, Kp.  $151^\circ$ , Benzoylverb. F.  $181^\circ$ .

**o-Diamidocyclohexan**  $C_6H_{10}[1,2](NH_2)_2$ , Kp.  $183-185^\circ$ , entsteht aus dem Amid der Hexahydroanthranilsäure (S. 451) durch Behandlung mit unterbromigsaurem Alkali und darauf mit Salzsäure; mit Benzaldehyden vereinigt es sich gleich den aromatischen o-Diaminen zu Aldehydinen (S. 117) (A. 295, 187).

**m-Diamidocyclohexan**, Kp.  $193^\circ$ , riecht wie Aethylidendiamin, löst sich in Wasser; durch salpetrige Säure zerfällt es in Stickstoff und Dihydrobenzol (A. 278, 39; J. pr. Ch. [2] 80, 503). Diacetverbindung F.  $256^\circ$ .

**p-Diamidocyclohexan**, flüssig (B. 27, 1449).

**m-Diamidohexahydrotoluol**  $C_6H_9[1,3,3](CH_3)(NH_2)_2$ , Kp.<sub>17</sub>  $85-89^\circ$ , **m-Diamidohexahydroxylol**, Kp.<sub>27</sub>  $103-105^\circ$ , **m-Diamidohexahydro-m-cymol**, Kp.<sub>10</sub>  $103-105^\circ$ , aus den entsprechenden Hydroxylaminooximen, **gem-Dimethyl-3,5-diamidocyclohexan**, Kp.<sub>10</sub>  $103-105^\circ$  (A. 328, 105). Vgl. auch die bei den Terpenen abgehandelten Ringamine der Terpan- und Menthangruppe.

**3b. Extraacyclische hydroaromatische Amine.** Cyclohexylmethylamin, **Hexahydrobenzylamin**  $C_6H_{11}CH_2NH_2$ , Kp.  $163^\circ$ , Benzoylverb. F.  $108^\circ$ , aus Cyclohexylacetamid mit Kaliumhypobromit, sowie durch Reduction von Hexahydrobenzonnitril (A. 353, 298). Mit salpetriger Säure geht es z. T. unter Ringerweiterung in Suberylalkohol (S. 23) über (A. 353, 326).

**$\beta$ -Cyclohexylaethylamin**  $C_6H_{11}CH_2CH_2NH_2$ , Kp.  $188^\circ$ , entsteht durch Reduction von Cyclohexylacetonitril (A. 353, 297).

#### 4. Ringketone der hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe.

**a) Ringketone von Hexahydrobenzolen.** Dieselben gehören zu den am leichtesten zugänglichen hydroaromatischen Substanzen, die als Ausgangsmaterial zur Darstellung zahlreicher anderer Verbindungen gedient haben, und daher besonders eingehend untersucht sind.

Darstellungsmethoden: 1. Durch Oxydation der entsprechenden Cyclohexanole mit Chromsäure, oder durch Ueberleiten ihrer Dämpfe über fein verteiltes metallisches Kupfer bei  $300^\circ$  (C. 1903 I, 1212). 2. Aus den Cyclohexenglycolen mit verd. Säuren. Kernsynthetisch 3. aus Pimelinsäure und deren Alkylsubstitutionsproducten durch Destillation ihrer Calciumsalze oder Anhydride (S. 6 und C. 1907 II, 685). 4. Aus den synthetisch

erhältlichen Cyclohexanoncarbonsäureestern und deren Alkylierungsproducten durch Verseifung und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung. 5. Durch Einwirkung von  $\text{NaNH}_2$  und Halogenalkyl auf 1,3-Methylcyclohexanon kann ein in Nachbarschaft zum CO befindliches H-Atom durch Alkyl ersetzt werden (C. 1905 I, 605). 6. Eine Anzahl von 1,2-Alkylcyclohexanonene sind aus der Mg-Verbindung des 1,2-Chlorcyclohexanons durch Umsetzung mit Halogenalkylen erhalten worden (C. 1906 II, 126).

Verhalten: 1. Die Cyclohexanone vereinigen sich, wie die aliph. Ketone mit Hydroxylamin, Phenylhydrazin, Semicarbazid, Blausäure etc., manche auch mit Natriumbisulfit. 2. Durch Reduction mit Na und feuchtem Aether entstehen Cyclohexanole. 3. Durch Einwirkung von Natriumaethylat oder gasförmiger HCl erleiden sie ähnlich wie das Aceton eine Selbstcondensation unter Zusammentritt von zwei oder drei Moleculen unter Abspaltung von Wasser (vgl. Cyclohexanon). 4. Mit Benzaldehyd condensiren sich die Cyclohexanone mit ein oder zwei zur CO-Gruppe benachbarten Methylenen zu charakteristischen Mono- und Dibenzalverbindungen (C. 1908 I, 638). 5. Mit Essigester und Natrium vereinigen sich die Cyclohexanone zu 1,2-Acetylcyclohexanonene, mit Oxalester und Natriumaethylat zu 1,2-Cyclohexanonoxalestern (A. 348, 91), mit  $\text{NaNH}_2$  und  $\text{CO}_2$  zu 1,2-Cyclohexanoncarbonsäuren (C. 1910 II, 1378). 6. Mit  $\text{PCl}_5$  entstehen zunächst unbeständige Dichloride, welche sofort unter Abspaltung von HCl und Bildung von Chlorcyclohexenen zerfallen. 7. Durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  oder  $\text{NO}_3\text{H}$  werden die Cyclohexanone mit der Gruppierung  $-\text{CO}\cdot\text{CH}_2-$  glatt zu Adipinsäuren oxydirt. 8. Durch Einwirkung von Caro'scher Säure sind einige zu  $\epsilon$ -Lactonen aufgespalten worden (B. 33, 858). 9. Die Cyclohexanonoxime werden durch conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  oder  $\text{PCl}_5$  in  $\epsilon$ -Lactame, durch  $\text{P}_2\text{O}_5$  unter Ringöffnung in Nitrile ungesättigter Fettsäuren umgewandelt (A. 312, 173; 346, 266). 10. Durch Einwirkung des Sonnenlichts bei Gegenwart von Wasser werden die Cyclohexanone z. T. zu gesättigten Fettsäuren und den entsprechenden ungesättigten Aldehyden aufgespalten (B. 41, 1071).

	Kp.	D.	
Cyclohexanon . . . . .	155,4 <sup>0</sup>	0,9471 (22 <sup>0</sup> )	} C. 1905 I, 742. A. 376, 159. C. 1907 I, 964. C. 1906 I, 1248. B. 27, 594. C. 1906 I, 1248. A. 297, 163. } C. 1906 I, 1248. } A. 357, 202.
2-Methylcyclohexanon . . . . .	163 <sup>0</sup>	0,9246 (18 <sup>0</sup> )	
3-Methylcyclohexanon . . . . .	168 <sup>0</sup>	0,9111 (18 <sup>0</sup> )	
4-Methylcyclohexanon . . . . .	169 <sup>0</sup>	0,9332 (0 <sup>0</sup> )	
2,2-Dimethylcyclohexanon . . . . .	170 <sup>0</sup>	0,9141 (20 <sup>0</sup> )	
3,3-Dimethylcyclohexanon . . . . .	174 <sup>0</sup>	.	
3,4-Dimethylcyclohexanon . . . . .	187 <sup>0</sup>	.	
2,6-Dimethylcyclohexanon . . . . .	175 <sup>0</sup>	.	
2,4-Dimethylcyclohexanon . . . . .	176,5 <sup>0</sup>	0,9124 (16 <sup>0</sup> )	
3,5-Dimethylcyclohexanon . . . . .	182 <sup>0</sup>	0,8994 (17 <sup>0</sup> )	
2,5-Dimethylcyclohexanon . . . . .	176 <sup>0</sup>	0,9083 (13 <sup>0</sup> )	

Cyclohexanon, *Pimelinketon*, *Ketohexamethylen*  $\text{CO}\langle\begin{smallmatrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{smallmatrix}\rangle\text{CH}_2$ ,

pfeffermünzartig riechendes Oel, entsteht 1. durch Oxydation von Cyclohexanol (S. 433); 2. durch Reduction von Phenol unter Anwendung von Wechselströmen; 3. durch Destillation von n-pimelinsäurem Calcium oder Pimelinsäureanhydrid (Bd. I); 4. durch Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf 1,5-Dibrompentanmagnesium (S. 4 und C. 1907 II, 681); 5. aus Nitrohexamethylen (S. 436) durch Behandlung mit Eisessig und Zinkstaub (A. 302, 18). Durch



Reduction geht es in *Cyclohexanol* (S. 433), durch Oxydation mit Salpetersäure (D. 1,2) oder  $MnO_4K$  in *Adipinsäure* über (B. 39, 2202; C. 1905 I, 1243). Durch Natriumaethylat oder HCl werden zwei oder drei Moleküle des Cyclohexanons condensirt unter Bildung von Cyclohexylidencyclohexanon ( $C_6H_8O$ ):( $C_6H_{10}$ ), Dicyclohexylidencyclohexanon ( $C_6H_{10}$ ):( $C_6H_6O$ ):( $C_6H_{10}$ ), Kp.  $214-217^{\circ}$  und Dodekahydrotriphenylen (s. d.) (B. 40, 153). Durch Belichten einer wässrig-alkoholischen Lösung von Cyclohexanon entsteht Capronsäure und  $\Delta^5$ -Hexenaldehyd. Cyclohexanonoxim wird durch conc. Schwefelsäure in  $\epsilon$ -Caprolactam umgelagert (s. Bd. I). Phenylhydrazon, F.  $74-77^{\circ}$ , geht durch Mineralsäuren unter  $NH_3$ -Abspaltung in Tetrahydrocarbazol (s. d.) über (A. 278, 100). Mit Benzaldehyd condensirt sich das Cyclohexanon zu einer Mono- und einer Dibenzylidenverbindung  $C_6H_5CH:(C_6H_8O)$ , F.  $53^{\circ}$  (B. 40, 71) und  $C_6H_5CH:(C_6H_6O):CHC_6H_5$ , F.  $117^{\circ}$ . Unter besonderen Bedingungen konnte auch das als Zwischenproduct auftretende Mono- und Dialdol, F.  $102^{\circ}$  und  $162^{\circ}$ , festgehalten werden (C. 1908 I, 638). Mit salpetriger Säure entsteht Diisonitrosocyclohexanon  $HON:(C_6H_6O):NOH$ , F.  $200^{\circ}$  u. Z. (C. 1909 II, 1549). Durch Chlor und Brom wird Cyclohexanon leicht substituirt unter Bildung von 1,2-Chlor- bez. 1,2-Bromcyclohexanon, Kp.<sub>10</sub>  $82^{\circ}$  und Kp.<sub>14</sub>  $89^{\circ}$ . Mit überschüssigem Brom entsteht ein Tetrabromid, F.  $120^{\circ}$ , das beim Erhitzen unter HBr-Abspaltung in 2,6-Dibromphenol übergeht (A. 343, 40; J. pr. Ch. [2] 80, 487).

3-Methylcyclohexanon  $CO \left\langle \begin{array}{l} CH_2-CH(CH_3) \\ CH_2-CH_2 \end{array} \right\rangle CH_2$  ist in optisch activer rechtsdrehender Form  $[a]_D = +12,5^{\circ}$  durch Spaltung des natürlich vorkommenden Pulegons (S. 487) erhalten worden (B. 30, 23; J. pr. Ch. [2] 61, 477). Es ist das am leichtesten zugängliche hydroaromatische Keton. Bei der Oxydation mit  $NO_3H$  entstehen nebeneinander  $\alpha$ - und  $\beta$ -Methyladipinsäure (A. 336, 299). Sein Oxim, F.  $44^{\circ}$  (A. 332, 337) wird durch conc.  $SO_4H_2$  in ein Gemisch von  $\beta$ - und  $\delta$ -Methyl- $\epsilon$ -caprolactam umgelagert (A. 346, 253). Ueber seine Umwandlung in m-Kresol s. B. 32, 3338. Aus dem 3-Methylcyclohexanon sind durch Einwirkung von  $NaNH_2$  und Jodalkyl 1-Methyl-4-äthyl-, 1-Methyl-4-propylcyclohexanon, Kp.<sub>18</sub>  $84^{\circ}$  und  $98^{\circ}$ , und zahlreiche homologe Cyclohexanone dargestellt, vgl. die Synthese des Menthons S. 484.

2,2-Dimethylcyclohexanon entsteht durch Pinakolinumlagerung und gleichzeitiger Ringerweiterung aus dem 1-Isopropylcyclopentan-1,6-diol S. 16.

3,5,5-Trimethylcyclohexanon, Dihydroisoacetophoron, Kp.  $189^{\circ}$ , ist aus Dihydroisoacetophorol, dem Reductionsproducte von Isoacetophoron (S. 443), durch Oxydation mit Chromsäuremischung erhalten worden. Umlagerung der Oxime s. A. 346, 256. 2,4,4-Trimethylcyclohexanon, Kp.  $191^{\circ}$ , aus dem 2,4,4-Trimethylcyclohexanon (S. 444; A. 324, 97). 3,6,6-Trimethylcyclohexanon, s. Pulenon (S. 487).

Ringketole: 1,2-Cyclohexanolon  $CO \left\langle \begin{array}{l} CH(OH).CH_2 \\ CH_2-CH_2 \end{array} \right\rangle CH_2$ , F.  $113^{\circ}$ , sublimirt sehr leicht, entsteht aus 1,2-Chlorcyclohexanon (s. o.) mit Alkalien: liefert bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  Adipinsäure (C. 1906 II, 125; J. pr. Ch. [2] 80, 488). Methyl-1,2-cyclohexanolon  $CH_3C_6H_8O(OH)$ , Kp.<sub>12</sub>  $86^{\circ}$ , aus Methylbromcyclohexanon (B. 35, 2695). 3-Methyl-1,2,3-cyclohexanondiol  $CH_3C_6H_7O(OH)_2$ , F.  $65^{\circ}$ , entsteht aus dem synthetischen Methylcyclohexanon (S. 442), sowie auch aus  $\Delta^{1,3}$ -Dihydrotoluol (S. 432) durch Oxydation mit  $MnO_4K$ ; es liefert beim Kochen mit verd. Schwefelsäure Methylcyclohexandion (B. 35, 1176). 1,3-Cyclohexanolone sind als Zwischenproducte anzunehmen bei der Bildung der Cyclohexenone aus 1,5-Diketonen der Formel



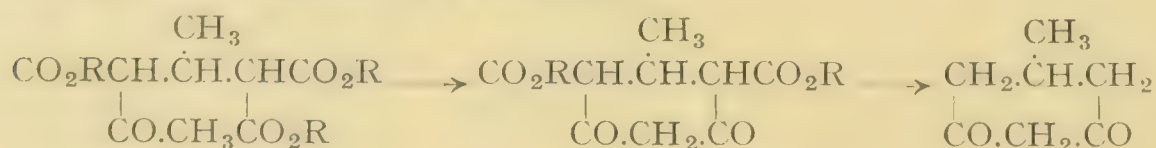
$C \begin{cases} C-COCH_3 \\ C-COCH_3 \end{cases}$ , welche letztere vielleicht z. T. bereits nach dem Schema  $C \begin{cases} C-CO-CH_2 \\ C-C(OH)-CH_3 \end{cases}$  zu formulieren sind (vgl. S. 442) (A. **323**, 83; B. **36**, 2118).

Diketohexamethylene, Cyclohexandione: Die Theorie lässt drei isomere Diketohexamethylene voraussehen, von denen zwei, das 1,3- und 1,4-Diketohexamethylen, bekannt sind, während von dem o-Diketohexamethylen bisher nur ein Methylderivat, das 1-Methyl-2,3-diketohexamethylen  $CH_3.C_6H_7O_2$ , F. 65°, dargestellt ist; es entsteht aus Methylcyclohexanondiol (s. o. S. 439) durch Wasserabspaltung, riecht stark chinonartig (B. **35**, 1178).

1,3-Cyclohexandion, Dihydroresorcin, m-Diketohexamethylen

$CO \begin{cases} CH_2-CO \\ CH_2-CH_2 \end{cases} CH_2$  oder  $CO \begin{cases} CH=C(OH) \\ CH_2-CH_2 \end{cases} CH_2$ , F. 104–106° u. Z., hat den Character einer schwachen Säure und ist demnach vielleicht als ein ringförmiger ungesättigter Ketonalkohol aufzufassen; es entsteht durch Eintragen von reinem Natriumamalgam in eine kochende wässrige Resorcinlösung unter Einleiten von  $CO_2$ ; synthetisch wird es durch Condensation von  $\gamma$ -Acetylbuttersäureester mit Natriumaethylat gewonnen (S. 45). Das Dihydroresorcin ist in Wasser, Alkohol und Chloroform leicht, in Aether schwer löslich. Es reagiert sauer, zersetzt Alkali- und Erdalkalicarbonate und ist durch Alkohol und Salzsäure direct esterificirbar, andererseits giebt es ein Dioxim  $C_6H_8(NO_2)_2 + 2H_2O$ , F. 154–157° (wasserfrei), das durch Reduction m-Diamidohexamethylen liefert. Durch Addition von Blausäure entsteht aus Dihydroresorcin das m-Dioxyhexahydroisophtalsäurenitril (S. 460) (A. **278**, 20; **308**, 184).  $PCl_3$  erzeugt Chlorketotetrahydrobenzol  $C_6H_7OCl$ , Kp.<sub>24</sub> 104°,  $PCl_5$  dagegen Dichlordihydrobenzol  $C_6H_6Cl_2$ , Kp.<sub>29</sub> 89° (C. 1903 I, 1352); mit Brom entsteht 2-Bromhydroresorcin  $C_6H_7O_2Br$ . Durch Behandlung mit  $NaOBr$  oder Chlorkalk wird Hydroresorcin in Glutarsäure und Chloroform zerlegt (A. **322**, 245), durch Erhitzen mit Barytwasser auf 150–160° wird es zu Acetylbuttersäure gespalten (A. **294**, 269).

Wie das Dihydroresorcin aus  $\gamma$ -Acetylbuttersäureester (s. o.), so entstehen Homologe des Dihydroresorcins durch Condensation ähnlicher  $\delta$ -Ketoncarbonsäureester, die man durch Anlagerung von Natriummalonester an  $\alpha, \beta$ -ungesättigte Ketone oder Alkylidenacetessigester, oder von Natriumacetessigester an  $\alpha, \beta$ -ungesättigte Säureester erhält. So entsteht aus dem Condensationsproduct von Aethylidenacetessigester und Malonsäureester mittelst Natriumaethylat, Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung: Methyl-dihydroresorcin, F. 126° (A. **289**, 137; **294**, 253):



Isopropyldihydroresorcin  $(CH_3)_2CH.C_6H_7O_2$ , F. 82° (C. 1902 II, 115). Phenyldihydroresorcin  $(C_6H_5)_2C_6H_7O_2$ , F. 184° u. Z. 1,2-Diphenyldihydroresorcin, F. 160°, aus Phenylessigester, Benzalaceton und Natriumaethylat (B. **42**, 4498). Cinnamenyldihydroresorcin  $(C_6H_5CH:CH)C_6H_7O_2$  aus Cinnamylidenaceton und Na-Malonester, giebt mit Chlorkalk Cinnametylglutarsäure (S. 423 u. A. **345**, 206). Dimethyldihydroresorcin  $(CH_3)_2C:[CH_2CO]_2:CH_2$ , F. 150°, aus Mesityloxyd und Natriummalonsäureester, giebt mit  $NaOBr$  oder Chlorkalk  $\beta, \beta$ -Dimethylglutarsäure (A. **368**, 135). Halogenderivate des Dimethyldihydroresorcins s. A. **322**, 239. Umwandlung des Dimethyldihydroresorcins in gem. Dimethyldi- und -tetrahydrobenzol s. C. 1908 I, 1779. Trimethyldihydroresorcin, F. 100° (C. 1900 I, 1069; 1901 I, 567).



Die homologen Dihydroresorcine reagieren gleich dem einfachen Dihydroresorcin sowohl als Diketone als auch als ungesättigte Oxyketone.

**1,4-Cyclohexandion, Tetrahydrochinon, p-Diketoexamethylen**  
 $\text{CO} \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{CO}$ , F. 78°, entsteht aus Succinylobernsteinsäureester durch Verseifung und Kohlensäureabspaltung mit conc. Schwefelsäure (Baeyer, vgl. S. 425) oder Kochen mit wässerig-alkoholischer Salzsäure; beim Erhitzen des Succinylobernsteinsäureesters mit Methyl- oder Aethylalkohol auf 200° entstehen Acetale des p-Diketoexamethylens: Methylacetal, F. 81°, Aethylacetal, F. 89° (B. 34, 1344). In geringer Menge entsteht das p-Diketoexamethylen auch bei der Destillation von Calciumsuccinat. Es verbindet sich mit Natriumbisulfit und liefert ein Dioxim, F. 192°; letzteres wird durch Chlor in p-Dichlordinitrosoexamethylen  $(\text{ON})\text{CCl}(\text{CH}_2.\text{CH}_2)_2\text{CCl}(\text{NO})$  umgewandelt, tiefblaue Krystalle, F. 108°, die durch Behandlung mit Eisessig-Salzsäure in eine farblose, bei 128—130° u. Z. schmelzende Modification übergeht (B. 35, 3101). Mit Benzaldehyd und HCl vereinigt sich das p-Diketoexamethylen zu Benzylhydrochinon (B. 37, 3486). Durch Reduction giebt es *Chinit* (S. 434); vgl. auch  $\alpha$ -Dioxyhexahydroterephthalsäure (S. 460).

**p-Dimethyl-p-diketoexamethylen, 2,5-Dimethyl-1,4-cyclohexandion**, F. 93°, aus p-Dimethylsuccinylobernsteinsäureester (B. 25, 2122).

**Cyclohexantrione.** Das Phloroglucin liefert Abkömmlinge, die sich von der Formel des 1,3,5-Trioxybenzols und solche, die sich von der Formel des 1,3,5-Triketoexamethylens ableiten. Es wurde im Anschluss an das Pyrogallol und Oxyhydrochinon (S. 216, 219) abgehandelt, ebenso die Hexaalkylabkömmlinge des Phloroglucins.

**Hexaketoexamethylen** ist wahrscheinlich das bei den Chinonen beschriebene Trichinoyl  $\text{C}_6\text{O}_6 + 8\text{H}_2\text{O}$  (S. 227).

Halogensubstituirte Ringketone des Hexahydrobenzols entstehen durch andauernde Einwirkung von Chlor und Brom auf Phenole, Chinone und Oxychinone. Mehrere der Ketochloride lassen sich leicht in halogensubstituirte Ketopentenderivate umwandeln, und in hochgechlorte Fettkörper: Ketone, Ketonsäuren und Fettsäuren aufspalten (S. 47, 49).

**Heptachlorresorcin, Heptachlor-1,3-cyclohexandion**  $\text{CO} \begin{array}{c} \text{CCl}_2-\text{CO} \\ \text{CH}_2-\text{CHCl} \end{array} \text{CH}_2$ , F. 50°, Kp.<sub>25</sub> 170°, aus Resorcin (S. 211) und Chlor in Chloroform (B. 24, 912). Aufspaltung s. S. 48.

**Chinontetrabromid, 2,3,5,6-Tetrabromcyclohexandion**  
 $\text{CO} \begin{array}{c} \text{CHBr}.\text{CHBr} \\ \text{CHBr}.\text{CHBr} \end{array} \text{CO}$  (S. 222). **Hexachlortriketo-R-hexylen, Hexachlor-1,3,5-cyclohexantrion**  $\text{CO} \begin{array}{c} \text{CCl}_2-\text{CO} \\ \text{CCl}_2-\text{CO} \end{array} \text{CCl}_2$ , F. 48°, Kp. 268°, aus Phloroglucin mit Chlor in Chloroform (B. 22, 1473); Aufspaltung s. S. 49.

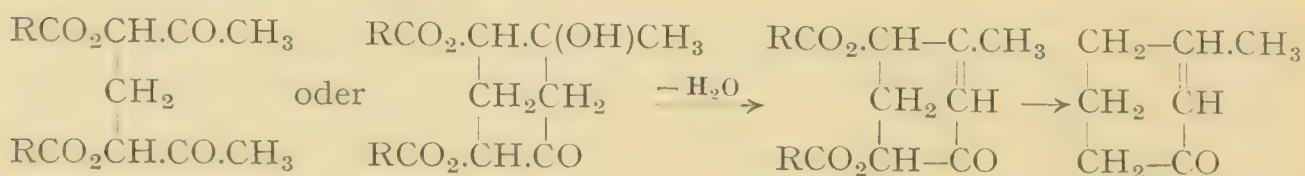
**Pentabromdiketooxycyclohexenol**  $\text{CO} \begin{array}{c} \text{CBr}_2-\text{C}(\text{OH}) \\ \text{CBr}_2-\text{CO} \end{array} \text{CBr} + \text{H}_2\text{O}$ , F. 119° u. Zers. Es entsteht aus Phloroglucin mit Brom in Wasser, bildet bernsteingelbe Krystalle und ist eine starke Säure.

**Hexabromtriketocyclohexan**  $\text{C}_6\text{Br}_6\text{O}_3$ , F. 147° (B. 23, 1729).

**Tri- und Tetrachlortetraketocyclohexan**  $\text{CO} \begin{array}{c} \text{CO}-\text{CCl}_2 \\ \text{CCl}_2-\text{CO} \end{array} \text{CO}$  entstehen aus Chloranilsäure und Chlor. Die entsprechenden Bromverbindungen werden aus Bromanilsäure erhalten (B. 25, 845).

**b) Ringketone von Tetrahydrobenzolen** entstehen synthetisch, indem man den Acetessigester, Acetondicarbonsäureester u. ähnl. Verb. mit Aldehydjodiden, wie Methylenjodid, oder mit Aldehyden in Gegenwart kleiner

Mengen von Basen wie Diaethylamin oder Piperidin zu 1,5-Diketoncarbonsäureestern, wie Methylen-, Aethyliden-, Isobutylidendiacetessigester, Methylenbisacetondicarbonsäureester condensirt. Behandelt man letztere, die z. T. wahrscheinlich bereits cyclische Structur besitzen und als Cyclohexanolondicarbonsäureester aufzufassen sind (S. 386, 440, u. A. **332**, 22), mit etwas Salzsäure in Aether, so gehen sie unter Abspaltung von Wasser in Carbonsäureester von  $\Delta^2$ -Cyclohexenonen und dann durch Behandlung mit Alkalien oder verd. Säuren durch Verseifung und Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in diese Ketone selbst über (A. **289**, 131):



Aus Acetylaceton mit Aldehyden entstehen  $\delta_2$ -Tetraketone  $(\text{CH}_3\text{COCH})_2\text{CHR}(\text{CHCOCH}_3)_2$ , welche durch zweimalige Ringcondensation *dicyclische* Systeme zu liefern vermögen, deren Structur noch sicherer Feststellung bedarf (B. **36**, 2136).

Auch aus den Nitrosochloriden einiger Cyclohexene sind durch Abspaltung von HCl mittels Natriummethylat oder Natriumacetat und Eisessig, und Spaltung der entstehenden Oxime mit Oxalsäure oder Phtalsäureanhydrid  $\Delta^2$ -Cyclohexenone bereitet worden.

Bei der Reduction mit Natrium und Alkohol erhält man aus den  $\Delta^2$ -Cyclohexenonen die gesättigten Cyclohexanole (S. 433), reducirt man aber mit Natriumamalgam in saurer Lösung, so entstehen unter Zusammentritt zweier Mol. Abkömmlinge des *Diketoperhydrodiphenyls*: aus 3-Methyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon bildet sich  $\text{CH}_2\langle\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CO} \quad \text{CH}_2 \end{array}\rangle\text{C}(\text{CH}_3)\cdot\text{C}(\text{CH}_3)\langle\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CO} \end{array}\rangle\text{CH}_2$ . Bei der Einwirkung von 2 Mol. Hydroxylamin bilden sich durch Addition von Hydroxylamin an die primär entstehenden Ketoxime: *Hydroxylaminooxime*: aus 3-Methyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon entsteht 3-Methyl-3-hydroxylaminocyclohexanonoxim (B. **32**, 1315).

$\Delta^2$ -Cyclohexenon  $\text{CO}\langle\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}\rangle\text{CH}_2$ , Kp.<sub>14</sub> 63°, aus 1,2-Chlor- bez. Bromcyclohexanon (S. 439) beim Kochen mit Anilin oder aus 1,2-Cyclohexanon mit wasserfreier Oxalsäure. Sein unbeständiges Dibromid geht durch HBr-Abspaltung leicht in Phenol über. Das Oxim, F. 75°, liefert beim Kochen mit Essigsäureanhydrid Anilin. Oxaminooxim, F. 50° (J. pr. Ch. [2] **80**, 487).

3-Methyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon  $\text{CO}\langle\begin{array}{c} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}\rangle\text{CH}_2$ , Kp. 200°, bildet eine leichte, angenehm riechende Flüssigkeit. Sein Bromadditionsproduct zerfällt von selbst in BrH und m-Kresol. Es scheint in zwei isomeren Formen, einer mit Wasser mischbaren, und einer schwer löslichen zu existiren, die sich chemisch völlig gleich verhalten, und beide durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  zu  $\gamma$ -Acetylbuttersäure oxydirt werden (B. **40**, 2482). Oxim, F. 89°, liefert beim Kochen mit Essigsäureanhydrid: m-Toluidin (A. **322**, 382); Hydroxylaminooxim, F. 84°, giebt durch Oxydation mit HgO ein Nitrosooxim. Durch Erwärmen mit conc. Kalilauge wird das 3-Methyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon in ein aldolartiges Polymerisationsproduct, F. 113°, verwandelt (B. **32**, 423; A. **297**, 142). Mit Na-Acetessigester vereinigt es sich zu einem 1,5-Diketoncarbonsäureester, der durch Ringcondensation in einen *bicyclischen* Ketonalkohol übergeht (B. **37**, 1671).



**2-Methyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CH}_2$ , Kp.  $179^\circ$ , aus dem Nitrosochlorid des  $\Delta^1$ -Methylcyclohexens (A. **359**, 303).

**4-Isopropyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CH} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$ , Kp.  $1294^\circ$ , Semi-carbazon, F.  $185^\circ$ , entsteht durch Erwärmen von Sabinaketon (S. 490) und Nopinon (S. 499) mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , sowie bei der Autoxydation des  $\beta$ -Phellandrens (S. 475). Es polymerisirt sich, namentlich bei Gegenwart von Alkali ausserordentlich leicht. Mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  entsteht, unter gleichzeitiger Abspaltung von  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\alpha$ -Phellandren (S. 474) (A. **359**, 270).

**4-Isopropyl- $\Delta^3$ -cyclohexenon**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$ , Kp.  $1295^\circ$ , Semi-carbazon, F.  $170^\circ$ , bildet sich aus dem HCl-Additionsproduct des Sabinaketons (S. 490) beim Erwärmen mit Dimethylanilin; durch Mineralsäuren wird es in das isomere  $\Delta^2$ -Keton umgelagert. Mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  liefert es Terpinenol-I (S. 482) (A. **362**, 280).

**1,4-Isopropylidencyclohexanon**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C} : \text{C} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle$ , Kp.  $220^\circ$ , Semi-carbazon, F.  $200^\circ$ , aus dem entsprechenden Carbonsäureester (S. 457) (C. 1907 II, 1975). **1,4-Isopropenylcyclohexanon**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CH} \cdot \text{C} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} \right\rangle$ , Kp.  $300185^\circ$  (C. 1904 II, 331).

**3,5-Dimethyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**, Kp.  $211^\circ$ . Sein Dibromid geht leicht in s-Xylenol (S. 186) über (A. **281**, 121). Oxim, F.  $68-74^\circ$ , wird durch Erhitzen mit Salzsäure in s-Xylidin umgelagert (A. **322**, 381).

**5,5-Dimethyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**, Kp.  $3288,5^\circ$ , aus Dimethylchlorcyclohexanon, dem Einwirkungsproduct von  $\text{PCl}_3$  auf Dimethyldihydroresorcin (S. 440), durch Reduction mit Zinkfeile. Giebt mit  $\text{MnO}_4\text{K}$   $\alpha$ -Oxy- $\beta,\beta$ -dimethylglutarsäure und  $\alpha$ -Dimethylbernsteinsäure (C. 1907 I, 1039).

**3,5,5-Trimethyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon, Isoacetophoron, Isophoron**  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O} = \text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right\rangle \text{CH}_2$ , Kp.  $1089^\circ$ , entsteht durch Condensation von Mesityloxyd mit Natriumacetessigester und durch Verseifung und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus dem Isophoroncarbonsäureester (S. 457), sowie aus dem Dimethylcyclohexenonessigester mit alkoholischem Kali. Ferner wird es durch Condensation von Aceton mittelst Kalk, Natriumaethylat oder Natriumamid (B. **35**, 2322) erhalten. Es ist isomer mit Phoron (s. Bd. I), Campherphoron (S. 518) und Isocamphoron (S. 517), Nopinon (S. 499), Camphenilon (S. 502) und Fenchocamphoron (S. 504). Bei der Reduction mit Natrium und Alkohol giebt es Dihydroisophorol  $\text{C}_9\text{H}_{17}(\text{OH})$ , das durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung Trimethylcyclohexen, durch Reduction seines Jodids Trimethylcyclohexan liefert. Bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat entstehen unter Ringspaltung verschiedene Säuren:  $\gamma,\gamma$ -Dimethyl- $\alpha,2$ -diketoheptylsäure  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}_4$ ,  $\gamma$ -Acetyl- $\beta,\beta$ -dimethylbuttersäure  $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}_3$  und  $\alpha$ -Dimethylbernsteinsäure (C. 1909 I, 853). Das Isophoron liefert zwei isomere Oxime, F.  $75^\circ$  und  $100^\circ$  (A. **297**, 187; **299**, 165, 193), die durch Erhitzen mit Salzsäure auf  $170^\circ$  in 1-Amido-3,4,5-trimethylbenzol umgelagert werden (A. **322**, 379). Neben dem Isophoron finden sich unter den Condensationsproducten des Acetons höher condensirte Ketone, sog. **Xylitone**  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}$ , welche wahrscheinlich durch Condensation eines weiteren Mol. Aceton mit dem Isophoron zustande kommen; und zwar scheinen die durch verschiedene Condensationsmittel wie Kalk, Natriumaethylat oder Salzsäure entstehenden Xylitone sämtlich untereinander verschieden zu sein. Ein gleich zusammengesetztes, aber mit keinem der übrigen identisches Xyliton,

Kp.<sub>12</sub> 133<sup>0</sup>, wurde durch Addition von Natriumacetessigester an Phoron erhalten. Durch Kochen mit Ameisensäure wird es in Aceton und Iso-phoron gespalten (B. **39**, 3441).

**2,4,4-Trimethyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**, Kp. 196<sup>0</sup>, durch Umformung des  $\alpha$ -Cyclogeraniolennitrosochlorids (S. 431) (A. **324**, 97).

**3-Methyl-5-isopropyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2-\text{CH}(\text{C}_3\text{H}_7) \end{array} \right\rangle \text{CH}_2$ , Kp. 244<sup>0</sup>. Sein Dibromid geht leicht in sym. Carvacrol (S. 187) über (B. **26**, 1089; **27**, 2347; A. **288**, 357). **3-Methyl-5-isobutyl-** und **3-Methyl-5-hexyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon**, Kp.<sub>22</sub> 147<sup>0</sup> und 167<sup>0</sup> (A. **288**, 336, 344).

**4-Methyl-** und **2,4-Dimethyl- $\Delta^4$ -cyclohexenon**, Kp. 192<sup>0</sup> und 194<sup>0</sup>, finden sich bei den Ketonen aus *Holztheer* (C. 1901 I, 611).

Als Tetraketotetrahydrobenzolderivat fassen diejenigen Chemiker, welche in den Chinonen Ketone sehen, die Rhodizonsäure (S. 227) auf.

Halogensubstituierte Ringketone von Tetrahydrobenzolen entstehen durch Einwirkung von Chlor auf Phenole, Aniline, Oxybenzoësäuren u. a. m. Sie lassen sich leicht aufspalten, s. S. 47 u. f.:

**Heptachlorketotetrahydrobenzole**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}=\text{CCl} \\ \text{CCl}_2-\text{CHCl} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$  und  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}_2-\text{CCl} \\ \text{CCl}_2-\text{CHCl} \end{array} \right\rangle \text{CCl}$ ,  $\alpha$ -Verbindung F. 98<sup>0</sup>,  $\beta$ -Verbindung F. 80<sup>0</sup>, entstehen bei der Einwirkung von Chlor auf m-Chloranilin (B. **27**, 547; **37**, 4003).

**Octochlorketotetrahydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}=\text{CCl} \\ \text{CCl}_2-\text{CCl}_2 \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$  oder  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}_2-\text{CCl} \\ \text{CCl}_2-\text{CCl}_2 \end{array} \right\rangle \text{CCl}$ , F. 103<sup>0</sup>, entsteht aus Pentachlorphenol und Chlor in Eisessig und aus Perchlor-m-oxybenzoësäure. Reduktionsmittel führen es in Pentachlorphenol über (B. **27**, 550).

**Hexachlor-o-diketotetrahydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CO}-\text{CCl}_2 \\ \text{CCl}=\text{CCl} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ , F. 93<sup>0</sup> u. Z., entsteht aus Brenzcatechin und aus o-Amidophenolchlorhydrat mit Chlor in Eisessig. Mit  $\text{SnCl}_2$  wird es zu Tetrachlor-o-benzochinon (S. 221) reducirt. Aufspaltung, Umwandlung in ein Cyclopentenderivat s. S. 48. Aus o-Diamidomethylbenzolen wurden homologe o-Diketochloride erhalten (B. **27**, 560).

**Pentachlor-m-diketotetrahydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}_2-\text{CO} \\ \text{CCl}=\text{CH} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$ , F. 92<sup>0</sup>, Kp.<sub>25</sub> 160<sup>0</sup>, entsteht aus Resorcin mit Chlor in Chloroform (B. **23**, 3777). Aufspaltung s. S. 48.

**Hexachlor-m-diketotetrahydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CO}-\text{CCl}_2 \\ \text{CCl}=\text{CCl} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$ , F. 115<sup>0</sup>, Kp.<sub>14</sub> 159<sup>0</sup>, entsteht aus 3,5-Dioxybenzoësäure in Eisessig mit Chlor (B. **25**, 2688).

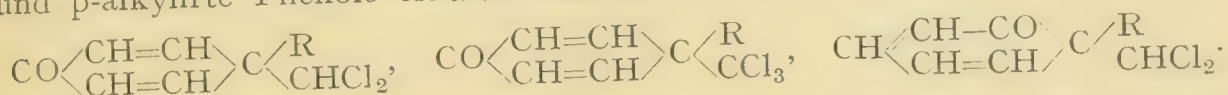
**Hexachlor-p-diketotetrahydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}_2-\text{CCl}_2 \\ \text{CCl}=\text{CCl} \end{array} \right\rangle \text{CO}$ , F. 89<sup>0</sup>, Kp.<sub>45</sub> 184<sup>0</sup>, entsteht aus p-Amidophenolchlorhydrat mit Chlor in Eisessig (A. **267**, 16). Aufspaltung s. S. 48.

**c. Ringketone der Dihydrobenzole.** Von jedem der beiden Dihydrobenzole (S. 431) leitet sich ein Monoketon ab. Beide Verbindungen sind noch nicht bekannt geworden, wohl aber hat man in dem **Tetrachlorketodihydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}_2-\text{CO} \\ \text{CCl}=\text{CH} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$  oder  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}_2-\text{CH} \\ \text{CCl}=\text{CH} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$ , F. 122<sup>0</sup>, und in dem **Hexachlorketodihydrobenzol**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CCl}=\text{CCl} \\ \text{CCl}=\text{CCl} \end{array} \right\rangle \text{CCl}_2$ , F. 106<sup>0</sup>, Chlorabkömmlinge eines oder beider Ketodihydrobenzole aufgefunden. Die erstere Verbindung entsteht aus Trichlorphenol und Chlor, die zweite am bequemsten aus dem

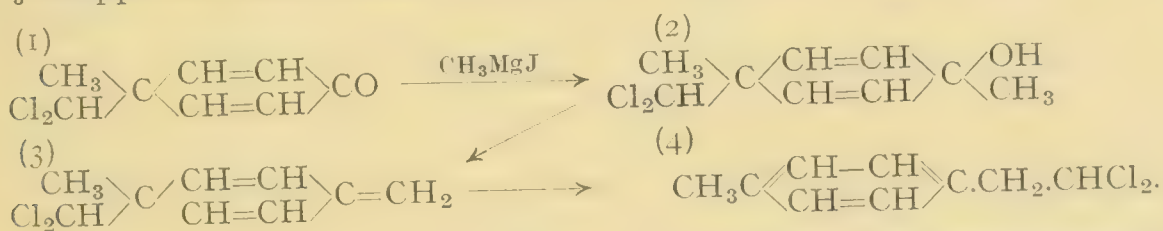


*o*-Heptachlorketotetrahydrobenzol (s. S. 444) beim Erhitzen (B. **27**, 546), auch aus Phenol, Anisol und Pentachloranilin beim Behandeln mit Chlor (B. **28**, R. 63).

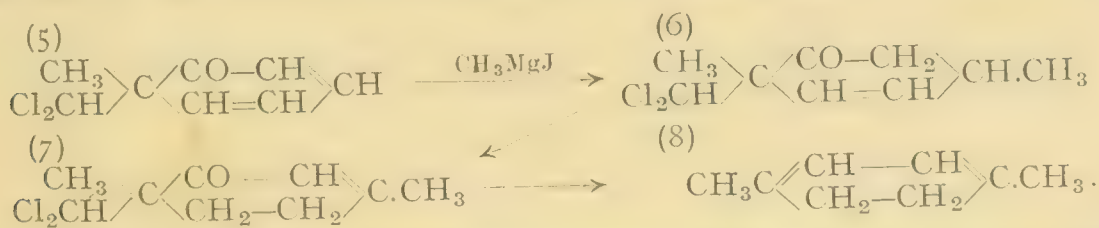
Zu den Ringketonen der Dihydrobenzole sind ferner eine Reihe von Substanzen zu zählen, die als Nebenproducte bei der Einwirkung von Chloroform und Alkali, oder von Tetrachlorkohlenstoff und  $\text{AlCl}_3$  auf *o*- und *p*-alkylierte Phenole erhalten werden (S. 308, 312) z. B.:



Diese Verbindungen, die durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig unter Abspaltung von  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  bez.  $\text{CHCl}_3$  in die ursprünglichen Phenole zurückverwandelt werden, reagiren mit Phenylhydrazin, Hydroxylamin und Semicarbazid wie Ketone (B. **36**, 1861). Besonderes Interesse bieten die durch ihre weiteren Umwandlungen bemerkenswerten Umsetzungsproducte dieser Ketone mit Alkylmagnesiumverbindungen. Hierbei liefern die von den *p*-Alkylphenolen abgeleiteten Ketone (1) in normaler Weise tertiäre Alkohole (2), die ausserordentlich leicht unter Abspaltung von Wasser in unbeständige Alkyldendihydrobenzole (3) übergehen, die sich beim Erwärmen z. T. bereits bei gewöhnlicher Temperatur unter Wanderung der  $\text{CHCl}_2$ - bez.  $\text{CCl}_3$ -Gruppe in wahre Benzolderivate (4) umlagern (A. **352**, 219):



Anders verhalten sich die aus den *o*-Alkylphenolen entstehenden Ketone. Diese (5) bilden unter Anlagerung der Alkylmagnesiumverbindungen an die Kohlenstoffdoppelbindung höhere homologe  $\beta, \gamma$ -ungesättigte Ketone (6), die durch Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  unter Verschiebung der Doppelbindung in die isomeren  $\alpha, \beta$ -ungesättigten Ketone (7) übergehen. Letztere liefern beim Erwärmen mit alkoholischem Kali durch einen auffallenden, noch nicht aufgeklärten Reactionsverlauf, unter Zwischenbildung von *p*-Dialkyldihydrobenzoësäuren 1,4-Dialkylcyclohexadiene (8) (B. **42**, 2404):



Bei Anwendung von Isopropylmagnesiumjodid gelangt man auf diesem Wege zu einer Synthese des  $\alpha$ -Terpinens (Auwers, vgl. S. 473).

4-Methyl-4-dichlormethyl-ketodihydrobenzol (s. o. 1), F.  $55^\circ$ , geht durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  unter intermediärer Bildung eines unbeständigen Tetrachlorids und Wanderung der Methylgruppe in Trichlor-*o*-xylyl  $\text{Cl}[5]\text{C}_6\text{H}_3[1]\text{CH}_3[2]\text{CHCl}_2$  über. Mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  vereinigt es sich zum 1,4-Dimethyl-4-dichlormethoxydihydrobenzol (2), F.  $96^\circ$ , das leicht in Wasser und 1-Methylen-4-methyl-4-dichlormethyldihydrobenzol (3), gelbliches Oel, zerfällt. Letzteres lagert sich beim Erwärmen in 1-Methyl-4( $\beta$ )-dichloraethylbenzol (4) um, durch Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  geht es unter Wanderung der Methylgruppe in *m*-Xylylaldehyd über. 4-Methyl-4-trichlormethyl-keto-

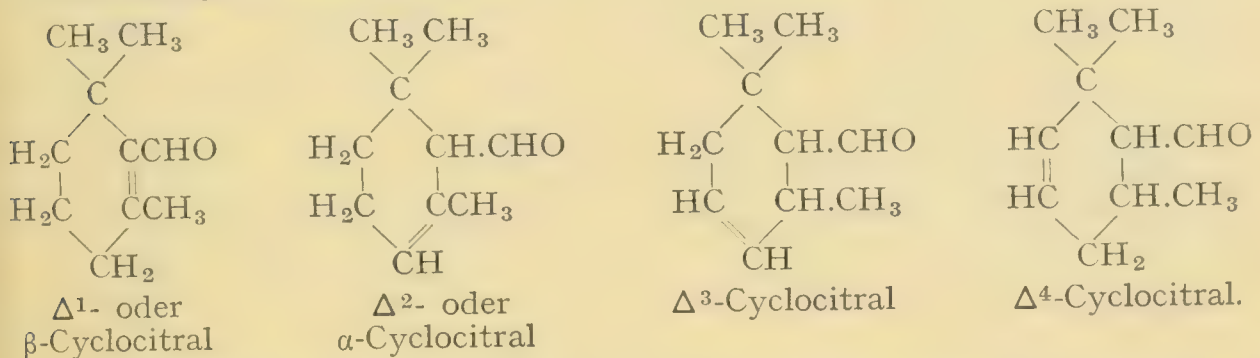




wurden eine Anzahl homologer Aldehyde gewonnen: o-, m- und p-Hexahydrotolylaldehyd  $\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_{10}\text{CHO}$ ,  $\text{Kp}_{.15}$   $61^\circ$ ,  $60^\circ$  und  $63^\circ$ . Die m-Verbindung entsteht auch aus 1,3-Methylcyclohexylmagnesiumbromid und Orthoameisensäureester. 2,6,6-Trimethylhexahydrobenzaldehyd,  $\text{Kp}_{.10}$   $59^\circ$ , durch Reduktion von  $\beta$ -Cyclocitral (s. u.) mit Wasserstoff und colloïdalem Palladium (B. 42, 1635).

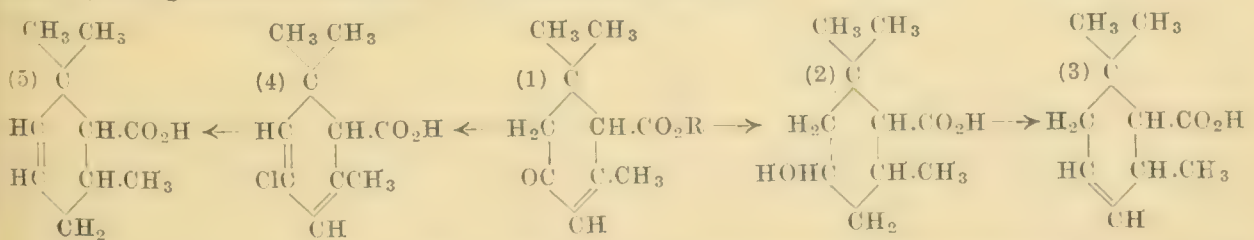
$\Delta^1$ -Tetrahydrobenzaldehyd  $\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{CHO}$ , intensiv nach Benzaldehyd riechendes Oel, entsteht durch HCl-Abspaltung aus dem Nitrosochlorid des Methencyclohexans mittelst Natriumacetat und Eisessig. Oxim, F.  $58^\circ$ . Semicarbazon, F.  $212^\circ$ . Analog wurden auch die Tetrahydrotolylaldehyde bereitet (A. 359, 292).  $\Delta^3$ -Tetrahydrobenzaldehyd,  $\text{Kp}_{.17}$   $58^\circ$ , aus  $\Delta^3$ -Bromcyclohexenmagnesium und Orthoameisensäureester (B. 43, 1040).

2,6,6-Trimethyltetrahydro-2-benzaldehyde, Cyclocitrale. Von diesen für die Synthese von Veilchenriechstoffen wichtigen Aldehyden sind sämtliche vier Bindungsisomeren bekannt:



$\alpha$ -Cyclocitral,  $\text{Kp}_{.20}$   $90-95^\circ$ ,  $D_{20}$  0,925, Semicarbazon, F.  $204^\circ$ , und  $\beta$ -Cyclocitral,  $\text{Kp}_{.10}$   $88-91^\circ$ ,  $D_{20}$  0,957, Semicarbazon, F.  $167^\circ$ , werden nebeneinander aus dem acyclischen Terpenaldehyd Citral (S. 470) gewonnen, indem man letzteres mit Anilin umsetzt und alsdann mittelst Schwefelsäure oder Phosphorsäure zum Ring condensirt (C. 1901 II, 716) oder die Citralidencyanessigsäuren (S. 470) in Cyclocitralidencyanessigsäuren umwandelt und diese mit Kalilauge spaltet (B. 33, 3720). Sie entstehen ferner durch Oxydation des Cyclogeraniols. Der Gehalt an  $\alpha$ - und  $\beta$ -Cyclocitral ist je nach den Darstellungsmethoden verschieden. Trennung s. D.-R. P. 139957.  $\alpha$ - und  $\beta$ -Cyclocitral oxydiren sich schon an der Luft zu den entsprechenden Cyclogeraniumsäuren. Mit Aceton und Natriumalkoholat condensirt sich  $\alpha$ -Cyclocitral zum  $\alpha$ -Jonon,  $\beta$ -Cyclocitral zum  $\beta$ -Jonon (S. 449).

Für die Synthese des  $\Delta^3$ - und  $\Delta^4$ -Cyclocitrals geht man aus von dem Isophoroncarbonsäureester (1) (S. 457), der durch Reduktion mit Na und Alkohol ein Gemenge cis-transisomerer Oxy Säuren (2) liefert, die durch Abspaltung von Wasser in  $\Delta^3$ -Cyclogeraniumsäure (3) übergehen.  $\text{PCl}_5$  verwandelt den Isophoroncarbonsäureester in die  $\delta$ -Chlorcyclogeranioladiäncarbonsäure (4), aus der durch Reduktion neben der  $\Delta^2$ - und  $\Delta^3$ -Säure  $\Delta^4$ -Cyclogeraniumsäure (5) erhalten wird:



Die so gewonnenen  $\Delta^3$ - und  $\Delta^4$ -Cyclogeraniumsäuren werden nach dem S. 446 angegebenen Verfahren in  $\Delta^3$ -Cyclocitral,  $\text{Kp}_{.12}$   $76^\circ$  und  $\Delta^4$ -Cyclocitral

umgewandelt. Mit Aceton condensirt sich das  $\Delta^3$ -Cyclocitral zum  $\alpha$ -Iron, das  $\Delta^4$ -Cyclocitral zum  $\beta$ -Iron, das mit dem aus der Veilchenwurzel isolirten Iron (s. u.) identisch ist (Merling und Welde, A. **366**, 119). Isomere Trimethyltetrahydrobenzaldehyde s. C. 1903 II, 78.

**Dihydrobenzaldehyd**  $C_6H_7.CHO$ , Kp.<sub>120</sub> 122°, entsteht aus Anhydroecgonindibromid (s. d.) mit Natriumcarbonat, giebt durch vorsichtige Oxydation mit Silberoxyd  $\Delta^{1,3}$ -Dihydrobenzoësäure (S. 452) (B. **26**, 454; **31**, 1545).

**Dihydrocuminaldehyd**  $C_3H_7.C_6H_6.CHO$ , Semicarbazon, F. 202°; Oxim, F. 43°; durch Reduction von Nitro- $\beta$ -phellandren (S. 457) (A. **340**, 3).

## 6. Extracyclische hydroaromatische Ketone.

Zu diesen Verbindungen gehören die wichtigen Veilchenriechstoffe, das Iron und die Jonone.

Darstellungsmethoden: 1. Oxydation der extracyclischen sec. Alkohole. 2. Aus den  $\alpha$ -Alkylcyclohexylglycidestern (S. 455) durch Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung. 3. Durch Condensation von Cyclohexanonen mit Essigester und Natrium. 4. Ringungesättigte Ketone wurden aus den Nitroschloriden der Alkylidencyclohexane durch HCl-Entziehung und Spaltung der entstehenden Oxime erhalten (A. **360**, 39).

**Hexahydroacetophenon**  $C_6H_{11}.COCH_3$ , Kp.<sub>12</sub> 68°, nach Bildungsweise 1 und 2, sowie aus dem synthetisch gewonnenen  $\alpha$ -Acetylcyclohexancarbonsäureester (S. 5 und 456). 2-, 3- und 4-**Methylhexahydroacetophenon**  $CH_3.C_6H_{10}.COCH_3$ , Kp.<sub>18</sub> 78°, Kp.<sub>38</sub> 99° und Kp.<sub>14</sub> 75° nach Bildungsw. 2 (C. 1907 II, 332).

**1,1-Methylacetylcyclohexan**  $CH_2 \begin{array}{l} \diagup CH_2-CH_2 \diagdown \\ \diagdown CH_2-CH_2 \diagup \end{array} C \begin{array}{l} \diagup COCH_3 \\ \diagdown CH_3 \end{array}$ , Kp.<sub>18</sub> 83°, aus Isopropylcyclohexan-1,7-diol (S. 436) mit verd.  $SO_4H_2$  (C. 1910 II, 466).

**Hexahydropropiophenon**  $C_6H_{11}.CO.CH_2.CH_3$ , Kp. 196°, durch Oxydation des Cyclohexylaethylcarbinols, oder durch Einwirkung von Zinkaethyl auf Hexahydrobenzoylchlorid (B. **42**, 2230).

**Cyclohexylaceton**  $C_6H_{11}.CH_2.CO.CH_3$ , Kp. 196°, aus Cyclohexylacetessigester (B. **42**, 2236).

**2-Acetylcyclohexanon**  $C_6H_9O.COCH_3$ , Kp.<sub>18</sub> 111°, nach Bildungsweise 3. Wird durch Alkalien zur Acetylcaprönsäure aufgespalten. Mit Natrium und Jodalkyl lässt es sich alkylieren (C. 1906 I, 252). **3,6-Methylacetylcyclohexanon**  $C_6H_8O[3,6](CH_3)(COCH_3)$ , Kp.<sub>14</sub> 122° (C. 1901 I, 683). **2-Propionylcyclohexanon**  $C_6H_9O.COC_2H_5$ , Kp.<sub>21</sub> 123°, entsteht kernsynthetisch aus 7-Ketononylsäureester und Natriumaethylat (S. 5 und C. 1909 II, 119).

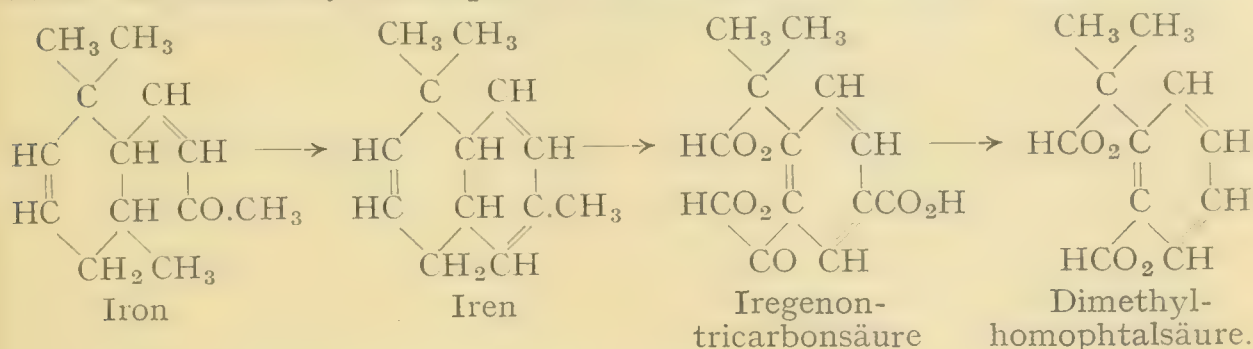
**$\Delta^1$ -Tetrahydroacetophenon**  $CH_2 \begin{array}{l} CH_2 \quad CH \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2-CH_2 \end{array} C.COCH_3$ , Kp. 201°, aus dem Nitroschlorid des Aethylidencyclohexans (S. 430), sowie durch Einwirkung von Acetylchlorid und  $AlCl_3$  auf Cyclohexen. Oxim, F. 99° (C. 1910 I, 1785).

**4-Methyl- $\Delta^1$ -tetrahydroacetophenon**, Kp. 213°. Ein isomeres **4-Methyl- $\Delta^3$ -tetrahydroacetophenon**, Kp. 206°, wurde bei der Oxydation des  $\beta$ -Terpineols (S. 482) erhalten (A. **324**, 89).

**Iron** (Formel s. u.), Kp. 144°,  $D_{20}$  0,939,  $[\alpha]_D + 44^\circ$ , wurde von Tiemann und Krüger (B. **26**, 2675) aus dem aetherischen Oel der sog. Veilchenwurzel von *Iris florentina*, *Iris germanica* und *Iris pallida* isolirt. Es besitzt namentlich in starker Verdünnung einen intensiven Veilchengeruch. Beim Kochen mit HJ und Phosphor geht das Iron unter Wasserabspaltung in das Iren, einen hydrirten Naphtalinkohlenwasserstoff, über, der durch eine Reihe von Oxydationsprocessen über das Dehydroiren, die Irege-

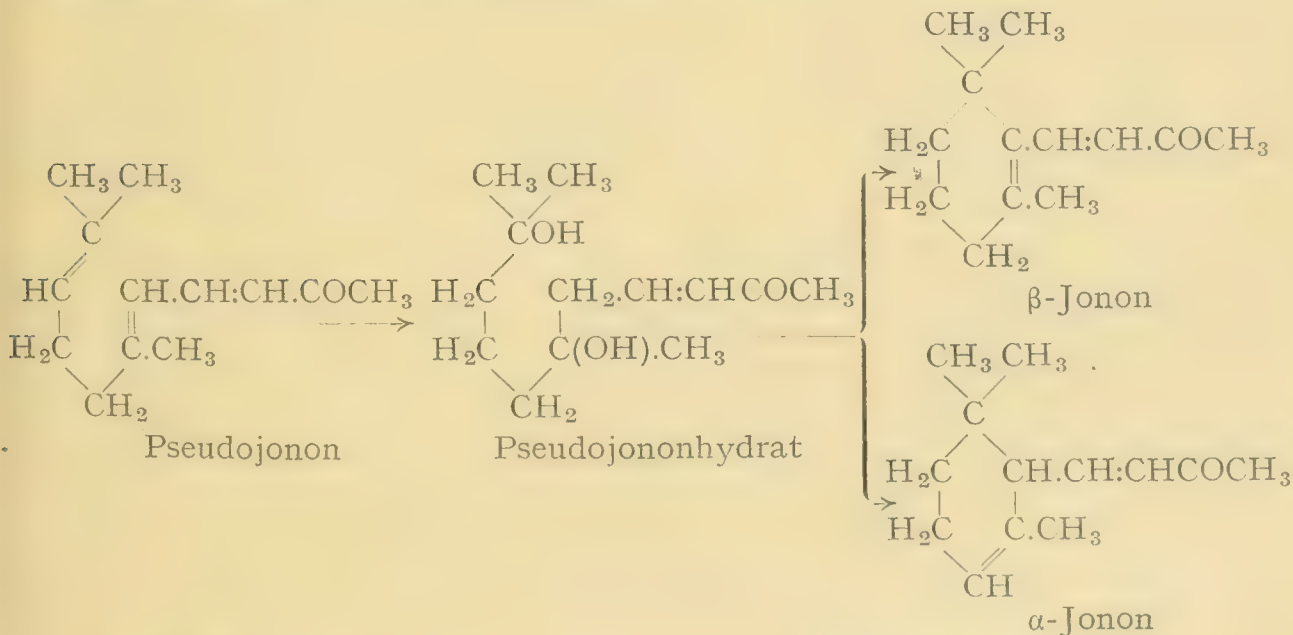


nondi- und -tricarbonsäure (S. 388) und die Joniregentricarbonsäure zur Dimethylhomophthalsäure abgebaut werden kann:



Ueber die Synthese des Irons s. o.

$\alpha$ -Jonon (s. u.), Kp.<sub>12</sub> 127°, D<sub>20</sub> 0,9301, und  $\beta$ -Jonon (s. u.), Kp.<sub>10</sub> 127°, D<sub>20</sub> 0,9442 (Tiemann, B. **26**, 2691; **31**, 808), besitzen einen dem Iron sehr nahe kommenden, intensiven Veilchengeruch und werden daher im Grossen dargestellt. Ihr Vorkommen im Pflanzenreich ist noch nicht mit Sicherheit nachgewiesen. Sie entstehen durch Condensation von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Cyclocitral (S. 470) mit Aceton und Natriumaethylat, oder durch Invertirung des Pseudojonons (S. 470) mittelst conc. Schwefelsäure, Phosphorsäure oder durch Erhitzen mit wässrigen Salzlösungen auf 190° unter Druck (C. 1905 I, 783). Im letzteren Falle erhält man ein Gemisch von wechselnden Mengen  $\alpha$ - und  $\beta$ -Jonon, deren Bildung durch aufeinanderfolgende Anlagerung und Abspaltung von Wasser erklärt werden kann:



Das als Zwischenproduct angenommene Pseudojononhydrat ist isolirt worden (C. 1906 II, 723). Die Constitution der beiden Jonone folgt aus ihren Abbauprodukten:  $\alpha$ -Jonon liefert bei der Oxydation  $\beta, \beta$ -Dimethyladipinsäure,  $\beta$ -Jonon  $\alpha, \alpha$ -Dimethyladipinsäure.

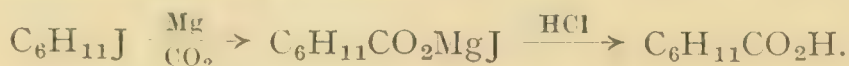
## 7. Hydroaromatische Carbonsäuren.

An die hydroaromatischen Kohlenwasserstoffe, Alkohole, Amine, Aldehyde und Ketone schliessen sich zahlreiche hydroaromatische Carbonsäuren, Oxy- und Ketocarbonsäuren. Zu den Oxycarbonsäuren gehören die Chinasäure (S. 454) und die Shikimisäure (S. 455), zu den Ketoncarbonsäuren der Succinylobernsteinsäureester (S. 461)

und andere als Ausgangsmaterial für die Synthese der einfachen hydroaromatischen Verbindungen (S. 425) wichtige Ketoncarbonsäureester.

### I. Hydroaromatische Monocarbonsäuren.

Eine directe Einführung der Carboxylgruppe in den Kern hydroaromatischer Substanzen lässt sich durch Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf die Cyclohexylmagnesiumhaloide erzielen:



Dagegen gelingt die Umsetzung der Halogenocyclohexane mit CNK oder Natriummalonester entweder überhaupt nicht, oder liefert doch nur sehr geringe Ausbeuten, da hauptsächlich unter Abspaltung von Halogenwasserstoff Cyclohexene gebildet werden (S. 429).

**A I. Hexahydrobenzoësäuren. Cyclohexancarbonsäuren, Naphtensäuren** sind durch Reduction der kochenden amyl- oder caprylalkoholischen Lösungen der Benzoësäure und ihrer Homologen mit metallischem Natrium oder durch Reduction der Natriumsalzlösung der Benzoësäure mit Natrium im  $\text{CO}_2$ -Strom (B. 24, 1865) erhalten worden (B. 25, 3355). Nach den bis jetzt vorliegenden Erfahrungen sind sie mit den im Erdöl von Baku vorkommenden sog. »natürlichen Naphtensäuren« isomer und nicht identisch (B. 27, R. 195, 197; A. 324, 1).

Aehnlich wie Fettsäuren aus Malonsäuren, hat man Cyclohexanmonocarbonsäuren aus Cyclohexan-1,1-dicarbonsäuren (S. 457) durch Erhitzen bereitet. Die letzteren Verbindungen werden synthetisch dargestellt.

Die Cyclohexancarbonsäuren sind schwache Säuren (Dissociationsconstanten s. C. 1909 I, 531), sie werden beim Erhitzen mit Jodwasserstoff zu hexahydroaromatischen Kohlenwasserstoffen, *Naphtenen*, mit gleichviel C-Atomen im Molecül reducirt. Man bezeichnet sie daher auch als *Naphtensäuren*.

**Hexahydrobenzoësäure, Naphtensäure**  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $31^\circ$ , Kp.  $232^\circ$ , entsteht durch Reduction von Benzoësäure (s. d.),  $\Delta^2$ -Tetrahydrobenzoësäure (A. 271, 261), p-Dimethylamidobenzoësäure (B. 27, 2829) und Cyclohexanol-1-carbonsäure (B. 27, 1231); ferner durch Erhitzen von Hexamethylen-1,1-dicarbonsäure, sowie aus Chlor-, Brom- oder Jodcyclohexan, Mg und  $\text{CO}_2$  (B. 35, 2688). Calciumsalz  $(\text{C}_7\text{H}_{11}\text{O}_2)_2\text{Ca} + 5\text{H}_2\text{O}$ . Chlorid, Kp.  $179^\circ$  (B. 30, 1941). Methylester, Kp.  $182^\circ$ . Aethylester, Kp.  $194^\circ$ . Amid, F.  $185^\circ$ . Anilid, F.  $131^\circ$ , entsteht durch Umlagerung des  $\beta$ -Hexahydrobenzophenonoxims (vgl. S. 436) (B. 30, 2862).

1-Methylcyclohexan-1-carbonsäure	F. $39^\circ$ ,	Kp. $234^\circ$	(B. 40, 2069).
trans-Hexahydro-o-toluylsäure . . .	F. $51^\circ$ ,	Kp. $241^\circ$	} (B. 41, 2679).
cis-Hexahydro-o-toluylsäure . . .	flüssig,	Kp. $236^\circ$	
Hexahydro-m-toluylsäure . . .	flüssig,	Kp. $240^\circ$ .	
$\alpha$ -Hexahydro-p-toluylsäure . . .	F. $110^\circ$ ,	Kp. $246^\circ$ .	
$\beta$ -Hexahydro-p-toluylsäure . . .	flüssig.		
2,4-Hexahydroxylylsäure . . .	F. $77^\circ$ ,	Kp. <sub>40</sub> $156^\circ$ .	
3,4-Hexahydroxylylsäure . . .	flüssig,	Kp. $251^\circ$ .	
2,6-Hexahydroxylylsäure . . .	F. $72^\circ$ ,	Kp. $251^\circ$ .	
3,5-Hexahydroxylylsäure . . .	flüssig,	Kp. <sub>15</sub> $139^\circ$ .	
Hexahydrocuminsäure . . .	F. $96^\circ$ .		

Die Säuren wurden teils durch Reduction der entsprechenden Benzolcarbonsäuren, teils durch Einwirkung von Mg und  $\text{CO}_2$  auf die Halogen-



cyclohexane dargestellt. Die Hexahydro-*o*-toluylsäure entsteht auch aus 2-Methylcyclohexan-1,1-acetylcabonsäureester und -1,1-dicarbonsäureester (S. 456, 457); die flüssige *cis*-Säure wird durch Reduction ihres Bromsubstitutionsproductes erhalten. Die flüssige *p*-Hexahydrotoluylsäure ist von der Tropilidencarbonsäure (S. 24) aus erhalten worden (J. pr. Ch. [2] 57, 102; B. 32, 1167; C. 1899 II, 387).

$\alpha$ -Monobromhexahydrobenzoësäure, F. 63<sup>0</sup>, und  $\alpha$ -Monobromhexahydro-*o*- und *p*-toluylsäure, F. 97<sup>0</sup> und 71<sup>0</sup>, entstehen aus den Chloriden der entsprechenden Hexahydrosäuren mit Brom. Aus der Hexahydro-*m*-toluylsäure werden 2 isomere Monobromderivate, F. 118<sup>0</sup> und 142<sup>0</sup>, erhalten (B. 32, 1167).

$\alpha$ -Amidohexahydrobenzoësäuren sind durch Einwirkung von Cyanammonium auf Cyclohexanon und Verseifung der entstehenden  $\alpha$ -Amidosäurenitrile erhalten worden (B. 41, 2925).

$\alpha$ -Amidohexahydrobenzoësäure  $C_6H_{10}>C(NH_2)CO_2H$ , F. 335<sup>0</sup>.

Hexahydroanthranilsäure, *o*-Amidohexahydrobenzoësäure  $NH_2[2]C_6H_{10}CO_2H$ , F. 274<sup>0</sup> u. Z., entsteht neben Pimelinsäure und Hexahydrobenzoësäure durch Reduction von Anthranilsäure mit Na und Amylalkohol (B. 27, 2470; A. 295, 187). Hexahydro-*m*-amidobenzoësäure, F. 269<sup>0</sup>, Aethylester, Kp.<sub>11</sub> 123<sup>0</sup>, aus *m*-Amidobenzoësäure durch Reduction mit Na und Aethyl- oder Amylalkohol neben verschiedenen anderen Körpern (A. 319, 324). Hexahydro-*p*-dimethylamidobenzoësäure (B. 27, 2831).

Abkömmlinge der *o*-Amidohexahydrophenyllessigsäure und -propionsäure wurden durch Oxydation von Dekahydrochinolinverbindungen mit  $MnO_4K$  erhalten.

Octohydrocarbostyryl  $C_6H_{10}\begin{Bmatrix} CH_2CH_2 \\ NH.CO \end{Bmatrix}$ , F. 151<sup>0</sup>. giftig (B. 27, 1472). Eine

Reihe weiterer Amidocyclohexancarbonsäuren wurden aus den Oximen der Cyclohexanon- und Cyclohexenoncarbonsäureester durch Reduction mit Na und Alkohol gewonnen (B. 40, 4167).

*trans*-Diaethylhexahydrobenzylamin-*o*-carbonsäure,  $(C_2H_5)_2NCH_2[2]C_6H_{10}COOH$ , F. 101<sup>0</sup>, entsteht aus *o*-Diaethylbenzylamin-carbonsäure durch Reduction mit Amylalkohol und Natrium; sie wird durch Erwärmen mit Alkalien in die stärker basische, betaïnartige, ölige *cis*-Säure umgelagert, die leicht in Diaethylamin und *o*-Methylolhexahydrobenzoësäure  $HOCH_2.C_6H_{10}COOH$ , F. 112<sup>0</sup>, gespalten wird. Letztere Säure giebt beim Erhitzen Hexahydrophthalid  $C_6H_{10}\begin{Bmatrix} CH_2 \\ CO \end{Bmatrix}O$  (A. 300, 161). Hexahydro-*p*-benzylamin- und -*p*-diaethylbenzylamin-carbonsäuren s. A. 310, 189.

**A<sub>2</sub>. Tetrahydrobenzoësäuren** sind aus den Monoxy- und Monobromcyclohexancarbonsäuren durch Abspaltung von  $H_2O$  oder  $HBr$  und durch Reduction der Benzoësäuren und Dihydrobenzoësäuren erhalten worden (B. 26, 457).

$\Delta^1$ -Tetrahydrobenzoësäure,  $CH_2\begin{Bmatrix} CH_2-CH \\ CH_2-CH_2 \end{Bmatrix}C.CO_2H$ , F. 29<sup>0</sup>, Kp. 240<sup>0</sup> bis 243<sup>0</sup>, entsteht aus  $\alpha$ -Bromhexahydrobenzoësäure, aus  $\Delta^{4,6}$ -Dihydrobenzoësäure, sowie aus der  $\Delta^2$ -Tetrahydrobenzoësäure durch Kochen mit alkoholischem Kali (B. 33, 3455).

$\Delta^2$ -Tetrahydrobenzoësäure, Benzoleïnsäure  $CH_2\begin{Bmatrix} CH=CH \\ CH_2-CH_2 \end{Bmatrix}CH.CO_2H$ , Kp. 234<sup>0</sup> (A. 271, 234; B. 27, 2471), entsteht aus Benzoësäure.

$\Delta^3$ -Tetrahydrobenzoësäure  $CH\begin{Bmatrix} CH-CH_2 \\ CH_2-CH_2 \end{Bmatrix}CHCO_2H$ , F. ca. 13<sup>0</sup>, Kp. 237<sup>0</sup>, aus 3- oder 4-Bromcyclohexancarbonsäure, sowie durch Einwirkung von  $CO_2$  und Mg auf  $\Delta^3$ -Bromcyclohexen (C. 1907 I, 1408; B. 43, 1039).

Von den Tetrahydrotoluylsäuren sind folgende sieben bekannt, die sämtlich aus den verschiedenen Brommethylcyclohexancarbonsäuren durch HBr-Abspaltung mittelst Chinolin, Pyridin etc. gewonnen wurden.

$\Delta^1$ -Tetrahydro-o-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}\cdot\text{CH}_3 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\ddot{\text{C}}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	F. 87° <sup>1)</sup> .
$\Delta^1$ -Tetrahydro-m-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\ddot{\text{C}}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	flüssig Kp. <sub>11</sub> 150° <sup>2)</sup> .
$\Delta^2$ -Tetrahydro-m-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	» Kp. <sub>20</sub> 141° <sup>3)</sup> .
$\Delta^3$ -Tetrahydro-m-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}:\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	» Kp. <sub>100</sub> 185° <sup>4)</sup> .
$\Delta^6$ -Tetrahydro-m-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}=\dot{\text{C}}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	F. 59° <sup>5)</sup> .
$\Delta^1$ -Tetrahydro-p-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\ddot{\text{C}}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	F. 133° <sup>6)</sup> .
$\Delta^3$ -Tetrahydro-p-toluylsäure	$\begin{array}{l} \text{CH}_3\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2-\text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	F. 99° <sup>7)</sup> .

1) C. 1905 II, 766; 2) C. 1905 II, 767; 3) C. 1907 I, 1409; 4) C. 1909 I, 172; 5) C. 1905 II, 767; 6) A. 280, 159; C. 1906 II, 342; 7) C. 1909 I, 170.

Die  $\Delta^1$ - und  $\Delta^3$ -Tetrahydro-p-toluylsäure sowie die  $\Delta^2$ -Tetrahydro-m-toluylsäure konnten mittelst ihrer Brucin- und Strychninsalze in die optisch activen Componenten gespalten werden. Von der  $\Delta^2$ -Tetrahydro-m-toluylsäure ausgehend sind das *Sylvestren* (S. 475) und *Carvestren* (S. 476), von der  $\Delta^3$ -Tetrahydro-p-toluylsäure aus das  *$\alpha$ -Terpineol* (S. 481) und *Dipenten* (S. 471) aufgebaut worden (Perkin jun.).  $\Delta^1$ -Tetrahydro-2,6-xylylsäure, F. 90° (C. 1899 II, 387).

*$\alpha$ -Cyclogeraniumsäure, 2,6,6-Trimethyl- $\Delta^2$ -tetrahydrobenzoësäure*

$\text{CH}_2 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right\rangle \text{CHCO}_2\text{H}$ , F. 106°, Kp.<sub>11</sub> 138°, entsteht, neben der isomeren  $\beta$ -Cyclogeraniumsäure, F. 94°, aus Geraniumsäure (S. 470) mit conc. Schwefelsäure; ihre Constitution wird durch den Abbau zu  $\alpha$ -Acetyldimethyladipinestersäure und  $\beta$ -Dimethyladipinsäure bewiesen (B. 31, 828, 881; 33, 3713).  $\Delta^3$ -Cyclogeraniumsäure, 2,6,6-Trimethyl- $\Delta^3$ -tetrahydrobenzoësäure, F.( $\alpha$ ) 76°, F.( $\beta$ ) 84°, aus Oxydihydrocyclogeraniumsäure, dient zur Darstellung des  $\Delta^3$ -Cyclocitrals (S. 447) (B. 41, 2066). Aus dem Cyanhydrin des Dihydroisoacetophorons (S. 439) erhält man durch Verseifung und H<sub>2</sub>O-Abspaltung eine 3,3,5-Trimethyltetrahydrobenzoësäure, F. 140°, Kp.<sub>16</sub> 154° (C. 1903 I, 1245).

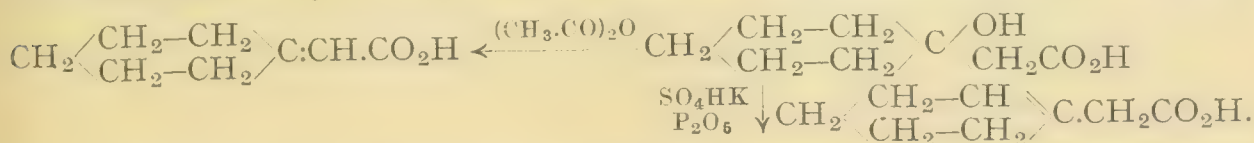
**A 3. Dihydrobenzoësäuren.**  $\Delta^{1,3}$ -Dihydrobenzoësäure  $\text{CH} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}-\text{CH} \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ ,

F. 94°, entsteht durch Oxydation mit Silberoxyd aus Dihydrobenzaldehyd (S. 448). Eine davon verschiedene Dihydrobenzoësäure, F. 73°, bildet sich aus  $\Delta^2$ -Tetrahydrobenzoësäuredibromid (B. 24, 2622). Dihydrocuminsäure, *p-Isopropyl-dihydrobenzoësäure* C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>(C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>)COOH, F. 130—133°, wird aus Nopinsäure, einem Oxydationsproduct des  $\beta$ -Pinens (S. 499), durch Kochen mit Schwefelsäure erhalten (B. 29, 1926).

A 4. Hexa-, Tetra- und Dihydrophenylfettsäuren: Hexahydrophenyllessigsäure C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>.CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 33°, Kp. 244°, aus Cyclohexylmalonsäure oder aus Hexahydrobenzylchlorid und -jodid mit Mg und CO<sub>2</sub> (B. 40, 2067). Hexahydrophenylpropionsäure C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>.CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, Kp.<sub>11</sub> 143°, aus Hexahydrobenzylmalonsäure. Amid, F. 120° (B. 41, 2676).



Tetrahydrophenylfettsäuren entstehen durch Wasserabspaltung aus den entsprechenden 1,1-Cyclohexanolfettsäuren bez. deren Estern, die man durch Einwirkung von Bromfettsäureestern und Zink auf Cyclohexanon erhält. Je nach dem wasserabspaltenden Mittel  $P_2O_5$  und  $SO_4HK$  oder Essigsäureanhydrid, entstehen ringungesättigte Cyclohexenfettsäuren, oder die isomeren Cyclohexylidenfettsäuren mit semicyclischer Doppelbindung:

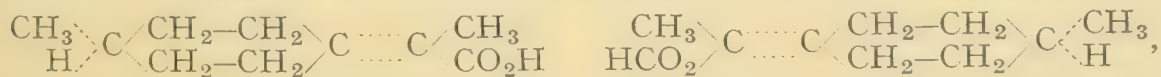


Beim Erhitzen gehen beide Reihen von Säuren unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in Alkylidencyclohexane (S. 427) über (A. 365, 255).

Aus den synthetisch leicht zugänglichen Cyclohexenonen (S. 442) erhält man mit Zink und Bromessigester statt der Oxysäuren sogleich Cyclohexadiëncarbonsäuren, welche wahrscheinlich beide Doppelbindungen im Ring enthalten, und beim Erhitzen unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  Dihydrobenzolkohlenwasserstoffe liefern (A. 323, 136).

$\Delta^1$ -Cyclohexennessigsäure, F.  $38^\circ$ , liefert bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  wahrscheinlich unter Zwischenbildung einer Aldehydketonsäure  $\Delta^1$ -Acetylcyclopenten (B. 42, 145).  $\Delta^2$ -Cyclohexennessigsäure, F.  $12^\circ$  s. C. 1909 II, 2146. 4-Methyl- $\Delta^1$ -cyclohexennessigsäure, F.  $42^\circ$  (C. 1909 I, 286).  $\Delta^1$ -Cyclohexeniso-buttersäure, F.  $72^\circ$ .

Cyclohexylidenessigsäure  $(\text{CH}_2)_5\text{C} : \text{CH} : \text{CO}_2\text{H}$ , F.  $92^\circ$ . Die 4-Methylcyclohexylidenessigsäure, F.  $66^\circ$  (inactiv), beansprucht ein besonderes theoretisches Interesse, da sie, ohne ein asymmetrisches C-Atom zu enthalten, mittelst ihrer Brucinsalze in zwei optisch active, spiegelbildisomere Säuren, F.  $52^\circ$ ,  $[\alpha]_D = \pm 81^\circ$ , zerlegt werden konnte. Die Säuren verdanken ihre optische Activität dem Bestehen einer enantiomorphen Molecularstruktur. Tatsächlich enthält das Molecül der 4-Methylcyclohexylidenessigsäure,



in dem die in der Papierebene liegenden Bindungen durch ganze Striche, die in der zu dieser senkrecht stehenden Ebene liegenden Bindungen durch punktirte Linien angegeben sind, keine Symmetrieebene, oder mit anderen Worten Bild und Spiegelbild (s. o.) sind mit einander nicht zur Deckung zu bringen (A. 371, 180; vgl. auch Bd. I).

1,3-Methylcyclohexadiënessigsäure  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_6\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $171^\circ$ , aus 3-Methylcyclohexenon.

1,3,5-Dimethylcyclohexadiënessigsäure  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $151^\circ$ , Kp.<sub>15</sub>  $170^\circ$ , aus 3,5-Dimethylcyclohexenon.

Anhang. Hexahydrophenylacetylen-carbonsäuren: Hexahydrophenylpropiolsäure  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{C} : \text{C} : \text{CO}_2\text{H}$ , Kp.<sub>16</sub>  $139^\circ$ , aus Hexahydrophenylacetylen-natrium und  $\text{CO}_2$  (C. 1909 II, 208). Hexahydrophenyltetrolsäure  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_2\text{C} : \text{CO}_2\text{H}$ , F.  $75^\circ$ , aus Cyclohexylallylen (C. 1910 II, 387).

**B. Hexahydrooxybenzoësäuren.**  $\alpha$ -Oxycyclohexancarbonsäure,  $\alpha$ -Oxyhexahydrobenzoësäure, Cyclohexanol-1-carbonsäure  $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \langle \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \rangle \\ \langle \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \rangle \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \langle \text{CO}_2\text{H} \\ \text{OH} \rangle \end{array}$ , F.  $106^\circ$ , entsteht aus Cyclohexanon (S. 438) mit Blausäure und Salzsäure in Aether (C. 1909 II, 1869).  $\alpha$ -Oxy-3-methylcyclohexancarbonsäure, Kp.<sub>12</sub>  $164^\circ$ , s. C. 1907 I, 1407. 2-, 3- und 4-Oxycyclohexancarbonsäuren entstehen durch Reduction der Oxybenzoësäuren oder der Cyclohexanon-carbonsäuren mit Natrium und Alkohol. Sie treten meist in cis-transisomeren Formen

auf, von denen die cis-Formen der 3- und 4-Oxycyclohexancarbonsäuren beim Erhitzen meist leicht unter Wasserabspaltung in Lactone übergehen.

**Hexahydrosalicylsäure**, *Hexahydro-o-oxybenzoësäure*

$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH}) \\ \diagdown \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHCO}_2\text{H}$ , F. 111°, entsteht aus Hexahydroanthranilsäure mit salpetriger Säure und durch Reduction von  $\beta$ -Ketoexamethylencarbonsäureester (B. 27, 2472, 2476).

**Hexahydro-m-oxybenzoësäure**, cis- F. 132°, trans- F. 120°, durch Reduction von m-Oxybenzoësäure (B. 29, R. 549; C. 1907 I, 1408).

**Hexahydro-p-oxybenzoësäure**, F. 121°, aus 1,4-Cyclohexanoncarbonsäure (C. 1904 I, 1082).

2-, 4-, 5- und 6-Methyl-3-oxycyclohexancarbonsäuren sind aus den entsprechenden Oxytoluylsäuren erhalten worden (C. 1910 I, 270).

**3-Methyl-4-oxycyclohexancarbonsäure**, cis- F. 140°, trans- F. 116°, Lacton F. 47°, aus der entsprechenden Ketonsäure (C. 1909 I, 172).

**4-Methyl-4-oxycyclohexancarbonsäure**, F. 153°, Lacton F. 70°, aus 1,4-Cyclohexanoncarbonsäureester und  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  (C. 1904 I, 1604).

**Oxydihydrocyclogeraniumsäure**,  $\delta$ -*Oxycyclogeraniolancarbonsäure*

$\text{CH}(\text{OH}) \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix} \text{CH.CO}_2\text{H}$ , cis( $\alpha$ ) F. 145°, trans( $\alpha$ ) F. 155°, Lacton F. 58°, cis( $\beta$ ) F. 158°, trans( $\beta$ ) F. 38°, entsteht in je zwei stereoisomeren Paaren durch Reduction von Isophoroncarbonsäureester (S. 457) mit Na und Alkohol. Durch Einwirkung wasserentziehender Mittel gehen sie sämtlich mehr oder weniger leicht in  $\Delta^3$ -Cyclogeraniumsäure (S. 452) über (A. 366, 151). — **3,5,5-Trimethylhexahydrosalicylsäure**, F. 180°, Kp.<sub>10</sub> 204°, aus Trimethyl- $\beta$ -ketoexamethylencarbonsäure (S. 455) (C. 1903 II, 78).

**Hexahydro-dioxybenzoësäure**, aus  $\Delta^1$ -Tetrahydrobenzoësäuredibromid (A. 271, 280).

**Dihydroshikimisäure**, *Hexahydrotrioxybenzoësäure*  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_8\text{CO}_2\text{H}$ , F. 175°, entsteht durch Reduction der Shikimisäure (s. d.) mit Natriumamalgam.

**Chinasäure**, *Hexahydro-tetraoxybenzoësäure*  $(\text{HO})_4\text{C}_6\text{H}_7\text{CO}_2\text{H}$ , F. 162°, optisch activ, findet sich in den ächten Chinarinden, in den Kaffeebohnen, im Heidelbeerkraut und in geringer Menge im Wiesenheu und in den Zuckerrüben (C. 1901 I, 1317). Man gewinnt sie aus den Chinarinden als Nebenproduct des Chinins und setzt sie aus der Lösung ihres durch Umkrystallisiren gereinigten Kalksalzes durch Oxalsäure in Freiheit.

Sie zersetzt sich bei der Destillation in Phenol, Hydrochinon, Benzoësäure und Salicylaldehyd. Mit Wasser und Bleisuperoxyd gekocht geht sie in Hydrochinon, mit Mangansuperoxyd und Schwefelsäure in Chinon (S. 222) über. Durch Schmelzen mit Kali oder Natron giebt sie Protocatechusäure (S. 327). Bei der Gärung von chinasauem Calcium durch Spaltpilze wird Protocatechusäure gebildet; erfolgt die Gärung bei Luftabschluss, so werden nur Ameisensäure, Essigsäure und Propionsäure erhalten. Beim Erhitzen mit Jodwasserstoffsäure wird die Chinasäure zu Benzoësäure reducirt.

Calciumsalz  $(\text{C}_7\text{H}_{11}\text{O}_6)_2\text{Ca} + 10\text{H}_2\text{O}$ . Methylester, F. 120°. Amid, F. 132°. Tetracetylaethylester  $\text{C}_6\text{H}_7(\text{O.COCH}_3)_4\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 135° (B. 22, 1462).

**Inactive Chinasäure** entsteht aus ihrem Lacton, dem Chinid, durch Kochen mit Kalkmilch. Calciumsalz  $(\text{C}_7\text{H}_{11}\text{O}_6)_2\text{Ca} + 4\text{H}_2\text{O}$ .

**Chinid**  $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_5$ , F. 198°, optisch inactiv, wird durch Erhitzen der gewöhnlichen optisch activen Chinasäure auf 220—240° erhalten (B. 24, 1296).



**Dioxydihydroshikimisäure**, *Hexahydro-pentaoxybenzoësäure*  $(HO)_5C_6H_6.CO_2H$  schmilzt bei  $156^{\circ}$  unter Abspaltung von Wasser. Sie ist optisch inactiv und entsteht aus Dibromshikimisäure, die beim Eindampfen mit Wasser ein Bromlacton, F.  $295^{\circ}$ , mit Barytwasser die Dioxysäure giebt (B. **24**, 1294).

**Shikimisäure**, *Tetrahydrotrioxybenzoësäure*  $(HO)_3C_6H_6.CO_2H$ , F.  $184^{\circ}$ , findet sich in den Früchten von *Illicium religiosum* (s. Shikimol S. 396). Ihre Umwandlungsproducte, die Dihydro- und Dioxydihydroshikimisäure, sind weiter oben bereits beschrieben.

**Hexahydrooxyphenylfettsäuren**: **1,1-Cyclohexanolessigsäure**  $C_5H_{10}:C(OH).CH_2CO_2H$ , F.  $63^{\circ}$ . **1,4-Methylcyclohexanolessigsäure**  $CH_3.C_5H_9:C(OH).CH_2.CO_2H$ ,  $\alpha$ -Säure F.  $141^{\circ}$ ,  $\beta$ -Säure F.  $90^{\circ}$ . **1,4-Methylcyclohexanolpropionsäure**  $CH_3.C_5H_9:C(OH).CH(CH_3).CO_2H$ , F.  $110^{\circ}$ . Ihre Ester entstehen durch Condensation von Cyclohexanonon mit Bromfettsäureestern und Zink (vgl. S. 453 u. A. **360**, 26; **365**, 261).

**Hexahydromandelsäure**  $C_6H_{11}.CH(OH).COOH$ , F.  $166^{\circ}$ , aus Hexahydrophenylacetaldehydcyanhydrin (B. **41**, 2677).

**Cyclohexylglycidester** wie  $[CH_2]_5:\overline{C.O.CH.CO_2C_2H_5}$ , Kp.<sub>17</sub>  $128^{\circ}$ , und  $[CH_2]_5:\overline{C.O.C(CH_3)CO_2C_2H_5}$ , Kp.<sub>40</sub>  $155^{\circ}$ , entstehen durch Condensation von Cyclohexanonon und Chloressigester oder  $\alpha$ -Chlorpropionsäureester mittelst Natriumaethylat.

Die durch Verseifung entstehenden Glycidsäuren zerfallen leicht in  $CO_2$  und Aldehyde bez. Ketone (S. 428, 429) (C. 1906 I, 1423; 1907 II, 332).

**C. Ketohydromonocarbonsäuren.** **1,2-Cyclohexanoncarbonsäuren** bez. deren Ester entstehen 1. durch cyclische Acetessigestercondensation von Pimelinsäureester und deren Alkylsubstitutionsproducten mittelst Natrium (A. **317**, 27); 2. aus den Cyclohexanonoxalestern, den Condensationsproducten der Cyclohexanone mit Oxalester, beim Erhitzen unter Abspaltung von Kohlenoxyd (A. **350**, 211); 3. durch Einwirkung von Natriumamid und  $CO_2$  auf Cyclohexanone in aetherischer Lösung (C. 1910 II, 1378).

**1,2-Cyclohexanoncarbonsäure**  $CH_2\langle\begin{smallmatrix} CH_2-CO \\ CH_2-CH_2 \end{smallmatrix}\rangle CH.CO_2H$ , F.  $80^{\circ}$  unter  $CO_2$ -Absp. Aethylester Kp.<sub>11</sub>  $107^{\circ}$ , nach obigen Bildungsweisen; er ist wie der  $\beta$ -Ketopentamethylencarbonsäureester (S. 21) ein cyclisches Analogon des Acetessigesters: wird durch verd. Schwefelsäure zu Cyclohexanon, durch Kochen mit alkoholischem Kali wieder zu Pimelinsäure gespalten; giebt mit Natriumalkoholat und Jodmethyl **1-Methyl-1,2-cyclohexanoncarbonsäureester**, Kp.<sub>11</sub>  $108^{\circ}$ , der durch alkoholisches Kali zu  $\alpha$ -Methylpimelinsäure aufgespalten wird; mit Hydrazinen liefern diese  $\beta$ -Ketonsäureester *dicyclische Pyrazolonderivate*; mit Ammoniak bildet der 1,2-Cyclohexanoncarbonsäureester: Tetrahydroanthranilsäureester  $C_6H_8(NH_2)CO_2R$ , F.  $74^{\circ}$  (A. **317**, 93). Von besonderem Interesse ist **4-Methyl-1,2-cyclohexanoncarbonsäureester**  $CH_3.CH\langle\begin{smallmatrix} CH_2-CH_2 \\ CH_2-CO \end{smallmatrix}\rangle CHCO_2C_2H_5$ , Kp.<sub>13</sub>  $123^{\circ}$ , aus  $\beta$ -Methylpimelinsäureester oder **1,3-Methylcyclohexanonoxalester**; er liefert mit Natrium und Isopropyljodid **4-Methyl-1-isopropyl-1,2-cyclohexanoncarbonsäureester**  $CH_3CH\langle\begin{smallmatrix} CH_2-CH_2 \\ CH_2-CO \end{smallmatrix}\rangle C\langle\begin{smallmatrix} C_3H_7 \\ CO_2C_2H_5 \end{smallmatrix}\rangle$ , Kp.<sub>14</sub>  $146^{\circ}$ , aus dem durch Verseifen mit verd.  $SO_4H_2$  *Menthon* (S. 484) entsteht (A. **342**, 198). — **3,5,5-Trimethyl-1,2-cyclohexanoncarbonsäure**, F.  $111^{\circ}$  u. Z., entsteht aus Dihydroisoacetophoron durch Behandlung mit  $CO_2$  und Na in Aether (C. 1902 II, 1372).

**1,3-Cyclohexanoncarbonsäure**  $CH_2\langle\begin{smallmatrix} CO.CH_2 \\ CH_2.CH_2 \end{smallmatrix}\rangle CH.CO_2H$ , F.  $74^{\circ}$ , entsteht

aus Tetrahydrooxyterephthalsäure beim Erhitzen auf  $115^{\circ}$  oder beim Kochen mit Wasser, oder durch Oxydation der m-Oxyhexahydrobenzoësäure in Form ihres Esters mit Natriumbichromat (B. **29**, R. 550; C. 1910 I, 533).

**1,4-Cyclohexanoncarbonsäure**  $\text{CO} \langle \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$ , F.  $68^{\circ}$ , entsteht synthetisch durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid auf  $\alpha, \gamma, \epsilon$ -Pentantricarbonsäure und nachherige Destillation. Die Säure ist von Bedeutung als Ausgangsmaterial für die Synthese des  $\alpha$ -Terpineols (S. 481) und Dipentens (S. 471) (C. 1904 I, 1082). **3-Methyl-1,4-cyclohexanoncarbonsäure**, F.  $94^{\circ}$  s. C. 1909 I, 172.

Eine Anzahl von  $\gamma$ -Ketoncarbonsäuren sind durch Reduction der entsprechenden 1,4-Cyclohexanoncarbonsäureester (s. u.) mit Wasserstoff und colloidalem Palladium gewonnen worden (B. **42**, 1627). **2-Methyl-1,4-cyclohexanoncarbonsäureaethylester**, Kp.<sub>15</sub>  $128^{\circ}$ . **Dihydroisophoroncarbonsäureester** tritt in zwei cis-transisomeren Formen auf:  $\alpha$ -Form, F.  $44^{\circ}$ , Kp.<sub>9</sub>  $125^{\circ}$ ,  $\beta$ -Form, flüssig, Kp.<sub>12</sub>  $137^{\circ}$ , die freien Säuren  $\alpha$ -F.  $127^{\circ}$ ,  $\beta$ -F.  $119^{\circ}$ , entstehen auch durch Oxydation der Oxydihydrocyclogeraniumsäuren (S. 454), in deren trans-Formen sie durch Reduction mit Natrium und Alkohol übergehen.

**1-Acetylcyclohexancarbonsäureester**  $\text{CH}_2 \langle \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{C} \langle \begin{array}{c} \text{COCH}_3 \\ \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{array} \rangle$ , Kp.<sub>24</sub> I bis  $245^{\circ}$ , entsteht aus 1,5-Dibrompentan und Natriumacetessigester; liefert beim Kochen mit alkoholischem Kali Hexahydroacetophenon (S. 448) (B. **40**, 3945). Analog entsteht der **2-Methyl-1-acetylcyclohexancarbonsäureester** aus 1,5-Dibromhexan und Natriumacetessigester (B. **21**, 737).

**Hexahydrobenzoylessigester**  $\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>18</sub>  $136^{\circ}$ , aus Hexahydrobenzoësäureester, Essigester und Natrium (C. 1908 II, 1687).

**Cyclohexylacetessigester**  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}(\text{COCH}_3)\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>14</sub>  $126^{\circ}$ , in schlechter Ausbeute aus Jodcyclohexan und Natriumacetessigester (B. **42**, 2232).

**$\Delta^6$ -1,2-Cyclohexanoncarbonsäure**, *Dihydrosalicylsre*  $\text{CH}_2 \langle \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ CO} \\ \text{CH}_2 \text{ CH} \end{array} \rangle \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ , F.  $128^{\circ}$ , ihr Aethylester, Kp.<sub>12</sub>  $103^{\circ}$ , entsteht aus 1,2-Cyclohexanoncarbonsäureester durch Bromiren und Abspaltung von HBr aus dem  $\alpha$ -Brom-1,2-cyclohexanoncarbonsäureester, Kp.<sub>13</sub>  $144^{\circ}$ , durch Kochen mit Anilin. Beim Erhitzen mit Natronkalk zerfällt die Säure in  $\text{CO}_2$  und  $\Delta^2$ -Cyclohexenon (J. pr. Ch. [2] **80**, 495).

**$\Delta^2$ -1,4-Cyclohexanoncarbonsäureester** wie  $\text{CO} \langle \begin{array}{c} \text{CH}=\text{C}-\text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{R}$ , erhält man durch Einwirkung von Natriumaethylat auf Alkylidenbisacetessigester, unter gleichzeitiger Abspaltung einer Carboxylgruppe. Sie enthalten die Gruppierung des Glutaconesters (Bd. I) und lassen sich daher wie dieser durch Natriumalkoholat und Jodalkyl alkyliren. Die Ester treten in einer neutralen alkaliunlöslichen und einer sauren, alkalilöslichen Form auf. Durch Natriumaethylat können die ersteren in die letzteren umgewandelt werden. Durch Reduction mit Wasserstoff und colloidalem Palladium entstehen 1,4-Cyclohexanoncarbonsäureester. Die durch Verseifung erhaltenen Cyclohexanoncarbonsäuren zerfallen leicht in  $\text{CO}_2$  und  $\Delta^2$ -Cyclohexenone (vgl. S. 442).

**2-Methyl- $\Delta^2$ -1,4-cyclohexanoncarbonsäureester**  
 $\text{CO} \langle \begin{array}{c} \text{CH}=\text{C}-\text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>18</sub>  $155^{\circ}$ , aus Methylenjodid und Natriumacetessigester oder durch Einwirkung von Natriumaethylat auf Methylenbisacetessigester (B. **30**, 639; **41**, 2943); liefert durch Anlagerung von Brom und Abspaltung von 2HBr o-Methyl-p-oxybenzoësäure (B. **38**, 969). **2,6-Dimethyl- $\Delta^2$ -1,4-cyclohexanoncarbonsäureester**, Kp.<sub>7</sub>  $140^{\circ}$ , aus Aethylidenbisacetessig-



ester (A. 342, 344). **Isophoroncarbonsäureester**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right\rangle \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.<sub>10</sub> 136—140°, entsteht durch Anlagerung von Natriumacetessigester an Isopropylidenacetessigester. Beim Verseifen entsteht Isophoron, bei der Reduction mit Natrium und Alkohol ein Gemenge verschiedener stereoisomerer Oxydihydrocyclohexanonsäuren (S. 454).

#### 4-Isopropyliden-1,2-cyclohexanoncarbonsäureester

$\text{CH}_3 \setminus \text{C} : \text{C} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \setminus \text{CO} \\ \text{CH}_2-\text{CH} \setminus \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$  wurde durch cyclische Acetessigestercondensation aus dem  $\gamma$ -Isopropylidenpimelinsäureester erhalten (C. 1907 II, 1975).

#### 5,5-Dimethyl- $\Delta^1$ -1,3-cyclohexenonessigester

$(\text{CH}_3)_2\text{C} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO} \setminus \text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{C} \setminus \text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$ , Kp.<sub>22</sub> 171°, s. C. 1909 I, 853.

## II. Hydroaromatische Dicarbonsäuren.

**A. Hexahydrodicarbonsäuren.** Je nach der Stellung der Carboxylgruppen zu einander zeigen diese Säuren das Verhalten von Dialkylmalonsäuren, s-Dialkylbernsteinsäuren, s- $\alpha$ -Dialkylglutarsäuren, s- $\alpha$ -Dialkyladipinsäuren.

**Cyclohexan-1,1-dicarbonsäureester** und **2-Methylcyclohexan-1,1-dicarbonsäureester** werden durch Einwirkung von Natriummalonsäureester auf Pentamethylenbromid und Methylpentamethylenbromid erhalten. Die freien Säuren spalten beim Erhitzen  $\text{CO}_2$  ab und gehen in Hexahydrobenzoësäure und Hexahydro-o-toluylsäure über. Die **2-Methylcyclohexan-1,1-dicarbonsäure**  $\text{CH}_2 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$  schmilzt bei 147°; die Cyclohexan-1,1-dicarbonsäure und ihr Ester scheinen noch nicht isolirt worden zu sein (B. 21, 735; 26, 2246).

**Cyclohexylmalonsäureaethylester**  $\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , Kp.<sub>20</sub> 164°, und **Cyclohexylcyanessigester**, Kp.<sub>23</sub> 158°, entstehen in schlechter Ausbeute aus Brom- und Jodcyclohexan mit Natriummalonester bez. Cyanessigester. Die **Cyclohexylmalonsäure**, F. 177°, zerfällt beim Erhitzen in  $\text{CO}_2$  und Hexahydrophenyllessigsäure (C. 1905 II, 1430). **Hexahydrobenzylmalonester**  $\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , Kp.<sub>12</sub> 145—155°.

**Hexahydrophthalsäuren.** Nach der Theorie von A. Baeyer (B. 23, R. 577), die auf den räumlichen Vorstellungen von van't Hoff über die Bindung der C-Atome beruht, sind zwei geometrisch isomere Hexahydrophthalsäuren möglich. Die geometrische Isomerie ist verursacht durch die verschiedene Stellung der Carboxyle in Bezug auf die Ebene des Hexamethylenringes, weshalb die Isomeren als cis- und trans-Formen bezeichnet werden (vgl. S. 9 u. a. O.).

**cis-Hexahydro-o-phthalsäure**, *Hexamethylen-1,2-dicarbonsäure*  $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F. 192°, Anhydrid, F. 32°, Kp.<sub>18</sub> 145°, und **trans-Hexahydro-o-phthalsäure**, F. 215°, Anhydrid, F. 140°, entstehen nebeneinander bei der Reduction der  $\Delta^1$ -Tetrahydro-o-phthalsäure; die trans-Säure wird auch durch Oxydation der o-Methylhexahydrobenzoësäure (S. 451) erhalten. Die cis-Säure ist in Wasser leichter löslich als die trans-Säure. Das Anhydrid der trans-Säure wandelt sich beim andauernden Erhitzen auf 210—220° in das Anhydrid der cis-Säure um (A. 258, 214). Die trans-Säure wurde mittelst ihres Chininsalzes in optisch active Componenten gespalten, d- und l-trans-Hexahydrophthalsäure  $[\alpha]_D = +18,2^\circ$  und  $-18,5^\circ$ , F. 179—183°, Anhydrid F. 164° (B. 32, 3046).

**Hexahydroisophtalsäuren** entstehen nebeneinander bei der Reduction der Isophtalsäure und beim Erhitzen von 1,1,3,3-Cyclohexantetracarbonsäure auf 200—220°. Das Calciumsalz der cis-Säure ist schwerer löslich. cis-Säure, F. 162°, geht mit Salzsäure auf 180° erhitzt teilweise in die trans-Säure, F. 188°, über. Beide Säuren geben mit Acetylchlorid das Säureanhydrid, F. 119° (B. 26, R. 721).

**Hexahydroterephthalsäuren** entstehen durch Reduction von Hydrobromiden der Tetrahydroterephthalsäuren in Eisessig mit Zinkstaub, sowie durch Erhitzen der Cyclohexan-1,1,4,4-tetracarbonsäure auf 200—220°. In letzterem Fall entsteht die gegen 200° schmelzende trans-Säure vorwiegend, in welche sich die bei 161° schmelzende cis-Säure auch beim Erhitzen mit Salzsäure auf 180° verwandelt.

In der Löslichkeit erinnern die drei Paare von Hexahydrophthalsäuren an Fumar- und Maleinsäure, auch sind sie auf ähnliche Weise ineinander überführbar. Man hat sie auch als *maleinoide* und *fumaroide* Modificationen voneinander unterschieden.

$\alpha$ -Bromsubstitutionsproducte dieser Säuren hat man aus den Säurechloriden durch Behandlung mit Brom erhalten. Auch durch Addition von Bromwasserstoff und Brom an die entsprechenden Tetra- und Dihydrodicarbonsäuren entstehen bromsubstituierte Hexahydrocarbonsäuren.

**Hexahydrohomoisophtalsäure**  $C_6H_{10}[1,3](COOH)(CH_2COOH)$ , F. 158°, aus Homoisophtalsäure durch Reduction, giebt durch Destillation ihres Kalksalzes ein dicyclisches Keton  $CH_2 \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH \end{array} \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CO \\ \diagdown CH_2 \end{array}$  (?), vgl. Campher (S. 509) (B. 36, 3610).

**B. Tetrahydrodicarbonsäuren.** Tetrahydro-*o*-phthalsäuren sind je nach der Lage der doppelten Bindung vier structurisomere theoretisch denkbar. Die beiden Modificationen, bei denen keine der beiden  $CO_2H$ -Gruppen an einem doppelt gebundenen Kohlenstoffatom stehen, lassen noch je eine stereoisomere Modification voraussehen.

**$\Delta^1$ -Tetrahydro-*o*-phthalsäure**  $CH_2-CH_2-C.CO_2H$   
 $\dot{C}H_2-CH_2-\dot{C}.CO_2H$ , F. 120°, Anhydrid, F. 74°, entsteht durch Destillation der Hydropyromellithsäure (S. 353). Durch Kaliumpermanganat wird sie zu Adipinsäure gespalten (A. 166, 346; 258, 203).

**$\Delta^2$ -Tetrahydro-*o*-phthalsäure**  $CH_2-CH=C.CO_2H$   
 $\dot{C}H_2-CH_2-\dot{C}H.CO_2H$ , F. 215°, Anhydrid, F. 78°, ist durch Spaltung der aus *Sellerieöl* gewonnenen Sedanonsäure, einer *o*-Valeryltetrahydrobenzoësäure, erhalten worden (B. 30, 503, 1419); sie entsteht ferner aus der  $\Delta^1$ -Säure durch Kochen mit Kalilauge unter Verschiebung der doppelten Bindung, und durch Reduction von Phthalsäure oder  $\Delta^{2,6}$ -Dihydrophthalsäure neben

**trans- $\Delta^4$ -Tetrahydro-*o*-phthalsäure**  $CH-CH_2-CH.CO_2H$   
 $\dot{C}H-CH_2-\dot{C}H.CO_2H$ , F. 216°, Anhydrid, F. 140°. Sie lässt sich mittelst Acetylchlorid von der  $\Delta^2$ -Säure trennen, da sie durch dieses Reagens in der Kälte allein in das ihr entsprechende Anhydrid verwandelt wird (A. 258, 211).

**cis- $\Delta^4$ -Tetrahydro-*o*-phthalsäure**, F. 174°. Sie entsteht durch Reduction der  $\Delta^{2,4}$ -Dihydrosäure, sowie aus ihrem Anhydrid, F. 58°, in welches das Anhydrid der trans- $\Delta^4$ -Säure beim Erhitzen übergeht (A. 269, 202).

**Tetrahydroisophtalsäuren.** Es sind die drei theoretisch möglichen structurisomeren Säuren bekannt, von denen die eine noch in einer stereoisomeren Modification auftritt (C. 1905 I, 1320; II, 474).





Dihydroterephthalsäuren sind je nach der Lage der doppelten Bindungen vier structurisomere denkbar, von denen eine, die  $\Delta^{2,5}$ -Säure, in zwei stereoisomeren Formen auftritt. Sämtliche Modificationen sind bekannt.†

$\Delta^{1,3}$ -Dihydroterephthalsäure  $\text{CO}_2\text{H.C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH.CH=} \\ \text{CH}_2.\text{CH}_2 \end{array}\right\rangle\text{C.CO}_2\text{H}$  entsteht beim Erwärmen von  $\alpha, \alpha_1$ -Dibromhexahydroterephthalsäure und  $\Delta^2$ -Tetrahydroterephthalsäuredibromid mit alkoholischem Kali (A. **258**, 23). Dimethylester, F.  $85^\circ$ .

$\Delta^{1,4}$ -Dihydroterephthalsäure  $\text{CO}_2\text{H.C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH.CH}_2 \\ \text{CH}_2.\text{CH} \end{array}\right\rangle\text{C.CO}_2\text{H}$  entsteht aus Terephthalsäure und Natriumamalgam, beim Kochen der isomeren Dihydroterephthalsäuren mit Natronlauge (A. **251**, 272) und durch Reduction der p-Dichlor- $\Delta^{1,4}$ -dihydroterephthalsäure, dem Einwirkungsproduct von  $\text{PCl}_5$  auf Succinylobernsteinsäureester, mit Natriumamalgam (B. **22**, 2112). Dimethylester, F.  $130^\circ$ , condensirt sich mittelst seiner  $\text{CH}_2$ -Gruppen mit Oxalester und mit Benzaldehyden bei Gegenwart von Natriumalkoholat zu Terephthalsäurederivaten: *Phthaliddicarbonsäure*, dem Lacton der Säure  $(\text{HOOC})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ , und *Benzylterephthalsäure*  $(\text{HOOC})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$  (B. **36**, 842).

$\Delta^{1,5}$ -Dihydroterephthalsäure entsteht beim Kochen von trans- $\Delta^{2,5}$ -Dihydroterephthalsäure mit Natronlauge. Dimethylester verharzt an der Luft (A. **258**, 18).

$\Delta^{2,5}$ -Dihydroterephthalsäure  $\text{CO}_2\text{H.CH}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH:CH} \\ \text{CH:CH} \end{array}\right\rangle\text{CH.CO}_2\text{H}$ , cis-Säure und trans-Säure entstehen durch Reduction von Terephthalsäure. Siehe auch  $\Delta^{1,5}$ -Dihydroterephthalsäure. trans-Diphenylester, F.  $146^\circ$ . cis-Dimethylester, F.  $77^\circ$  (A. **258**, 17); durch Erhitzen in  $\text{CO}_2$ -Atmosphäre bei Gegenwart von Palladiummohr zerfällt dieser Ester in Terephthal- und Hexahydroterephthalester (B. **36**, 2857).

**D. und E. Oxy- und Ketohydrobenzoldicarbonsäuren.**  $\alpha$ -Oxyhexahydro-isophthalsäure  $\text{CH}_2\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CO}_2\text{H.CH} \quad \text{CH}_2 \end{array}\right\rangle\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CO}_2\text{H} \\ \text{OH} \end{array}\right\rangle$ , und  $\alpha$ -Oxyhexahydroterephthalsäure  $\text{CO}_2\text{HCH}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}\right\rangle\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CO}_2\text{H} \\ \text{OH} \end{array}\right\rangle$ , cis-Säure, F.  $169^\circ$ , trans-Säure, F.  $229^\circ$ , entstehen aus den Cyanhydrinen der 1,3- bez. 1,4-Cyclohexanoncarbonsäure (S. 455) durch Verseifen (B. **22**, 2186; C. 1904 I, 1082).

m-Dioxyhexahydroisophthalsäure  $\text{CH}_2\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2-\text{C}(\text{OH}) \end{array}\right\rangle\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H} \\ \text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H} \end{array}\right\rangle$ , F.  $217^\circ$  unter Zersetzung. Anhydrid, F.  $175^\circ$ . Die Säure entsteht aus ihrem Nitril, dem Product der Addition von Blausäure an Dihydroresorcin (S. 440) (A. **278**, 49).

$\alpha, \alpha_1$ -Dioxyhexahydroterephthalsäure  $\text{CO}_2\text{H}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{HO} \end{array}\right\rangle\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}\right\rangle\text{C}\left\langle\begin{array}{l} \text{CO}_2\text{H} \\ \text{OH} \end{array}\right\rangle$ , F.  $122^\circ$ , wurde durch Kochen ihres Dinitrils, F.  $180^\circ$  u. Z., des Additionsproductes von Blausäure an p-Diketohexamethylen (S. 441), mit Salzsäure erhalten (B. **40**, 2890).

Hexahydro-2,5-dioxyterephthalsäure  $\text{C}_6\text{H}_8(\text{OH})_2(\text{COOH})_2$ , Aethylester, F.  $136^\circ$ , wird neben Tetrahydro-p-dioxyterephthalsäure, Ester, Kp.<sub>14</sub>  $219^\circ$ , durch Reduction des Succinylobernsteinsäureesters (S. 461) mit Natriumamalgam gewonnen. Der Dioxyhexahydroterephthalsäureester geht beim Destilliren zum Teil unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung in  $\Delta^{1,4}$ -Dihydroterephthalsäureester (s. o.) über (B. **33**, 390).



$\Delta^1$ -Tetrahydro-2-oxyterephthalsäure oder 2-Ketohexamethylen-1,4-dicarbon- säure  $\text{CO}_2\text{H}.\text{CH} \begin{matrix} \langle \text{CH}_2-\text{C}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \rangle \end{matrix} \text{C}.\text{CO}_2\text{H}$  oder  $\text{CO}_2\text{H}.\text{CH} \begin{matrix} \langle \text{CH}_2-\text{CO} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \rangle \end{matrix} \text{CH}.\text{CO}_2\text{H}$  entsteht durch Reduction von Oxyterephthalsäure (S. 350). Sie geht beim Erwärmen mit Wasser auf  $60^\circ$  unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in m-Ketohexahydrobenzoësäure (S. 455) über, deren Oxim auch aus Tetrahydrooxyterephthalsäure mit Hydroxylaminchlorhydrat entsteht (B. 22, 2178).

Ketotetrahydrobenzolpolycarbonsäureester und m-Diketohexahydrobenzolcarbonsäureester oder Hydroresorcylsäureester sind in grösserer Anzahl auf synthetischem Wege aus 1,5-Diketon- bez.  $\delta$ -Ketoncarbonsäureestern durch Wasser- oder Alkoholabspaltung erhalten worden; von ihnen ausgehend hat man eine Reihe von Keto-R-hexenen, Dihydroresorcinen, Tetrahydrobenzolen, Dihydrobenzolen u. a. m. dargestellt (vgl. S. 441 u. 442). Als Cyclohexanolondicarbonsäureester sind eine Anzahl von Alkylidenbisacetessigestern aufzufassen (S. 386).

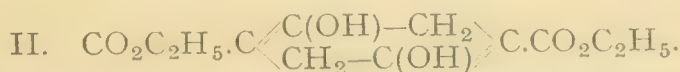
Cyclohexanon-2,4-dicarbonsäureaethylester  $\text{CH}_2 \begin{matrix} \langle \text{CO}-\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH} \rangle \end{matrix} \text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ , Kp.<sub>20</sub>  $180^\circ$ , aus Pentan- $\alpha,\gamma,\epsilon$ -tricarbonsäureester durch cyclische Acetessigestercondensation (S. 4) (C. 1907 I, 344).

Cyclohexanon-2,6-dicarbonsäuremethylester  $\text{CH}_2 \begin{matrix} \langle \text{CH}_2-\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH} \rangle \end{matrix} \text{CO} \begin{matrix} \text{CO}_2\text{CH}_3 \\ \text{CO}_2\text{CH}_3 \end{matrix}$ , Ketoform F.  $125^\circ$ , Enolform flüssig, aus Pentan- $\omega$ -tetracarbonester mit Natriumaethylat unter Abspaltung von Kohlensäureester (Privatmitteilung von H. Meerwein). 2-Methylcyclohexanon-2,6-dicarbonsäureaethylester, Kp.<sub>10</sub>  $160^\circ$ , s. A. 350, 214.

Succinylobernsteinsäure  $\text{CO}_2\text{H}.\text{CH} \begin{matrix} \langle \text{CO}-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CO} \rangle \end{matrix} \text{CH}.\text{CO}_2\text{H}$  wird aus ihrem Diaethylester durch Verseifen mit der berechneten Menge Normalnatronlauge und aus 2,5-Dioxyterephthalsäure (S. 350) mit Natriumamalgam erhalten. Die trockene Säure geht bei  $200^\circ$  unter Abspaltung von  $2\text{CO}_2$  in p-Diketohexamethylen (S. 441) über (B. 22, 2168).

Succinylobernsteinsäurediaethylester, F.  $126^\circ$  (Dimethylester, F.  $152^\circ$ ), entsteht durch Einwirkung von Kalium, von Natrium oder Natriumaethylat auf Bernsteinsäureester (A. 211, 306), oder auf Bromacetessigester (A. 245, 74), sowie von Cyansilber auf Jodacetessigester (A. 253, 182) und durch Reduction von 2,5-Dioxyterephthalsäureester mit Zink und Salzsäure (B. 19, 432).

Der Succinylobernsteinsäureester verhält sich ähnlich wie Phloroglucin. Er zeigt also manche Reactionen eines Ketons, entsprechend der Formel I des 2,5-Diketohexamethylen-carbonsäureesters, während er sich andererseits wie ein Phenol verhält, entsprechend der Formel II des 2,5-Dioxydihydroterephthalsäureesters (B. 24, 2692):



Der Succinylobernsteinsäureester krystallisirt in hellgrünen, triklinen Prismen oder in farblosen Nadeln. Er ist in Wasser unlöslich, schwer löslich in Aether, leicht löst er sich in Alkohol zu einer hellblau fluorescirenden Lösung, die durch Eisenchlorid kirschrot gefärbt wird. Er löst sich in Alkalien mit gelber Farbe unter Ersatz von zwei Wasserstoffatomen durch Alkalimetall. Mit Phenylisocyanat vermag er sich nicht zu verbinden, während der structurähnliche  $\beta$ -Ketohexamethylen-carbonsäureester (S. 455) mit

diesem Reagens sich zu  $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CONHC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CO}_2\text{R} \end{array}$  verbindet (A. **317**, 104). Mit Hydroxylamin geht der Succinylobernsteinsäureester in saurer und alkalischer Lösung unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in **Chinondioximcarbon-säureester**  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{NOH})_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $174^\circ$ , über (B. **22**, 1283). Mit Phenylhydrazin giebt er eine Phenylhydrazinverbindung der Dihydroterephthalsäure (B. **24**, 2687; **26**, R. 590), mit Hydrazin: Hexahydrobenzo-3,4-dipyrazolon (s. d.) (B. **27**, 472), mit Ammoniumacetat den Diiminosuccinylobernsteinsäureester, F.  $178^\circ$ , der durch Brom zum p-Diamidoterephthalsäureester oxydirt wird (C. 1905 II, 1240). Siehe auch Dichlorhydroterephthalsäure (S. 460).

Aus Natriumsuccinylobernsteinsäurediaethylester wurden mit Jodalkylen folgende Verbindungen dargestellt (B. **26**, 232):

**Diaethylsuccinylobernsteinsäureester**: cis-Verb. flüssig; trans-Verb. F.  $65^\circ$ .

**Di-n-propylsuccinylobernsteinsäureester**: » » » »  $86^\circ$ .

**Diisopropylsuccinylobernsteinsäureester**: » » » »  $116^\circ$ .

**Methyl-n- und Methyl-isopropylsuccinylobernsteinsäureester**, Kp.<sub>25</sub>  $195^\circ$  bis  $200^\circ$ ; s. synthetisches Terpen S. 475.

p-Dichlorchinondicarbonsäureester  $\text{C}_6\text{Cl}_2\text{O}_2(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , F.  $195^\circ$ , gelbgrüne Krystalle (B. **21**, 1761). Geht durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig über in:

p-Dichlorhydrochinondicarbonsäureester  $\text{C}_6\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}_2(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , der in zwei verschiedenen Formen krystallisirt, in farblosen Nadeln und gelbgrünen Tafeln (B. **20**, 2796; **21**, 1759; **23**, 260). Aehnlich verhalten sich Dibrom- und Dijodhydrochinondicarbonsäureester (B. **32**, 1742); vgl. auch die beiden Formen des 2,5-Dioxyterephthalsäureesters S. 350.

p-Dioxychinon-dicarbonsäureester  $\text{C}_6(\text{OH})_2\text{O}_2(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , F.  $151^\circ$ , entsteht aus Dichlorhydrochinon-dicarbonsäureester durch Schütteln mit Natronlauge und aus Dioxyterephthalsäureester mittelst salpetriger Säure (B. **19**, 2385). Er krystallisirt in blassgelben Blättchen und intensiv grüngelben Prismen (B. **20**, 1307). Er reagirt sauer und bildet mit 2 Aeq. der Metalle Salze. Mit Hydroxylamin bildet er kein Dioxim, sondern ein Oxyammoniumsalz; ebenso mit Phenylhydrazin ein Phenylhydrazinsalz (B. **22**, 1290). Mit Phenylisocyanat vermag er nicht zu reagiren (B. **23**, 265). Beim Kochen mit Salzsäure zerfällt der Ester in  $\text{CO}_2$  und Dioxychinon (S. 226). Durch Aufnahme von 2H-Atomen (durch Reduction mit schwefliger Säure) entsteht aus dem Ester der sog.

**Tetraoxyterephthalsäureester**  $\text{C}_6(\text{OH})_4(\text{CO}_2\text{R})_2$  oder **Dioxychinon-dihydro-dicarbonsäureester**  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{O}_2)(\text{OH})_2(\text{CO}_2\text{R})_2$ , goldgelbe Blättchen, F.  $178^\circ$  (B. **20**, 2798). In alkalischer Lösung oxydirt er sich leicht an der Luft, durch Abgabe von 2H, zu dem Dioxychinondicarbonsäureester und giebt daher mit Hydroxylamin und Phenylhydrazin dieselben Producte (B. **22**, 1291). Mit 4 Mol. Phenylisocyanat bildet er eine Tetracarbanilidoverbindung (B. **23**, 267).

**Phloroglucindicarbonsäureester**  $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CO}-\text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagdown \text{CO}-\text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5) \end{array} \text{CO}$ , F.  $104^\circ$ , entsteht durch Condensation von 3 Mol. Natriummalonsäureester beim Erhitzen auf  $120-145^\circ$  unter Abspaltung von Kohlensäureester, unter Zwischenbildung des Acetontricarbonsäureesters, sowie durch Condensation von Acetondicarbonsäureester und Malonester mit Natriumaethylat (B. **29**, R. 1117; **41**, 4171). Er verhält sich ähnlich wie Succinylobernsteinsäureester, löst sich unverändert in Alkalien und wird durch Eisenchlorid kirschrot gefärbt. Mit Essigsäureanhydrid bildet er ein Triacetylderivat, mit Hydroxylamin ein Trioxim (B. **21**, 1766), mit Phenylisocyanat entsteht ein Tricarbanilido-



derivat (B. 37, 4637). Mit Aetzkalkali geschmolzen bildet er Phloroglucin (S. 217).

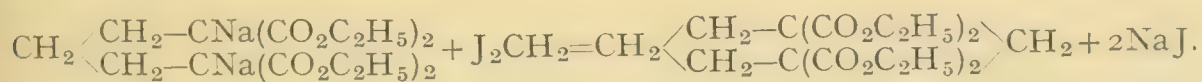
**III. Hydrobenzoltricarbonsäuren.** Hierher gehören die Dioxyphenyl-essigdicarbonsäureester  $\text{CO}_2\text{RCH} \left\langle \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{R}) \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CCH}_2\text{CO}_2\text{R}$ , Condensationsproducte der Acetondicarbonsäureester (C. 1900 II, 963) und der ähnlich gebaute

**Dihydro-oxy-phenylessigdicarbonester**

$\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \left\langle \begin{array}{l} \text{CO} - \text{CH}_2 \\ \text{CH} : \text{C}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5) \end{array} \right\rangle \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $82^\circ$ , der durch Condensation von Glutaconester mittelst alkoholfreiem Natriumaethylat gebildet wird (B. 37, 2113).

**Dihydromethyltrimesinsäure**  $\text{CH} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{COOH}) = \text{CH} \\ \text{C}(\text{COOH}) - \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{COOH} \end{array} \right\rangle$  entsteht aus Brenztraubensäure beim Erhitzen mit Natronlauge. Die Säure ist das Zwischenproduct der Synthese von Uvitinsäure (S. 349) aus Brenztraubensäure. Beim Erwärmen mit conc. Schwefelsäure giebt sie unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  und  $2\text{H}$  glatt Uvitinsäure; beim Schmelzen liefert sie neben Uvitinsäure: Dihydrouvitinsäure  $\text{C}_6\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{COOH})_2$ , F.  $236^\circ$ , und verschiedene Tetrahydrouvitinsäuren. Bei der Reduction mit Natriumamalgam erhält man **Tetrahydromethyltrimesinsäure**  $\text{C}_6\text{H}_6(\text{CH}_3)(\text{COOH})_3$ , F.  $221^\circ$  u. Z. (A. 305, 125).

**IV. Hydrobenzoltetracarbonsäuren.** Säuren, bei denen zwei Carboxylgruppen an demselben Kohlenstoffatom stehen, wurden synthetisch erhalten; aus der Dinatriumverbindung des Methylendimalonsäureesters mit Trimethylenbromid, sowie aus Dinatriumtrimethylendimalonsäureester mit Methylenjodid: Hexamethylen-1,1,3,3-tetracarbonsäureester, aus n-Butantetracarbonsäureester mit Aethylenbromid: Hexamethylen-1,1,4,4-tetracarbonsäureester (Perkin jun.; vgl. S. 6):



1,1,3,3-Hexamethylentetracarbonsäure zersetzt sich bei  $220^\circ$  unter Abspaltung von  $2\text{CO}_2$  in die Hexahydroisophtalsäure (B. 25, R. 159, 274).

## Terpene.

Die *flüchtigen* oder *aetherischen Oele*<sup>1)</sup>, die aus verschiedenen Pflanzen, namentlich Coniferen und Citrusarten, meist durch Destillation mit Wasserdampf, seltener durch Auspressen, oder durch Extraction mit leicht flüchtigen Lösungsmitteln oder Fetten gewonnen werden, enthalten neben anderen Verbindungen Kohlenwasserstoffe der Formel  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ , die man als Terpene bezeichnet.

Die Terpene, die als wichtige, manchmal hauptsächliche Bestandteile vieler für die Parfümerie technisch wertvoller aetherischer Oele eine besondere Bedeutung beanspruchen, stehen dem p-Cymol oder p-Isopropylmethylbenzol (S. 60), einige wenige dem m-Cymol, mehr oder weniger nahe.

1) E. Gildemeister und F. Hoffmann, Die aetherischen Oele. Leipzig 1910. F. W. Semmler, Die aetherischen Oele nach ihren chemischen Bestandteilen. Leipzig 1906—1907.

Die scharfe Kennzeichnung und damit die Möglichkeit der Unterscheidung der einzelnen Terpene verdankt man in erster Linie den sorgfältigen Arbeiten von O. Wallach<sup>1)</sup>, durch welche Ordnung in dieses früher unübersehbare Gewirr von Kohlenwasserstoffen verschiedenster Herkunft gebracht wurde.

Die Terpene lassen sich nach ihrem Verhalten in zwei Gruppen einteilen. Die erste Gruppe bilden die zweifach ungesättigten *monocyclischen* Terpene, welche vier einwertige Atome oder Atomgruppen zu addiren vermögen und die als wahre Dihydro-p-cymole aufzufassen sind; zu diesen gehören das Limonen, Dipenten, Terpinolen, Terpinen und Phellandren. An diese schliessen sich das Sylvestren und Carvestren an, die ebenfalls zwei doppelte Bindungen enthalten, aber Abkömmlinge des m-Cymols sind.

Von diesen Dihydrocymolen sind die Terpene der zweiten Gruppe vor allem dadurch unterschieden, dass sie nur zwei einwertige Atome oder Atomgruppen addiren und demgemäss einen doppelten Kohlenstoffring enthalten müssen. Die wichtigsten Vertreter dieser *bicyclischen* Terpene sind das Camphen, Pinen, Fenchon und Sabinen. Einzelne Glieder beider Gruppen sind durch Uebergangsreactionen mit einander verknüpft. Völlig gesättigte, tricyclische Terpene sind bisher in den aetherischen Oelen nicht aufgefunden worden. In neuerer Zeit hat man auch Terpene  $C_{10}H_{16}$  kennen gelernt, die keine geschlossene Kohlenstoffkette enthalten und die als *olefinische* oder *acyclische Terpene* von den eigentlichen cyclischen Terpenen unterschieden werden (B. **24**, 682).

Neben den *eigentlichen Terpenen* finden sich in den aetherischen Oelen häufig höher siedende Kohlenwasserstoffe, welche die gleiche procentische Zusammensetzung, aber ein höheres Moleculargewicht besitzen, die sog. *Sesquiterpene*  $C_{15}H_{24}$ , die *Diterpene*  $C_{20}H_{32}$  und *Polyterpene*  $(C_5H_8)_x$ . Die gleiche procentische Zusammensetzung besitzt auch das *Isopren*  $C_5H_8$ , das durch Destillation von Kautschuk entsteht und zu den Terpenen in naher Beziehung steht, indem es sich z. B. leicht zum Dipenten (s. o.) polymerisirt. Man hat das Isopren daher auch als *Hemiterpen* bezeichnet.

Von den Terpenen leiten sich eine grosse Zahl von Alkoholen und Ketonen der allgemeinen Zusammensetzung  $C_{10}H_{16}O$ ,  $C_{10}H_{18}O$  und  $C_{10}H_{20}O$  ab, die sich teilweise neben den Terpenen in den aetherischen Oelen finden, und die man unter dem Namen der Campherarten zusammenzufassen pflegt, da zu ihnen der technisch wichtige gewöhnliche oder Japancampher gehört. Den olefinischen Terpenen entsprechen die olefinischen Campherarten, den Sesquiterpenen die Sesquiterpencampher. An die Terpene und ihre Additionsproducte schliessen sich daher die Terpenalkohole und Terpenketone mit ihren Umwandlungsproducten.

Bei der Reindarstellung bez. Isolirung der Terpene begegnet man denselben Schwierigkeiten, die bei der Gewinnung der Dihydrobenzole hervorgehoben wurden. Man erhält fast stets ein Gemisch einander

1) O. Wallach, Terpene und Campher. Leipzig 1909.



sehr nahestehender, bindungsisomerer Kohlenwasserstoffe, es scheint sogar zweifelhaft, ob es bisher überhaupt gelungen ist, ein völlig einheitliches Terpen zu gewinnen. Die Aufklärung der Constitution der Terpene hat aus diesem Grunde besondere Schwierigkeiten bereitet, doch kann heute namentlich durch die Arbeiten von v. Baeyer, Perkin jun., Semmler, Wagner und besonders von Wallach die Structur der Mehrzahl der Terpene und ihre Beziehungen zu einander als sicher gestellt gelten. In manchen Fällen, so beim Dipenten, Terpinen, Sylvestren und Carvestren, ist bereits die vollständige Synthese, in anderen Fällen wie beim Pinen, Phellandren, Camphen und Fenchon wenigstens eine Partialsynthese geglückt.

Weit leichter gelingt die Isolirung und Reindarstellung der Campherarten, von denen viele durch grosses Krystallisationsvermögen ausgezeichnet sind, andere aus ihren charakteristischen Derivaten leicht in reiner Form regenerirt werden können. Auch hier sind der Constitutionsaufklärung zahlreiche Totalsynthesen gefolgt vgl. z. B. Campher, Menthon,  $\alpha$ -Terpineol u. a. Die Synthese ist hier, wie auch z. T. bei den Terpenen noch einen Schritt weiter gegangen, indem sie neue, bisher in den aetherischen Oelen nicht aufgefundene, den Naturproducten in Constitution und Verhalten nahestehende Verbindungen darstellte und so neue Terpene und Campherarten geschaffen hat.

Noch fast völlig ungelöst ist die Frage nach der Constitution der Sesquiterpene und Polyterpene und der von diesen abgeleiteten sauerstoffhaltigen Verbindungen.

Eigenschaften. Die eigentlichen Terpene sind in reinem Zustand farblose, stark lichtbrechende Flüssigkeiten, nur wenige, z. B. das Camphen, sind bei gewöhnlicher Temperatur fest. Sie sieden unzersetzt zwischen  $150-180^{\circ}$ , sind mit Wasserdampf leicht flüchtig und besitzen einen charakteristischen, oft angenehmen Geruch. Die meisten Terpene sind optisch activ, einige sind in zwei optisch activen, gleich stark aber entgegengesetzt drehenden Modificationen bekannt; auch ein racemisches Terpen hat man in dem Dipenten kennen gelernt.

Verhalten. 1. Die Terpene polymerisiren sich leicht.

2. Durch Säuren werden viele Terpene mit grosser Leichtigkeit in bindungsisomere Terpene umgelagert.

3. Manche Terpene oxydiren sich leicht schon durch den Sauerstoff der Luft (vgl.  $\alpha$ -Pinen und  $\beta$ -Phellandren), wobei sie Neigung zum Verharzen zeigen (vgl. B. **29**, R. 658). Wichtig ist die Entstehung von Benzolderivaten aus Terpenen durch Oxydation. So entsteht aus dem Terpeninöl mit Jod: p-Cymol, mit Salpetersäure: p-Toluylsäure und Terephthalsäure, u. a. m.

4. Weiter oben wurde bereits auf die Bedeutung der Additionsreactionen für die Einteilung der Terpene hingewiesen:

a) Durch Addition von Wasserstoff gehen die Terpene in Hydroterpene über (B. **36**, 1033).

b) Durch Addition von Chlor und Brom, sowie von Halogenwasserstoffsäuren in Eisessig in der Kälte gehen die Terpene in Halogensubstitutionsproducte der Hydroterpene über. Dieselben sind zum Teil wohlkrystallisirte Verbindungen, die zur Characterisirung und Unterscheidung der Terpene dienen können. Umgekehrt können aus den Halogenwasserstoffadditions-

producten die Terpene durch Erhitzen mit Natriumacetat in Eisessig oder durch Erhitzen mit Basen, wie Anilin zurückgewonnen werden (vgl. B. **34**, 708). Diese Halogenverbindungen vermitteln den Uebergang der Terpene in Campheralkohole, aus denen sie andererseits z. T. gewonnen werden können.

c) Durch Einwirkung von Nitrosylchlorid NOCl (Tilden) oder von Alkylnitrit, Eisessig und Salzsäure auf Terpene entstehen gut gekennzeichnete Terpenitroschloride; mit primären und secundären Basen gehen diese meist leicht zersetzlichen Nitroschloride in beständige, und daher zur Characterisirung geeignete Terpenitrolamine oder unter Abspaltung von Salzsäure in Nitrosoterpene über. Letztere vermitteln den Uebergang der Terpene in Terpenketone, vgl. Limonennitroschlorid.

d) Mit  $N_2O_4$  verbinden sich einige Terpene zu Nitrosaten  $C_{10}H_{16}(NO).O.NO_2$ ; mit  $N_2O_3$  zu Nitrositen  $C_{10}H_{16}(NO).O.NO$ , oder Pseudonitrositen (Nitriten)  $C_{10}H_{16}(NO)NO_2$  (A. **332**, 313).

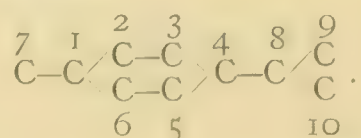
Die Nitroschloride, Nitrosate und Nitrosite sind in festem Zustande bimolecular und daher richtiger als Bisnitroschloride, Bisnitrosate und Bisnitrosite zu bezeichnen. In ihren Umsetzungen verhalten sie sich wie monomoleculare Verbindungen (B. **28**, 648; **29**, 10).

e) Durch Einwirkung von Ozon gehen die Terpene in Ozonide, durch verdünnte  $MnO_4K$ -Lösung unter Anlagerung von  $2OH$  in Glycole über. Beide Reactionen sind zur Constitutionsaufklärung der Terpene von grosser Bedeutung.

Ueber Addition von Trichloressigsäure und von Formaldehyd an Terpene s. B. **29**, 695; **32**, 57.

Nomenclatur. In den meisten Fällen werden die Terpene und Campher mit Namen bezeichnet, die von der Pflanze, in dessen aetherischem Oel sie besonders reichlich vorkommen oder zuerst beobachtet wurden, abgeleitet sind. Da man zahlreiche früher für einheitlich gehaltene Terpene neuerdings als Gemische erkannte, so hat man die aus ihnen isolirten oder in ihnen nachgewiesenen Terpene unter Beibehaltung der ursprünglichen Namen durch Vorsetzung griechischer Buchstaben von einander unterschieden z. B.  $\alpha$ -,  $\beta$ - und  $\gamma$ -Terpinen. In Anlehnung an die »Genfer Nomenclatur« schlug v. Baeyer vor, die cyclischen Terpene, die dasselbe Kohlenstoffskelett wie das p-Cymol enthalten, die sog. Dihydrocymole: *Terpadiene* zu nennen; die Tetrahydrocymole wären dann als *Terpene*, das Hexahydrocymol als *Terpan* zu bezeichnen. Um den Terpenen, die nach diesem Vorschlag als Terpadiene zu benennen wären, ihren Namen zu erhalten, will Wagner das Hexahydrocymol: *Menthan*, die Tetrahydrocymole: *Menthene* und die Dihydrocymole oder Terpene: *Menthadiene* nennen (B. **27**, 1636 Anm.). Die letztere Bezeichnungsweise ist die gebräuchlichere geworden.

Um die Constitution der Dihydrocymole zu bezeichnen, versieht man die Kohlenstoffatome mit Zahlen:



Das Dihydrocymol der Formel  $CH_3.C \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} - \text{CH}_2 \\ - \text{CH}_2 \end{array} \backslash C = C(CH_3)_2$  würde z. B. als  $\Delta^{1,4(8)}$ -Menthadien, das Dihydrocymol  $CH_3.C \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} - \text{CH}_2 \\ - \text{CH} \end{array} \backslash C.CH(CH_3)_2$  als  $\Delta^{1,4}$ -Menthadien zu bezeichnen sein.

Ueber die Nomenclatur der bicyclischen Terpene s. S. 493.



Wir behandeln die Terpene in folgenden Gruppen:

- A. Olefinische Terpen- oder Terpenogengruppe.
- B. Monocyclische Terpen- oder Menthangruppe.
- C. Bicyclische Terpengruppen:
  - I. Sabinan- oder Tanacetangruppe.
  - II. Carangruppe.
  - III. Pinangruppe.
  - IV. Camphangruppe.
- D. Sesquiterpen- und Polyterpengruppe.

An die Kohlenwasserstoffe jeder Gruppe schliessen sich die Alkohole und Ketone, die sog. *Campher*.

### A. Olefinische Terpen- oder Terpenogengruppe.

Unter diesem Namen werden eine Reihe olefinischer Kohlenwasserstoffe, Alkohole, Aldehyde und Säuren mit offener Kette zusammengefasst, die sich in aetherischen Oelen finden oder Umwandlungsproducte der aus diesen gewonnenen Körper sind. Sie sind dadurch ausgezeichnet, dass sie sich meist leicht in hydroaromatische, terpenartige oder aromatische Substanzen überführen lassen.

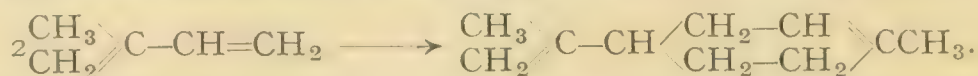
**I. Olefinische Terpene: Myrcen**  $C_{10}H_{16} = (CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2C(:CH_2).CH:CH_2$  oder  $CH_2:C(CH_3).CH_2.CH_2.CH_2.C(:CH_2).CH:CH_2$ , Kp.<sub>20</sub> 67°, D<sub>15</sub> 0,8025, n<sub>D</sub> = 1,4673, findet sich im Bayöl neben 1-Phellandren (S. 474) und aromatischen Phenolen der Zimmtreihe, und im aetherischen Oel von *Lippia citriodora*. Wahrscheinlich ist auch das aus dem Hopfenöl isolirte Terpen mit dem Myrcen identisch (C. 1903 I, 1028). Künstlich entsteht es durch Abspaltung von Wasser aus dem Linalool (S. 468) beim Erhitzen mit SO<sub>4</sub>KH. Es addirt vier Atome Brom; durch Reduction mit Na und Alkohol entsteht **Dihydromyrcen**  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 172°, Tetrabromid, F. 88°, das durch Eisessig-Schwefelsäure in das isomere Cyclodihydromyrcen umgewandelt wird (B. 34, 3126). Durch Erhitzen unter Druck auf 300° wird Myrcen polymerisirt zu Dimyrcen, Kp.<sub>13</sub> 160—200°, und nicht destillirbaren Polymyrcenen; das Dimyrcen giebt mit N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ein Nitrosit (C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>7</sub>)<sub>2</sub>, welches mit dem gleich zusammengesetzten Nitrosit aus Kautschuk (S. 527) identisch zu sein scheint (B. 35, 3264).

**Ocimen**  $C_{10}H_{16} = (CH_3)_2C:CH.CH_2.CH:C(CH_3)CH:CH_2$  (?), Kp.<sub>30</sub> 81°, D<sub>15</sub> 0,8031, wurde aus dem aetherischen Oel von *Ocimum Basilicum* gewonnen. Es ist vom Myrcen nur durch die Lage einer Doppelbindung unterschieden, da es durch Na und Alkohol unter Aufnahme von zwei H-Atomen zu Dihydromyrcen reducirt wird. Bei der Oxydation mit Ozon entstehen neben anderen Producten Aceton, Methylglyoxal und Malondialdehyd (C. 1907 II, 679; 1909 I, 373).

**Anhydrogeraniol**  $C_{10}H_{16}$ , Kp. 172—176°, D<sub>30</sub> 0,8232, n<sub>D</sub> = 1,4835, aus Geraniol durch Kaliumbisulfat bei 170°, addirt 6 Atome Brom (B. 24, 682). **Linaloolen**  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 165—168°, D<sub>20</sub> 0,7882, n<sub>D</sub> = 1,455, entsteht durch Reduction von Linalool (s. u.) (B. 27, 2520).

Zu den olefinischen Terpenen oder Terpenogenen ist ferner das **Isopren**  $C_5H_8$ , Kp. 37° (s. Bd. I), ein Destillationsproduct des Kautschuks (S. 527) rechnen, welches man auch durch Leiten von Terpentindämpfen durch dunkelrotglühende Röhren darstellen kann (A. 383, 228). Ueber seine Synthese durch Abbau von β-Methylpyrrolidin s. dieses. Das Isopren be-

steht zur Hauptsache aus  $\beta$ -Methyldivinyl  $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$ , addirt 2 Mol. HBr unter Bildung von Dimethyltrimethylenbromid und polymerisirt sich leicht zu Dipenten (S. 471) (J. pr. Ch. [2] **55**, 1; C. 1900 II, 331):



Unter anderen Bedingungen wird das Isopren zu Parakautschuk polymerisirt vgl. S. 527.

2. **Olefinische Terpenalkohole:** d-Citronellol  $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O} = \text{CH}_2:\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{OH}$  (?), Kp.<sub>15</sub> 113—114<sup>0</sup>, wurde zuerst durch Reduction des d-Citronellals erhalten; in der Natur findet es sich im Java-Citronellöl. Es ist ein farbloses, angenehm rosenartig riechendes Oel. Seine Constitution folgert man aus seinem Zusammenhang mit dem d-Citronellal. Ein dem d-Citronellol sehr ähnlicher, aber linksdrehender Alkohol, das l-Citronellol, l-Rhodinol findet sich neben Geraniol in verschiedenen Rosen-, Geranium- und Pelargoniumölen. Es ist wahrscheinlich mit dem d-Citronellol bindungsisomer im Sinne der Formel  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{OH}$ , da es durch Oxydation in einen mit dem d-Citronellal isomeren Aldehyd, das Rhodinal (S. 469), übergeht. Doch ist die Frage nach der Constitution der Citronellole nicht als abgeschlossen zu betrachten. Ein i-Citronellol, i-Rhodinol, Kp.<sub>10</sub> 110<sup>0</sup>, wurde durch Reduction der synthetisch erhaltenen Geraniumsäure (S. 470) dargestellt (B. **29**, 923; **30**, 33; C. 1904 II, 440; vgl. B. **29**, R. 785).

Geraniol  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O} = (\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{C}(\text{CH}_3):\text{CH}.\text{CH}_2\text{OH}$ , Kp.<sub>17</sub> 120 bis 122<sup>0</sup>, bildet den alkoholischen Hauptbestandteil des Geraniumöls, Rosenöls, Pelargoniumöls, Palmarosaöls, Lemongrasöls u. a. m. und ist der am weitesten verbreitete aliphatische Terpenalkohol (B. **29**, R. 785); es giebt eine charakteristische, krystallisirte Verbindung mit Chlorcalcium, die zur Abscheidung des Geraniols aus aetherischen Oelen dienen kann; es ist optisch inactiv und steht zum Citral im selben Verhältnis, wie das Citronellol zum Citronellal. Mit der Synthese des Citrals ist auch diejenige des Geraniols verwirklicht. Ein mit dem Geraniol wahrscheinlich stereoisomerer Alkohol, das

Nerol, Kp. 225<sup>0</sup>, D<sub>15</sub> 0,880, wurde im Neroli-, Petitgrain-, Bergamott- und Linaloöl, teils in freiem Zustande, teils verestert aufgefunden. Es unterscheidet sich von dem ihm sonst ausserordentlich ähnlichen Geraniol durch die Unfähigkeit zur Bildung einer festen Chlorcalciumverbindung, sowie durch die Bildung eines krystallinischen Tetrabromids, F. 119<sup>0</sup>. Geraniol und Nerol stehen zu einander wahrscheinlich im gleichen Verhältnis wie Citral-a und Citral-b, und zwar scheint das Geraniol dem Citral-a, das Nerol dem Citral-b zu entsprechen (B. **39**, 1780).

l-Linalool, *Licaveol*  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O} = (\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH}).\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp. 197—199<sup>0</sup>, D<sub>20</sub> 0,8702, n<sub>D</sub> = 1,4695, findet sich im Linaloöl aus *Licari kanali*, Lavendelöl, Bergamottöl, Limettöl, Origanumöl u. a.; d-Linalool, *Coriandrol* im Corianderöl, Pomcranzenöl und Orangenblütenöl.

Durch Reduction mit Ni und Wasserstoff gehen Geraniol und Linalool, sowie auch der oben erwähnte Terpenkohlenwasserstoff das Ocimen in das gleiche 2,6-Dimethyloctan über, wodurch bewiesen ist, dass allen diesen Verbindungen dasselbe Kohlenstoffgerüst zu Grunde liegt (B. **41**, 2084).

Durch Behandlung mit verdünnter Schwefelsäure werden die Linaloole glatt, das Geraniol weniger glatt in inactives *Terpinhydrat* (S. 479) übergeführt (B. **28**, 2137). Durch Einwirkung von Ameisensäure oder Eisessig-Schwefelsäure werden Geraniol schwierig, die Linaloole leichter in festes

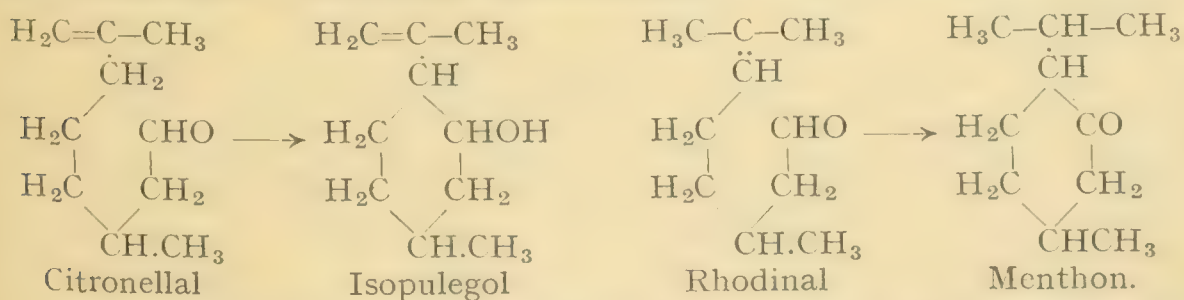


$\alpha$ -Terpineol, F.  $35^{\circ}$  (S. 481), umgewandelt; Linalool wird dabei teilweise zu Geraniol isomerisiert, umgekehrt kann Geraniol in inactives Linalool übergeführt werden (J. pr. Ch. [2] **60**, 244). Neben oder statt Terpinhydrat und Terpeneol werden bei energischerer Einwirkung der Agentien Terpene, wie *Terpinolen* (S. 472) und *Terpinen* (S. 473) erhalten. Durch Behandlung von Geraniolestern mit conc. Säuren entsteht Cyclogeraniol, der dem Cyclocitral (S. 447) entsprechende Alkohol (C. 1903 I, 266).

Die Constitution dieser Verbindungen sowie der entsprechenden Aldehyde und Säuren (s. u.) ist hauptsächlich aus ihrer Umwandlung in *Methylheptenon*  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{COCH}_3$  erschlossen worden, welches bereits im ersten Band dieses Werkes beschrieben wurde; andererseits hat das Methylheptenon auch zum Aufbau einiger hierher gehöriger Substanzen gedient; durch Condensation mit Zn und Allyljodid liefert es **Homolinalool**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{C}(\text{CH}_3)\text{OH}.\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CH}_2$ , Kp.<sub>14</sub>  $102-104^{\circ}$  (B. **29**, 693; vgl. C. 1899 I, 24).  $\alpha$ -Alkylgeraniole werden aus Citral und Alkylmagnesiumverbindungen gewonnen (C. 1904 II, 624).

**3. Olefinische Terpenaldehyde:** Citronellal  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O} = \text{CH}_2:\text{C}(\text{CH}_3).\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{CH}_3).\text{CH}_2.\text{CHO}$  (I) und  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{CH}_3).\text{CH}_2.\text{CHO}$  (II), Kp.  $205^{\circ}-208^{\circ}$ , findet sich in seiner rechtsdrehenden Form im Citronellöl, Melissenöl, im Oel von *Eucalyptus maculata* var. *citriodora* u. a. m. (B. **29**, 904), l-Citronellal wurde bisher nur im *Java lemon olie* nachgewiesen. Characteristisch für das Citronellal ist die Leichtigkeit, mit der es durch Essigsäureanhydrid und auch schon beim Aufbewahren (C. 1900 I, 195; B. **32**, 825) zu einem dem Pulegol, dem Reductionsproducte des Pulegons (S. 487), isomeren Terpenalkohol, dem sog. *Isopulegol* condensirt wird (s. u.) (B. **30**, 22; **32**, 3257). Durch Reduction liefert Citronellal d-Citronellol (s. o.). Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird das Acetal des Citronellals in wässriger Lösung in Aceton und den Halbaldehyd der  $\beta$ -Methyladipinsäure gespalten, in Acetonlösung aber zu etwa 80 pct. in einen Dioxyaldehyd übergeführt, der durch weitere Oxydation mit  $\text{CrO}_3$  einen Oxydialdehyd und schliesslich einen Ketoaldehyd  $\text{CH}_3\text{COCH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{CH}_3).\text{CH}_2.\text{CHO}$  liefert (B. **34**, 2981). Bei der Oxydation des Citronellals mit Ozon erhält man, jedoch nicht in quantitativer Ausbeute, Aceton und  $\beta$ -Methyladipinsäure. Es scheint danach in dem natürlich vorkommenden Citronellal ein Gemisch zweier, einander sehr ähnlicher, im Sinne obiger Formeln bindungsisomerer Aldehyde vorzuliegen (B. **41**, 2187).

Ein dem Citronellal nahe verwandter, linksdrehender Aldehyd, das **Rhodinal** (B. **29**, R. 352; C. 1902 II, 95), dem obige Formel II zugeschrieben wird, entsteht durch Oxydation des l-Citronellols (S. 468). Er unterscheidet sich von dem Citronellal vor allem dadurch, dass er bei der Behandlung mit Essigsäureanhydrid nicht in Isopulegol, sondern in ein cyclisches Keton, das *Menthon* (S. 484) umgewandelt wird. Folgende Formeln veranschaulichen den verschiedenen Verlauf der Isomerisation:



Der umgekehrte Vorgang vollzieht sich bei der Belichtung einer wässrig-alkoholischen Lösung des Menthons. Hierbei entsteht unter Ring-

öffnung ein dem Citronellal sehr ähnlicher, aber niedriger (115°) siedender ungesättigter Aldehyd  $C_{10}H_{18}O$  (B. 40, 2421). Derselbe ist vielleicht identisch mit dem durch Aufspaltung des Menthonoxims (S. 485) erhaltenen als *Menthocitronellal* bezeichneten Aldehyd (A. 296, 131).

**Citral, Geranial**  $C_{10}H_{16}O = (CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2.C(CH_3):CH.CHO$ , Kp. 228—229°, bildet ein schwach gelb gefärbtes, citronenartig riechendes Oel; es findet sich im Citronenöl, Verbenaöl und besonders reichlich im Lemongrasöl, aus dem es technisch gewonnen wird, und vielen anderen aetherischen Oelen; es entsteht auch durch Oxydation von Geraniol (C. 1908 I, 1375); synthetisch ist es durch Destillation von Geraniumsäure (s. u.) und Calciumformiat darstellbar (B. 31, 827). Das natürlich vorkommende Citral besteht aus zwei structuridentischen, stereoisomeren Formen: Citral a und b, welche durch die verschieden leichte Condensationsfähigkeit mit Cyanessigsäure zu *Citralidencyanessigsäuren*, F. 122° und 95°, getrennt werden können (B. 33, 877). Mit  $\beta$ -Naphthylamin und Brenztraubensäure condensirt sich Citral zu der charakteristischen *Citrylnaphthocinchoninsäure* (s. d.), F. 197° (B. 31, 3195). Aehnlich dem Zimmtaldehyd (S. 399) vereinigt sich Citral mit Sulfiten ausser zu der norm. *Bisulfit*verbindung unter Addition von  $2SO_3HNa$  an die Olefinbindungen zu Salzen der *Citraldihydrodisulfonsäure* (B. 31, 3278). Durch Kochen mit Sodalösung wird Citral in Methylheptenon (s. o.) und Acetaldehyd gespalten (C. 1897 I, 495), durch Ozon zu Aceton, Laevulinaldehyd bez. Laevulinsäure und Glyoxal (?) oxydirt (B. 40, 2823). Durch Behandlung mit Kaliumbisulfat, HJ-Säure, Essigsäure u. a. wird es unter Abspaltung von  $H_2O$  in *Cymol* übergeführt. Behandelt man dagegen Abkömmlinge des Citrals, bei denen der Uebergang in Cymol ausgeschlossen ist, wie Citralidenanilin (C. 1901 II, 716), Citraliden-essigsäure, -cyanessigsäure, -acetessigester u. a. mit conc.  $SO_4H_2$  oder  $PO_4H_3$ , so entstehen Abkömmlinge des *Cyclocitrals*, eines Trimethyltetrahydrobenzaldehyds (S. 447). In analoger Weise geht das durch Condensation von Citral mit Aceton entstehende sog. **Pseudojonon**  $(CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2.C(CH_3):CHCH:CHCOCH_3$ , Kp.<sub>12</sub> 143—145°, unter der Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  in ein hydroaromatisches Keton, das **Jonon** (S. 449) über; vgl. auch Cyclodihydromyrcen (S. 467), Cyclogeraniol (S. 469), Cyclogeraniumsäure (S. 452), und Cyclogeraniolen (S. 431).

4. **Olefinische Terpensäuren: Citronellsäure** (*Rhodinasäure* B. 29, R. 352)  $CH_2:C(CH_3).CH_2.CH_2.CH_2CH(CH_3).CH_2COOH$  und  $(CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2CH(CH_3)CH_2COOH$ , Kp.<sub>10</sub> 143,5°, wird aus ihrem Nitril, das durch Wasserentziehung aus Citronellaldoxim entsteht, oder durch Oxydation von Citronellal erhalten, in das sie durch Destillation ihres Kalksalzes mit ameisensaurem Kalk wieder zurückgeführt werden kann. Aus der Geraniumsäure wird sie durch Reduction mit Na und Amylalkohol erhalten (B. 31, 2899). Durch Reduction ihres Esters mit Na und Alkohol entsteht i-Citronellol (S. 468), wodurch die Verwandtschaft der Citronellol- und Geraniolreihe bewiesen ist.

**Geraniumsäure**  $(CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2C(CH_3):CHCOOH$ , Kp.<sub>13</sub> 153°, entsteht ebenso aus Citral; sie ist auch synthetisch aus Methylheptenon (S. 469) mit Jodessigester oder Bromessigester und Zink dargestellt worden (B. 29, R. 222; 31, 825). Durch Schwefelsäure wird sie in die isomere hydroaromatische *Cyclogeraniumsäure* (S. 452) umgewandelt. Durch Erhitzen unter gewöhnlichem Druck liefert die Geraniumsäure Geraniolen  $C_9H_{16}$ , das durch Schwefelsäure zu Cyclogeraniolen (S. 431) isomerisirt wird (A. 324, 101).



## B. Monocyclische Terpen- oder Menthangruppe.

**1. Kohlenwasserstoffe.** Zu dieser Gruppe gehören die teils optisch activen, teils inactiven oder racemischen Terpene: *Limonen*, *Dipenten*, *Terpinolen*,  $\alpha$ -,  $\beta$ - und  $\gamma$ -*Terpinen*,  $\alpha$ - und  $\beta$ -*Phellandren* und das synthetisch gewonnene  $\Delta^{2,4}$ -*Menthadien*, die sämtlich als Dihydro-p-cymole, ferner *Sylvestren* und *Carvestren*, die als Dihydro-m-cymole aufzufassen sind. Zahlreiche Uebergänge und Umwandlungen verknüpfen die einzelnen Terpene miteinander, von denen bereits mehrere auf kernsynthetischem Wege dargestellt werden konnten (vgl. S. 465).

### Limonen- und Dipentengruppe. Limonen

$C_{10}H_{16} = CH_3C \begin{matrix} \diagup CH-CH_2 \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix} CH.C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$  ist in drei Modificationen bekannt, als d-Limonen, l-Limonen und [d+l]-Limonen oder Dipenten.

d-**Limonen**, *Citren*, *Hesperiden*, *Carven*, gehört neben dem Pinen zu den am weitesten verbreiteten Terpenen. Es findet sich im *Pomeranzenschalenöl* von *Citrus Aurantium*, im *Citronenöl*, *Bergamottöl*, *Kümmelöl*, *Dillöl*, *Sellerieöl* u. a. m. Kp.  $175^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = +106,8^{\circ}$  ( $+125^{\circ} 36'$  s. C. 1899 I, 1241). l-**Limonen** findet sich im *Fichtennadelöl*, *Edeltannenöl*, *Elemiöl*, im russischen *Pfefferminzöl* u. a. Kp.  $175^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = -105^{\circ}$ . Ueber die Gewinnung des l-Limonens aus d-Carvon s. B. **33**, 735 und S. 483.

Beide Limonene sind angenehm citronenartig riechende Flüssigkeiten,  $D_{20} 0,846$ . Sie unterscheiden sich, ebenso wie ihre Abkömmlinge, fast nur durch ihr entgegengesetztes Drehungsvermögen (A. **252**, 144). Mit trockenem Brom bilden die beiden activen Limonene Tetrabromide, F.  $104^{\circ}$ , die gleich grosses, aber entgegengesetztes Drehungsvermögen,  $[\alpha]_D = 73^{\circ}$  ungefähr, besitzen. Mit feuchten Halogenwasserstoffsäuren entstehen aus den optisch activen Limonenen die Additionsproducte des [d+l]-Limonens oder Dipentens. Durch Einleiten von trockenem HCl in eine Schwefelkohlenstofflösung von Limonen gelingt es, ein Monochlorhydrat zu erhalten, das bei der Reduction mit Na und Alkohol in der Kälte Carvomenthen (S. 476), beim Behandeln mit verdünntem Alkali oder Natriumacetat optisch actives  $\alpha$ -Terpineol liefert (B. **36**, 1036; A. **350**, 154). Durch vorsichtige Oxydation mit  $MnO_4K$  wird Limonen in den vierwertigen Alkohol Limonetrinit  $C_{10}H_{16}(OH)_4$  (S. 481) übergeführt. Erhitzt man die optisch activen Limonene auf höhere Temperatur, so gehen sie in Dipenten über.

Besondere Bedeutung beanspruchen die Nitrosochloride der Limonene (B. **28**, 1308; **29**, 10; C. 1905 I, 1643). Aus d- und l-Limonen entstehen je zwei chemisch identische, aber mit verschiedenen physikalischen Eigenschaften behaftete Nitrosochloride, aus denen durch Umsetzung mit Basen oder Cyankali isomere Nitrolamine und Nitrosocyanide gewonnen werden:

$\alpha$ ,d- und l-Limonen-Nitrosochlorid, F.  $103^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = +313^{\circ}$ .

$\beta$ ,d- und l-Limonen-Nitrosochlorid, F.  $105^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = +240^{\circ}$ .

Alle vier Nitrosochloride geben beim Erhitzen mit Natriummethylat Carvoxim, F.  $72^{\circ}$  (S. 489), und zwar entsteht aus den l-Limonennitrosochloriden d-Carvoxim, aus den d-Limonennitrosochloriden l-Carvoxim (vgl. auch B. **43**, 519).

[d+l]-**Limonen**, **Dipenten**, *Cinen*, Kp.  $175^{\circ}$ , D. 0,853 (B. **28**, 2145; **29**, 4; **33**, 1457). Das Dipenten findet sich neben Cineol (S. 479)

im *Oleum cinnae*. Es entsteht aus d-Limonen, l-Limonen, Pinen und Camphen durch Erhitzen auf 250—300° und findet sich daher in dem unter Anwendung höherer Temperaturen gewonnenen russischen und schwedischen Terpentinöl. Es entsteht durch Destillation von Kautschuk (*Kautschin*) und durch Polymerisation des zugleich gebildeten Isoprens C<sub>5</sub>H<sub>8</sub> (S. 467) (A. 227, 295). Es entsteht ferner durch Vermischen gleich grosser Mengen von d- und l-Limonen, sowie durch Kochen von Pinen mit alkoholischer Schwefelsäure. Durch Wasserentziehung wird Dipenten aus Linalool bez. Terpinhydrat (S. 468 u. 479), Terpeneol (S. 481) und Cineol (S. 479) erhalten. Kernsynthetisch wurde das Dipenten aus dem synthetisch bereiteten α-Terpeneol (S. 481) durch Erhitzen mit Kaliumbisulfat dargestellt (C. 1904 I, 1604).

In reinem Zustand gewinnt man es aus seinem Dichlorhydrat durch Erhitzen mit Anilin oder mit Natriumacetat in Eisessig (B. 40, 603).

Das reine Dipenten bildet eine angenehm citronenartig riechende Flüssigkeit. Obgleich beständiger als die meisten anderen Terpene, wird es durch alkoholische Schwefelsäure oder Salzsäure in das isomere Terpinen (S. 473) umgewandelt. Mit conc. Schwefelsäure oder Phosphorpentasulfid wird Dipenten zu p-Cymol oxydirt. Ebenso gewinnt man durch Behandlung seines Dihydrobromids mit Brom bei darauffolgender Reduction p-Cymol (B. 31, 1402).

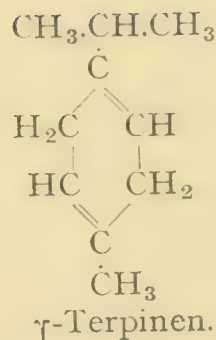
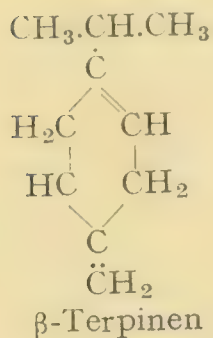
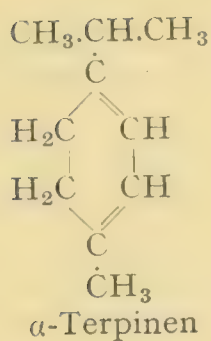
Die Derivate des Dipentens können nicht nur aus Dipenten, sondern auch durch Mischen gleich grosser Gewichtsmengen der entsprechenden d- und l-Limonenderivate erhalten werden.

trans-Dipentendihydrochlorid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>·2HCl, F. 50°, Kp.<sub>10</sub> 119°; cis-Dipentendihydrochlorid, F. ca. 22°; trans-Dipentendihydrobromid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>·2HBr, F. 64°, entsteht aus d-Limonen, Dipenten, Cineol und Terpin (S. 479) mit HBr-Säure. cis-Dipentendihydrobromid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>·2HBr, F. 37°, entsteht durch Einwirkung von HBr auf die gut gekühlte Lösung von Cineol in Eisessig, s. auch cis-Terpin (B. 26, 2864). Tetrahydrodipententribromid, *Tribromterpan* C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>Br<sub>3</sub>, aus trans-Dipentendihydrobromid mit Brom in Eisessig (A. 264, 25). Dipententetrabromid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>·Br<sub>4</sub>, F. 124° (A. 281, 140). Dipentendihydrojodid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>·2HJ, F. 77—79° (A. 239, 13). Dipentennitrosochlorid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>(NO)Cl, F. 102°, s. Carvoxim S. 489 (A. 270, 175).

**Terpinolen** CH<sub>3</sub>.C  $\begin{matrix} \diagup \text{CH} & \text{CH}_2 \\ & \diagdown \end{matrix}$  CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub> > C=C  $\begin{matrix} \diagdown \text{CH}_3 \\ & \diagup \end{matrix}$  CH<sub>3</sub>, Kp. 185—187°, ist bisher nicht mit Sicherheit in aetherischen Oelen aufgefunden worden (vgl. indessen C. 1908 II, 60). Es entsteht durch Kochen von Terpinhydrat, Terpeneol und Cineol mit verdünnter und durch Erhitzen von Pinen mit concentrirter Schwefelsäure. Man gewinnt es am besten aus dem bei 35° schmelzenden Terpeneol mit kochender Oxalsäure (A. 275, 106) oder wasserfreier Ameisensäure (A. 368, 11). Mit Brom vereinigt sich das Terpinolen zu einem Dibromid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>Br<sub>2</sub>, F. 70° (B. 27, 447) und einem Tetrabromid C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>Br<sub>4</sub>, F. 116°, aus dem es durch Reduction mit Zinkstaub und Alkohol in besonders reiner Form regenerirt wird (B. 42, 4644). Halogenwasserstoff addirt es unter Bildung von Dipentendihalogeniden. Das Terpinolen gehört zu den unbeständigsten Terpenen und wird namentlich durch Säuren leicht verändert, wobei es unter Verlegung der semicyclischen Doppelbindung in den Kern in Terpinen übergeht.

**Terpinengruppe.** Als Terpinene bezeichnet man folgende drei Dihydrocymole (A. 374, 224):





Von diesen sind das  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Terpinen in aetherischen Oelen nachgewiesen, während das  $\beta$ -Terpinen bisher nur auf synthetischem Wege erhalten wurde. Sowohl das natürlich vorkommende, als auch das künstlich aus anderen Terpenen oder Terpenalkoholen erhaltene Terpinen stellt ein Gemisch von wechselnden Mengen  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Terpinen dar, in denen das  $\alpha$ -Terpinen meist überwiegt. Die Isolirung eines völlig reinen  $\alpha$ - oder  $\gamma$ -Terpinens ist bisher nicht gelungen.

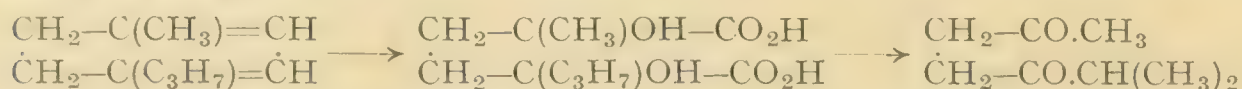
Das **Terpinen** ( $\alpha + \gamma$ ), Kp.  $179-181^\circ$ ,  $D_{20}$  0,846 (vgl. B. **42**, 2425), besitzt in reinem Zustande einen citronenartigen Geruch und ist optisch inactiv. Es wurde im Cardamomenöl, Elemiöl, Corianderöl, Ajowanöl u. a. nachgewiesen, von denen das Ajowanöl besonders reich an  $\gamma$ -Terpinen zu sein scheint. Künstlich entsteht es beim Kochen von Dipenten, Phellandren, Terpinolen, Sabinen, Terpinhydrat, Cineol, Terpeneol oder Dihydrocarveol mit verdünnter alkoholischer Schwefelsäure, sowie beim Schütteln von Pinen mit wenig conc. Schwefelsäure. Ein besonders reines  $\alpha$ -Terpinen erhält man: 1. aus dem Chlorcarvenen, dem Einwirkungsproduct von  $\text{PCl}_5$  auf Carvenon (S. 486), durch Reduction mit Natrium und Alkohol (B. **42**, 4171); 2. aus Carvenylamin (S. 484) durch Abspaltung von Ammoniak (B. **41**, 2516); 3. aus Methyl-dichlormethyl-ketodihydrobenzol (S. 445) mit Isopropylmagnesiumjodid und Erhitzen der entstehenden Verbindung mit alkoholischem Kali (B. **42**, 2404, 4427). Die letzte Darstellungsmethode stellt eine vollkommene Kernsynthese des Terpinens dar.

Das  $\beta$ -Terpinen, Kp.  $173-174^\circ$ ,  $D$  0,838, wurde aus dem Condensationsproduct von Sabinaketon (S. 490) mit Bromessigester und Zink durch Wasserabspaltung und Destillation der entstehenden ungesättigten Säure  $\text{C}_9\text{H}_{14}:\text{CHCO}_2\text{H}$ , F.  $68^\circ$ , erhalten. Es vereinigt sich mit Brom zu einem krystallisirten Tetrabromid, F.  $155^\circ$ , während  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Terpinen nur flüssige Bromadditionsproducte liefern (A. **362**, 285).

Alle drei Terpinene vereinigen sich mit zwei Molecülen Halogenwasserstoff zu wohlcharacterisirten Terpinendihalogeniden, aus denen beim Erwärmen mit Anilin oder alkoholischem Kali ein Gemisch von  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Terpinen zurückgebildet wird. Beim Schütteln mit verd. Alkali werden die Dihalogenhydrate in Terpinenterpin (S. 480) und Terpinenol (S. 482) übergeführt, Verbindungen, die den analog zusammengesetzten Umwandlungsproducten der Dipentenhalogenide, dem Terpin und Terpeneol, isomer sind.

Für das  $\alpha$ -Terpinen besonders characteristisch ist die Bildung des **Terpinennitrosits**  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}(\text{NO})\cdot\text{O}\cdot\text{NO}$  oder  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}(\text{N}\cdot\text{OH})\text{O}\cdot\text{NO}$ , F.  $155^\circ$ , das durch Einwirkung von Kaliumnitrit auf die Eisessiglösung des Terpinens entsteht und zum Nachweis des Terpinens in aetherischen Oelen dient. Es ist in Alkalilauge unlöslich, giebt aber mit Basen in Alkali lösliche Nitrolamine: mit Ammoniak **Terpinennitrolamin**  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}(\text{N}\cdot\text{OH})\cdot\text{NH}_2$ , F.  $118^\circ$  (A. **241**, 320). Mit Zinkstaub wird das Terpinennitrosit und die Nitrolamine zu Carvenon (S. 486), durch Na und Alkohol zu Tetrahydrocarvon (S. 485) und Tetrahydrocarvylamin reducirt (B. **40**, 579). Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$

liefert das  $\alpha$ -Terpinen  $\alpha, \alpha_1$ -Dioxy- $\alpha$ -methyl- $\alpha_1$ -isopropyladipinsäure, F. 189°, die weiterhin zum  $\omega$ -Dimethylacetylaceton abgebaut werden kann (A. 362, 293):



Das isomere  $\gamma$ -Terpinen liefert bei gleicher Oxydation einen Erythrit  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}(\text{OH})_4$ , F. 237°, aus dem durch Einwirkung verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  ein Gemisch von Thymol und Carvacrol entsteht (C. 1909 II, 2159).

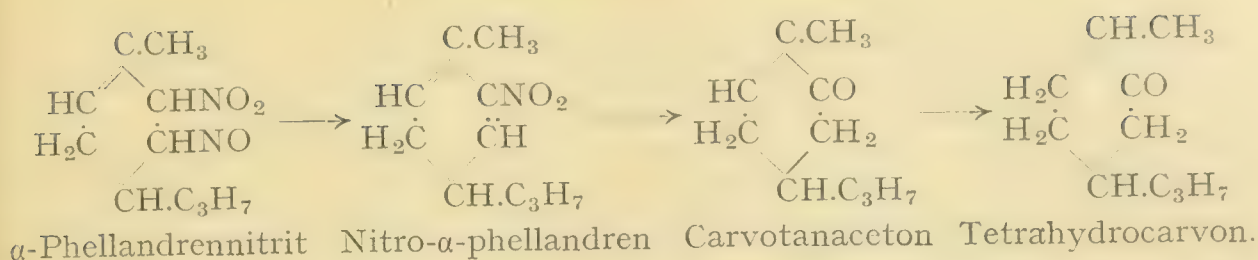
Terpinendihalogenide. Dieselben treten ebenso wie die entsprechenden Dipentenverbindungen in zwei stereoisomeren Formen auf, von denen jedoch nur die trans-Formen bei gewöhnlicher Temperatur fest sind. Ausser aus den Terpinenen bilden sie sich besonders leicht durch Einwirkung von Halogenwasserstoff auf das bicyclische Sabinen (S. 490) und Thujen (S. 490), sowie aus dem Terpinenterpin (S. 480) und den Terpinenolen (S. 482) mit Eisessig-Halogenwasserstoff. trans-Terpinendichlorhydrat, -dibromhydrat und -dijodhydrat schmelzen bei 52°, 59° und 76°. Ein Terpinenmonochlorhydrat  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{HCl}$ , Kp.<sub>12</sub> 87—92°, entsteht aus Terpinen und Sabinen mit völlig trockener HCl in Schwefelkohlenstofflösung. Es entspricht dem Terpinenol-4 (S. 482), da es durch Reduction mit Na und Alkohol in Carvomenthen (S. 476) übergeht (B. 40, 2959).

**Phellandrengruppe.** Als  $\alpha$ - und  $\beta$ -Phellandren unterscheidet man zwei bindungsisomere Dihydrocymole, die beide ausgezeichnet sind durch die Leichtigkeit, mit der sie sich mit salpetriger Säure zu wohlcharacterisirten Pseudonitrositen (Nitriten) (S. 466) vereinigen. Die Phellandrene gehören zu den unbeständigsten Terpenen, die durch Einwirkung von Säuren leicht in andere Terpene, wie Dipenten und Terpinen übergehen. Mit Halogenwasserstoff und Brom bilden sie nur flüssige Additionsproducte, und da sie aus den krystallisirten Nitriten nicht regenerirt werden können, ist es bisher nicht gelungen, sie in reinem Zustande zu gewinnen.

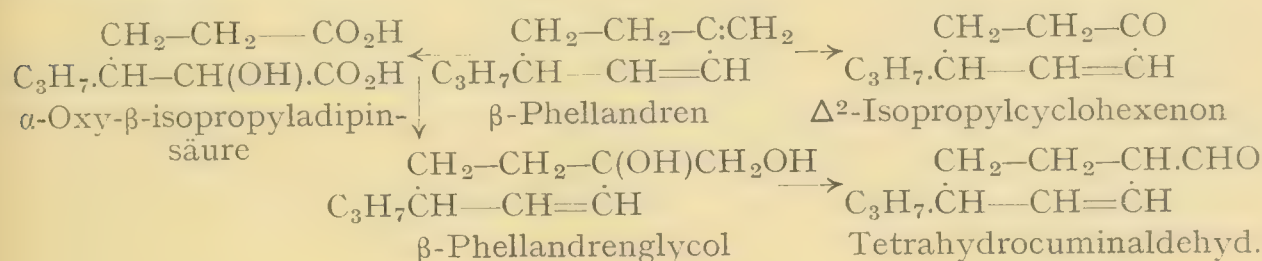
$\alpha$ -Phellandren  $\text{C}_{10}\text{H}_{16} = \text{CH}_3\cdot\text{C} \begin{array}{l} \langle \text{CH}-\text{CH}_2 \rangle \\ \langle \text{CH}=\text{CH} \rangle \end{array} \text{CH}\cdot\text{CH} \begin{array}{l} \langle \text{CH}_3 \\ \langle \text{CH}_3 \rangle \end{array}$ , Kp. 173—175°, ist optisch activ und findet sich in den aetherischen Oelen ziemlich häufig, sowohl in seiner rechtsdrehenden, wie in seiner linksdrehenden Form. d- $\alpha$ -Phellandren wurde im Bitterfenchelöl, Elemiöl (A. 246, 233), Schinusöl, Gingergrasöl, l- $\alpha$ -Phellandren im australischen Eucalyptusöl von *Eucalyptus amygdalina* und im Sternanisöl nachgewiesen. i- $\alpha$ -Phellandren ist synthetisch aus dem Condensationsproduct von  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  mit  $\Delta^2$ -Isopropylcyclohexenon (S. 443) durch Abspaltung von Wasser (A. 359, 285), sowie aus dem Chlorphellandren, dem Einwirkungsproduct von  $\text{PCl}_5$  auf Carvotanaceton (s. u.), durch Reduction mit Na und Alkohol erhalten worden (B. 38, 1832). Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  liefert das  $\alpha$ -Phellandren  $\alpha$ -Oxy- $\beta$ -isopropylglutarsäure und Isopropylbernsteinsäure. Durch Na und Alkohol wird es zum Carvomenthen (S. 476) reducirt (B. 36, 1749).

Das mit salpetriger Säure entstehende, bimoleculare  $\alpha$ -Phellandrennitrit (s. u.) tritt in zwei stereoisomeren (?) Formen, F. 105° und 113°, auf und liefert bei der Reduction mit Zink und Eisessig  $\alpha$ -Phellandrendiamin  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}(\text{NH}_2)_2$ , Kp.<sub>17</sub> 133°, muss also beide N-Atome an Kohlenstoff gebunden enthalten. Mit Basen giebt es nicht wie die normalen Nitrosite Nitrolamine; mit Natriumalkoholat geht es unter Abspaltung von untersalpetriger Säure in Nitro- $\alpha$ -phellandren, Kp.<sub>9</sub> 125—129°, über, das sich mit Zink und Eisessig zu activem Carvotanaceton, mit Na und Alkohol zu Tetrahydrocarvon reduciren lässt (A. 336, 9):





$\beta$ -Phellandren  $\text{CH}_2=\text{C} \begin{array}{l} \langle \text{CH}_2-\text{CH}_2 \rangle \\ \langle \text{CH}=\text{CH} \rangle \end{array} \text{CH.CH} \begin{array}{l} \langle \text{CH}_3 \\ \langle \text{CH}_3 \rangle \end{array}$ , Kp.<sub>11</sub> 57°, findet sich in seiner rechtsdrehenden Form im Wasserfenchelöl von *Phellandrium aquaticum*, ferner in geringer Menge neben  $\alpha$ -Phellandren im Schinusöl. An der Luft oxydirt es sich ausserordentlich leicht, wobei es unter Abspaltung der semicyclisch gebundenen  $\text{CH}_2$ -Gruppe in  $\Delta^2$ -Isopropylcyclohexenon übergeht (A. 343, 29). Bei der Oxydation mit sehr verdünnter Permanganatlösung entsteht ein Glycol  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}(\text{OH})_2$ , Kp.<sub>10</sub> 150°, das durch Behandlung mit verdünnter Schwefelsäure Tetrahydrocuminaldehyd neben Dihydrocuminalkohol liefert. Bei energischerer Einwirkung von  $\text{MnO}_4\text{K}$  entsteht  $\alpha$ -Oxy- $\beta$ -isopropyladipinsäure:



Das durch Einwirkung von salpetriger Säure entstehende  $\beta$ -Phellandrennitrit  $\text{C}_9\text{H}_{14}(\text{NO})\text{CH}_2\text{NO}_2$ , F. 98° und 102°, wird durch Zink und Eisessig zum  $\beta$ -Phellandrendiamin, Kp.<sub>11</sub> 134°, durch Na und Alkohol zu Cuminaldehyd reducirt. Natriumalkoholat führt es in das Nitro- $\beta$ -phellandren  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{NO}_2$  über, das bei der Reduction mit Zink und Essigsäure in Dihydrocuminaldehyd übergeht (A. 340, 1).

$\Delta^{2,4}$ -Menthadien  $\text{CH}_3\text{.CH} \begin{array}{l} \langle \text{CH}=\text{CH} \rangle \\ \langle \text{CH}=\text{CH} \rangle \end{array} \text{CH.CH}(\text{CH}_3)_2$ , Kp. 174°, wurde synthetisch von v. Baeyer aus Succinylbernsteinsäureester (S. 461) durch Umwandlung in das 1-Methyl-4-isopropylcyclohexandion-2,5, Reduction und Entziehung von  $2\text{H}_2\text{O}$  erhalten. Es liefert kein krystallinisches Bromid und Nitrosit und scheint mit keinem der bekannten Terpene identisch zu sein (B. 26, 232; 27, 453).

$\Delta^{3,8(9)}$ -p-Menthadien  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ , Kp. 184°, wurde synthetisch aus dem  $\Delta^3$ -Tetrahydro-p-toluylsäureester mit  $\text{MgJCH}_3$  erhalten (C. 1910 II, 80; vgl. B. 39, 2585).

Sylvestren  $\text{C}_{10}\text{H}_{16} = \text{CH}_3\text{.C}=\text{CH}-\text{CH.C}(\text{CH}_3):\text{CH}_2$ , Kp. 176°, findet sich im indischen, schwedischen und russischen Terpentinöl und im Kiefernadelöl. Es ist rechtsdrehend,  $[\alpha]_D = +66,32^\circ$  (A. 252, 149) und besitzt einen angenehmen, citronenartigen Geruch. Synthetisch ist es aus dem d- $\Delta^2$ -Tetrahydro-m-toluylsäureester (S. 452) durch Umsetzung mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  und Wasserabspaltung dargestellt werden (Perkin). Seine Lösung in Essigsäureanhydrid wird durch Zusatz von conc. Schwefelsäure intensiv blau gefärbt. Ein ähnliches Verhalten zeigen Carvestren und Dihydrobenzol (S. 431), während andere Terpene unter diesen Bedingungen eine rote bis rotgelbe Färbung zeigen. Es

ist eines der beständigsten Terpene, das sich weder durch Erhitzen noch durch Säuren in isomere Terpene umwandeln lässt (A. 239, 28). Durch Bromirung seines Dihydrobromids und darauffolgende Reduction mit Zinkstaub und Salzsäure wird *m*-Cymol (S. 56) erhalten, während Limonen bei dieser Behandlung *p*-Cymol giebt (s. o.). *Sylvestren ist daher wahrscheinlich als das Limonen der m-Cymolreihe zu betrachten* (B. 31, 2067). Wie dieses geht es durch Addition von 2 Mol. Halogenwasserstoff in Dihydrohalogenide über, die aber im Gegensatz zu den entsprechenden Limonenverbindungen optisch activ sind, und aus denen durch Kochen mit Anilin oder Natriumacetat actives Sylvestren regenerirt wird. Durch Behandeln mit verd. Kalilauge werden die Dihydrohalogenide in die dem Terpin und Terpeneol entsprechenden Alkohole, das Sylveterpin  $C_{10}H_{18}(OH)_2$ , F. 136°, und Sylveterpineol  $C_{10}H_{17}OH$ , Kp. 210°, übergeführt (A. 357, 72). Dihydrochlorid  $C_{10}H_{18}Cl_2$ , F. 72°. Dihydrobromid, F. 72°. Dihydrojodid, F. 67°. Tetrabromid  $C_{10}H_{16}Br_4$ , F. 135°. Nitrosochlorid  $C_{10}H_{16}(NO)Cl$ , F. 107° (A. 252, 150).

**Carvestren**  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 178°, entsteht durch Destillation von Carylaminchlorhydrat (S. 493) und ist wahrscheinlich das dem Sylvestren entsprechende optisch inactive Isomere (B. 27, 3485) und, da es ebenso wie jenes (s. o.) in *m*-Cymol übergeht, als das *Dipenten der m-Cymolreihe* zu bezeichnen (B. 31, 1405). Blaufärbung s. Sylvestren. Kernsynthetisch ist es aus dem rac.  $\Delta^2$ -Tetrahydro-*m*-toluylsäureester (S. 452) erhalten worden (C. 1907 I, 1408). Dihydrochlorid, F. 52°. Dihydrobromid, F. 48—50°.

Ueber die Synthese eines dem Carvestren bindungsisomeren Terpens, des  $\Delta^{6,8(9)}$ *m*-Menthadiëns, Kp. 177°, s. C. 1909 I, 171.

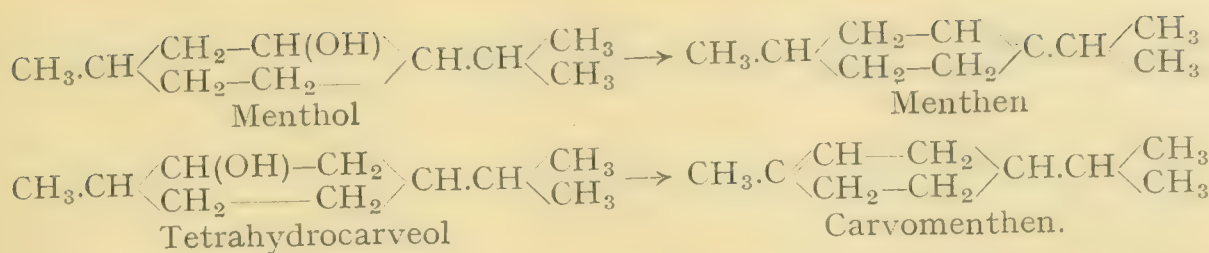
**Hydroterpene.** Mit den im vorhergehenden beschriebenen Terpenen stehen um zwei und um vier Wasserstoffatome reichere Kohlenwasserstoffe in naher Beziehung, die von dem Menthol und dem Tetrahydrocarveol (S. 477, 478) ausgehend erhalten wurden. Die beiden letzteren sind secundäre Ringalkohole des Hexahydro-*p*-cymols. Durch Abspaltung von Wasser entstehen aus ihnen Menthen und Carvomenthen, dessen Entstehung aus dem Limonen- und Terpinenmonochlorhydrat, sowie aus *a*-Phellandren, durch Reduction mit Na und Alkohol bereits erwähnt wurde (S. 471, 474).

**Carvomenthen**  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 175° (vgl. J. pr. Ch. [2] 60, 274; B. 40, 2959). Nitrosochlorid, F. 87°; Nitrolbenzylamin, F. 107°.

**Menthen, Menthomenthen**  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 167°,  $D_{20}$  0,806 oder 0,814, wird zweckmässig aus Menthylchlorid mittelst Kaliumphenolat oder durch trockene Destillation des Menthylxanthogensäuremethylesters  $C_{10}H_{19}OCSSCH_3$  dargestellt (B. 29, 1843; 32, 3332); aus Menthol erhält man es direkt durch Erhitzen mit verd. Schwefelsäure oder mit Oxalsäure (C. 1900 I, 1101; 1901 II, 1158; B. 37, 1374). *i*-Menthen wurde aus dem Condensationsproduct von 1,4-Methylcyclohexanon mit Isopropylmagnesiumjodid durch Abspaltung von Wasser erhalten (C. 1906 I, 341). Nitrosochloride s. B. 29, 11.

Die Constitution beider Kohlenwasserstoffe folgt aus ihren genetischen Beziehungen zu Carvacrol und Menthol. Das Carvacrol (S. 187) entsteht leicht durch Umlagerung des Carvons (Constitution vgl. S. 488), das durch Reduction in das Tetrahydrocarveol (S. 478) übergeht, mit dem das Menthol isomer ist; die Constitution des Menthols andererseits ist durch die Ueberführung des entsprechenden Ketons, des Menthons (S. 484), in 3-Chlorcymol und in Thymol bewiesen. Entzieht man diesen beiden Alkoholen Wasser, oder ihren Chloriden Chlorwasserstoff, so erhält man zwei verschiedene Tetrahydrocymole:





Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat liefert das Menthen:  
1. Menthenglycol (S. 480), 2. einen Ketoalkohol, Kp.<sub>13</sub> 105°, und 3. die auch aus dem Menthon entstehenden Fettsäuren (B. 27, 1636),

das Carvomenthen: 1. einen Ketonaldehyd C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O<sub>2</sub>, Kp.<sub>9</sub> ca. 120°,  
2. eine Ketonsäure C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub>, Kp.<sub>9</sub> ca. 175°, und 3. β-Isopropylglutarsäure (B. 40, 2959).

Ein Δ<sup>4(8)</sup>-Menthen, *Dihydroterpinolen* CH<sub>3</sub>CH<CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>>C:C<CH<sub>3</sub>, Kp.  
173°, D 0,831, wurde aus dem Condensationsproduct von 1,4-Methylcyclohexanon mit Bromisobuttersäureester und Zink durch Abspaltung von Wasser und Destillation der entstehenden ungesättigten Säure gewonnen. Nitroschlorid, F. 102°. Beim Kochen mit verdünnter SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> lagert es sich in das i-Menthomenthen (s. o.) um (A. 360, 70). Auf dem gleichen Wege wurden auch die entsprechenden Menthene der o- und m-Reihe dargestellt (A. 360, 75).

Δ<sup>8(9)</sup>-Menthen CH<sub>3</sub>CH<CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>>CH.C<CH<sub>2</sub>, Kp.<sub>14</sub> 54°, entsteht durch Reduction von Isopulegolchlorid (S. 469) mit Na und Alkohol. Es liefert bei der Oxydation Hexahydro-p-acetyltoluol und Hexahydro-p-toluylsäure (B. 39, 2582).

Durch Reduction des Menthols mit Jodwasserstoff oder Menthylchlorids mit Na und Alkohol (B. 29, 317; J. pr. Ch. [2] 60, 258) wurde ein Kohlenwasserstoff erhalten, der wahrscheinlich Hexahydrocymol ist:

#### Hexahydrocymol, *Menthan*, *Menthonaphthen*

CH<sub>3</sub>>CH.CH<CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>>CH.CH<sub>3</sub>, Kp. 169°, D<sub>0</sub> 0,8066. Identisch mit diesem Kohlenwasserstoff ist wohl das durch Reduction von Terpinhydrat (B. 23, R. 433), Terpeneol (C. 1905 II, 135) und d-Limonen (C. 1910 I, 349), sowie das aus dem Harzöl erhaltene Hexahydrocymol (S. 427).

## 2. Alkohole der monocyclischen Terpen- oder Menthangruppe.

Ia) **Einsäurige Menthanalkohole.** Vom Hexahydro-p-cymol leiten sich die isomeren Menthole ab.

Secundäre Menthole. 1-Menthol, *Menthacampher*, 5-Methyl-2-isopropylhexahydrophenol CH<sub>3</sub>·CH<CH<sub>2</sub> CH(OH)>CH·CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (s.o.), F. 44°, Kp. 212°, bildet den Hauptbestandteil des Pfeffermünzöles aus *Mentha piperita* und *Mentha arvensis* var. *piperascens*. Es entsteht durch Reduction von Menthon (J. pr. Ch. [2] 55, 14) und wird durch Chromsäure zu 1-Menthon (S. 484) oxydirt. Durch Abspaltung von Wasser geht es in Menthen (s. o.), durch Reduction in Hexahydrocymol (s. o.) über. Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat wird es in Oxomenthylsäure CH<sub>3</sub>·CH<CH<sub>2</sub> CO<sub>2</sub>H>CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CO·CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Kp.<sub>15</sub> 174° (A. 289, 362) und

$\beta$ -Methyladipinsäure  $\text{CH}_3\cdot\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H} \end{array}$ , F.  $89^\circ$  (B. **27**, 1818), verwandelt.

Ein Gemisch zweier racemischer Menthole, F.  $25^\circ$  und  $49^\circ$ , erhält man durch Reduction von Thymol mit Wasserstoff und Nickel. Aus dem ersteren entsteht durch Spaltung der entsprechenden Phtalester-säure mit Cinchonin oder Brucin das natürlich vorkommende l-Menthol (C. 1909 I, 1872).

Menthylchlorid  $\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{Cl}$ , Kp.  $204^\circ$ . Aethylaether, Kp.  $212^\circ$ . Benzoyl-ester, F.  $54^\circ$ . Menthylxanthogensäuremethylester, F.  $39^\circ$ , liefert bei der trockenen Destillation Menthen (B. **35**, 2473). Isovalerian-säureester, Kp.<sub>10</sub>  $126^\circ$ , wird unter dem Namen *Validol* als Prophylacticum gegen Seekrankheit empfohlen. Der durch Einwirkung von Salzsäure auf ein Gemisch von Menthol und Formaldehyd entstehende Chlormethyl-menthylaether  $\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{OCH}_2\text{Cl}$ , Kp.<sub>16</sub>  $161^\circ$ , findet unter dem Namen *Forman* als Antisepticum Verwendung (B. **34**, 813).

**Tetrahydrocarveol, Carvomenthol**  $\text{CH}_3\cdot\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{CH}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , dickes Oel, Kp.  $221^\circ$ , isomer mit Menthol. Es entsteht aus dem Tetrahydro-carvon, dem Carvenon (S. 486) und dem Carvotanacetone (S. 486) durch Redu-ction mit Natrium in feuchter, aetherischer Lösung. Ein Gemisch rac. Carvomenthole wurde durch Reduction von Carvacrol mit Ni und H erhalten (C. 1908 I, 733). Aus seinem genetischen Zusammenhang mit Carvacrol (S. 187) folgt seine Constitution.

Tertiäre Menthole entstehen aus ihren Jodwasserstoffsäureestern, den Additionsproducten von HJ an Menthen und Carvomenthen (s. o.), durch Behandeln mit feuchtem Silberoxyd (B. **29**, 1844; J. pr. Ch. [2] **60**, 259); dabei ist bemerkenswert, dass aus den Menthenen durch Addition der Halogen-wasserstoffsäuren dieselben tertiären Menthylhalogenide zu entstehen scheinen, welche man aus Menthol und Tetrahydrocarveol mit den Phos-phorhalogeniden oder Halogenwasserstoffsäuren erhält.

**Tertiäres Menthol-4**  $\text{CH}_3\cdot\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH})\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , Kp.<sub>20</sub>  $100^\circ$ , riecht schwach pfeffermünzartig. Entsteht auch durch Einwirkung von Isopropylmagnesiumjodid auf 1,4-Methylcyclohexanon (C. 1906 II, 342). Liefert beim Erwärmen mit  $\text{SO}_4\text{KH} \Delta^{4(8)}$ -Menthen (S. 477).

**Tertiäres Carvomenthol**  $\text{CH}_3\cdot\text{C}(\text{OH}) \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{CHCH}(\text{CH}_3)_2$ , Kp.<sub>17</sub>  $96^\circ$  bis  $100^\circ$ .

**Tertiäres Menthanol-8**  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{CH}\cdot\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$ , F.  $36^\circ$ , Kp.  $207^\circ$ , aus Hexahydro-p-toluylsäureester und Methylmagnesiumjodid (C. 1905 II, 239).

b) **Zweisäurige Alkohole.** Hierher gehören die beiden Terpene, cis-Terpin und trans-Terpin, welche den cis- und trans-Dipentendihydro-halogeniden entsprechen, mit denen sie in genetischer Beziehung stehen, man schreibt ihnen folgende Formeln zu (vgl. B. **29**, 5; C. 1897 II, 420):



mit welchen die Oxydation des Terpinhydrats zu Terebinsäure (S. 497),





Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  geht sie unter Wanderung einer Methylgruppe in  $\delta$ -Acetyl- $\alpha,\alpha$ -dimethylvaleriansäure über (B. **33**, 1129; **34**, 2191; **41**, 1278).

Wie den Dipentendihalogeniden das Terpin, so entspricht den Terpinendihalogeniden das

**Terpinterpin**  $\text{CH}_3(\text{OH})\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , F.  $138^\circ$ , Kp.  $250^\circ$ , sublimiert beim Erhitzen. Es entsteht durch Einwirkung verdünnter Kalilauge auf Terpinendichlorhydrat, in das es durch Behandlung mit Eisessig-Salzsäure wieder übergeht. Man erhält es ferner aus Sabinen, Thujen und Terpinenolen mit verdünnter Schwefelsäure (A. **356**, 200). Beim Erwärmen mit Oxalsäure geht es unter Abspaltung von Wasser in Terpinenol-4 und

**1,4-Cineol, Terpinencineol**  $\text{CH}_3\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{O} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{C}\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , Kp.  $173^\circ$ , über.

Letzteres liefert mit HBr Terpinendibromhydrat (A. **356**, 204).

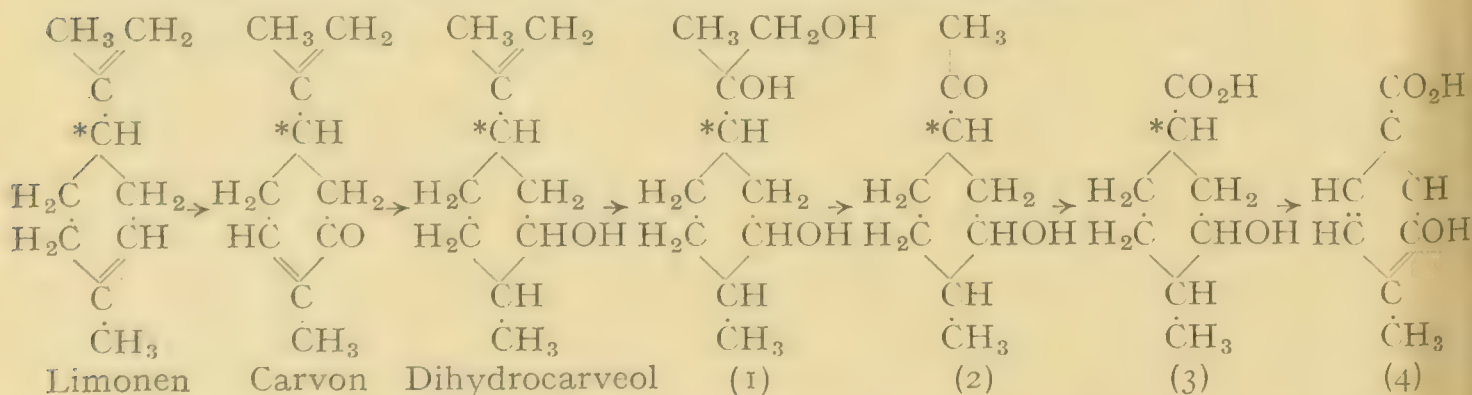
Ueber die dem Terpin entsprechende Verbindung der Metareihe, das *Sylveterpin* s. S. 476 u. C. 1907 I, 1408.

**Menthenglycol**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}(\text{OH})_2$ , F.  $77^\circ$ , Kp.<sub>13</sub>  $130^\circ$ , entsteht durch Oxydation von Menthen mit Kaliumpermanganat (B. **27**, 1636). Ein isomeres 3,8-Menthenglycol  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}(\text{OH})_2$ , F.  $81^\circ$ , Kp.<sub>10</sub>  $145^\circ$ , wird neben Isopulegol (S. 469) durch Behandlung von Citronellal (S. 469) mit verd. Schwefelsäure erhalten; es geht durch Wasserentziehung in Isopulegol über (C. 1897 II, 304).

**2,8-Dioxyhexahydrocymol**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}[2,8](\text{OH})_2$ ,  $\alpha$ -Form F.  $113^\circ$ ,  $\beta$ -Form F.  $103^\circ$ , entsteht durch Reducion des Oxydihydrocarvons (S. 480), oder durch Schütteln von Dihydrocarveol (S. 482) mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$ . Es liefert beim Kochen mit 25 pctiger Schwefelsäure ein dem Cineol isomeres Oxyd, das **Dihdropinol**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ , Kp.<sub>9</sub>  $58^\circ$ , das sich mit Ferricyankalium zu einer krystallinischen Verbindung vereinigt (B. **38**, 1719).

c) **Dreisäurige Menthanalkohole** wurden durch Oxydation von Menthanalkoholen mit Kaliumpermanganat erhalten.

1. **2,8,9-Trioxyhexahydrocymol**  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}[2,8,9](\text{OH})_3$  (1), aus Dihydrocarveol (s. u.) ist syrupförmig und giebt mit verdünnter Schwefelsäure ein indifferentes, ungesättigtes Oxyd  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$ , Kp.<sub>20</sub>  $95^\circ$  (Constit. s. B. **36**, 765), mit Chromsäure oxydirt einen Ketonalkohol: 5-Acetylhexahydro-*o*-kresol, F.  $58^\circ$  (2), der bei weiterer Oxydation in Hexahydro-*m*-oxy-*p*-toluylsäure, F.  $153^\circ$  (3) übergeht. Die Constitution der letzteren folgt aus ihrer Umwandlung mit Brom in *m*-Oxy-*p*-toluylsäure, F.  $203^\circ$  (4). Aus diesen Versuchen folgen die Constitutionsformeln (B. **28**, 2141):



2. **1,2,8-Trioxyhexahydrocymol, Dioxyterpineol**  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}(\text{OH})_3$ , F.  $122^\circ$ , aus dem bei  $35^\circ$  schmelzenden  $\alpha$ -Terpineol (s. u.) entstehend, geht mit verdünnter Schwefelsäure behandelt in Carvenon (S. 486) über (A. **277**, 122).

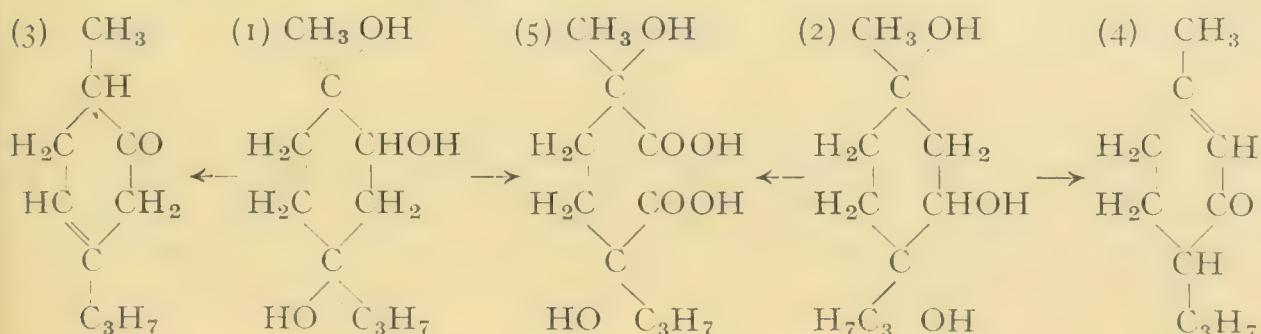
3. **1,8,9-Trioxyhexahydrocymol**  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}[1,8,9](\text{OH})_3$ , F.  $118^\circ$ , entsteht aus  $\beta$ -Terpineol (S. 482).



4. 1,4,8-Trioxyhexahydrocymol  $C_{10}H_{17}[1,4,8](OH)_3 + H_2O$ , F. 110—112° (wasserfrei), Kp.<sub>20</sub> 200°, entsteht aus  $\Delta^{4,8}(OH)[1]$ -Terpineol (B. 28, 2296).

5. 1,2,4-Trioxyhexahydrocymol (1)  $C_{10}H_{17}[1,2,4](OH)_3 + H_2O$ , F. 117°, wasserfrei F. 129°, und

6. 1,3,4-Trioxyhexahydrocymol (2)  $C_{10}H_{17}[1,3,4](OH)_3$ , F. 121°, entstehen durch Oxydation des Terpinenols-4 bez. Terpinenols-1. Beim Erwärmen mit Salzsäure geht ersteres in Carvenon (3), letzteres in  $\Delta^1$ -Menthenon (4) über. Durch  $MnO_4K$  werden beide zur  $\alpha, \alpha_1$ -Dioxy- $\alpha$ -methyl- $\alpha_1$ -isopropyladipinsäure (5) oxydiert. Diese für die Constitution der Terpinenole (S. 482) und des Terpinenterpins (S. 480) wichtigen Umwandlungen veranschaulicht folgendes Schema (A. 356, 207; 362, 261):

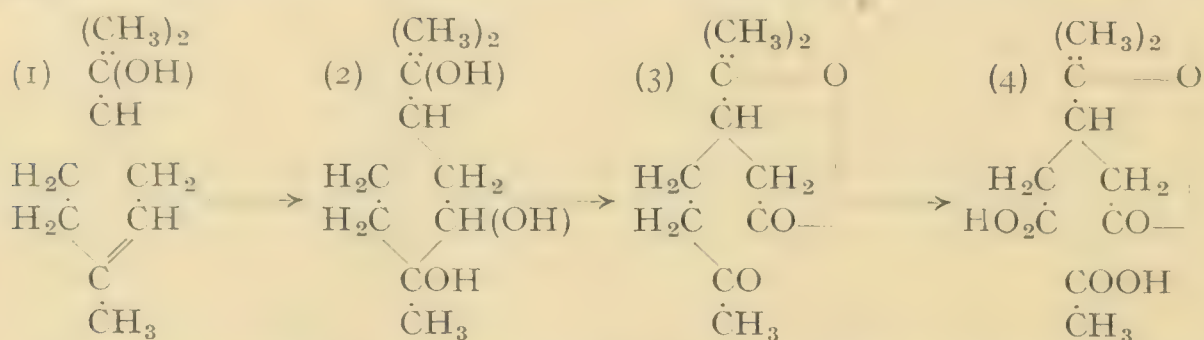


d) **Viersäurige Menthanalkohole** bilden sich bei der Oxydation einiger Terpene mit Kaliumpermanganat: 1. **Limonetrit**  $C_{10}H_{16}(OH)_4$ , F. 192°, aus d-Limonen (B. 23, 2315; 28, 2149); 2. Erythrit des Terpinolens, F. 150° (wasserfrei) (A. 368, 10); 3. Erythrit aus  $\gamma$ -Terpinen, F. 237°, liefert beim Erwärmen mit verdünnter  $SO_4H_2$  ein Gemisch von Carvacrol und Thymol (A. 362, 298; C. 1909 II, 2159).

II. **Menthenalkohole**  $C_{10}H_{17}.OH$  liefern bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat dreisäurige Alkohole (s. o.).

**Terpineole:** Das für Parfümeriezwecke verwendete »flüssige Terpeneol« des Handels, welches aus Terpinhydrat (S. 479) durch Abspaltung von  $2H_2O$  beim Behandeln mit verd. Schwefelsäure erhalten wird, besteht hauptsächlich aus den beiden isomeren  $\alpha$ - und  $\beta$ -Terpineolen, F. 35° und F. 32°.  $\alpha$ -Terpineol,  $\Delta^1$ -Menthenol-8  $CH_3.C \begin{array}{l} \backslash CH-CH_2 \\ / CH_2-CH_2 \end{array} CH.C(OH)(CH_3)_2$ , F. der optisch inactiven Form 35°, der beiden activen Formen 37°—38°, Kp. 219°,  $D_{15}$  0,939, kann auch aus Linalool und Geraniol (S. 468) gewonnen werden. Kernsynthetisch wurde es durch Einwirkung von Methylmagnesiumjodid auf  $\Delta^1$ -Tetrahydro-p-toluylsäureester erhalten (C. 1909 I, 170). Die Terpeneole verschiedener Provenienz sind optisch theils inactiv, theils activ (vgl. B. 28, 2180). Ein besonders stark linksdrehendes  $\alpha$ -Terpineol,  $\alpha_D$ —106°, erhält man durch Einwirkung verdünnter Schwefelsäure auf Methylnopinol (S. 499 und A. 360, 88). Ueber ein linksdrehendes Terpeneol aus Terpentinöl s. C. 1889 I, 1241. Das Terpeneol vereinigt sich glatt mit Nitrosylchlorid. Entzieht man dieser Verbindung Salzsäure, so erhält man ein Oxyoxim, F. 134°, das beim Kochen mit verdünnten Säuren in Carvacrol und in Carvon übergeht (B. 29, R. 587). Daraus folgt, dass im Terpeneol und Carvon die Kohlenstoffatome in derselben Weise gruppirt sind. Terpeneolnitrosochlorid und Limonennitrosochlorid (S. 471) sind entsprechend gebaut (vgl. B. 29, 9). Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat geht das Terpeneol (1) in Trioxyhexahydrocymol, F. 121° (2) über, durch Oxydation mit Chromsäure in ein Ketolacton, das Homoterpenylsäuremethylketon  $C_{10}H_{16}O_3$  (3), das mit Kaliumpermanganat

oxydirt in Essigsäure und Terpenylsäure (4) (S. 497) zerfällt (B. 28, 1773, 1779):



Erhitzt man das Terpeneol mit Kaliumbisulfat, so geht es in *Dipenten*, mit Oxalsäure oder Ameisensäure in *Terpinolen* (S. 472) über (A. 275, 104; 368, 10).

$\beta$ -Terpeneol,  $\Delta^{8(9)}$ -*Menthenol-1*  $\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})\langle\text{CH}_2-\text{CH}_2\rangle\text{CH}\cdot\text{C}\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , F. 32°, Kp. 210°,  $D_{15}$  0,923, Nitrosochlorid, F. 103° (A. 345, 127), liefert mit Permanganat 1,8,9-Trioxyhexahydrocymol (S. 480), welches durch weitere Oxydation mit Chromsäure 4-Acetyl-1,1-methylcyclohexanol liefert; letztere lässt sich in Tetrahydro-p-acetyltoluol (S. 448), p-Acetyltoluol und in p-Toluylsäure überführen (B. 35, 2147; A. 324, 79). Synthese des  $\beta$ -Terpeneols s. C. 1904 II, 330.

$\gamma$ -Terpeneol,  $\Delta^{4(8)}$ -*Menthenol-1*  $\text{CH}_3\cdot\text{C}(\text{OH})\langle\text{CH}_2-\text{CH}_2\rangle\text{C}=\text{C}\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , F. 69°. Sein Acetat entsteht aus Tribromterpan, oder Tetrahydrodipententribromid (S. 472) mit Eisessig und Zinkstaub. Mit Eisessig-Salzsäure bildet es ein Gemisch von Dipenten- und Terpinendichlorhydrat (A. 350, 160), mit NOCl ein blaues Nitrosochlorid, wie Tetramethylaethylen. Folglich enthält es wahrscheinlich ebenfalls eine tertiär-tertiäre Doppelbindung. Ausserdem muss sein Hydroxyl sich in einer solchen Stellung befinden, dass mit Bromwasserstoff Dipentendihydrobromid entstehen kann.

**Terpinenole.** Wie von dem Terpin, so leiten sich auch von dem Terpinenterpin (S. 480) durch Abspaltung von einem Molecül Wasser ungesättigte Alkohole ab, die man als Terpinenole bezeichnet (A. 356, 206; 362, 261).

Terpinenol-4,  $\Delta^1$ -*Menthenol-4*  $\text{CH}_3\text{C}\begin{array}{l} \text{CH} \quad \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CH}\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 212°, findet sich in seiner rechtsdrehenden Form im Cardamomen- und Majoranöl (A. 350, 168). d-Terpeneol-4 entsteht durch Schütteln von Sabinen und Thujen mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , wobei als Zwischenproduct das Sabinenhydrat (S. 491) anzunehmen ist, das unter diesen Bedingungen leicht in Terpinenol-4 übergeht. i-Terpeneol-4 entsteht durch Einwirkung verdünnter Kalilauge auf Terpinendihydrochlorid und aus Terpinenterpin mit wässriger Oxalsäure. Mit Eisessig-Halogenwasserstoff giebt es Terpinendihalogenide, mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  Terpinenterpin. Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  erhält man das 1,2,4-Trioxyhexahydrocymol (S. 481).

Terpinenol-1,  $\Delta^3$ -*Menthenol-1*  $\text{CH}_3\cdot\text{C}(\text{OH})\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}\text{C}\cdot\text{CH}\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 209°, findet sich im Vorlauf des Handelsterpeneols. Synthetisch erhält man es aus  $\Delta^3$ -Isopropylcyclohexenon (S. 443) mit Methylmagnesiumjodid. Es liefert bei der Oxydation 1,3,4-Trioxyhexahydrocymol (S. 481).

Dihydrocarveol,  $\Delta^{8(9)}$ -*Menthenol-2*  $\text{CH}_3\text{CH}\begin{array}{l} \text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}\text{CH}\cdot\text{C}\begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 224°,  $D_{15}$  0,937,  $n_D=1,48168$ , optisch activ, riecht angenehm, an Terpinenole erinnernd, wurde im Kümmelöl nachgewiesen (C. 1905 I, 1470); es



entsteht durch Reduction von Carvon (S. 488); Dihydrocarveolxanthogensäuremethylester liefert bei der trockenen Destillation d-Limonen (C. 1908 I, 1180).

**Isopulegol**,  $\Delta^{8(9)}$ -Menthenol-3  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2\text{CH}(\text{OH}) \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{CH.C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp.<sub>13</sub> 91°, entsteht durch Isomerisation von Citronellal mittelst Säuren (S. 469); durch Oxydation geht es in das zugehörige Keton, das Isopulegon (S. 487) über.

$\Delta^3$ -Menthenol-8  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2\text{---CH} \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{C.C}(\text{OH}) \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ , F. 39°, Kp.<sub>14</sub> 97°, entsteht durch Einwirkung von  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  auf  $\Delta^3$ -Tetrahydro-p-toluylsäureester oder  $\Delta^3$ -Tetrahydro-p-acetyltoluol (C. 1910 II, 80).

$\Delta^2$ -Menthenol-1  $\text{CH}_3(\text{OH})\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}=\text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{CH.CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp.<sub>10</sub> 92°; durch Umsetzung von  $\Delta^2$ -Isopropylcyclohexanon-4 mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$ . Verliert leicht Wasser unter Bildung von  $\alpha$ -Phellandren (S. 474 und A. 359, 283).

III. **Menthadiänalkohole**. Der Methylaether eines solchen Alkohols ist in dem **Carveolmethylaether**  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{OCH}_3$ , Kp. 208—212°,  $D$  0,9065,  $n_D=1,47586$  (18°) bekannt geworden, der aus Limonentetrabromid durch Einwirkung von Natrium auf die methylalkoholische Lösung entsteht. Er geht durch Oxydation mit Chromsäure in inactives Carvon über (A. 281, 140).

### 3. Basen der monocyclischen Terpen- oder Menthangruppe.

**Menthanbasen** wurden durch Reduction der Oxime von Menthanketonen mit Natrium und Alkohol erhalten, oder durch Erhitzen der Ketone mit Ammoniumformiat.

d-Menthylamin und l-Menthylamin  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2) \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{CHC}_3\text{H}_7$ , Kp. 205°, riechen unangenehm, ziehen  $\text{CO}_2$  aus der Luft an. Die Basen besitzen entgegengesetztes, aber ungleich grosses Drehungsvermögen, ebenso ihre Derivate (A. 276, 299). Sie lassen sich durch ihre Formylverbindungen trennen, die beide beim Erhitzen von Menthon mit Ammoniumformiat entstehen. Das d-Formylmenthylamin, F. 117°, ist schwerer löslich. l-Formylmenthylamin, F. 102°. Das l-Menthylamin wird auch aus l-Menthoxim erhalten. Mit salpetriger Säure liefert das l-Menthylamin glatt l-Menthol (S. 477), während das d-Menthylamin grösstenteils in Menthen übergeht (Schlüsse auf Configuration s. A. 300, 278; 353, 323). Behandelt man die Bromylverbindungen der Menthylamine mit  $\text{Ag}_2\text{O}$ , so liefert l-Menthylamin: l-Menthylhydrazin  $\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{NHNH}_2$ , Kp. 241°, während aus d-Menthylamin Menthazin  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}:\text{N}:\text{N}:\text{C}_{10}\text{H}_{18}$ , F. 51°, entsteht (C. 1900 I, 654); l-Menthylhydrazin eignet sich zur Spaltung racemischer Aldehyde und Ketone (B. 36, 1192). l-Menthylcarbimid  $\text{C}_{10}\text{H}_{19}:\text{N}:\text{CO}$ , Kp.<sub>12</sub> 110°, aus l-Menthylamin, Chlorkohlensäureester und Destillation des entstehenden Menthylcarbaminsäureesters mit  $\text{P}_2\text{O}_5$ . Kann zur Spaltung racemischer Alkohole verwendet werden (C. 1904 II, 332).

**Tetrahydrocarvylamin**, *Carvomenthylamin*

$\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{CH.CH}(\text{CH}_3)_2$ , Kp. 212° (A. 277, 137; C. 1908 I, 733).

**Tert. Menthylamin**  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2\text{---CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{NH}_2)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$  und **tert. Carvomenthylamin**  $\text{CH}_3\text{.(NH}_2\text{).C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2\text{---CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \text{CH.CH}(\text{CH}_3)_2$  wurden aus Menthenhydrobromid, Carvomenthenhydrobromid und Silbercyanat mit darauffolgender Verseifung gewonnen (B. 26, 2270, 2562).

2,4-Diamidomenthan  $C_{10}H_{18}(NH_2)_2$ , Kp.<sub>12</sub> 121°, aus Carvenonoximin-oxim (B. 41, 2528).

**Menthenbasen** wurden durch Reduction der Oxime von Menthenketonen dargestellt. **Carvenylamin**  $C_{10}H_{17}NH_2$ , Kp.<sub>10</sub> 86—89°, aus Carvenonoxim mit Aluminiumamalgam. Sein Chlorhydrat liefert bei der Destillation  $\alpha$ -Terpinen (B. 41, 2524). **Dihydrocarvylamin**  $C_{10}H_{17}NH_2$ , Kp. 219°,  $D_{20}$  0,889,  $n_D = 1,48294$ , optisch activ, entsteht aus Carvonoxim  $C_{10}H_{14}:NOH$ . Sein Chlorhydrat zerfällt bei 200° unter gleichzeitiger Bindungsverschiebung in Terpinen und Cymol (A. 368, 13). **Pulegonamin** (A. 262, 13; B. 29, R. 173).

Nitrolamine wurden aus Nitroschloriden, z. B. der Limonene, durch Umsetzung mit primären und secundären Basen gewonnen.

#### 4. Die Ringketone der monocyclischen Terpen- oder Menthangruppe.

Derartige Ketone finden sich im Pflanzenreich; sie entstehen durch Oxydation der entsprechenden secundären Alkohole, bei weiterer Oxydation geben sie cyclische und aliphatische Carbonsäuren, Abbauproducte, deren Constitution Rückschlüsse auf die Constitution der Ringketone und ihrer Abkömmlinge ermöglicht. Wie andere Ketone, so werden auch die Ringketone der Terpengruppe durch ihre Oxime und ihre schwer löslichen Semicarbazone gekennzeichnet.

##### a) Ketomenthane, Keto-hexahydro-p-cymole $C_{10}H_{18}O$ .

**Menthon**  $CH_3CH \begin{matrix} CH_2.CO \\ CH_2.CH_2 \end{matrix} CH.CH(CH_3)_2$ , Kp. 208°, verhält sich zu Menthol wie Campher zu Borneol (S. 505), es findet sich im japanischen, amerikanischen und russischen Pfeffermünzöl neben Menthol, Estern des Menthols, Menthen und Limonen. Das Menthon ist in zwei optisch activen Modificationen bekannt. Das l-Menthon,  $D_{20}$  0,896,  $[\alpha]_D = -28^\circ$ , erhält man durch Oxydation des Menthols mit Kaliumbichromat und Schwefelsäure bei einer 50° nicht überschreitenden Temperatur (A. 250, 322). Durch conc. Schwefelsäure in der Kälte wird das l-Menthon in ein d-Menthon,  $[\alpha]_D = +93,2^\circ$ , umgelagert (B. 42, 846). Ein d-Menthon  $\alpha_D +43^\circ 66'$  findet sich im amerikanischen Poleiöl von *Hedeoma pulegioides* (C. 1907 II, 242). Synthetisch wurde das i-Menthon aus dem  $\beta$ -Methylpimelinsäureester durch cyclische Acetessigestercondensation (S. 4), Einführung der Isopropylgruppe und Verseifung dargestellt (B. 34, 3793). Ein optisch actives Menthon entsteht aus dem bei der Spaltung des Pulegons (S. 486) erhaltenen activen 1,3-Methylcyclohexanon mit Natriumamid und Isopropyljodid (vgl. S. 439 und C. 1905 I, 605; weitere Synthesen des Menthons s. A. 342, 306; 357, 209; vgl. auch die Bildung aus l-Rhodinal S. 469).

Die Constitution des Menthons (vgl. S. 469) wird ausser durch seine Synthese bewiesen: 1. durch seine Ueberführung in 3-Chlorcymol: Mit  $PCl_5$  giebt Menthon Dichlorhexahydrocymol, dieses durch HCl-Abspaltung Tetrahydrochlorcymol, welches durch Dehydrirung mittelst Brom und Chinolin 3-Chlorcymol liefert (B. 29, 314); 2. durch die Bildung von Thymol bei der Abspaltung von 2 HBr aus **Dibrommenthon**  $C_{10}H_{16}Br_2O$ , F. 80°, welches man durch Bromiren von Menthon in Chloroform erhält (B. 29, 418).

Durch Reduction mit Natrium giebt das l-Menthon: l-Menthol, mit Ammoniumformiat: *Menthylamin* (S. 483). Durch Oxydation mit Kalium-



permanganat entsteht *Oxomenthylsäure*  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$  und  $\beta$ -*Methyladipinsäure*, mit Caro'schem Reagens: das  $\epsilon$ -Lacton der *Dimethyloctanolsäure*  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{CO}-\text{O} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}\text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$  (B. **27**, 1820; **32**, 3621; **33**, 860); mit verdünnter Salpetersäure entsteht: Nitromenthon, das zu Amidomenthon reducirt werden kann (C. 1898 II, 301). Mit Amylnitrit und Salzsäure geht Menthon in Nitrosomenthon und **Menthoximsäure**, F. 98°, das Oxim der Oxomenthylsäure über (B. **29**, 27). Bei der Belichtung einer wässrig-alkoholischen Lösung von Menthon entsteht unter Aufspaltung des Ringes *Decylsäure*  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$  und ein Aldehyd  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ , der vielleicht mit dem durch Umwandlung des Menthonoxims (s. u.) erhältlichen Menthocitronellal (S. 470) identisch ist (B. **40**, 2419).

Mit Natrium und Amylformiat giebt Menthon: **Oxymethylenmenthon**, Kp.<sub>12</sub> 121°. **Benzylidenmenthon**, F. 51° bez. 47°, Kp.<sub>12</sub> 189°, giebt durch Reduction Benzylmenthol, Kp.<sub>9</sub> 180°, und dieses durch Oxydation Benzylmenthon, Kp.<sub>10</sub> 175—178° (B. **37**, 232). Mit Natrium und  $\text{CO}_2$  in aetherischer Lösung erhält man aus Menthon: Menthonmono- und -dicarbonsäure (C. 1897 II, 759).

**1-Menthonoxim**, F. 61°, Kp. 250°,  $[\alpha]_{\text{D}} -42^\circ$ , wird durch  $\text{PCl}_5$  in Chloroform, oder mit Essigsäureanhydrid, oder conc. Schwefelsäure in 1-Menthonisoxim, das  $\epsilon$ -Lactam einer  $\epsilon$ -*Amidomethylisopropylcapronsäure*, F. 119°, Kp. 295°,  $[\alpha]_{\text{D}} = -52,25^\circ$ , umgelagert. Beide Körper geben mit  $\text{P}_2\text{O}_5$ : **Menthonitril**  $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{CN}$ , Kp. 225°, das durch Verseifung in die flüssige **Menthonensäure**  $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{CO}_2\text{H}$  übergeht; letztere besitzt analoge Constitution wie die Citronellsäure (S. 470), ist aber mit dieser nicht identisch. Das durch Reduction von Menthonitril entstehende Menthonylamin liefert mit salpetriger Säure ein dem Citronellol (S. 468) sehr nahestehendes Menthocitronellol (s. o.) (A. **296**, 120).

**Tetrahydrocarvon**  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CO}\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array} \text{CH}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ , Kp. 223°,  $\text{D}_{20} 0,904$ ,  $n_{\text{D}} = 1,45539$ , entsteht durch Oxydation von Tetrahydrocarveol (S. 478), sowie durch Reduction von Caron (S. 493) mit Natrium in feuchtem Aether. Benzylidenverbindung, F. 175° (A. **305**, 266). Oxim, F. 104°, liefert durch Umlagerung mittelst Schwefelsäure wie Menthoxim ein Isoxim, das  $\epsilon$ -Lactam der  $\beta$ -*Isopropyl- $\epsilon$ -amidoheptansäure* (A. **323**, 323). Semicarbazon, F. 174° (A. **277**, 133; **286**, 107; B. **26**, 822). Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat oder Behandlung mit Amylnitrit und Salzsäure wird Tetrahydrocarvon in ähnlicher Weise gespalten wie Menthon unter Bildung einer mit Oxomenthylsäure (s. o.) isomeren Säure:  $\text{CH}_3\text{CO} \begin{array}{l} \text{CO}_2\text{H}-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{CHC}_3\text{H}_7$   $\beta$ -*Isopropyl- $\delta$ -acetylvaleriansäure*. Durch energische Oxydation wird Isopropylbernsteinsäure gebildet (B. **29**, 27). Mit Caro'schem Reagens (s. o.) entsteht das  $\epsilon$ -Lacton der *Isopropylheptanolsäure*  $\text{CH}_3\dot{\text{C}}\text{H}-\begin{array}{l} \text{O} \\ \text{CO}-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{CHC}_3\text{H}_7$  (B. **32**, 3629).

b) **Ketomenthene**  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$  finden sich einige in der Natur, andere werden durch Oxydation entsprechender Alkohole erhalten. Sie enthalten eine doppelte Bindung.

**$\Delta^3$ -Menthen-5-on**  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CO} \end{array} \text{CC}_3\text{H}_7$ , Kp. 213°,  $\text{D}_{20} 0,918$ ,  $n_{\text{D}} = 1,4720$ ; sein Oxim, *Nitrosomenthen* wird aus Menthennitrosochlorid (S. 476) durch HCl-Abspaltung erhalten (A. **305**, 272; **362**, 275).

$\Delta^1$ -Menthen-3-on  $\text{CH}_3\text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} \text{CO} \\ \text{CHC}_3\text{H}_7 \end{array}$ , Kp. 236°, Semicarbazon, F. 225°, ist im japanischen Pfefferminzöl aufgefunden worden. Es bildet sich neben Cymol beim Erwärmen des 1,3,4-Trioxyhexahydrocymols (S. 481) mit Salzsäure (A. 362, 271).

Dihydrocarvon,  $\Delta^{8(9)}$ -Menthen-2-on  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CO}-\text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 221°,  $D_{19}$  0,928,  $n_D = 1,47174$ , wurde im Kümmelöl aufgefunden (C. 1905 I, 1470); d- und l-Form, entstehen aus den entsprechenden Dihydrocarveolen durch Oxydation oder auch direct durch Reduction der Carvone mit Zinkstaub und alkohol. Kali (A. 279, 377). Benzylidenverbindung Kp. 187—190° (A. 305, 268). Die Oxime, F. 88°, vereinigen sich zu dem inactiven [d+l]-Oxim, F. 115°. Kocht man Dihydrocarvon mit Eisenchlorid, so geht es in Carvacrol über, vgl. Carvenon und Caron. Durch aufeinanderfolgende Oxydation mit Kaliumpermanganat und Chromsäure wurde es in 2,5-Methylacetylcyclohexanon übergeführt (vgl. S. 480 u. B. 28, 2147, 2704).

Ueber die Aufspaltung des Dihydrocarvons durch Licht s. B. 41, 1928.

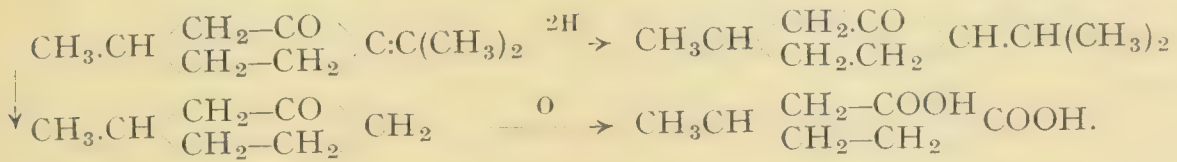
Carvenon, Carveol,  $\Delta^3$ -Menthen-2-on  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CO}-\text{CH} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 232°,  $D$  0,927,  $n_D = 1,4822$ , entsteht aus dem 1,2,8- und dem 1,2,4-Trioxyhexahydrocymol (S. 481) beim Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure neben Cymol, durch Isomerisation von Dihydrocarvon und Caron (S. 493) mittelst Mineralsäuren oder Ameisensäure, durch Behandlung von Campher oder besser Dichlorcamphan (S. 511) mit Schwefelsäure, sowie durch Reduction von  $\alpha$ -Terpinennitrosit (S. 473) mit Zink und Eisessig (J. pr. Ch. [2] 60, 261; A. 314, 369). Oxim, F. 91°. Hydroxylaminooxim, F. 163° (B. 31, 2896). Semicarbazon, F. 202°. Es ist nahe verwandt mit dem Carvotanaceton (s. u.). Durch Kochen mit Eisenchlorid wird Carvenon zu Carvacrol (S. 187) oxydirt, durch Erhitzen mit Phosphorsäureanhydrid wird es in Cymol umgewandelt, durch Permanganat wird es zu  $\alpha$ -Methylglutarsäure abgebaut (A. 314, 380). Mit  $\text{PCl}_5$  liefert es Monochlorcarvenen  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{Cl}$ , Kp. 95—98°, das durch Reduction mit Na und Alkohol in  $\alpha$ -Terpinen (S. 473) übergeht (B. 41, 4477).

Carvotanaceton,  $\Delta^1$ -Menthen-6-on  $\text{CH}_3\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}-\text{CH}_2 \\ \text{CO}-\text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 228°,  $D_{21}$  0,938,  $n_D = 1,47926$ , entsteht in inactiver Form durch Erhitzen von Thujon (Tanaceton) (S. 491) auf 280°. Oxim, F. 92°. Semicarbazon, F. 177° (B. 28, 1959). Optisch actives, rechts- und linksdrehendes Carvotanaceton,  $[\alpha]_D + 19,2^\circ$ , erhält man durch vorsichtige Reduction des  $\alpha$ -Phellandrennitrits (A. 336, 39). Oxim, F. 72°. Semicarbazon, F. 173°. Ein rechtsdrehendes Carvotanaceton wurde ferner aus Carvonhydrobromid durch Reduction mit Zinkstaub und Methylalkohol erhalten (B. 34, 1924). Mit  $\text{H}_2\text{S}$  vereinigt es sich ähnlich wie das Carvon (S. 488) zu der Verbindung  $(\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O})_2\text{H}_2\text{S}$ , F. 220°. Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  giebt es Brenztraubensäure und Isopropylbernsteinsäure (B. 33, 2457). Mit  $\text{PCl}_5$  liefert es Monochlorphellandren  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{Cl}$ , Kp. 15 108°, das mit Zinkstaub und Methylalkohol zu  $\alpha$ -Phellandren reducirt wird (B. 38, 1832).

Pulegon,  $\Delta^{4(8)}$ -Menthen-3-on  $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{C}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ , Kp. 221°,  $D$  0,936,  $n_D = 1,4846$ , ist in den aetherischen Oelen von *Mentha pulegium* und *Hedeoma pulegioides* enthalten, die unter dem Namen Poleiöl in den Handel kommen. Durch Addition von Wasserstoff geht das Pulegon in Menthon über, durch Oxydation wird es in  $\beta$ -Methyladipinsäure und Aceton,

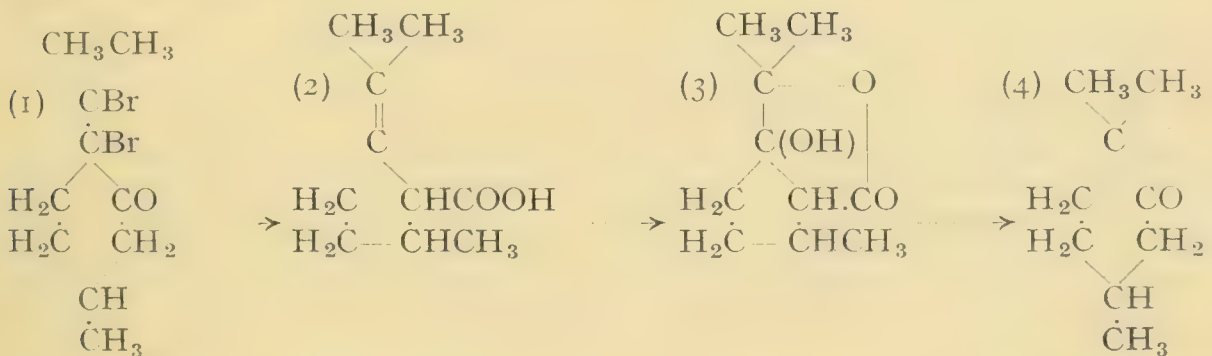


durch Erhitzen mit Ameisensäure oder mit Wasser unter Druck in Aceton und 3-Methylcyclohexanon gespalten, das durch Oxydation ebenfalls  $\beta$ -Methyladipinsäure liefert (A. **289**, 337; B. **32**, 3338):



Condensirt man andererseits Methylcyclohexanon und Aceton mittelst Alkalien, so wird ein stellungsisomeres Pulegon, Kp. 215°, erhalten (A. **300**, 267).

Kocht man Pulegondibromid (1) mit Natriummethylatlösung, so entsteht Pulegensäure (2)  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_2$ , wahrscheinlich unter Uebergang des sechsgliedrigen in ein fünfgliedriges Ringsystem; durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird die Pulegensäure in ein Oxylacton (3) übergeführt, das beim Erwärmen mit Schwefelsäure (2:1) unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  und gleichzeitiger Ringerweiterung, durch eine der Pinakolinumlagerung völlig analoge Atomverschiebung, in 3,6,6-Trimethylcyclohexanon oder Pulenon (4) übergeht (A. **329**, 82; vgl. auch A. **376**, 154):



Aus der Pulegensäure entsteht durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung der Kohlenwasserstoff Pulegen  $\text{C}_9\text{H}_{16}$ , Kp. 139°, D 0,791, dessen Nitrosochlorid sich in ein dem Campherphoron (S. 518) sehr nahestehendes Keton, das Pulegenon  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}$ , Kp. 190°, überführen lässt (A. **327**, 125).

Das Pulegon vereinigt sich ebenso wie andere  $\alpha,\beta$ -ungesättigte Ketone mit Natriummalonester (A. **345**, 158, 188) und Cyankali (C. 1907 I, 721).

Benzylidenpulegon, Kp. 203° (A. **305**, 267). Durch Einwirkung von Hydroxylamin auf Pulegon bei Gegenwart von Alkali entsteht unter gleichzeitiger Bindungsverschiebung das Isopulegonoxim (s. u.). Unter anderen Bedingungen erhält man Hydroxylaminadditionsproducte: Pulegonhydroxylamin  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O}(\text{NHOH})$ , F. 157°, das durch Oxydation Nitrosomenthon, F. 35°, durch Reduction Amidomenthon liefert (B. **31**, 1809; **32**, 3365), sowie Pulegonhydroxylaminnoxim  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}(\text{NHOH})(\text{NOH})$ , F. 118°, das durch Na und Alkohol zu 3,8-Diamidomenthan reducirt wird (B. **38**, 146).

Isopulegon,  $\Delta^{8(9)}$ -Menthen-3-on  $\text{CH}_3\text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \cdot \text{CHC} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , Kp. 14103°, wird aus seinem Oxim, F. 120° (s. o.) beim Erwärmen mit Oxalsäure (A. **365**, 247), aus Pulegonhydrobromid mit basischem Bleinitrat, sowie aus seinem Alkohol, Isopulegol, dem Isomerisationsproducte des Citronellals (S. 469), durch Oxydation erhalten. Es enthält 2 asymmetrische C-Atome, tritt daher in verschiedenen geometrisch isomeren, optisch activen Modifi-

cationen auf. Durch Behandlung mit Barytwasser wird es in Pulegon zurückverwandelt (B. **32**, 3357).

Ein 2-Oxy- $\Delta^1$ -menthen-3-on  $\text{CH}_3\text{C} \begin{array}{l} \text{C(OH)-CO} \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , F.  $84^\circ$ , Kp.<sub>10</sub>  $110^\circ$ , liegt sehr wahrscheinlich in dem aus den Buccoblättern (Genus *Bavosma*) isolirten **Buccocampher** oder **Diosphenol** vor. Es zeigt in seinem Verhalten gleichzeitig Keton- und Phenolcharacter. Es giebt mit Eisenchlorid eine grüne Färbung, liefert ein Acetat und Benzoat, mit Phenylisocyanat ein Phenylurethan, F.  $41^\circ$ , mit Hydroxylamin ein Monoxim, F.  $125^\circ$ . Beim Erhitzen mit conc. HCl wird es in Thymol neben wenig Carvacrol übergeführt. Bei der Oxydation mit Ozon entsteht  $\alpha$ -Isopropyl- $\gamma$ -acetylbuttersäure, bei der Reduction mittelst Natrium und Alkohol 2,3-Dioxyhexahydrocymol, das durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  zur  $\alpha$ -Methyl- $\alpha_1$ -isopropyladipinsäure oxydirt wird. Synthetisch entsteht der Buccocampher durch Oxydation von Oxymethylenmenthon (S. 485) mit Ozon (B. **39**, 1158).

c) **Menthadienketone**, *Ketodihydro-p-cymole*  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}$ . Von diesen ist das früher als Carvol, jetzt als Carvon bezeichnete Keton am wichtigsten wegen seiner genetischen Beziehung zu dem mit ihm isomeren Carvacrol und dem Limonen. Wie von den letzteren sind auch von dem Carvon drei Modificationen, das d-, das l- und das [d+l]-Carvon bekannt.

d-Carvon  $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{CH} \quad \text{CH}_2 \\ \text{CO} \quad \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{l} * \\ \text{CH} \cdot \text{C} \end{array} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array}$ ,  $[\alpha]_D = +60^\circ$ , Kp.  $230^\circ$ , findet sich im Kümmelöl und im Dillöl. Es geht beim Erhitzen mit Kalihydrat, Phosphorsäure oder Ameisensäure (B. **32**, 1517) in das isomere Carvacrol (S. 187) über, man nimmt daher an, dass in dem Carvon die CO-Gruppe, wie die Hydroxylgruppe im Carvacrol, in Orthostellung zur Methylgruppe sich befindet. Mit  $\text{PCl}_5$  liefert Carvon ein Carvondichlorid  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{Cl}_2$ , aus dem bei der Destillation mit Chinolin 2-Chlorcymol entsteht (B. **32**, 2555). Durch Reduction wird das Carvon unter verschiedenen Bedingungen in Dihydrocarveol (S. 480), Dihydrocarvon (S. 486) oder das bimoleculare Dicarvelon  $(\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O})_2$  übergeführt (A. **305**, 223; B. **32**, 1323); beim Behandeln mit Ammoniumformiat giebt es Dihydrocarvylamin (S. 484). Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird aus Carvon: *Oxyterpenylsäure*  $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_5$  gebildet, die leicht ein Dilacton  $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_4$ , F.  $129^\circ$  (B. **27**, 3333; **28**, 2148), bildet. Die Carvone verbinden sich mit Schwefelwasserstoff, Chlor-, Brom- und Cyanwasserstoff und Brom (B. **28**, R. 548; A. **305**, 235; C. 1907 I, 568); Aufspaltung der Carvontribromide zu *Carvenoliden*  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$  s. A. **305**, 245. Mit Natriumbisulfit erhält man das Na-Salz der Carvondihydrodisulfonsäure (C. 1900 I, 1155). Beim Schütteln mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$  liefert das Carvon unter Aufnahme von 1 Mol.  $\text{H}_2\text{O}$  Oxydihydrocarvon (Carvonhydrat) (B. **38**, 1719; **39**, 677).

Mit Acetessigester vereinigt sich Carvon bei Gegenwart von Natriumalkoholat zu einem dicyclischen Condensationsproduct (B. **36**, 225).

l-Carvon,  $[\alpha]_D = -60^\circ$ , Kp.  $230^\circ$ , kommt im Krauseminzöl und im Kuromojiöl (B. **24**, 81) vor. Es wird durch Destillation seiner bei  $211^\circ$  schmelzenden Schwefelwasserstoffverbindung mit Kalilauge rein erhalten (A. **305**, 224).



[d+l]-Carvon, Kp. 230<sup>0</sup>, entsteht durch Vermischen von d- und l-Carvon, sowie durch Oxydation von Carveolmethylaether (S. 483). Bildung aus Terpeneol s. B. 29, R. 587.

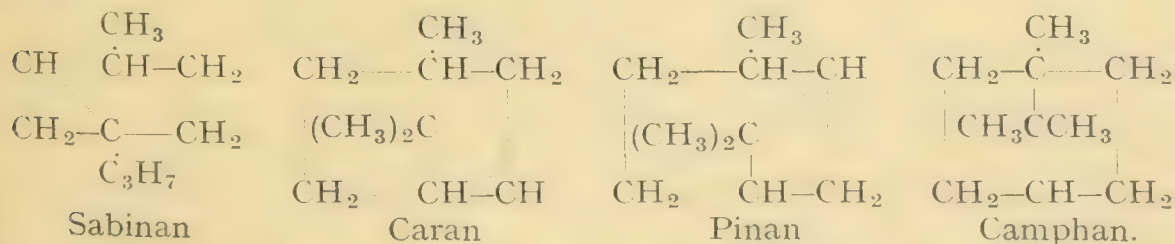
Mit den entsprechenden drei Limonenen sind die drei Carvone durch die drei Carvoxime verknüpft, die nicht nur aus den Carvonem durch Hydroxylamin, sondern auch aus den Limonennitrosochloriden mit alkoholischem Kali erhalten werden, und zwar entsprechen sich d-Carvon und l-Limonen einerseits, l-Carvon und d-Limonen andererseits, indem das l-Limonennitrosochlorid d-Carvoxim, das d-Limonennitrosochlorid l-Carvoxim giebt (S. 471).

d-Carvoxim,  $[\alpha]_D = +39,71^0$ , und l-Carvoxim,  $[\alpha]_D = -39,34^0$ , schmelzen bei 72<sup>0</sup>. [d+l]-Carvoxim, F. 93<sup>0</sup>, entsteht aus Dipentennitrosochlorid (S. 472). Mit conc. Schwefelsäure lagert sich Carvoxim in p-Amidothymol um (vgl. S. 79: Umlagerung von  $\beta$ -Phenylhydroxylamin zu p-Amidophenol; A. 279, 366). Hydroxylaminocarvoxim  $C_{10}H_{15}(NOH).NHOH$ , Syrup, liefert bei der Oxydation das Dioxim eines Diketons  $C_{10}H_{14}O_2$ , F. 185—187<sup>0</sup>, das auch aus Carvon direct durch Luftoxydation bei Gegenwart von Baryt entsteht und wahrscheinlich 1,4-Methylisopropenyldihydroresorcin ist (B. 34, 2105).

### C. Bicyclische Terpengruppe.

Die Terpene dieser Gruppe sind von den monocyclischen Terpenen dadurch unterschieden, dass sie nur zwei einwertige Atome oder Atomgruppen zu addiren vermögen. Sie enthalten demgemäss zwei Kohlenstoffringe. Diese bicyclischen Terpene und ihre sauerstoffhaltigen Abkömmlinge sind mit den monocyclischen Terpenverbindungen durch zahlreiche Uebergänge verknüpft; wie diese, stehen sie zum p-Cymol in naher Beziehung und können meist leicht in dasselbe umgewandelt werden.

Ihre Dihydroverbindungen leiten sich vom Hexahydrocymol in der Weise ab, dass entweder zwei in m-Stellung zueinander befindliche Kohlenstoffatome des Hexamethylenringes durch eine Diagonalbindung miteinander verknüpft sind, wodurch ein combinirter Trimethylen- und Pentamethylenring entsteht: Sabinan- oder Tanacetan-Gruppe, oder es ist das tertiäre Kohlenstoffatom der Isopropylgruppe mit einem zweiten Kohlenstoffatom des Hexamethylenringes verbunden. Je nachdem diese Verknüpfung in o-, m- oder p-Stellung erfolgt, entstehen die Grundkohlenwasserstoffe der Caran-, Pinan- und Camphan-Gruppe:



Während diese Kern- oder Brückenbindungen den gewöhnlichen Additionsreactionen gegenüber beständig sind und sich dadurch von der Doppelbindung durchaus unterscheiden, werden sie durch Einwir-

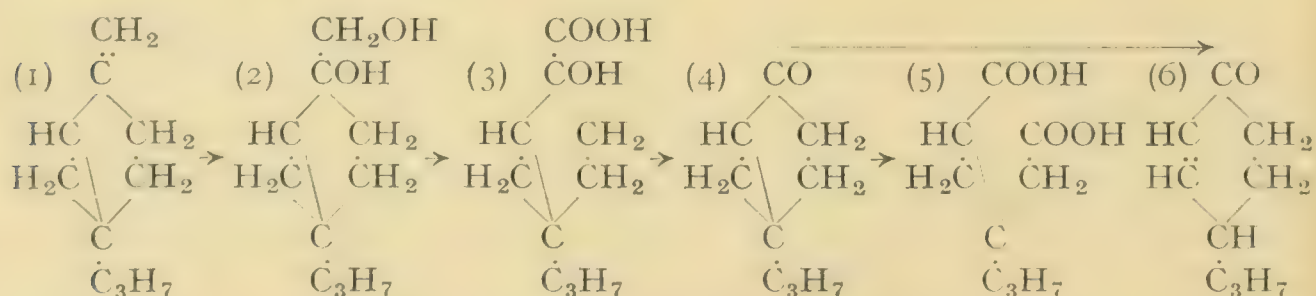
kung höherer Temperatur, vor allem aber durch hydratisierende Reagentien häufig mit auffallender Leichtigkeit gesprengt, wodurch Abkömmlinge der monocyclischen Terpene entstehen.

### I. Sabinan- oder Tanacetangruppe.

Die einander sehr nahestehenden Verbindungen dieser Gruppe, deren wichtigster Vertreter das Thujon oder Tanaceton ist, enthalten einen combinirten Trimethylen- und Pentamethylenring, und können durch Oxydation zu Carbonsäuren des Trimethylens abgebaut werden.

**1. Kohlenwasserstoffe.** Zu diesen gehört das Sabinen und die beiden Thujene. Alle drei enthalten das gleiche Kohlenstoffskelett und unterscheiden sich nur durch die Lage der Doppelbindung, da sie durch vorsichtige Reduction in den gleichen gesättigten, bicyclischen Kohlenwasserstoff  $C_{10}H_{18}$ , das Sabinan oder Thujan übergehen (C. 1911 I, 313).

**Sabinen** (1)  $C_{10}H_{16}$ , Kp.  $163^{\circ}$ – $165^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,842,  $n_D$  1,4678, ist in seiner rechtsdrehenden Form im Sadebaumöl, Ceylon-Cardamomenöl, Majoranöl (A. 357, 77) und Pileaöl (B. 40, 2963) aufgefunden worden. Es liefert mit völlig trockener Salzsäure in  $CS_2$ -Lösung Terpinenmonochlorhydrat, mit Eisessig-Halogenwasserstoff die entsprechenden Terpinendihydrohalogenide (S. 474). Durch verdünnte Schwefelsäure wird es in der Kälte in optisch actives Terpinenol-4 und Terpinenterpin, in der Wärme in  $\alpha$ -Terpinen umgewandelt. Bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  verhält sich das Sabinen wie die meisten anderen Terpene mit semicyclisch gebundener Methylengruppe (vgl.  $\beta$ -Pinen und Camphen). Es bildet sich zunächst das Sabinenglycol (2), F.  $54^{\circ}$ , das weiterhin zu einer, durch ihr schwerlösliches Natriumsalz ausgezeichneten  $\alpha$ -Oxysäure, der Sabinensäure (3), F.  $57^{\circ}$ , und dem um ein C-Atom ärmeren Sabinaketon (4), Kp.  $212^{\circ}$ , oxydirt wird. Letzteres geht beim Erwärmen mit wässriger oder alkoholischer Schwefelsäure leicht unter Sprengung des Trimethylenringes in  $\Delta^2$ -Isopropylcyclohexenon (6), (S. 443), durch weiteren Abbau in  $\alpha$ -Tanacetondicarbonsäure (5) (S. 491) über (A. 359, 266; B. 35, 2045):



Ueber die Verwendung des Sabinaketons zum Aufbau des  $\beta$ -Terpinens s. S. 473.

$\alpha$ -Thujen  $CH_3C \begin{array}{l} \text{CH-CH}_2 \\ \text{CH-CH}_2 \end{array} \text{C}_3H_7$ , Kp.  $152^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,8275,  $n_D$  1,4504, und  $\beta$ -Thujen  $CH_3CH \begin{array}{l} \text{CH=CH} \\ \text{CH-CH}_2 \end{array} \text{C}_3H_7$  (?), fest, Kp.  $150^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,8248,  $n_D$  1,4484, sind durch Destillation aus dem Methylxanthogenat des Thujylalkohols (S. 491), sowie aus dem Thujylamin durch erschöpfende Methylierung und Erhitzen der entstandenen quartären Ammoniumbase gewonnen worden (B. 34, 2276; 37, 1481). Das  $\alpha$ -Thujen liefert bei der Oxydation mit  $MnO_4K$



$\alpha$ -Thujaketosäure (s. u.) und vereinigt sich mit zwei Mol. Halogenwasserstoff zu den entsprechenden Terpinendihalogenhydraten. Beim Schütteln mit verdünnter Schwefelsäure geht es, wie das Sabinen, in actives Terpinenol-4 und Terpinenterpin über (A. **350**, 166; **356**, 201). Isomer mit diesen beiden Kohlenwasserstoffen ist das Isothujen, Kp. 172—175°, D 0,840,  $n_D$  1,476, welches bei der trockenen Destillation von Thujylaminchlorhydrat entsteht (A. **286**, 99).

**Sabinan**, *Thujan*  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 157°, entsteht durch Reduction von Sabinen,  $\alpha$ - und  $\beta$ -Thujen mit Wasserstoff bei Gegenwart von Pt-schwarz (C. 1911 I, 313).

**2. Alkohole. Sabinenhydrat, Methylsabinaketol**  $\begin{array}{c} CH_3 \\ \diagdown \\ C \\ \diagup \\ HO \end{array} \begin{array}{c} CH_2-CH_2 \\ \diagdown \\ CH-CH_2 \end{array} C.C_3H_7$

F. 39°, Kp. 195—201°, entsteht neben  $\alpha$ -Terpinen durch Einwirkung von Methylmagnesiumjodid auf Sabinaketon (S. 490). Mit Eisessig-Bromwasserstoff geht es in Terpinendibromhydrat, beim Schütteln mit verdünnter Schwefelsäure in optisch actives Terpinenol-4 und Terpinenterpin über (A. **357**, 64).

**Thujylalkohol, Tanacetylalkohol**  $CH_3CH \begin{array}{c} \diagdown \\ CHO-CH_2 \\ \diagup \\ CH-CH_2 \end{array} C.C_3H_7$ , Kp. 13

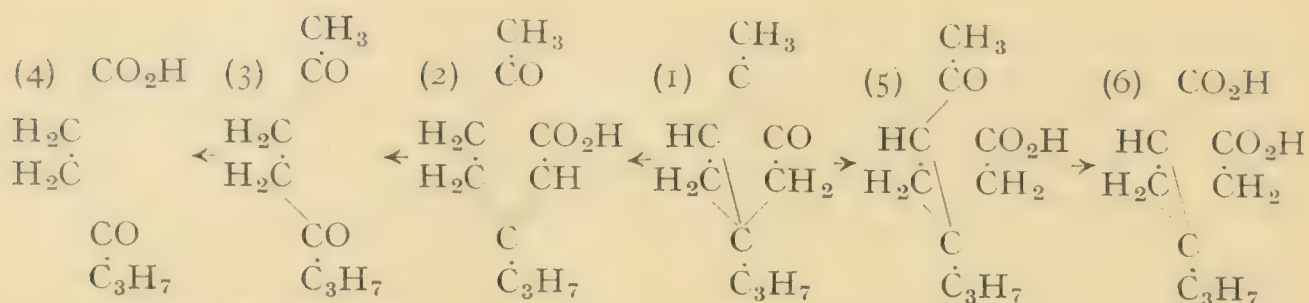
92,5°, D 0,9249,  $n_D$  1,4635, entsteht durch Reduction von Thujon oder Tanacetone, in das er durch Oxydation wieder übergeht. Er findet sich theils in freiem Zustande, theils in Form von Fettsäureestern im Wermutöl (A. **272**, 109).

**Sabinol**  $CH_2=C \begin{array}{c} \diagdown \\ CH(OH)-CH_2 \\ \diagup \\ CH-CH_2 \end{array} C.C_3H_7$ , Kp. 211°,  $D_{20}$  0,9432, ein un-

gesättigter, secundärer Alkohol, welcher in Form seines Essigesters im Sadebaumöl, *Oleum Sabinae*, vorkommt. Es wird durch kurzes Erhitzen mit Zinkstaub in Tanacetone, durch Reduction mit Na und Alkohol in Tanacetylalkohol, durch Wasser entziehende Mittel in Cymol umgewandelt. Durch vorsichtige Oxydation mit  $MnO_4K$  wird es in **Sabinylglycerin**  $C_{10}H_{15}(OH)_3$ , F. 153°, übergeführt, das leicht unter  $H_2O$ -Abspaltung in Cuminalkohol übergeht; bei energischer Oxydation entsteht  $\alpha$ -Tanacetondicarbonsäure (s. u. und B. **33**, 1191, 1459; vgl. a. A. **360**, 98).

**3. Amine. Thujylamin**  $C_{10}H_{17}NH_2$ , Kp. 195°, durch Reduction von Thujonoxim. Sein Chlorhydrat giebt beim Erhitzen Isothujen (s. o.).

**4. Ketone. Thujon, Tanacetone**  $C_{10}H_{16}O$  (1), Kp. 200°,  $D_{0,917}$ ,  $n_D = 1,4511$ , findet sich in der Natur in zwei physikalisch isomeren Formen, das linksdrehende  $\alpha$ -Thujon,  $[\alpha]_D - 10,23^\circ$ , Semicarbazone, F. 186°, Oxim, flüssig, hauptsächlich im Thujaöl, das rechtsdrehende  $\beta$ -Thujon,  $[\alpha]_D + 76,16^\circ$ , Semicarbazone, F. 171° und 175°, Oxim, F. 55°, hauptsächlich im Rainfarnöl von *Tanacetum vulgare*. Gemische beider Formen sind im Wermutöl, Salbeiöl, Absintöl und Artemisiaöl von *Artemisia Barvelieri* nachgewiesen worden (A. **336**, 247). Bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  erhält man aus beiden Formen die chemisch isomeren  $\alpha$ - und  $\beta$ -Thuja- oder Tanacet-ketoncarbonsäuren  $CH_3CO.C_7H_{12}.CO_2H$ , F. 75° und 78°, von denen die  $\alpha$ -Säure gesättigt, die  $\beta$ -Säure ungesättigt ist. Beim Erhitzen verwandelt sich die  $\alpha$ - in die  $\beta$ -Säure, welche letztere (2) durch Oxydation zunächst in ein Diketon (3) und dann in  $\delta$ -Dimethylävalinsäure (4) übergeführt wird. Die  $\alpha$ -Tanacetketonsäure (5) wird durch Brom und Alkali zu  $\alpha$ -Tanacetondicarbonsäure (6)  $C_9H_{14}O_4$ , F. 142°, einer gesättigten, zweibasischen, leicht ein Anhydrid bildenden Säure abgebaut, welche auch durch Oxydation von Sabinol (s. u.), Sabinen (S. 490) und  $\alpha$ -Thujen (S. 490) entsteht:



Durch Condensation mit Benzaldehyd bildet das Thujon: **Benzyliden-thujon**, Kp.<sub>9</sub> 178°, welches durch Permanganat in Benzoësäure und Homotanacetondicarbonsäure C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>4</sub>, F. 148°, gespalten wird; diese Säure enthält ebenso wie die α-Tanacetondicarbonsäure und das Tanaceton selber wahrscheinlich den Trimethylenring (B. **36**, 4367; vgl. indessen B. **33**, 1192).

Thujon geht mit alkoholischer Schwefelsäure behandelt in *Isothujon* über. Beim Erwärmen auf 280° verwandelt es sich in *Carvotanacetone*; diese beiden Ketone sind im Gegensatz zum Thujon ungesättigt (B. **28**, 1959). Thujonoxim, F. 54°, geht mit alkoholischer Schwefelsäure in Carvacrylamin über (B. **30**, 325); durch Behandlung mit PCl<sub>5</sub> wird es in das lactamartig gebaute Thujonisoxim, F. 90°, umgewandelt (A. **336**, 270).

**Isothujon** CH<sub>3</sub>.C<sup>CO</sup>.C(CH<sub>3</sub>).CH.CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (CH<sub>2</sub>), Kp. 231°, D<sub>0,927</sub>, n<sub>D</sub> = 1,4822, F. 119°. α- und β-Semicarbazone, F. 208° und 148°. Oxim, F. 120°. Benzylidenisothujon (C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O):CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 83°. Das Isothujon giebt durch Oxydation ein Ketolacton C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub> und weiterhin β-Isopropyl-lävulinsäure CH<sub>3</sub>COCH(C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>).CH<sub>2</sub>COOH; durch Reduction entsteht ein gesättigter Alkohol, das **Thujamenthol**, *Dihydroisothujol* C<sub>10</sub>H<sub>19</sub>OH, Kp. 212°, D<sub>0,9015</sub>, n<sub>D</sub> = 1,4636, das durch Oxydation mit Chromsäure in das **Thujamenthon** C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O, Kp. 208°, D<sub>0,891</sub>, n<sub>D</sub> 1,447, übergeht. Oxim, F. 95°. Isoxim, F. 117°. Alle diese Verbindungen sind wahrscheinlich Abkömmlinge des Cyclopentans (A. **323**, 348; **336**, 276; B. **28**, 1958).

**Umbellulon** CH<sub>3</sub>.C<sup>CH</sup>.C<sup>CO</sup>.C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> (CH-CH<sub>2</sub>), Kp.<sub>10</sub> 93°, [α]<sub>D</sub> -37°, findet sich in reichlicher Menge in den Blättern des kalifornischen Lorbeers *Umbellularia Californica*. Semicarbazone, F. 242°. Es lagert sich beim Erhitzen auf 280° in Thymol um. Durch Bromirung und nachfolgende Destillation entsteht neben anderen, bromhaltigen Producten p-Cymol. Natrium und Alkohol reduciren es zum gesättigten Alkohol C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>.OH, Kp.<sub>10</sub> 90°, der durch Oxydation mit Chromsäure in das Dihydrourbellulon C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O, Kp.<sub>10</sub> 85°, übergeht. Die Benzylidenverbindung des letzteren liefert bei der Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K ebenso wie das Benzylidenthujon (s. o.) 1-Homotanacetondicarbonsäure (B. **40**, 5017; **41**, 3988).

### Caran-, Pinan- und Camphangruppe.

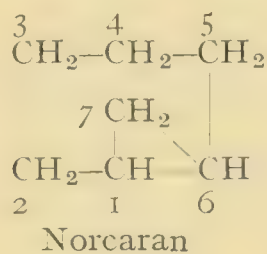
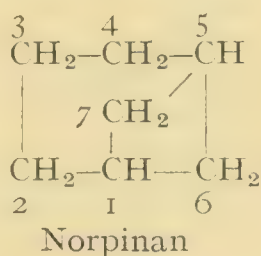
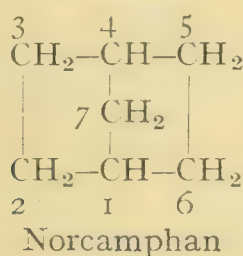
Die Abkömmlinge dieser Gruppen enthalten, wie bereits S. 489 auseinandergesetzt wurde, einen Hexamethylenring, in dem zwei zueinander in o-, m- oder p-Stellung befindliche Kohlenstoffatome durch eine Kohlenstoffbrücke miteinander verbunden sind. In der Natur sind bisher nur Verbindungen mit einer m- oder p-Kohlenstoffbrücke aufgefunden worden. Zu den ersteren gehört das in der Natur ausserordentlich weit verbreitete *Pinen*, zu den letzteren der *Campher*, der wichtigste Abkömmling dieser Gruppe und das ihm nahe verwandte



*Fenchon*, sowie die von ihnen abgeleiteten Terpene, das *Camphen* und *Fenchel*.

Charakteristisch für die Verbindungen dieser Gruppen ist die auffallende Leichtigkeit, mit der sie, namentlich unter dem Einflusse saurer Reagentien, intramoleculare Umlagerungen erleiden, die häufig mit einer völligen Veränderung des Ringsystems verbunden sind, wodurch die Erkenntnis des Zusammenhanges der Umwandlungsproducte und die Aufklärung ihrer Constitution ausserordentlich erschwert wird.

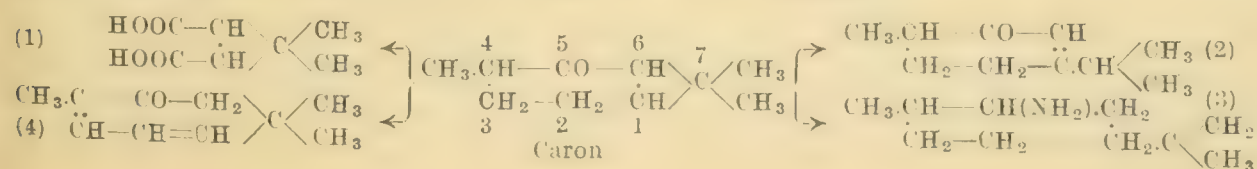
Nomenclatur. Die Bezeichnungen leiten sich meist von den an ihr Vorkommen im Pflanzenreich erinnernden Namen einiger besonders wichtiger Verbindungen ab (vgl. S. 466). Nur in einzelnen Fällen erscheint eine systematische Nomenclatur zweckmässig, wobei man die den drei Haupttypen dieser Gruppen (s. S. 489) entsprechenden, bisher unbekanntem, entmethylierten Kohlenwasserstoffe, die man als Norcamphan, Norpinan und Norcaran bezeichnet, zu Grunde legt, und deren Kohlenstoffatome in folgender Weise mit Zahlen versieht:



## II. Carangruppe.

Die Verbindungen dieser Gruppe schliessen sich der Sabinangruppe insofern an, als sie ebenfalls einen Trimethylenring enthalten, der aber mit einem Hexamethylenring combinirt ist. Kohlenwasserstoffe, dieser bisher nur durch Synthese erschlossenen Gruppe sind nicht bekannt.

**Caron** (Formel s. u.),  $Kp_{15} 100^0$ , entsteht aus Dihydrocarvonhydrobromid mit alkoholischem Kali. Es ist relativ beständig gegen Kaliumpermanganat, von dem es erst bei Wasserbadtemperatur angegriffen und zu Caronsäure oder 1,1-Dimethyl-2,3-trimethylen-dicarbon-säure (1) (S. 10) oxydirt wird. Andererseits kann der Trimethylenring des Carons nach drei verschiedenen Richtungen hin gesprengt werden. 1. Spaltung zwischen  $C_6$  und  $C_7$ : beim Erhitzen auf ca.  $210^0$  lagert sich das Caron in Carvenon (2) um (B. 32, 1222); durch Bromwasserstoffsäure wird es wieder in Dihydrocarvonhydrobromid, durch Schwefelsäure in Oxytetrahydrocarvon übergeführt. 2. Spaltung zwischen  $C_1$  und  $C_7$ : das aus dem Caronoxim, F.  $78^0$ , durch Reduction entstehende, gegen  $MnO_4K$  beständige Carylamin  $C_{10}H_{17}NH_2$ , lagert sich mit Salzsäure in das isomere, ungesättigte Vestrylamin (3) um, dessen Chlorhydrat beim Erhitzen Carvestren liefert (B. 27, 3486). 3. Spaltung zwischen  $C_1$  und  $C_6$ : das aus Cyandihydrocarvonhydrobromid mit alkoholischem Kali gewonnene **Cyancaron**  $C_{10}H_{15}(CN)O$ , F.  $55^0$ , das ebenfalls zu Caronsäure abgebaut werden kann, liefert beim Erwärmen mit Kalilauge Eucarvon (4) (s. u.) (C. 1910 I, 924):



Ein **Oxycaron**  $C_{10}H_{16}O_2$ , Kp.<sub>19</sub> 135°, ist vom Dihydrocarvondibromid aus erhalten worden; letzteres liefert mit Natronlauge Oxybromtetrahydrocarvon, welches bei Behandlung mit methylalkoholischem Kali in Oxycaron übergeht; versetzt man dieses mit verdünnter Schwefelsäure, so wird es in ein Ketoderivat des Terpins (S. 478) übergeführt (B. **31**, 3208).

Eine ähnliche Constitution und analoge Umwandlungen wie das Caron zeigt die aus Benzol und Diazoessigester gewonnene Pseudophenyllessigsäure oder Norcaradiëncarbonsäure (s. d.).

**Eucarvon** (Formel s. o. 4), Kp.<sub>12</sub> 86°,  $D_{20} = 0,952$ ,  $n_D = 1,5048$  (A. **339**, 94) gehört sehr wahrscheinlich zu den heptacarbo-cyclischen Verbindungen, wird aber wegen seiner Beziehungen zum Caron hier abgehandelt. Es entsteht aus Carvonhydrobromid mit alkoholischem Kali, offenbar unter Zwischenbildung des unbeständigen  $\alpha, \beta$ -ungesättigten Carons (vgl. o. den Uebergang des Cyancarons in Eucarvon). Es ist optisch inactiv. Beim Eindampfen mit methylalkoholischem Kali giebt es eine tiefblaue, unbeständige Färbung. Semicarbazon, F. 184°. Oxim, F. 106°. Oxaminnoxim, F. 142° (A. **330**, 275). Es vereinigt sich mit Benzaldehyd zum Benzyliden-eucarvon, F. 113°. Bei der Oxydation liefert es Essigsäure und  $\alpha$ -Dimethylbernsteinsäure. Bei der Reduction mit Na und Alkohol entstehen nebeneinander: **Dihydroeucarveol**  $C_{10}H_{17}OH$ , Kp.<sub>21</sub> 109°, und **Tetrahydroeucarveol**  $C_{10}H_{19}OH$ , Kp. 220°, die durch Oxydation in die zugehörigen Ketone: **Dihydroeucarvon**  $C_{10}H_{16}O$ , Kp.<sub>14</sub> 87° (B. **28**, 646) und **Tetrahydroeucarvon**  $C_{10}H_{18}O$ , Kp.<sub>13</sub> 91–93° (B. **31**, 2071) übergehen. Letzteres liefert mit Chromsäure eine Ketonsäure  $C_{10}H_{18}O_3$ , aus der mit Kaliumhypobromit  $\beta, \beta$ -Dimethylpimelinsäure erhalten wird, was für das Vorhandensein eines siebengliedrigen Ringes spricht.

Bei längerem Erhitzen lagert sich Eucarvon in Carvacrol um; ähnlich entsteht bei der Einwirkung von  $PCl_5$  auf Eucarvon 2-Chlorcymol. Das aus dem Oxaminnoxim des Eucarvons durch Reduction erhaltene, ungesättigte Diamin liefert bei der Destillation seines Phosphats p-Cymol. Man hat in diesen Fällen die intermediäre Bildung eines Cycloheptatriënderivates anzunehmen, das sich unter den Reactionsbedingungen in das beständigere Benzolderivat umlagert (vgl. den Uebergang des Cycloheptatriëns in Benzylbromid S. 23).

**Dihydroeucarvylamin**  $C_{10}H_{17}NH_2$ , Kp.<sub>40</sub> 117°, aus Eucarvoxim; sein Chlorhydrat liefert beim Erhitzen *Euterpen* (A. **305**, 239). **Tetrahydroeucarvylamin**  $C_{10}H_{19}NH_2$ , Kp. 210° (A. **339**, 115).

### III. Pinangruppe.

#### 1. Kohlenwasserstoffe.

**Pinen.** Das Pinen ist in den aetherischen Oelen ausserordentlich verbreitet und bildet vor allem den Hauptbestandteil der aus verschiedenen Nadelhölzern, besonders den Pinusarten, gewonnenen aetherischen Oele: der Terpentinöle.

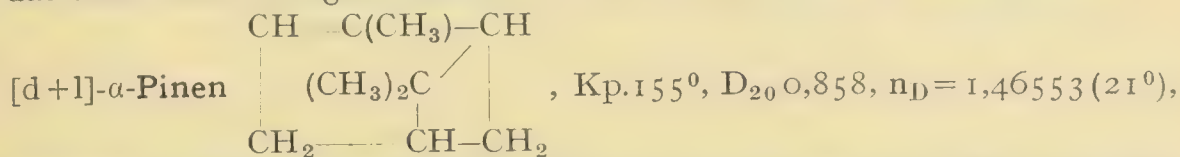
**Terpentinöl.** Der aus den Nadelhölzern ausfliessende Harzsaft, Terpentin genannt, besteht aus einer Lösung von Harzen in Terpentinöl, welches beim Destilliren mit Wasser übergeht, während das Harz Colophonium (Geigenharz) zurückbleibt. Das Terpentinöl ist eine farblose Flüssigkeit,  $D$  0,856–0,87, Kp. 155–165°; den ihm anhaftenden Geruch verdankt es durch Einwirkung der Luft sich bildenden superoxydartigen Oxydationsproducten (B. **29**, R. 871; **31**, 3040). In Wasser ist es fast unlöslich, mischt sich mit absolutem Alkohol und Aether. Es löst Schwefel,



Phosphor und Kautschuk, und dient zur Darstellung von Firnissen und Oelfarben.

Je nach der Herkunft unterscheiden sich die Terpentinöle, namentlich durch ihr verschiedenes optisches Drehungsvermögen. Die amerikanischen, algerischen und griechischen Terpentinöle enthalten hauptsächlich d-Pinen, die französischen und spanischen Oele l-Pinen. Ausserdem findet sich Pinen teils rechts-, teils linksdrehend in vielen anderen aetherischen Oelen, dem Eucalyptusöl, Wachholderbeeröl, Salbeiöl u. a. m.

Das Pinen ist in den meisten Fällen, so vor allen Dingen in den Terpentinölen, von geringen Mengen eines höher siedenden, ihm sehr nahe verwandten Terpens begleitet, das mit Salzsäure das gleiche Chlorhydrat liefert, in seinen Oxydationsproducten dagegen von ihm charakteristisch abweicht, und das man von dem gewöhnlichen  $\alpha$ -Pinen als  $\beta$ -Pinen unterscheidet.



d- $\alpha$ -Pinen wird durch fractionirte Destillation aus amerikanischem Terpentinöl, l- $\alpha$ -Pinen aus französischem Terpentinöl erhalten, aber nicht chemisch rein. Zur Reindarstellung des  $\alpha$ -Pinens verwandelt man dasselbe in das leicht zu reinigende Nitrosochlorid — das  $\beta$ -Pinen liefert mit Nitrosylchlorid kein Additionsproduct — und setzt aus demselben mit Hilfe von Anilin, oder durch Kochen mit Natriumacetat und Eisessig das  $\alpha$ -Pinen in Freiheit, das man so in chemisch reinem Zustande, allerdings stets in inactiver Form erhält. Künstlich wurde l- $\alpha$ -Pinen durch Erhitzen der Nopinolelessigsäure (S. 501), d- $\alpha$ -Pinen durch trockene Destillation des Methylxanthogenats vom Pino-campheol (S. 499) erhalten (A. 368, I; C. 1908 I, 1179).

Das Pinen enthält eine doppelte Bindung. Es vereinigt sich mit 2Cl oder 2Br zu Verbindungen, die beim Erhitzen in Halogenwasserstoff und p-Cymol zerfallen. Durch Einwirkung feuchter Halogenwasserstoffsäuren entstehen aus Pinen Dipentendihalogenide, während mit völlig trockenem Halogenwasserstoff in der Kälte Monohalogenhydrate erhalten werden. Dieselben enthalten jedoch, ebenso wie die Halogenadditionsproducte nicht mehr den Pinenring, es hat vielmehr bei der Einwirkung von Halogenwasserstoff eine völlige Aenderung des Ringsystems stattgefunden, wodurch Abkömmlinge des Borneols (S. 506) entstanden sind: die Pinenhydrohalogenide sind identisch mit den Bornylhaloïden. Ebenso entstehen beim Behandeln des Pinens mit organischen Säuren, wie Oxalsäure, Trichloressigsäure, Salicylsäure u. a. Ester des Borneols bez. des ihm stereoisomeren Isoborneols. Dieser leichte Uebergang des Pinens in Borneol bez. Isoborneol ist technisch verwertet worden zur künstlichen Darstellung des Camphers aus Terpentinöl (vgl. S. 510). Durch Einwirkung verdünnter Salpetersäure oder Schwefelsäure auf Pinen entsteht Terpinhydrat, während es gelingt, mit Schwefelsäure und Eisessig oder Benzolsulfosäure (C. 1909 II, 25) das primäre Hydratationsproduct, das  $\alpha$ -Terpineol (S. 481) festzuhalten. Beim Erhitzen auf 250—270° lagert sich Pinen in Dipenten um.

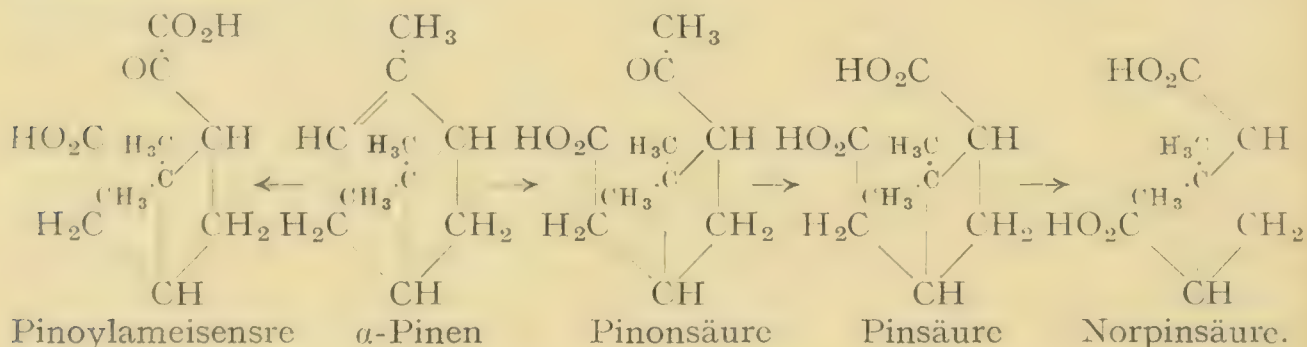
Eingehend sind die Oxydationsproducte des Pinens untersucht worden. Schon an der Luft absorbiert das Terpentinöl allmählich Sauerstoff unter Bildung von Superoxyden (B. 31, 3046) und verharzt, daneben treten Ameisensäure, Essigsäure und in geringer Menge Cymol auf; über die Bildung von Pinolhydrat aus Pinen an der Luft unter Mitwirkung des Sonnenlichtes s. S. 499. Durch energische Oxydationsmittel wie Salpetersäure entsteht Terebinsäure (S. 497), p-Toluylsäure, Terephtalsäure u. a. m. Durch

Chromsäuremischung wird als Hauptproduct Terpenylsäure (s. u.) erhalten. — Durch Oxydation mit Mercuriacetat entsteht rac. Sobrerol (S. 499), das weiterhin zu Oxydihydrocarvon oder Carvonhydrat (S. 488) oxydiert wird. Aus letzterem entsteht beim Erwärmen mit Oxalsäure unter Abspaltung von Wasser Carvon und Carvacrol, durch weitere Oxydation mit  $MnO_4K$  Terpenylsäure (S. 497) (C. 1909 I, 1561).

Durch vorsichtige Oxydation von Pinen mit Kaliumpermanganat erhält man aus jedenfalls zunächst gebildetem  $\alpha$ -Pinenglycol  $C_{10}H_{16}(OH)_2$ , Kp.  $146^\circ$  (B. 27, 2270), als Hauptproduct eine Ketonmonocarbonsäure, die Pinonsäure  $C_{10}H_{16}O_3$ , F.  $70^\circ$  (activ), F.  $104^\circ$  (inactiv), Kp.  $15$   $187^\circ$  (C. 1909 II, 2158). Daneben entsteht in geringer Menge eine Ketondicarbonsäure, die Pinoylameisensäure  $C_{10}H_{14}O_5$ , F.  $79^\circ$ . Das bei der Einwirkung von Ozon auf Pinen entstehende Pinenozonid liefert beim Zersetzen mit Wasser ebenfalls Pinonsäure (B. 41, 38).

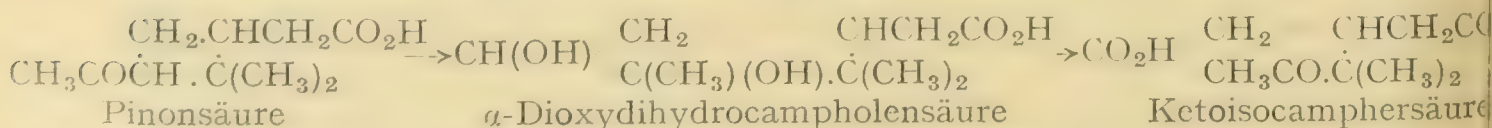
Aus der leicht angreifbaren Pinonsäure wird durch Oxydation mit Brom und Alkali oder mit verdünnter Salpetersäure die sehr beständige Pinsäure  $C_9H_{14}O_4$ , F.  $102^\circ$ , und aus dieser durch Vermittelung der  $\alpha$ -Brom- und  $\alpha$ -Oxypinsäure und Oxydation der letzteren: die Norpinsäure  $C_8H_{12}O_4$ , F.  $174^\circ$ , erhalten. Die beiden letzteren, sehr beständigen Säuren enthalten wahrscheinlich einen Tetramethylenring.

Baeyer nimmt daher in Uebereinstimmung mit Wagner auch für Pinonsäure und Pinen das Vorhandensein eines viergliedrigen sog. Piceanringes an (B. 29, 2776). Der Oxydationsverlauf wird durch folgendes Schema veranschaulicht:



Der Abbau der Pinonsäure und Pinoylameisensäure ist ferner auf zwei anderen Wegen erreicht worden:

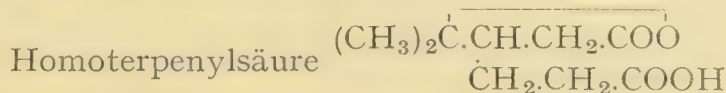
1. Durch Chromsäure wird aus Pinonsäure die Ketoisocamphersäure  $C_{10}H_{16}O_5$  erhalten, welche auch durch Oxydation von Campholensäure (S. 516) entsteht. Die Ketoisocamphersäure kann zu Isocamphoronsäure  $CO_2HC(CH_3)_2CH(CH_2CO_2H)_2$  (Synthese: C. 1901 I, 221) und weiterhin zu Dimethyltricarballylsäure  $COOHCH(CH_3)_2CH(COOH)CH_2COOH$  abgebaut werden; die Constitution der letzteren Säure wird durch die Spaltung der entsprechenden Oxysäure (B. 30, 1959) beim Schmelzen mit Kali in Dimethylbernsteinsäure und Oxalsäure bewiesen (vgl. Oxycamphoronsäure, S. 523). Die eigenartige Bildung der Ketoisocamphersäure aus der Pinonsäure kann man neueren Interpretationen zufolge (vgl. B. 32, 2080) so auffassen, dass sich unter Wasseraufnahme zunächst der 4-gliedrige Piceanring der Pinonsäure in den fünfgliedrigen Camphoceanring (S. 416) umlagert:



2. Durch Erhitzen mit Säuren erleidet die Pinonsäure unter intermediärer hydrolytischer Spaltung eine Umlagerung zu Homoterpenylsäure-



**methylketon** [*Methoethylheptanonolid*]  $(\text{CH}_3)_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\cdot\overset{\text{O}}{\text{C}}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{OO}$ , eine Substanz, die wir als Abbauprodukt des Terpeneols (S. 481) bereits kennen gelernt haben. Ebenso wird Pinoylameisensäure zu **Homoterpenoylameisensäure**  $(\text{CH}_3)_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\cdot\overset{\text{O}}{\text{C}}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{OOH}$  umgelagert. Diese Umlagerungsproducte liefern bei weiterer Oxydation (B. 29, 2775):



**Terebinsäure**  $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_4$ , F.  $175^\circ$ , zuerst durch Oxydation von Terpeninöl mit Salpetersäure erhalten, entsteht auch durch Oxydation von Terpenylsäure am besten mit Permanganat, sowie von Isopropylbernsteinsäure mit Chromsäure. Synthetisch wird sie durch Condensation von Aceton und Brombernsteinsäureester mit Zinkkupfer oder durch Einwirkung von  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  auf Acetbernsteinsäureester (C. 1907 I, 1202) erhalten; vgl. a. Teraconsäure (B. 29, 933; C. 1898 I, 558; 1899 I, 1158). Sie verhält sich analog den Paraconsäuren (s. Bd. I). Durch Erhitzen liefert sie unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung **Brenzterebinsäure**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CHCH}_2\text{COOH}$  (s. Bd. I), daneben **Isocapro lacton** und **Teraconsäure**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{C}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COOH}$ , aus der sie durch Erwärmen mit Mineralsäuren wiedergewonnen wird. Mit Baryhydrat giebt die Terebinsäure das krystallisirende Baryumsalz der Diaterebinsäure oder Oxyisopropyl-bernsteinsäure. Durch Oxydation mit Salpetersäure wird die Terebinsäure in Dicarboxyvalerolactonsäure  $\text{CO}_2\text{H}\cdot\overset{\text{O}}{\text{C}}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COO}$  übergeführt (B. 32, 3662). Ueber Bildung der Terebinsäure aus Caronsäure s. S. 10.

**Terpenylsäure**  $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_4$ , F.  $90^\circ$ , entsteht durch Oxydation von Terpeninöl mit Chromsäuremischung und von Homoterpenylsäure mit Salpetersäure (B. 29, 2789). Synthetisch ist sie durch Einwirkung von  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  auf  $\beta$ -Acetylglutarsäureester erhalten worden (C. 1907 I, 1202). Sie liefert bei der Destillation **Teracrylsäure**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$  (s. Bd. I). Durch Reduction geht die Terpenylsäure in  $\beta$ -Isopropylglutarsäure über, aus der sie durch Oxydation mit Chromsäure wiedergewonnen wird (vgl. B. 29, 930, 2621; C. 1899 I, 1157). Oxyterpenylsäure vgl. S. 488.

**Homoterpenylsäure**  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}_4$ , F.  $102^\circ$ , entsteht durch Oxydation von Homoterpenoylameisensäure (s. o.) mit rauchender Salpetersäure oder mit Bleioxyd (B. 29, 1916); sie entsteht synthetisch aus  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  und  $\beta$ -Acetyl adipinsäureester (C. 1907 I, 1202).

Die Oxydation des Pinens zu Pinonsäure und die hydrolytische Umlagerung der letzteren zu Homoterpenylsäuremethylketon ist gewissermassen als die Umkehrung der Vorgänge zu betrachten, die sich bei der hydrolytischen Ueberführung des Pinens in Terpinhydrat, Terpeneol (S. 481) und der oxydativen Spaltung des letzteren zu Homoterpenylsäuremethylketon (S. 481) vollziehen.

**d-Pinenhydrochlorid**  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{Cl}$ , F.  $131^\circ$ , Kp.  $208^\circ$ , entsteht durch Einleiten von trockener Salzsäure in gut gekühltes Pinen. Es bildet eine weisse

Krystallmasse, die nach Campher riecht, und daher früher auch als *künstlicher Campher* bezeichnet wurde. Das Hydrochlorid aus d-Pinen ist optisch inactiv, das l-Pinenhydrochlorid ist linksdrehend  $[\alpha]_D = -30^0$  ungefähr. Pinenhydrobromid, F.  $40^0$  (A. **227**, 282). Pinenhydrojodid  $C_{10}H_{17}J$ , Kp.<sub>15</sub>  $119^0$ . Die Pinenhydrohalogenide sind identisch mit den Bornylhaloïden (S. 506); es ergibt sich dies daraus, dass die durch Einwirkung von Magnesium auf Pinenchlorhydrat in aetherischer Lösung erhaltene Mg-Verbindung  $C_{10}H_{17}Mg.Cl$  durch Zersetzen mit Wasser in Camphan (S. 504), durch Einwirkung von Sauerstoff in Borneol übergeht (B. **39**, 1127). Es findet also bei der Einwirkung der Halogenwasserstoffsäuren auf Pinen ein »Gleiten« der Dimethylmethylenbrücke von der m- in die p-Stellung statt. Durch eine völlig analoge Verschiebung der Methylengruppe des Piceanringes gelangt man zu Abkömmlingen des Fenchylalkohols. Hierdurch erklärt sich das allerdings untergeordnete Auftreten von Fenchylchlorid unter den Einwirkungsproducten von HCl auf Pinen. Aus dem Pinenchlorhydrat entsteht durch Abspaltung von Salzsäure, die auffallend schwierig erfolgt, Camphen. Auch dieser Uebergang ist das Ergebnis einer weitgehenden Umlagerung. Unterchlorige Säure addirt sich an Pinen unter Lösung der doppelten Bindung und des viergliedrigen *Piceanringes* (S. 496). Durch Einwirkung von Alkalien auf die entstehenden Dichlorhydrine  $C_{10}H_{18}O_2Cl_2$  wurden Pinoloxyd, Sobrerythrit, Pinolchlorhydrine (S. 500) u. a. Verb. erhalten (B. **32**, 2064).

**Pinendibromid**  $C_{10}H_{16}Br_2$ , F.  $170^0$ , durch Einwirkung von Brom auf Pinen in Tetrachlorkohlenstoff (A. **264**, 1). Es gehört sehr wahrscheinlich ebenso wie das Pinenchlorhydrat dem Camphertypus an, da es durch Na und Alkohol zu Camphan (S. 504) reducirt wird (B. **33**, 3423). Bei der Behandlung mit Zinkstaub liefert es ein mit Pinen und Camphen isomeres Terpen, F.  $67^0$ , Kp.  $153^0$ , welches keine doppelte Bindung zu enthalten scheint, ein sog. *Tricyclen* (S. 504).

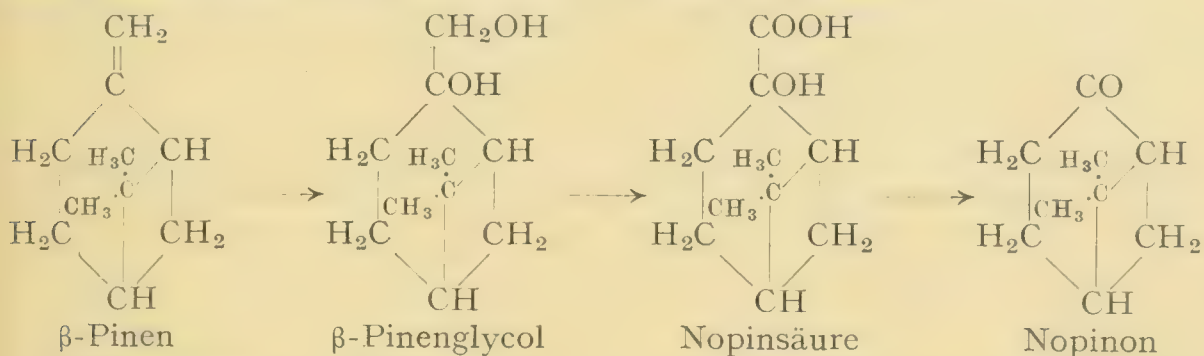
**Pinennitrosochlorid**, F.  $115^0$ , wird mit Nitrosylchlorid, oder Amylnitrit, Eisessig und Salzsäure erhalten. Durch Aether-Chlorwasserstoff wird es, ebenso wie Limonennitrosochlorid (S. 471) in Hydrochlorcarboxim umgelagert (B. **29**, 12); mit CNK setzt es sich zum Nitrosocyanid, F.  $171^0$ , um (C. 1902 II, 363). **Pinennitrosobromid**, F.  $92^0$ . Während aromatische Basen, wie Anilin und Methylanilin unter Abspaltung von NOCl Pinen regeneriren (S. 495), setzt es sich mit aliphatischen Basen zu Nitrolaminen um: Pinen-nitrolamin, F.  $137^0$  (C. 1907 I, 1040): Pinennitrolpiperidid, F.  $119^0$ . Durch Einwirkung von Natriumalkoholat liefert es unter HCl-Abspaltung **Nitrosopinen**  $C_{10}H_{14}:NOH$ , F.  $131^0$ , das als das Oxim eines ungesättigten Ketons, des Carvopinons (S. 500) angesehen wird, in das es beim Erwärmen mit wässriger Oxalsäure übergeht. Durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig liefert es Pinyllamin  $C_{10}H_{15}NH_2$  (S. 500); daneben entsteht ein mit dem Campher isomeres Keton, das Pinocamphon (S. 501).

**$\beta$ -Pinen**, *Nopinene* (Formel s. u.), Kp.  $162-163^0$ ,  $D_{22} 0,866$ ,  $n_D = 1,4724$ , findet sich in geringer Menge neben  $\alpha$ -Pinen in den Terpentinen, besonders im amerikanischen, und zwar stets in einer linksdrehenden Form. Es wurde ausserdem im Kienöl, sibirischen Fichtennadelöl, Citronenöl, Corianderöl, Ysopöl (C. 1909 II, 2158) u. a. nachgewiesen. Synthetisch ist es aus der Nopinol-essigsäure (S. 501) durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid erhalten worden (A. **363**, 9). Es vereinigt sich mit Chlorwasserstoff zu einem Gemisch von Bornylchlorid und Dipentendichlorhydrat, mit Nitrosylchlorid liefert es im Gegensatz zum  $\alpha$ -Pinen kein Additionsproduct. Dagegen verbindet es sich mit salpetriger Säure zu einem sehr unbeständigen Pseudonitrosit, das durch

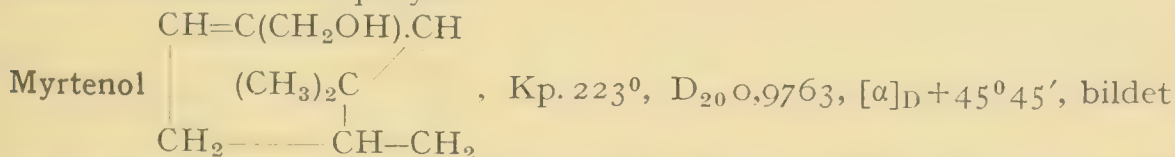


Behandlung mit Ammoniak, oder durch Destillation mit Wasserdampf (A. **346**, 243) unter Abspaltung von untersalpetriger Säure in **Nitroterebenten**, *Nitro- $\beta$ -pinen*  $C_{10}H_{15}NO_2$  übergeht. Letzteres liefert bei der Reduction mit Sn und HCl **Amidoterebenten**  $C_{10}H_{15}NH_2$ , Kp.<sub>12</sub> 95°, aus dem mit salpetriger Säure ein Alkohol erhalten wird, der bei der Oxydation mit Chromsäure in Tetrahydrocuminaldehyd bez. Cuminsäure übergeht (A. **346**, 246; vgl. das analoge Verhalten des  $\beta$ -Phellandrens S. 475).

Bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  entsteht aus dem zunächst gebildeten  $\beta$ -Pinenglycol  $C_{10}H_{16}(OH)_2$ , F. 76°, die **Nopinsäure**  $C_{10}H_{16}O_3$ , F. 126°, eine  $\alpha$ -Oxysäure, characterisirt durch ihr schwer lösliches Natriumsalz, und ein Keton, das **Nopinon**  $C_9H_{14}O$  (S. 501) (A. **356**, 227; **368**, 9):



**2. Alkohole.** A. Einwertige Alkohole: **Pinocarveol**  $C_{10}H_{15}OH$ , Kp. 215—218°, ist wahrscheinlich im Oel von *Eucalyptus Globulus* enthalten (A. **346**, 277). Künstlich entsteht es durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Pinyllamin (S. 500) (A. **346**, 221). Es liefert bei der Oxydation mit Chromsäure Pinocarvon (S. 501), beim Erhitzen mit Kaliumbisulfat oder verdünnter Schwefelsäure p-Cymol.



in Form seines Acetats den charakteristischen Bestandteil des Myrtenöls. Das durch Einwirkung von  $PCl_5$  entstehende Myrtenylchlorid  $C_{10}H_{15}Cl$  liefert bei der Reduction mit Na und Alkohol d- $\alpha$ -Pinen. Bei der Oxydation mit Chromsäure erhält man den zugehörigen Aldehyd, das Myrtenal  $C_{10}H_{14}O$ , Kp.<sub>19</sub> 87—90°. Durch  $MnO_4K$  kann das Myrtenol zur d-Pinsäure abgebaut werden (B. **40**, 1363).

**Methylnopinol**, *Pinenhydrat*  $C_9H_{14} \begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , F. 59°, Kp. 205°, riecht campherartig, entsteht aus Nopinon und  $CH_3MgJ$ . Durch Einwirkung verdünnter Schwefelsäure geht es in optisch actives  $\alpha$ -Terpineol (A. **360**, 88) und Terpinhydrat, mit Eisessig-Halogenwasserstoff in Dipentendihalogenide über. Mit  $PCl_5$  liefert es ein Chlorid, Kp.<sub>13</sub> 97—105°, das als das eigentliche Chlorhydrat des Pinens anzusehen ist (A. **356**, 239). **Aethyl-** und **Propyl-**nopinol s. A. **360**, 91.

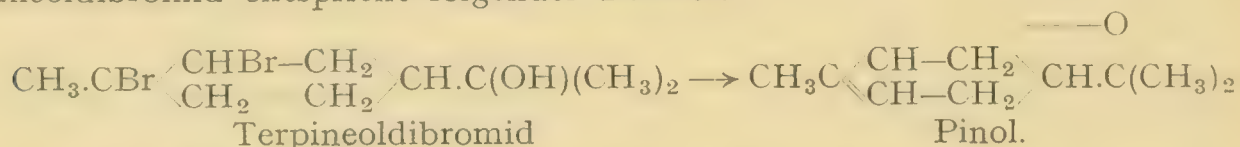
**Pinocampeol**  $C_{10}H_{17}OH$ , Kp. 218°, entsteht durch Reduction des Pinocamphons (S. 501). Sein Methylxanthogenat, F. 61°, liefert beim Erhitzen  $\alpha$ -Pinen (C. 1908 I, 1179).

B. Mehrwertige Alkohole. Dieselben enthalten nicht mehr das Kohlenstoffskelett des Pinens.

**Pinolhydrat**, *Sobrevol*  $C_{10}H_{16}(OH)_2$  ist in drei Modificationen bekannt. d-Pinolhydrat, F. 150°,  $[\alpha]_D = +150^\circ$ , und l-Pinolhydrat, F. 150°,  $[\alpha]_D = -150^\circ$ , entstehen aus rechts- und linksdrehendem Terpentingöl durch Oxydation an

der Luft im Sonnenlicht.  $[d+]$ -Pinolhydrat wird aus Pinol durch Behandlung mit Bromwasserstoffsäure und Alkali, sowie durch Vermischen aequimolecularer Mengen d- und l-Pinolhydrat erhalten. Das Pinolhydrat ist eine ungesättigte Verbindung, die mit Brom ein Dibromid, F.  $131^{\circ}$ , mit Kaliumpermanganat einen viersäurigen Alkohol den sog. **Sobrerythrit**  $C_{10}H_{16}(OH)_4$ , F.  $156^{\circ}$ , liefert (B. **29**, 1195, R. 587). Ein isomerer Sobrerythrit, F.  $194^{\circ}$ , wird aus den Einwirkungsproducten von ClOH auf Pinen (S. 495) gewonnen (B. **32**, 2069).

**Pinol**,  $[d+]$ -*Sobrevon*  $C_{10}H_{16}O$ , Kp.  $183^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,953,  $n_D = 1,46949$ , optisch inaktiv, entsteht aus den drei Pinolhydraten mit verdünnter Schwefelsäure, ferner aus dem Dibromid des Terpeneols (S. 481) durch Abspaltung von  $2HBr$ . Es ist so indifferent wie das Cineol (S. 479) gegen Hydroxylamin, Phenylhydrazin und Säurechloride. Dies und seine Bildung aus  $\alpha$ -Terpineoldibromid entspricht folgender Formel:



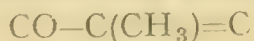
Das Pinolhydrat ist das diesem Oxyd entsprechende Hydrat: ein Oxyterpineol, das aus dem Pinen durch Sprengung des Piceanringes (S. 496) entsteht.

**Pinoldibromid**  $C_{10}H_{16}Br_2O$ , F.  $94^{\circ}$ , Kp.<sub>11</sub>  $143^{\circ}$ , geht mit Natrium oder alkoholischem Kali in Pinol über. Mit Bromwasserstoff liefert es **Pinoltribromid**  $C_{10}H_{17}Br_3O$ , letzteres giebt bei der HBr-Abspaltung ein isomeres **Isopinoldibromid**, das leicht mit Kali i-Carvon und bei der Reduction ein neues Keton **Pinolon**  $C_{10}H_{16}O$  bildet (A. **306**, 267). Durch Ameisensäure wird Pinoldibromid zu Cymol reducirt (A. **268**, 225). **Pinolnitrosochlorid**  $C_{10}H_{16}O.NOCl$  (A. **306**, 278), giebt mit Basen Nitrolamine.

**Pinolglycol**  $C_{10}H_{16}O(OH)_2$ , F.  $125^{\circ}$ , wird aus Pinoldibromid mit Silberoxyd oder Bleioxydhydrat, sowie aus seinem Diacetat, F.  $97^{\circ}$ , erhalten (A. **268**, 223). Es entsteht ferner aus **Pinoloxyd**  $C_{10}H_{16}O_2$ , Kp.  $207^{\circ}$ , mit verd. Säuren. Letzteres wird aus den Pinendichlorhydrinen (S. 495) mit Alkalien gewonnen und ist als Dianhydrid des Sobrerythrits (s. o.) zu betrachten. Ein stereoisomeres Pinolglycol bildet sich durch Oxydation von Pinol mit  $MnO_4K$  (B. **28**, 2710; C. 1898 II, 543). **Pinolchlorhydrine**  $C_{10}H_{16}OCl(OH)$ , F.  $131^{\circ}$ , werden ebenfalls aus den Pinendichlorhydrinen und zwar aus l-Pinen in rechtsdrehender, aus d-Pinen in linksdrehender Form erhalten (B. **32**, 2070).

**3. Basen.** **Pinylamin**  $C_{10}H_{15}NH_2$ , Kp.  $207^{\circ}$ ,  $D$  0,943, entsteht durch Reduction von Nitrosopinen (S. 498) (A. **268**, 197). Durch Einwirkung von salpetriger Säure geht es in Pinocarveol (S. 499) über. **Amidoterebenten** s. S. 499.

**Dihydropinylamin**, *Pinocamphylamin*  $C_{10}H_{17}NH_2$ , Kp.  $199^{\circ}$ , durch Reduction von Nitrosopinen mit Na und Amylalkohol (C. 1907 I, 252).




**4. Ketone.** **Carvopinon**  $(CH_3)_2C \begin{array}{l} | \\ CH_2-CH-CH_2 \end{array}$  (?), Kp.<sub>12</sub>  $95^{\circ}$  (A. **346**, 231).

entsteht durch Erwärmen des Nitrosopinens, das als Carvopinonoxim angesehen werden kann, mit wässriger Oxalsäure. Mit Hydroxylamin wird Nitrosopinen zurückgebildet. Durch Säuren wird es leicht zu Carvon isomerisirt. Es ist isomer mit dem



**Pinocarvon**  $C_{10}H_{16}O$ , Kp.<sub>12</sub> 95°, dem Oxydationsproduct des Pinocarveols (s. o.). Durch  $MnO_4K$  wird es zu Pinsäure abgebaut (A. **346**, 222).



**Pinocamphon**  $(CH_3)_2C$  , Kp.<sub>12</sub> 87°, D 0,959, entsteht neben




**Pinyllamin** bei der Reduction von Nitrosopinen mit Zink und Eisessig. **l-Pinocamphon** ist im Ysopöl von *Hyssopus officinalis* aufgefunden (C. 1909 II, 2158). Bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  liefert es Pinonsäure und eine mit der Camphersäure isomere Dicarbonsäure  $C_{10}H_{16}O_4$ , F. 186° (A. **346**, 235).

**Nopinon** (Constitution s. S. 499), Kp. 209°, D<sub>20</sub> 0,981, ein Oxydationsproduct des  $\beta$ -Pinens (S. 499). Beim Erwärmen mit verdünnter  $SO_4H_2$  wird es zu  $\Delta^2$ -Isopropylcyclohexenon (S. 443) isomerisirt (A. **356**, 227). Die durch Condensation mit Bromessigester und Zink erhaltene Nopinolessigsäure  $C_9H_{14}(OH)CH_2COOH$ , F. 84° (A. **363**, 7), bildet das Ausgangsmaterial für die Partialsynthese des  $\alpha$ - und  $\beta$ -Pinens (S. 498), sowie des Fenchens (S. 504).

#### IV. Camphangruppe.

##### 1. Kohlenwasserstoffe.

**Camphen**  $CH_2-CH-C$    
 $CH_2$  (?) , F. 48—52°, Kp. 159—161°, D<sub>54</sub><sup>0</sup> 0,842,  
 $CH_2-CH_2-C=CH_2$

$n_D = 1,45514$  (54°), ist der einzige natürlich vorkommende feste Terpenkohlenwasserstoff; es ist in einer d-, einer l- und einer optisch inactiven Modification bekannt, die sich chemisch gleich verhalten. Camphen ist meist durch Umwandlung in Isoborneol (S. 506) im Citronellöl von *Andropogon nardus*, im Ingweröl, im Kessoöl, im sibirischen Fichtennadelöl, im Campheröl u. a. nachgewiesen worden (B. **27**, R. 163). Es entsteht aus Borneol mit Kaliumbisulfat bei 200°, aus Isoborneol mit Chlorzink oder verdünnter Schwefelsäure, aus Pinenhydrochlorid mit Natriumacetat und Eisessig bei 200° oder beim Erwärmen mit Anilin, Pyridin, Alkaliphenolaten u. a. Besonders leicht geht das sog. Camphenhydrat (S. 506) und das synthetisch erhaltene Methylcamphenilol (S. 506) unter Abspaltung von Wasser in Camphen über.

Das Camphen enthält nur eine Doppelbindung. Aus Camphen und Brom in Aether wird **Camphendibromid**  $C_{10}H_{16}Br_2$ , F. 91°, Kp.<sub>15</sub> 154° (B. **33**, 3426), daneben flüssiges **Bromcamphen**  $C_{10}H_{15}Br$  erhalten (B. **29**, 544, 697, 900).

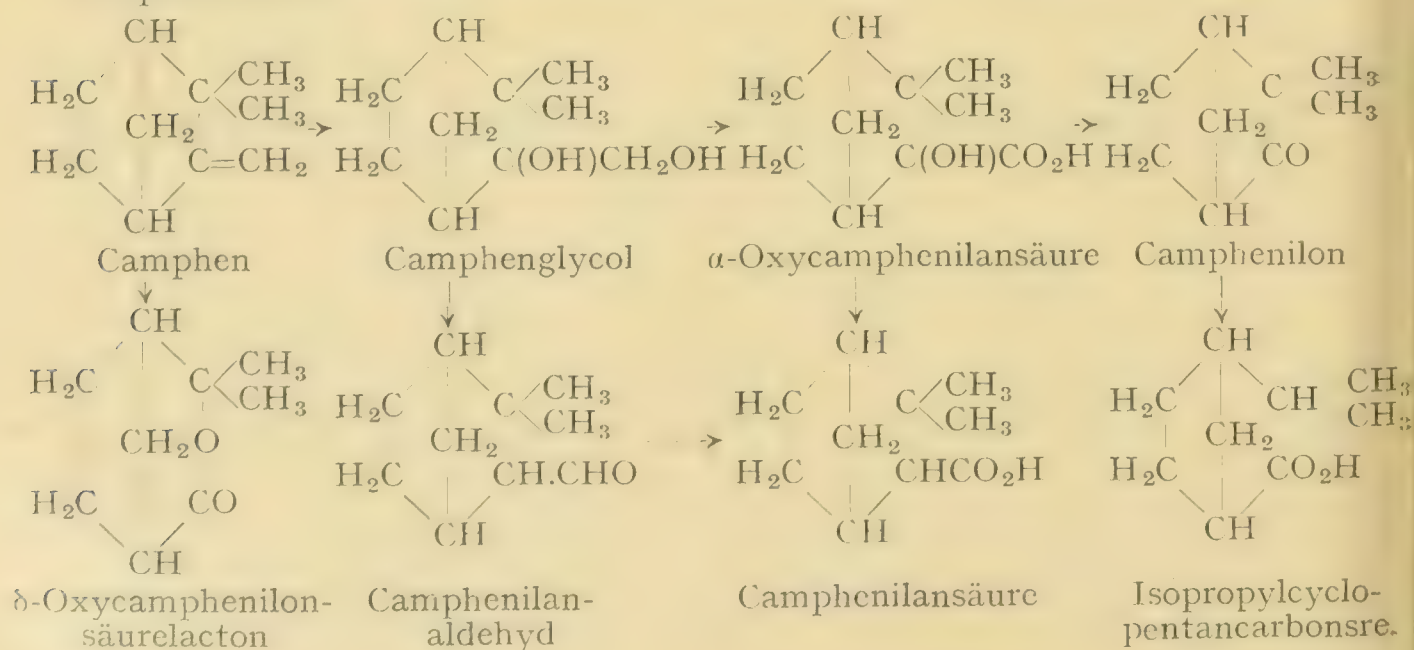
Durch Einleiten von HCl in eine alkoholische Camphenlösung entsteht **Camphenhydrochlorid**  $C_{10}H_{17}Cl$ , F. ca. 155°, identisch mit dem Isobornylchlorid aus Isoborneol (S. 506) und wahrscheinlich stereoisomer mit Pinenchlorhydrat, da beide Chloride durch Reduction mit Na und Alkohol, oder durch Zerlegen ihrer Mg-Verbindungen mit Wasser in das gleiche Camphan übergehen (vgl. S. 504). Vom Pinenchlorhydrat unterscheidet sich das Camphenchlorhydrat hauptsächlich durch die grössere Leichtigkeit, mit der es durch HCl-entziehende Mittel in Camphen übergeht. Durch Behandlung mit Eisessig und 50pctiger Schwefelsäure entsteht aus Camphen: Isoborneolacetat. Durch Einwirkung von rauch. Salpetersäure auf eine Chloroformlösung von

Camphen entsteht ein Additionsproduct  $C_{10}H_{16}(NO_3H)$ , Kp.<sub>10</sub> 110°, welches mit alkoholischer Kalilauge Camphen regeneriert (C. 1900 II, 261).

**Camphenilnitrit**, *Nitrocamphen*  $C_8H_{14}>C:CHNO_2$ , F. 66°, Kp.<sub>12</sub> 147°, findet sich unter den mit Wasserdampf flüchtigen Oxydationsproducten von Camphen mit verdünnter Salpetersäure; es entsteht ferner durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Camphen (B. 32, 1498), jedenfalls durch Abspaltung von untersalpetriger Säure aus dem zunächst gebildeten, sehr zersetzlichen Pseudonitrosit. Dasselbe giebt bei der Reduction Camphenilaldehyd (s. u.), durch Oxydation mit  $MnO_4K$  oder Einwirkung von alkoh. Kali: Camphenilon (s. u.), durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  die gegen  $MnO_4K$  völlig gesättigte **Tricyclencarbonsäure**  $C_{10}H_{14}O_2$ , F. 148° (B. 41, 2747; Ch.-Ztg. 34, 65).

Bei der Oxydation des Camphens mit  $MnO_4K$  (A. 340, 17) entsteht zunächst das **Camphenglycol**  $C_{10}H_{16}(OH)_2$ , F. 200°, das sich durch Einwirkung verdünnter  $SO_4H_2$  unter Wasserabspaltung in den **Camphenilaldehyd**  $C_{10}H_{16}O$ , F. 70°, Kp.<sub>14</sub> 96°, umwandelt (B. 42, 962). Durch Oxydation giebt dieser Aldehyd 2 wahrscheinlich stereoisomere **Camphenilansäuren**  $C_9H_{16}O_2$ , F. 65° und 118°, welche durch Vermittlung der entsprechenden  $\alpha$ -Bromsäure in **Oxycamphenilansäure**, *Camphenilolsäure*  $C_{10}H_{16}O_3$ , F. 171°, übergeführt werden können. Letztere Säure wird auch direct durch Oxydation des Camphenglycols mit  $MnO_4K$  erhalten; sie giebt durch weitere Oxydation unter Abspaltung von  $CO_2$  ein Keton, das **Camphenilon**  $C_9H_{14}O$ , F. 43°, Kp.<sub>12</sub> 81°, ein niederes Homologes des Fenchons (S. 524), welches diesem im Geruch und Verhalten ähnlich ist. Durch Einwirkung von Natriumamid wird das Camphenilon zum Amid der 2-Isopropylcyclopentancarbonsäure aufgespalten (B. 39, 2580), das einerseits zum 2-Isopropylcyclopentanon abgebaut wurde (C. 1908 I, 1271), andererseits aus der  $\beta$ -Isopropyladipinsäure synthetisch erhalten worden ist (C. 1909 I, 443).

Das bei der Behandlung von Camphen mit Ozon entstehende Ozonid liefert beim Zersetzen mit Wasser oder Eisessig neben Camphenilon unter Sprengung des Camphenringes das Lacton der  $\delta$ -**Oxycamphenilonsäure** (B. 43, 1432), das auch synthetisch durch Einwirkung von Methylmagnesiumjodid auf das Anhydrid der Cyclopentan-1,3-dicarbonsäure (S. 19) erhalten wurde (vgl. die analoge Spaltung cyclischer Ketone mittelst Sulfomonopersäure S. 438) (B. 42, 898). Diese mannigfachen Umwandlungen werden leicht verständlich unter Zugrundelegung der zuerst von G. Wagner aufgestellten Camphenformel:

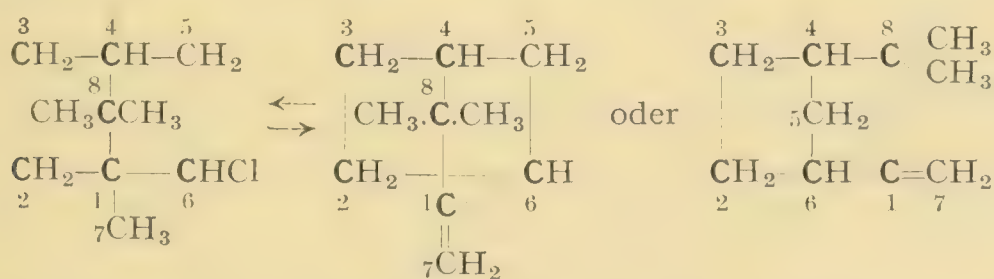




Neben den eben erwähnten Verbindungen tritt bei der Oxydation des künstlichen und des natürlich vorkommenden Camphens mit  $MnO_4K$ , nicht aber bei der Oxydation mit Ozon, in reichlicher Menge (ca. 60 pct. aller Oxydationsproducte) eine mit der Camphersäure (S. 518) isomere Dicarbonsäure auf, die **Camphencamphersäure**  $C_{10}H_{16}O_4$ , F. 136° (inactiv), F. 144° (activ) (A. 375, 336), deren Entstehung aus obiger Camphenformel ohne Annahme einer weitgehenden Atomverschiebung kaum verständlich erscheint. Dieselbe liefert kein Anhydrid und bei der Destillation ihres Ca-Salzes kein cyclisches Keton. Ihre Constitution, sowie ihr Zusammenhang mit den oben erwähnten Oxydationsproducten des Camphens ist noch nicht klar gestellt (A. 375, 336). Es erscheint nicht ausgeschlossen, dass sie ihre Entstehung einem mit dem obigen Camphen isomeren Kohlenwasserstoff verdankt, wonach also in dem Camphen ein Gemisch zweier isomerer Terpene vorläge (vgl. auch Tricyclen S. 504). Hiermit ist jedoch die fast quantitative Ueberführbarkeit des Camphens in Isoborneol schwer zu vereinigen. Vgl. auch A. 382, 265; 383, 1.

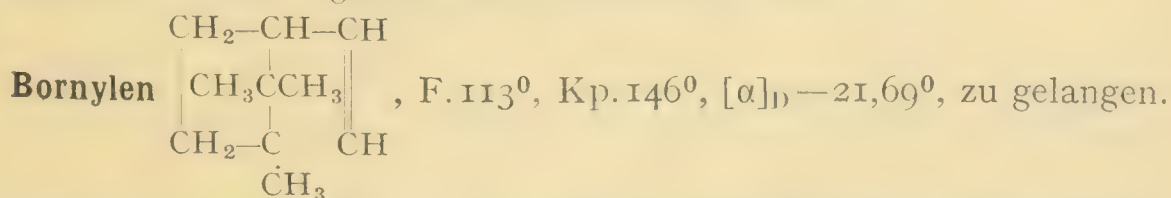
Auf einer primären Umlagerung beruht jedenfalls die Entstehung der dreibasischen **Carboxylapocamphersäure**, *Camphosäure*  $C_7H_{11}(COOH)_3$ , F. 196°, bei der Oxydation des Camphens mit verdünnter Salpetersäure. Mit Chromylchlorid in  $CS_2$ -Lösung liefert das Camphen eine additionelle Verbindung  $C_{10}H_{16}, 2CrO_2Cl_2$ , welche durch Wasser unter Bildung des Camphenilanaldehyds (S. 502) zersetzt wird. Auch im Tierkörper wird Camphen zu Camphenilanaldehyd oxydirt (C. 1903 I, 594). Durch Oxydation mit Chromsäure wird aus Camphen Campher gebildet.

Unter Zugrundelegung der obigen Camphenformel tritt demnach bei der Darstellung des Camphens aus Pinen- oder Camphenchlorhydrat, bez. aus Borneol und Isoborneol eine eigenartige Atomverschiebung auf, welche bei der Anlagerung von Halogenwasserstoff und anderen Säuren wieder rückläufig gemacht wird. Diese Umlagerung, die, wie aus folgendem Schema ersichtlich ist:



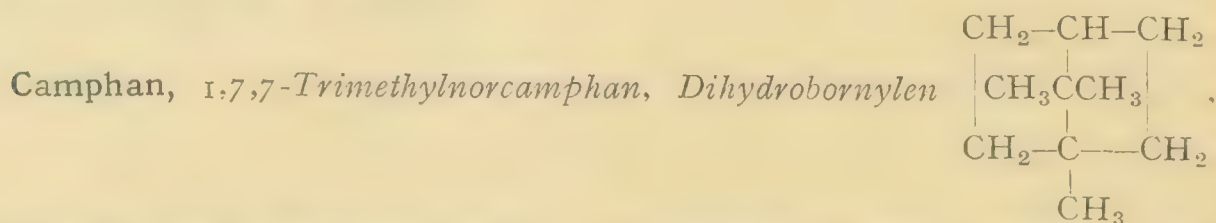
unter wechselseitigem Uebergang des fünfgliedrigen Ringes in den sechsgliedrigen verläuft, ist nahe verwandt mit der Atomverschiebung, die sich bei der Umwandlung des Pinakolinalkohols bez. dessen Chlorid in Tetramethylaethylen vollzieht (vgl. Bd. I).

Unter besonderen Bedingungen gelingt es, die bei der Wasserabspaltung aus Borneol bez. der Halogenwasserstoffentziehung aus den Bornylhaloïden auftretende Atomverschiebung zu vermeiden, und so zu dem, diesen Verbindungen zu Grunde liegenden Kohlenwasserstoff, dem



Dasselbe ist ausgezeichnet durch seine grosse Flüchtigkeit. Es entsteht aus Bornyljodid mit conc. alkoh. Kali (C. 1910 I, 2089) oder durch

trockene Destillation des Bornylxanthogensäuremethylesters (C. 1905 I. 94) neben Camphen, das durch Umwandlung in Isobornylacetat (S. 506) abgetrennt wird. Rein gewinnt man es aus der Bornylencarbonsäure (S. 514) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung. Bornylen wird durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  zu Camphersäure (S. 518) oxydirt.



F.  $153^\circ$ , Kp.  $159^\circ$ , sublimirt leicht. Es entsteht durch Reduction von Camphen- und Pinen-hydrochlorid bez. -hydrojodid mit Na und Alkohol oder durch Zerlegen ihrer Mg-Verbindungen mit Wasser, neben geringen Mengen Hydrodicamphen  $(\text{C}_{10}\text{H}_{17})_2$ , F.  $85^\circ$ . Es ist, seiner symmetrischen Structur entsprechend, gleichgiltig ob man von activem oder inactivem Material ausgeht, stets inactiv (B. 39, 1127). Beim Erhitzen mit verd.  $\text{NO}_3\text{H}$  giebt es Nitrocamphan, F.  $125-129^\circ$ .

Isocamphan, 5,5,6-Trimethylnorcamphan, Dihydrocamphen  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}$ , F.  $63^\circ$ , entsteht durch Reduction von Camphen mit molecularem Wasserstoff bei Gegenwart von Pt-schwarz (A. 382, 265), sowie durch Erhitzen von Isoborneol mit Zinkstaub auf  $220^\circ$  (B. 33, 774), in letzterem Fall jedenfalls unter intermediärer Bildung von Camphen.

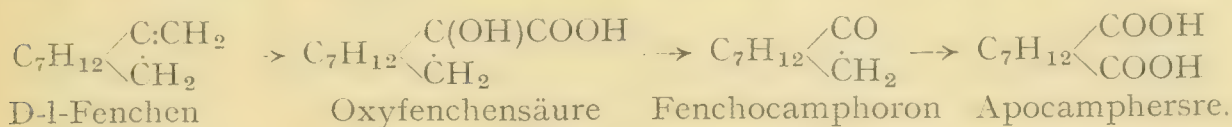
Tricyclen  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ , F.  $68^\circ$ , Kp.  $153^\circ$ , ist vollkommen gesättigt. Es ist in sehr geringer Menge (ca. 0,4 pct.) im Rohcamphen enthalten, und bleibt bei der Oxydation desselben mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  unangegriffen zurück (A. 340, 17). Es ist wahrscheinlich identisch mit dem aus dem Pinendibromid (S. 498) durch Reduction mit Zinkstaub und Alkohol gewonnenen tricyclischen Kohlenwasserstoff.

Fenchen  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ , ist bisher in der Natur nicht mit Sicherheit nachgewiesen worden. Es entsteht aus den Fenchylchloriden (S. 507) durch Erwärmen mit Anilin, Chinolin oder alkohol. Kali, aus Isofenchylalkohol durch Erhitzen mit Chlorzink und durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Fenchylamin. Je nach der Natur des verwendeten Ausgangsmaterials erhält man rechtsdrehende, linksdrehende oder auch inactive Fenchene, deren Kochpunkte zwischen  $154-158^\circ$  schwanken,  $D$  ca. 0,869,  $n_D = 1,4724$ . Synthetisch ist ein je nach den Versuchsbedingungen links- oder rechtsdrehendes Fenchen aus dem Nopinolessigester (S. 501) durch Wasserabspaltung und Destillation der erhaltenen ungesättigten Säure gewonnen worden (A. 363, 1). Das Fenchen vereinigt sich mit Brom zu einem krystallinischen Dibromid, F.  $62^\circ$  (inactiv); F.  $88^\circ$  (activ). Mit Halogenwasserstoff bildet es flüssige Monohalogenhydrate, die mit den Fenchylhaloïden identisch zu sein scheinen. Bei der Oxydation mit Permanganat verhält sich das Fenchen dem Camphen sehr ähnlich. Es entsteht zunächst eine  $\alpha$ -Oxysäure, die Oxyfenchensäure  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_3$ , und zwar liefern D-1- und L-d-1) Fenchen die beiden optischen Antipoden dieser Säure, F.  $153^\circ$   $[\alpha]_D = +63^\circ$ , während das leichter angreifbare D-d-Fenchen eine schwach rechtsdrehende Oxyfenchensäure, F.  $138^\circ$ , giebt. Durch Oxydation dieser Säuren erhält man Ketone  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}$ , Fenchocamphorone, F.  $110^\circ$  bez.  $63^\circ$ , niedere Homologe

1) Die grossen Buchstaben D- und L- bezeichnen die Drehung des zur Darstellung verwandten d- oder l-Fenchons.



des Camphers, die diesem sehr ähnlich sind und durch weitere Oxydation Apocampfersäure (S. 522) geben, die man leicht auch aus Fenchen mit Salpetersäure erhält (A. **302**, 371; **315**, 273; C. 1898 I, 575; 1899 II, 1052). Dieser Abbau des Fenchens wird durch folgende Formelreihe dargestellt:

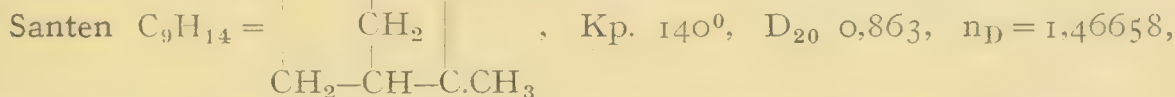
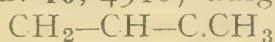


Da die Formel des Fenchons (S. 524) als sichergestellt gelten kann, so hat man bei der Umwandlung desselben in Fenchen eine ähnliche Atomverschiebung anzunehmen, wie sie bei dem Uebergang des Camphers in Camphen stattfindet (S. 503).

**Tetrahydrofenchen**  $\text{C}_{10}\text{H}_{20}$ , Kp. 160—165°,  $D_{22}$  0,7945,  $n_D = 1,4370$ , entsteht aus Fenchon und Fenchylalkohol durch Erhitzen mit Jodwasserstoff.

**Dihydrofencholen**  $\text{C}_9\text{H}_{18}$ , siehe Fencholensäure S. 524.

Im Anschluss an das Camphen und Fenchen möge ein Kohlenwasserstoff erwähnt werden, der seiner Zusammensetzung  $\text{C}_9\text{H}_{14}$  gemäss als ein niederes Homologes der Terpene betrachtet werden kann. Es ist das im Vorlauf des ostindischen Sandelholzöles, im sibirischen Fichtennadelöl und anderen Nadelölen (B. **40**, 4918) aufgefundene

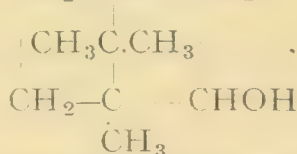


optisch inactiv. Das Nitrosochlorid krystallisirt in blauen Nadeln vom F. 109°, die nach kurzer Zeit farblos werden. Nitrosit, F. 125°. Monochlorhydrat, F. 80°. Tribromid  $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{Br}_3$ , F. 63°. Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  entsteht unter Zwischenbildung des Santenglycols  $\text{C}_9\text{H}_{14}(\text{OH})_2$ , F. 197°, ein Diketon  $\text{C}_5\text{H}_8(\text{COCH}_3)_2$ , Kp. 9 124—127°, das bei der Behandlung mit alkalischer Bromlösung in trans-Cyclopentan-1,3-dicarbonsäure (S. 19) übergeht (B. **41**, 385).

Ein mit dem Santen wahrscheinlich identischer Kohlenwasserstoff  $\text{C}_9\text{H}_{14}$  entsteht durch Kochen der ebenfalls im Sandelholzöl in Form von Estern vorkommenden, tricyclischen **Teresantalsäure**  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ , F. 157°, mit verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$ . Durch Erwärmen mit Ameisensäure geht die Teresantalsäure in einen Alkohol, das sog.  $\pi$ -Norborneol, *Santenol*, F. 98°, Kp. 9 88°, über, der auch aus dem Santen durch Hydratation mit Ameisensäure oder Eisessig und Schwefelsäure erhalten wird, und dessen Chlorid, F. 60°, Kp. 10 73°, durch Behandlung mit alkoholischer Kalilauge wieder Santen liefert (B. **40**, 4465; **41**, 125).



2. **Alkohole: Borneocampher, Borneol, Camphol**



F. 203°, Kp. 212°, kommt in drei Modificationen in der Natur vor. d-Borneol findet sich in *Dryobalanops Camphora*, einem auf Borneo und Sumatra wachsenden Baume, ferner im Rosmarin-, Spicköl u. a. l-Borneol und inactives Borneol sind im Baldrianöl (*Baldriancampher*) und im ätherischen Oel von *Blumea balsamifera* (*Ngai-Campher*) enthalten. In Form von Fettsäureestern, besonders von Essigester, findet sich Borneol in vielen Coniferennadelölen.

Das Borneol ist dem Japancampher sehr ähnlich, riecht aber zugleich pfefferähnlich, es sublimiert ebenfalls leicht.

Künstlich entsteht es neben Isoborneol (s. u.) durch Reduction von Campher mit Natrium und Alkohol (A. **230**, 225), sowie durch Einwirkung von Sauerstoff auf die Magnesiumverbindung des Pinenchlorhydrats, das demnach als Bornylchlorid anzusehen ist (B. **39**, 1127). In Form seiner Ester erhält man das Borneol durch Erhitzen von Pinen mit organischen Säuren wie Oxalsäure, Benzoësäure, Salicylsäure, Chlor- und Nitrobenzoësäure u. a. (C. 1906 II, 1589; 1909 I, 1025). Bei der Oxydation geht es ohne Aenderung seiner Drehungsrichtung in Campher über. Beim Erwärmen mit Kaliumbisulfat oder Chlorzink spaltet es sich, wenn auch schwierig, in Wasser und Camphen.

Methylaether, Kp. 194°, Aethylaether, Kp. 204° (B. **24**, 3713), Acetyler, F. 29°, rhombisch hemiëdrisch, Kp.<sub>10</sub> 98°,  $n_D = 1,46635$ ,  $[\alpha]_D = +38^\circ 20'$ , findet sich auch im Oel aus *Abies sibirica* (C. 1903 I, 515).

Die Bornylhaloïde sind identisch mit den sog. Pinenhydrohaloïden (s. o. u. S. 495); Bornyljodid giebt bei der Behandlung mit alkohol. Kali *Bornylen* (S. 503). Bornylisovalerianat, Kp. 255—260°, kommt im Baldrianöl vor; es findet unter dem Namen *Bornyval* pharmaceutische Verwendung. Bornylsalicylat, *Salit* dient als Antineuralgicum. d- und l-Bornylxanthogensäuremethylester  $C_{10}H_{16}OCS.SCH_3$ , liefern bei der Destillation unter gew. Druck d- und l-Bornylen (C. 1905 I, 94).

**Isoborneol**  $C_{10}H_{17}OH$ , F. 212°, ist sehr wahrscheinlich der dem Borneol entsprechende stereoisomere Alkohol. Er ist noch flüchtiger wie das Borneol und entsteht neben diesem bei der Reduction des Camphers, in den er durch Oxydation mit  $MnO_4K$ , Ozon u. a. unter Umkehrung seiner Drehungsrichtung übergeht (B. **39**, 1131). Durch Einwirkung von Natrium in Xylol- oder Benzinlösung wird Isoborneol in Borneol umgelagert (C. 1909 II, 25). Isobornylacetat, Kp.<sub>13</sub> 107°, entsteht durch Erwärmen von Camphen mit Eisessig und 50pctiger Schwefelsäure auf 50—60° (D. R.-P. 67255) (B. **27**, R. 102), oder durch Umsetzung von Pinenchlorhydrat mit Zinkacetat und Eisessig, wobei das gebildete Chlorzink katalytisch wirkt (C. 1907 II, 434). Beide Reactionen besitzen technische Bedeutung zur künstlichen Herstellung von Campher aus Pinen (S. 508). Neben Borneol entsteht das Isoborneol durch Einwirkung von Sauerstoff auf Camphenchlorhydratmagnesium (B. **39**, 1135). Mit wasserentziehenden Mitteln geht es weit leichter wie das Borneol in Camphen über.

**Camphenhydrat**  $C_{10}H_{17}OH$ , F. 150°, Kp. 205°, entsteht beim Digeriren von Camphenchlorhydrat mit Kalkmilch. Es riecht gleichzeitig schimmel- und mentholartig und geht mit grosser Leichtigkeit beim Schütteln mit verd. Mineralsäuren, zuweilen bereits bei der Destillation, in Camphen über (B. **41**, 1092; A. **383**, 1).

**Methylcamphenilol**  $C_{10}H_{17}OH$ , F. 118°, Kp. 205°, wurde durch Einwirkung von  $CH_3MgJ$  auf Camphenilon (S. 502) erhalten. Beim Erhitzen mit Eisessig und  $SO_4H_2$  geht es unter Wasserabspaltung leicht in Camphen über (A. **340**, 58).

**Campholalkohol**  $C_{10}H_{19}OH$ , F. 60°, Kp. 213°, entsteht durch Reduction von Campholsäureester mit Na und Alkohol (C. 1904 II, 303); er ist verschieden von dem durch Einwirkung von Silbernitrit auf Campholaminchlorhydrat (S. 507) entstehenden, gleichnamigen, tertiären Alkohol, Kp. 203° (B. **27**, R. 126); es muss demnach in diesem Fall eine Aenderung des Ring-systems stattgefunden haben (vgl. A. **379**, 202).



**Camphelalkohol**  $C_9H_{17}OH$ , F.  $25^{\circ}$ , Kp.  $179^{\circ}$ , entsteht aus Camphelaminchlorhydrat (S. 516) mit Silbernitrit. Er ist ein tertiärer Alkohol, der leicht in Wasser und den Kohlenwasserstoff  $C_9H_{16}$  zerfällt (B. **27**, R. 126).

**Camphenilol**  $C_9H_{15}OH$ , F.  $84^{\circ}$ , durch Reduction des Camphenilons mit Na und Alkohol (A. **366**, 72).

**Fenchylalkohol**  $C_{10}H_{17}OH$ , F.  $45^{\circ}$ , Kp.  $201^{\circ}$ ,  $D_{20} 0,933$ , entsteht in zwei Modificationen: durch Reduction von d- und l-Fenchon (S. 524). Er riecht durchdringend und äusserst unangenehm. L-d-Fenchylalkohol  $[\alpha]_D = +10^{\circ} 36'$ , entsteht aus l-Fenchon, und D-l-Fenchylalkohol  $[\alpha]_D = -10^{\circ} 35'$  aus d-Fenchon (A. **284**, 331). i-Fenchylalkohol wurde im Yellow Pine Oil von *Pinus palustris* aufgefunden. Er bildet sich ferner neben anderen Alkoholen bei der Hydratisirung von  $\beta$ -Pinen (C. 1909 II, 25). Bei der Oxydation liefert er Fenchon neben Oxydihydrofencholensäure (S. 524) (B. **42**, 2698), bei der Abspaltung von Wasser Fenchon.

**Fenchylchloride**  $C_{10}H_{17}Cl$ , Kp.<sub>14</sub>  $84-86^{\circ}$ , entstehen aus Fenchylalkohol mit  $PCl_5$  oder Salzsäure sowie aus Fenchon (S. 504) mit Chlorwasserstoff. Die Fenchylchloride verschiedener Herkunft zeigen verschiedenes optisches Drehungsvermögen und sind wahrscheinlich zumeist noch Gemische isomerer (secundärer und tertiärer?) Chloride. l-Fenchylbromid  $C_{10}H_{17}Br$ , Kp.<sub>14</sub>  $90^{\circ}$  bis  $100^{\circ}$  (J. pr. Ch. [2] **62**, 1). D-l-Fenchylacetat, Kp.<sub>10</sub>  $88^{\circ}$ .

**Isofenchylalkohol**, F.  $62^{\circ}$ , Kp.<sub>13</sub>  $98^{\circ}$ , sein Acetat entsteht, ähnlich dem Isoborneol (s. o.), aus Fenchon mit Essig-Schwefelsäure. Während der Fenchylalkohol bei der Oxydation Fenchon (S. 524) liefert, giebt der Isofenchylalkohol ein isomeres Keton, das Isofenchon (S. 524).

**Isofencholenalkohol**  $C_{10}H_{17}OH$ , Kp.  $218^{\circ}$ ,  $D_{20} 0,927$ ,  $n_D = 1,476$ , entsteht aus Fencholenamid (S. 508) mit Alkohol und Natrium (A. **284**, 337). Er wird leicht durch  $MnO_4K$  angegriffen. Beim Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure wandelt er sich in Fenchonol  $C_{10}H_{18}O$ , Kp.  $183^{\circ}$ ,  $D_{20} 0,925$ ,  $n_D = 1,46108$  um, einen von Cineol, abgesehen von dem Kochpunkt, nicht zu unterscheidenden Körper.

**Thioborneol**  $C_{10}H_{17}SH$ , F.  $63^{\circ}$ , Kp.<sub>12</sub>  $95^{\circ}$ , entsteht durch Einwirkung von Schwefel auf Bornylmagnesiumchlorid, sowie durch Umwandlung der **Hydropinensulfinsäure**, *Camphansulfinsäure*  $C_{10}H_{17}SO_2H$ , F.  $64^{\circ}$ , die man aus Bornylmagnesiumchlorid und  $SO_2$  erhält. Durch Chromsäure wird das Thioborneol zu **Bornyldisulfid**  $(C_{10}H_{17})_2S_2$ , F.  $178^{\circ}$ , oxydirt, das bei der Destillation unter gewöhnlichem Druck in Thioborneol und Thiocampher (S. 511) zerfällt (B. **39**, 3503).

3. **Amine** wurden durch Reduction von Nitrosopinen, von Oximen und Nitrilen, sowie aus Ketonen mit Ammoniumformiat erhalten.

**Bornylamin**  $C_{10}H_{17}NH_2$ ; seine Formylverbindung entsteht durch Erhitzen von Campher mit Ammoniumformiat, die Base selbst durch Reduction von Campheroxim mit Alkohol und Natrium. Bei letzterer Reaction erhält man 2 geometrisch isomere optisch active Basen: Bornylamin, F.  $173^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = +45,5^{\circ}$  und Neobornylamin, F.  $180^{\circ}$ ,  $[\alpha]_D = -31,3^{\circ}$  (C. 1898 II, 300). Das Bornylamin riecht ähnlich wie Campher und Piperidin. Die Base spaltet sich, mit Essigsäureanhydrid erhitzt, bei  $200-210^{\circ}$  unter Bildung von Camphen (A. **269**, 347). **Camphylamin**  $C_9H_{15}CH_2NH_2$ , Kp.  $194-196^{\circ}$ , entsteht durch Reduction von Campholensäurenitril. Benzoylverbindung, F.  $77^{\circ}$  (B. **20**, 485; **21**, 1128).

**Campholamin**  $C_{10}H_{19}NH_2$  und **Camphelamin**  $C_9H_{17}NH_2$  siehe Campholensäure S. 516.

**Camphenamin**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CNH_2 \\ \diagdown CH \end{matrix}$ , Kp.<sub>200</sub>  $161^{\circ}$ ,  $D_{20} 0,9399$ , entsteht aus

Chlorcamphenamin mit Natronlauge, letzteres wird aus Amidoborneol  $C_{10}H_{16}(OH)(NH_2)$ , dem Reduktionsproduct des Amidocamphers (S. 513) gewonnen (B. **33**, 481). Mit salpetriger Säure liefert das Camphenamin einen tertiären ungesättigten Alkohol  $C_{10}H_{15}(OH)$ , F.  $102^\circ$ , den sog.  $\beta$ -Isocampher, welcher mit dem Campher isomer und diesem in seinen physikalischen Eigenschaften sehr ähnlich ist (A. **313**, 59).

**Camphenylamin**  $C_9H_{15}.NH_2$ , F.  $91^\circ$ , Kp.  $185^\circ$ , durch Reduction von Camphenilonoxim mit Na und Alkohol (A. **366**, 75).

**Camphandiamin**  $C_{10}H_{16}(NH_2)_2$ , wachsartige Masse Kp.  $246^\circ$ , entsteht durch Reduction des Campherdioxims (S. 512) oder Amidocampheroxims (C. 1905 II, 178).

In derselben Beziehung, wie Bornylamin und Camphylamin, stehen Fenchylamin und Fencholenamin zueinander.

**Fenchylamin**  $C_{10}H_{17}.NH_2$ , Kp.  $195^\circ$ ,  $D_{22}$  0,9095, ist in drei Modificationen bekannt, die aus den entsprechenden Fenchonen durch Erhitzen mit Ammoniumformiat oder durch Reduction der Fenchonoxime entstehen. **D-1-Fenchylamin**  $[\alpha]_D = -24,89^\circ$ , aus d-Fenchon; liefert bei der Einwirkung von salpetriger Säure D-1-Fenchon (S. 504) neben d-Limonen (A. **362**, 177). Das optische Drehungsvermögen einer Reihe von Abkömmlingen ist untersucht: **Formyl-, Acetyl-, Propionyl-, Butyrylfenchylamin**,  $[\alpha]_D = -36,56^\circ$ ,  $-46,62^\circ$ ,  $-53,16^\circ$ ,  $-53,11^\circ$  (A. **276**, 317).

**Fencholenamin**  $C_9H_{15}.CH_2.NH_2$ , Kp.<sub>21 24</sub>  $110-115^\circ$ , entsteht durch Reduction des Fencholensäurenitrils (A. **263**, 138).

**Fenchelylamin**  $C_9H_{17}.NH_2$ , Kp.  $173^\circ$ , entsteht aus dem **Fenchelylisocyanat**  $C_9H_{17}N:CO$ , dem Einwirkungsproduct von Kaliumhypobromit auf Fencholensäureamid (S. 524). Sein Chlorhydrat liefert bei der trockenen Destillation das Apofenchon  $C_9H_{16}$ , Kp.  $143^\circ$ ,  $D_{21}$  0,7945 (A. **369**, 79; C. 1910 II, 975).

4. **Ketone.** In den vorhergehenden Abschnitten sind verschiedene Umwandlungsproducte der beiden einander im Verhalten ähnlichen, in der Constitution verschiedenen Ketone  $C_{10}H_{16}O$ : Campher und Fenchon abgehandelt worden. Sie gehen durch Reduction in Borneol und Fenchylalkohol über, aus denen sie umgekehrt durch Oxydation erhalten werden können. Der Campher ist in zwei optisch activen und einer optisch inactiven Modification bekannt, das Fenchon in zwei activen Modificationen.

**d-Campher, gewöhnlicher Campher, Japancampher**  $C_{10}H_{16}O$ , F.  $175^\circ$ , Kp.  $204^\circ$ ,  $[\alpha]_D = +44,22^\circ$  in Alkohol (A. **250**, 352),  $D_{18}$  0,985, ist im Campherbaum *Cinnamomum camphora* enthalten und wird durch Destillation mit Wasserdampf und Sublimation gewonnen. Technisch wird er auf künstlichem Wege durch Umwandlung des Terpentinöls (Pinens) in Borneol oder Isoborneol (S. 495 u. 506) und Oxydation dieser mit  $MnO_4K$ , Ozon, Salpetersäure etc., allerdings meist in inactiver Form, erhalten. Auch durch Oxydation von Camphen mit Chromsäure wird Campher gebildet. Er stellt eine farblose, durchscheinende, zähe Masse dar, krystallisirt aus Alkohol und sublimirt leicht in glänzenden Krystallen. Er ist sehr flüchtig und wird therapeutisch, sowie in der Celluloid-industrie und bei der Fabrikation von rauchlosem Pulver verwendet. Mit  $P_2O_5$  destillirt bildet Campher p-Cymol (S. 60); beim Kochen mit Jod entsteht Carvacrol  $C_{10}H_{14}O$  (S. 187), durch Erhitzen mit conc. Schwefelsäure auf  $105-110^\circ$ : Carvenon (S. 486) neben 1,3,4-Acetylxylool.



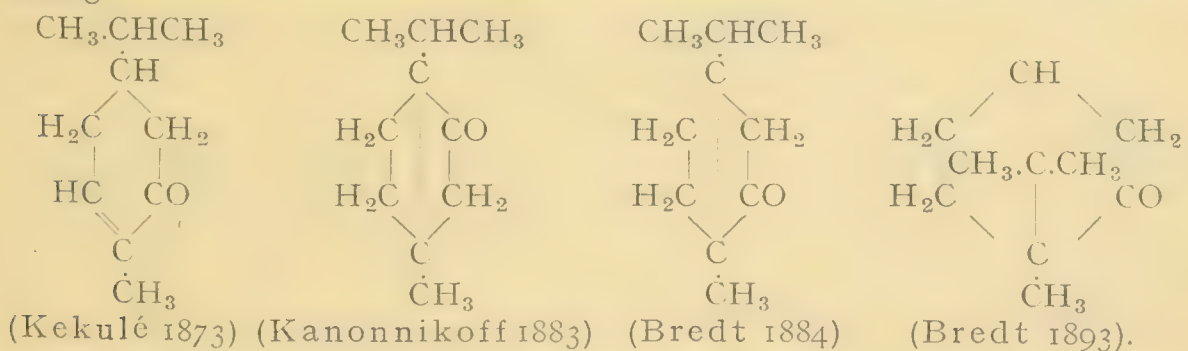
Beim Kochen mit Salpetersäure bildet er verschiedene Säuren, namentlich d-Camphersäure und Camphoronsäure. Durch Reduction geht er in Borneol und Isoborneol (S. 506) über.

**l-Campher, Matricariacampher** findet sich im Oel von *Matricaria Parthenium*, gleicht dem d-Campher bis auf das Drehungsvermögen  $[\alpha]_D = -44,22^\circ$ . Er entsteht durch Oxydation von l-Borneol und d-Isoborneol und giebt bei der Oxydation l-Camphersäure.

**[d+l]-Campher**, F. 178,6°, entsteht durch Vermischen von d- und l-Campher, durch Oxydation von i-Borneol, i-Isoborneol und i-Camphen mit Chromsäure (B. 12, 1756); wird auch durch Racemisirung von gewöhnlichem Campher mittelst Aluminiumchlorid gewonnen (C. 1899 I, 1243).

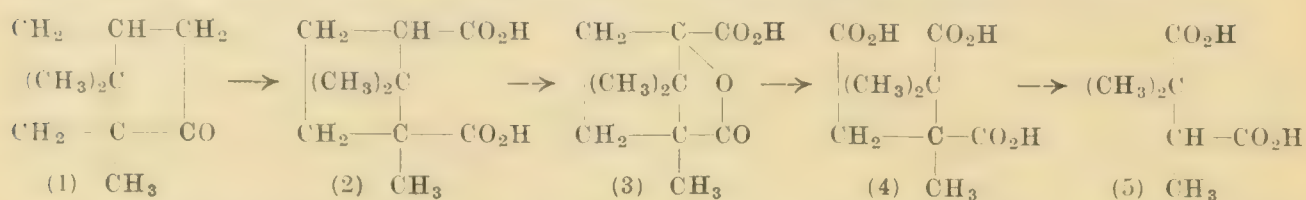
**Constitution des Camphers.** Die von Kekulé 1873 aufgestellte Campherformel (1) gab befriedigende Rechenschaft von dem Uebergang des Camphers in p-Cymol und in Carvacrol. Dagegen liess sich mit ihr die sehr leicht eintretende Anhydridbildung der Camphersäure, die zu einem siebengliedrigen Ring geführt hätte, nicht mit unseren Erfahrungen über die Anhydridbildung aliphatischer Dicarbonsäuren in Einklang bringen. Auch der Mangel an Additionsfähigkeit blieb unverständlich. Besser entsprachen diesen Verhältnissen die von Kanonnikoff und Bredt für den Campher aufgestellten Formeln, in denen die p-Kohlenstoffatome des Sechserings im Campher untereinander in unmittelbarer Bindung standen. Die Anhydridbildung der Camphersäure, die damit zu der Aethylenbernsteinsäure in Parallele trat, liess sich mit dieser Formel verstehen. 1893 wies Baeyer darauf hin, dass das Camphersäureanhydrid, da es höher als das Hydrat schmilzt, wahrscheinlich einen n-Glutarsäureanhydridring enthält (A. 276, 265).

Die Camphersäure ist nicht das einzige Oxydationsproduct des Camphers; sie geht bei weiterer Oxydation in Camphansäure und in Camphoronsäure über. In der Camphoronsäure (S. 523) erkannte J. Bredt  $\alpha\beta$ -Trimethyltricarballylsäure, da sie beim Erhitzen in Trimethylbernsteinsäureanhydrid, Isobuttersäure, Kohlensäure, Wasser und Kohle zerfällt, während andererseits beim Schmelzen der aus ihr gewonnenen Camphoronsäure, des Lactons der Oxycamphoronsäure, mit Kali glatt Trimethylbernsteinsäure und Oxalsäure entsteht. Er schliesst daraus, dass die Kohlenstoffgruppierung der Camphoronsäure, also auch der Trimethylbernsteinsäure in der Camphansäure, Camphersäure und dem Campher vorhanden sein müsse. Die von ihm 1893 aufgestellte Formel (B. 26, 3047) kann man sich aus der Kekulé'schen Campherformel so entstanden denken, dass man die Isopropylgruppe um  $180^\circ$  dreht, bis sie innerhalb des Sechseringes liegt und dann ihr mittleres Kohlenstoffatom die beiden Parakohlenstoffatome des Sechserings verknüpfen lässt unter Wanderung eines H-Atoms und Lösung der doppelten Bindung:



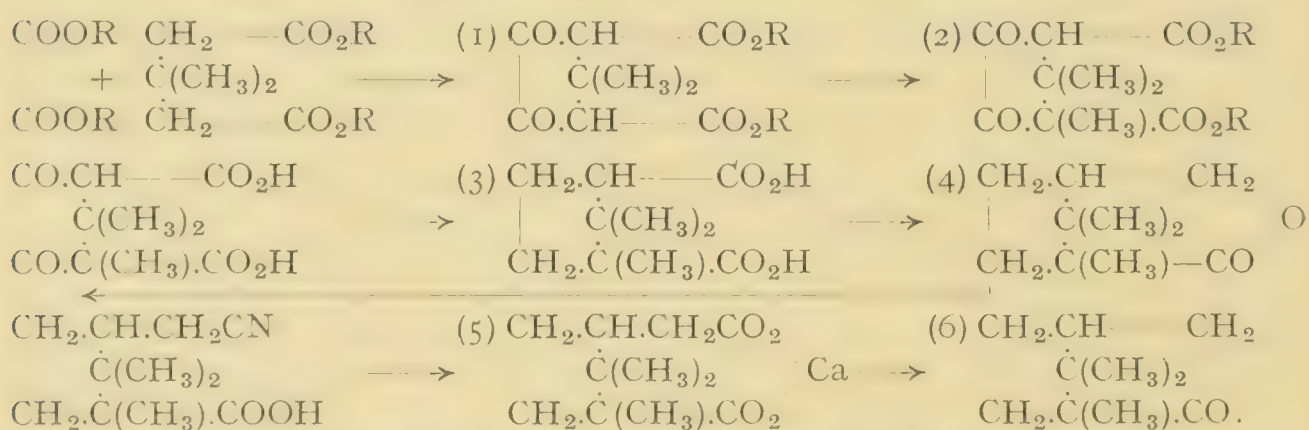
Die Stellung der CO-Gruppe wird bewiesen durch den Uebergang des Camphers in Carvacrol (S. 508).

Die Oxydation des Camphers (1) zu Camphersäure (2), Camphansäure (3) und Camphoronsäure (4), sowie die Spaltung der letzteren in Trimethylbernsteinsäure (5), die auch unter den Oxydationsproducten des Camphers (B. 26, 2337) aufgefunden wurde, stellt das nachfolgende Schema dar:



Im Einklang mit dieser Auffassung der Constitution steht die Synthese des Camphers, welche auf folgendem Wege durchführbar ist (Komppa A. 370, 209).

Oxalester und  $\beta$ -Dimethylglutarsäureester werden durch Natriumaethylat zu Diketoapocamphersäureester (1) condensirt; dieser wird durch Methyliren mit Jodmethyl und Natrium in alkoholischer Lösung in Diketocamphersäureester (2) umgewandelt; mittelst der Zwischenproducte: Dioxy-, Dehydro- und Brom-camphersäure lässt sich die Diketocamphersäure zu einem Gemisch von cis- und trans-[d+l]-Camphersäure (3) reduciren, die auf Grund ihres verschiedenen Verhaltens bei der Anhydridbildung getrennt werden. cis-Camphersäureanhydrid wird durch Na-Amalgam zu dem Lacton Campholid (4) reducirt, welches sich mit Cyankali zum Nitril der Homocamphersäure (5) verbindet. Die Homocamphersäure, welche auch aus Cyancampher durch Verseifung und Spaltung entsteht, giebt durch Destillation ihres Kalksalzes Campher (6):



Da die rac. Camphersäure mit Hilfe ihres Cinchonidinsalzes in d- und l-Camphersäure zerlegt werden kann, so ist damit auch die Synthese des optisch activen Camphers verwirklicht.

Ueber eine zweite Synthese der i-Camphersäure s. Perkin und Thorpe C. 1906 II, 241.

Ueber Stercomerieverhältnisse des Campher-molecüls vgl. A. 316, 196 \*).

Von dieser Campherformel leiten sich die Formeln für Borneol, für Camphen und zahlreiche andere Verbindungen ab, die mit dem Campher in genetischen Beziehungen stehen. Die Erkenntnis des Zusammenhanges zwischen dem Campher und seinen Umwandlungsproducten wird häufig erschwert durch weitgehende intramoleculare Umlagerungen, welche diese Körper besonders unter dem Einfluss saurer Reagentien erleiden (vgl.  $\beta$ -Campholensäure,  $\beta$ -Campholytsäure u. a. m.).

\*) J. Brecht, Ueber die räumliche Configuration des Camphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. Leipzig 1905.



**Umwandlungsproducte des Camphers.** Durch Einwirkung von Chlor und Brom auf Campher entstehen Mono- und Disubstitutionsproducte:  $\alpha$ - und  $\beta$ , d-Chlorcampher, F. 92° und 100°.  $\alpha$ - und  $\beta$ -Dichlorcampher, F. 93° und 77°,  $\alpha$ - und  $\beta$ -Bromcampher, F. 76° und 61°; über Einwirkung von Natrium auf Bromcampher: Dicampher ( $C_{10}H_{15}O$ )<sub>2</sub> und Dicamphen-dion ( $C_{10}H_{14}O$ )<sub>2</sub> s. C. 1898 I, 295 u. B. **37**, 1569. Mit Magnesium in Aether liefert der  $\alpha$ -Bromcampher Brommagnesiumcampher, der sich als sehr geeignet für Synthesen erwiesen hat (B. **36**, 2608; **37**, 749).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Di-bromcampher, F. 61° und 115° (vgl. C. 1897 II, 76); über Abbau von  $\alpha$ -Di-bromcampher s. C. 1900 I, 198.  $\alpha$ -Jodcampher, F. 43°, entsteht durch Verseifen des Jodformylcamphers (S. 515), oder durch Einwirkung von Jod auf Natriumcampher (S. 513).  $\alpha$ -Dijodcampher, F. 109°, entsteht durch Einwirkung von Jod auf eine alkalisch-alkoholische Lösung von Formylcampher (B. **37**, 2156).

Mit  $PCl_5$  giebt Campher verschiedene **Campherdichloride**, *Dichlorcamphane*  $C_8H_{14} \begin{cases} CH_2 \\ \dot{C}Cl_2 \end{cases}$ , welche durch Schütteln mit conc. Schwefelsäure unter Aufsprenzung der Brückenbindung leicht in Carvenon (S. 486) umgewandelt werden.

Durch Erhitzen von Campher mit alkohol. Schwefelammon wird ein Gemenge von Sulfiden erhalten, das bei der Destillation **Thiocampher**  $C_{10}H_{16}S$ , rote Krystalle, F. 119°, Kp.<sub>15</sub> 104°, und Thioborneol (S. 507) liefert (B. **36**, 863).

Durch Erwärmen von Chlorcampher und Bromcampher mit Salpetersäure und beim Chloriren oder Bromiren von Nitrocampher entstehen **Chlor- und Bromnitrocampher**, die durch Reduction mit Kupfer-Zink oder durch Behandeln mit Na-Methylat **Nitrocampher** geben (B. **22**, R. 266; **23**, R. 115; **29**, R. 270; **37**, 2077; C. 1899 I, 1078). Durch Reduction liefert der Nitrocampher Amidocampher (S. 513). Ein isomerer Nitrocampher  $C_8H_{14} \begin{matrix} CNO_2 \\ \dot{C}(OH) \end{matrix} (?)$ , F. 70°, entsteht aus Isonitrosocampher (S. 512) durch Oxydation mit Salpetersäure (C. 1902 II, 897).

**Camphersulfosäuren** und ihre Umwandlungsproducte s. B. **28**, R. 643; **29**, R. 512; C. 1898 I, 619; 1902 II, 1464; 1903 I, 923. Die d-Camphersulfosäure und besonders d-Bromsulfocamphersäure dienen häufig zweckmässig zur Spaltung racemischer Basen.

**Campheroxim**  $C_{10}H_{16}:NOH$ , F. 118°, Kp. 249° (A. **259**, 331), giebt bei der Reduction Bornylamin. Durch Kaliumhypobromit wird es in Brom-nitrocamphan  $C_8H_{14} \begin{matrix} CH_2 \\ \dot{C}Br(NO_2) \end{matrix}$ , F. 220°, übergeführt, das bei der Reduc-tion Nitrocamphan  $C_{10}H_{17}:NO_2$ , F. 148°, giebt (C. 1900 I, 544). Durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Campheroxim erhält man das Nitrat des  $\alpha$ -Campherimins  $C_8H_{14} \begin{matrix} CH_2 \\ \dot{C}:NH \end{matrix} (?)$ , F. ca. 95°, isomer mit dem  $\beta$ -Campher-imin (s. u.) und dem Camphenamin (S. 507) und daneben einen Körper  $C_{10}H_{16}N_2O_2$ , F. 43°, der als Pernitrosocampher oder Camphenyl-nitrimin bezeichnet wird, mit den Campherdioximen (S. 512) isomer ist, und durch Behandlung mit Schwefelsäure in ein mit dem Campher isomeres Keton übergeführt wird (B. **29**, 2807; C. 1905 II, 623). Campheroxim und **Campherphenylhydrazon**, Kp.<sub>17</sub> 210°, sind auch leicht aus Thiocampher (s. o.) darstellbar (B. **36**, 868).

$\beta$ -Campher, *Bornylon*  $C_8H_{14} \begin{matrix} CO \\ \dot{C}H_2 \end{matrix}$ , F. 185°, Kp. 214°, stellungsisomer mit

dem Campher, entsteht durch Einwirkung von Säuren auf  $\beta$ -Campherimin  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C:NH \\ \diagdown \dot{C}H_2 \end{matrix}$ , das man aus dem Azid der Bornylencarbonsäure (S. 514) durch die Curtius'sche Umlagerung erhält. In geringer Menge wird er ferner aus der  $\alpha$ -Oxycamphan-5-carbonsäure (S. 514) durch Oxydation mit  $CrO_3$  gewonnen (Ch.-Ztg. **35**, 765).

**Campherchinon**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 198°, entsteht aus Isonitrosocampher durch Kochen mit verdünnter Schwefelsäure, durch salpetrige Säure oder Natriumbisulfit, sowie durch Oxydation von Camphocarbonsäure (B. **27**, 1447). Es gleicht den Chinonen und den  $\alpha$ -Diketonen, riecht eigentümlich süßlich, ist mit Wasserdampf flüchtig und sublimirt bei 50—60° in goldgelben Nadeln (A. **274**, 71). Das Campherchinon geht leicht unter dem Einfluss verschiedenster Reagentien in Camphersäurederivate über (vgl. B. **30**, 657, 659). Durch concentrirte Schwefelsäure wird es in eine Ketonsäure  $C_{10}H_{16}O_3$  umgewandelt; rauchende Schwefelsäure bewirkt dagegen schon bei 0° eine Umlagerung des Campherchinons unter Aufspaltung der  $CH_3.C.CH_3$ -Brücke (vgl. S. 516) und Enolisirung einer Ketogruppe (B. **35**, 3829).

**Isonitrosocampher**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C:N.OH \\ \diagdown \dot{C}:O \end{matrix}$ , existirt in zwei Formen, F. 153° und 114° (C. 1908 I, 1270); es bildet sich durch Einwirkung von Amylnitrit und Natriumaethylat auf Campher. Concentrirte Schwefelsäure verwandelt es in Camphersäureimid (B. **26**, 241), Acetylchlorid,  $PCl_3$  oder Soda und Essigsäureanhydrid in Camphersäuremononitril (B. **29**, R. 651), Zink und verdünnte Säuren in Amidocampher (A. **274**, 71). **Campherchinonphenylhydrazon**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C:NNHC_6H_5 \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 155°, erhält man nebst seiner desmotropen Form  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C:N:NC_6H_5 \\ \diagdown \dot{C}(OH) \end{matrix}$ , F. 180°, durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Camphocarbonsäure (S. 513) (B. **32**, 1995; vgl. C. 1902 II, 210). **Biscamphanonazin, Azocamphenon**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C:N:N:C \\ \diagdown \dot{C}O \quad \dot{O}C \end{matrix} C_8H_{14}$ , F. 222°, wird aus Campherchinon mit Hydrazin, sowie aus Azocampher (S. 513) beim Erhitzen neben Camphenon gewonnen (B. **27**, R. 892; C. 1897 II, 761).

**Campherdioxime,  $\alpha$ -Dioxim**, F. 201°,  **$\beta$ -Dioxim**, F. 248°, entstehen aus Isonitrosocampher mit essigsäurem Hydroxylamin.  **$\gamma$ -Dioxim**, F. 135°, aus Isonitrosocampher mit freiem Hydroxylamin, geht beim Schmelzen in  **$\delta$ -Dioxim**, F. 199°, über. Die Dioxime unterscheiden sich durch ihr optisches Drehungsvermögen (C. 1903 I, 1352); durch Oxydation liefern sie ein Peroxyd  $C_{10}H_{16}N_2O_2$ , F. 144°. Sie entstehen auch aus dem Brompernitrosocampher, einem Bromirungsproduct des Pernitrosocamphers (s. o.) mit Hydroxylamin (C. 1900 II, 574).

**$\alpha$ -Oxycampher**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CHOH \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 203—205°, entsteht aus Campherchinon (s. o.) durch Reduction mit Eisessig und Zinkstaub; lässt sich leicht alkyliren und acyliren; durch Na-amalgam wird es zu Campher, durch Na und Alkohol aber zu **Campherglycol**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CHOH \\ \diagdown \dot{C}HOH \end{matrix}$ , F. 231°, reducirt. Dieses Campherglycol ist isomer mit dem aus Camphen mit  $MnO_4K$  entstehenden Camphenglycol (S. 502) und ist als das Glycol des Bornylens anzusehen (S. 503). Durch Oxydation des Oxycamphers wird Campherchinon regenerirt (B. **35**, 3811). — Anscheinend isomer mit dem  $\alpha$ -Oxycampher ist das **Campherol**  $C_{10}H_{16}O_2$ , F. 197—198°, welches in Form einer Glucuronsäure-



verbindung im Hundeharn beim Verfüttern von Campher erscheint (B. **30**, 660).

**Amidocampher**  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \text{CH.NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array}$ , Kp. 244°, aus Nitrocampher oder besser aus Isonitrosocampher (s. d.) durch Reduction. Paraffinartige Masse, riecht fischartig; condensirt sich schon beim Aufbewahren zu Dihydrocamphenpyrazin  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \text{CH-N=C-} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C=N-CH} \end{array} C_8H_{14}$ , F. 116°, und ist als  $\alpha$ -Amidoketon überhaupt zu Heteroringbildungen geeignet (vgl. A. **313**, 25). Amidocampherchlorhydrat, F. 224°, wirkt ähnlich, aber erheblich schwächer wie Curare. Acetylverbindung, F. 122°. Campherylglycocollester  $C_{10}H_{15}O.NHCH_2CO_2C_2H_5$  ist giftig (A. **307**, 207; B. **31**, 3260; **32**, 1538; **35**, 3657). **Campherylcarbamid**  $C_6H_4 \begin{array}{l} \text{CH.NHCONH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array}$ , F. 169°, aus Amidocampher und Kaliumcyanat, liefert mit salpetriger Säure **Campherylisocyanat**  $C_{10}H_{15}O.N:C:O$ , F. 77°, eine sehr reactionsfähige Substanz, von der aus zahlreiche Abkömmlinge des Camphers erhalten wurden. **Campherylsenfö**  $C_{10}H_{15}O.N:C:S$ , F. 106,5° (C. 1908 I, 257).

**Azocampher**, *Monoketazocampherchinon*  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{N} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array}$ , F. 74°, gelbe Krystalle, wird durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Amidocampherchlorhydrat erhalten (B. **26**, 1718); mit Kaliumsulfid giebt es ein hydrazinsulfosaures Salz, das durch conc. Salzsäure in Hydrazin und Campherchinon gespalten wird (B. **29**, R. 1115).

**Camphenon**  $C_8H_{13} \begin{array}{l} \text{CH} \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array}$  (?), F. 168—170°, entsteht neben Azocamphenon durch Erhitzen von Azocampher. Es riecht wie Campher. Oxim, F. 132° (B. **27**, R. 590). Einwirkung von Brom und Bromwasserstoff auf Camphenon s. B. **29**, R. 1108.

Zur Angliederung von Kohlenstoffgruppen an das Campher-molecül eignen sich besonders der Natriumcampher ( $C_{10}H_{15}O$ )Na, aus Campher mit Natrium oder Natriumamid, und das Campher-magnesiumbromid ( $C_{10}H_{15}O$ )MgBr, aus  $\alpha$ -Bromcampher mit Magnesium in Aether, in Benzol, Toluol oder dergl. gewonnen. Durch Einwirkung von Halogenalkyl,  $CO_2$ , Cyan, Carbonsäure-estern, -chloriden oder -anhydriden, von Aldehyden und Ketonen auf diese Körper werden an der Stelle der Wasserstoffe der  $-CH_2-CO-$ Gruppe im Campher die Radicale:  $-CH_3$ ,  $-CO_2H$ ,  $-CN$ ,  $-COR$ ,  $-CH(OH)R^1$ ,  $-C(OH)RR'$ ,  $=CHR$  eingeführt; die entstehenden Producte sind mannigfacher Umwandlungen fähig.

**d-Camphocarbonsäure**  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \text{CHCO}_2H \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array}$ , F. 128°, unter  $CO_2$ -Entwicklung, entsteht aus Campher mit Natrium oder besser Natriumamid und  $CO_2$  in Benzol oder aus Bromcampher, Mg und  $CO_2$  in Aether (B. **36**, 668, 1305). Die Säure und ihre Ester: Methylester, Kp.<sub>15</sub> 155—160°, Aethylester, Kp.<sub>21</sub> 167°, geben mit Eisenchlorid grüne und blaue Färbungen. Mit Na und Jodalkylen liefern die Ester Alkylcamphocarbonsäureester: **Methylcamphocarbonsäuremethylester**  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \text{C(CH}_3\text{)CO}_2\text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array}$ , F. 87° (Säure: F. 104° u. Z.), **Aethylcamphocarbonsäureaethylester**, Kp.<sub>15</sub> 165°; diese Ester sind z. T. schwierig verseifbar. Mit Carbonsäurehaloiden setzen sich die Na-Camphocarbonsäureester zu O-acylirten Producten um:  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \text{CCO}_2R \\ \diagdown \\ \text{C=O} \end{array} \text{Ac}$ ; mit Benzolsulfochlorid wurden dagegen neben Benzolsulfinsäure  $\alpha$ -**Chlorcampho-**

carbonsäureester gebildet; auch  $\alpha$ -Brom- und  $\alpha$ -Jodcamphocarbonsäureester  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CXCO_2R \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$  sind leicht erhältlich (B. 36, 1732). Mit Phenylhydrazin und Camphocarbonsäureester erhält man 2 isomere Camphophenylpyrazolone (B. 32, 1987).

Durch electrolytische Reduction der Camphocarbonsäure in alkalischer Lösung erhält man die cis- und trans-Borneolcarbonsäure  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CHCOOH \\ \diagdown \dot{C}HOH \end{matrix}$ , F. 101° und 171°, von denen durch  $MnO_4K$  nur die cis-Säure, durch Salpetersäure dagegen beide zur Camphersäure oxydirt werden. Mit Acetylchlorid entsteht aus beiden die Acetverbindung der trans-Säure, F. 123°. Durch Abspaltung von Wasser gehen beide Säuren, und zwar die cis-Säure weit leichter, wie die trans-Säure, in Bornylencarbonsäure  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CCOOH \\ \diagdown \dot{C}H \end{matrix}$ , F. 113°, Kp.<sub>13</sub> 158°, über. Letztere vereinigt sich mit HCl oder HBr in Eisessig zur  $\beta$ -Chlor- bez.  $\beta$ -Bromhydrobornylencarbonsäure, F. 85° und 91°, deren Alkalisalze beim Kochen in wässriger Lösung neben anderen, durch Umlagerung entstandenen Producten Bornylen liefern, das auf diesem Wege in besonders reiner Form erhalten wurde (S. 504). Durch Reduction der  $\beta$ -Bromhydrobornylencarbonsäure mit Kaliumamalgam oder der Bornylencarbonsäure mit Wasserstoff und Palladium entsteht die Camphan-5-carbonsäure  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CHCO_2H \\ \diagdown \dot{C}H_2 \end{matrix}$ , F. 91°, welche stellungsisomer ist mit der durch Einwirkung von  $CO_2$  auf Bornylmagnesiumchlorid gewonnenen Camphan-6-carbonsäure, *Hydropinencarbonsäure*  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown \dot{C}HCOOH \end{matrix}$ , F. 73° (A. 366, 1; B. 38, 3799).

Das Nitril der Camphocarbonsäure, der **Cyancampher**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CHCN \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 127°, entsteht aus Na-Campher mit Cyangas, sowie aus Oxymethylencampher (s. u.) durch Erwärmen mit Hydroxylaminchlorhydrat neben seinem Oxim (A. 281, 349). Aus Na-Cyancampher mit Jodalkylen erhält man neben einander O- und C-Alkylcyancampher  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C.CN \\ \diagdown \dot{C}OAlk \end{matrix}$  und  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C(Alk)CN \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , (C. 1903 I, 1085); aus letzteren erhält man durch Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung Alkylcampher: **Methylcampher**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup CH.CH_3 \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 38°,  $[\alpha]_D + 27^\circ$ , giebt mit Brom Methylbromcampher, der mit alkohol. Kalilauge **Methylencampher**  $(C_{10}H_{14}O):CH_2$ , F. 30–35°, Kp. 218°,  $[\alpha]_D + 127^\circ$ , liefert (C. 1903 I, 971); **Aethylcampher**, Kp. 226–229°,  $[\alpha]_D + 40^\circ$ , giebt bei gleicher Behandlung: **Aethylidencampher**  $(C_{10}H_{14}O):CHCH_3$ , Kp.<sub>10</sub> 110–115°,  $[\alpha]_D + 113^\circ$  (C. 1904 I, 948).

**Dimethylcampher**  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C(CH_3)_2 \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , Kp.<sub>11</sub> 106°, bewegliche, gleichzeitig nach Campher und Menthon riechende Flüssigkeit, entsteht durch Einwirkung von Natriumamid und Jodmethyl auf Campher in Aether- oder Benzollösung; durch Erwärmen mit  $NaNH_2$  wird es zum Amid der Dimethylcampholsäure, F. 74°, aufgespalten (vgl. Fenchon) (C. 1909 II, 442).

**Oxymethylencampher**, *Formylcampher*  $C_8H_{14} \begin{matrix} \diagup C:CHOH \\ \diagdown \dot{C}O \end{matrix}$ , F. 80°, Kp.<sub>28</sub> 138°, entsteht aus Natriumcampher oder Campher magnesiumbromid und Ameisensäureester, sowie durch Einwirkung von alkoholfreiem Natriummethylat auf  $\alpha$ -Monohalogen- und Dihalogencampher (B. 37, 2069); der Oxymethylencampher



ist eine starke Säure: Methyläther ( $C_{10}H_{14}O$ ): $CHOCH_3$ , F.  $40^{\circ}$ , Kp.  $262^{\circ}$ , Acetat ( $C_{10}H_{14}O$ ): $CHOCOCH_3$ , F.  $63^{\circ}$ , Kp.  $290-293^{\circ}$ ; mit  $PCl_3$  entsteht Chlormethylenecampher ( $C_{10}H_{14}O$ ): $CHCl$ , Kp.  $119^{\circ}$ ; mit Brom und Jod in neutraler Lösung entstehen Brom- und Jodformylcampher, F.  $41^{\circ}$  und  $68^{\circ}$ ; mit nascir. Blausäure entsteht das Cyanhydrin ( $C_{10}H_{15}O$ ) $\begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \text{OH} \\ \diagup \text{CN} \end{matrix}$ , F.  $122^{\circ}$ , welches durch Kochen mit Essigsäureanhydrid Cyanmethylenecampher ( $C_{10}H_{14}O$ ): $CHCN$ , F.  $46^{\circ}$ , Kp.  $280^{\circ}$ , das Nitril der Campher-methylencarbonsäure ( $C_{10}H_{14}O$ ): $CHCO_2H$ , F.  $101^{\circ}$ , liefert (A. **281**, 306). Durch Reduction des Formylcamphers mit Natrium und Alkohol entstehen zwei stereoisomere **Camphylglycole**  $C_8H_{14}$   $\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \\ \diagdown \text{CHOH} \end{matrix}$ , cis-Glycol, F.  $87^{\circ}$ , trans-Glycol, F.  $118^{\circ}$ . Durch  $MnO_4K$  wird das trans-Glycol zur trans-Borneolcarbonsäure (S. 514) oxydirt, während das cis-Glycol, jedenfalls unter Zwischenbildung der gegen  $MnO_4K$  unbeständigen cis-Borneolcarbonsäure, Camphersäure liefert (A. **366**, 62).

Die homologen Acylcampher  $C_8H_{14}$   $\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{C}(\text{OH})\text{R} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix}$  (desmotrope Formen:  $C_8H_{14}$   $\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{COR} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix}$  und  $C_8H_{14}$   $\begin{matrix} \text{C} \cdot \text{COR} \\ \diagdown \text{COH} \end{matrix}$ ) erhält man aus Campher-magnesiumbromid mit Fettsäureestern, -chloriden oder -anhydriden, wobei als Nebenproducte Dicampheryllalkylcarbinole ( $C_{10}H_{15}O$ ) $_2C(OH)Alk$  auftreten (B. **36**, 2633; **37**, 762), oder durch Einwirkung von Alkylmagnesiumverbindungen auf Cyancampher (C. 1906 I, 1468). **Acetyl-, Propionyl-, Butyryl-, i-Valerylcampher**, Kp.  $118^{\circ}$ ,  $129^{\circ}$ ,  $132^{\circ}$ ,  $141-148^{\circ}$ . **Benzoylcampher**, 2 Formen: F.  $87-88^{\circ}$  und F.  $89^{\circ}$ , entsteht auch aus Natriumcampher mit Benzoylchlorid in Toluol (C. 1903 I, 233, 458).

Durch Condensation von Campher-magnesiumbromid mit Aldehyden und Ketonen in Aether entstehen secundäre und tertiäre Alkohole, die teilweise leicht Wasser abspalten: **Campherylmethylcarbinol** ( $C_{10}H_{15}O$ ) $\begin{matrix} \text{CH} \\ \diagdown \text{OH} \end{matrix}CH_3$ , Kp.  $223-226^{\circ}$ , entsteht aus Campher-magnesiumbromid mit Acetaldehyd in geringer Menge neben Acetylcampher (s. o.); aus Benzaldehyd und Campher-magnesiumbromid entsteht nur Benzoylcampher. Aus Na-Campher und Benzaldehyd erhält man dagegen **Benzylidencampher** ( $C_{10}H_{14}O$ ): $CHC_6H_5$ , F.  $96^{\circ}$ , der auch durch Reduction von Benzoylcampher entsteht und durch weitere Reduction **Benzylcampher** ( $C_{10}H_{15}O$ ) $CH_2C_6H_5$ , F.  $128^{\circ}$ , giebt und durch Erhitzen mit Bromwasserstoff zu Benzylidencampher-säure  $C_8H_{14}$   $\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CHC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COOH} \end{matrix}$  gespalten wird; wie Benzaldehyd condensiren sich auch andere aromatische Aldehyde mit Na-Campher (C. 1901 II, 418). Aus ( $C_{10}H_{15}O$ ) $MgBr$  mit Aceton entsteht **Campheryldimethylcarbinol** ( $C_{10}H_{15}O$ ) $C(OH)(CH_3)_2$ , F.  $88^{\circ}$ , Kp.  $210-215^{\circ}$ , das durch Kochen mit verd. Schwefelsäure **Isopropylidencampher** ( $C_{10}H_{14}O$ ): $C(CH_3)_2$ , Kp.  $200-204^{\circ}$ , liefert. **Campheryldiphenylcarbinol** ( $C_{10}H_{15}O$ ) $C(OH)(C_6H_5)_2$ , F.  $122^{\circ}$ , aus ( $C_{10}H_{15}O$ ) $MgBr$  mit Benzophenon (B. **36**, 2627).

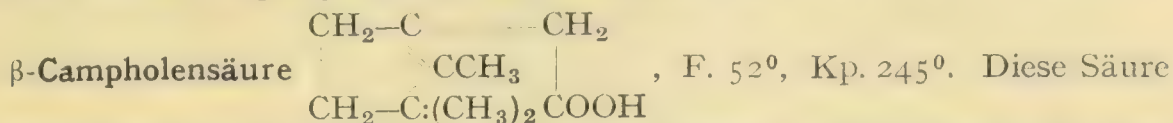
Mit Oxalester und Natriumaethylat condensirt sich der Campher zum Ester der **Campheroxalsäure**  $C_8H_{14}$   $\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{COCO} \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix}$ , F.  $88^{\circ}$ , von der eine Reihe von Abkömmlingen beschrieben sind (C. 1900 I, 905; 1901 II, 544; 1908 I, 1182).

**Ringspaltungsproducte des Camphers.** Die Aufspaltung des Campher-ringsystems kann in erster Phase in zweierlei Art verlaufen; einmal in der Weise, dass sich die Brückengruppe  $CH_3\overset{\cdot}{C}CH_3$  des Camphers, welche



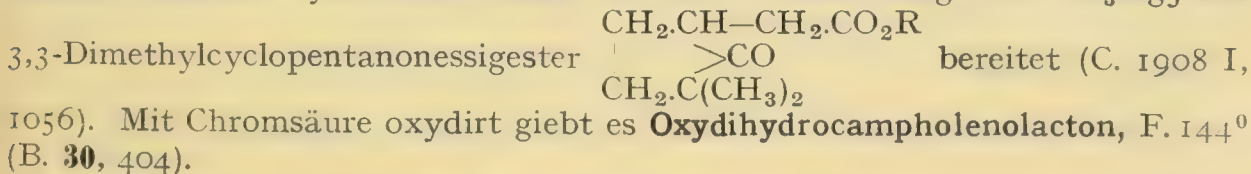


säure ist gegen Alkalien beständig. Durch Säuren aber wird sie in eigentümlicher Weise umgelagert (Ch. Ztg. 1900, 858) in:



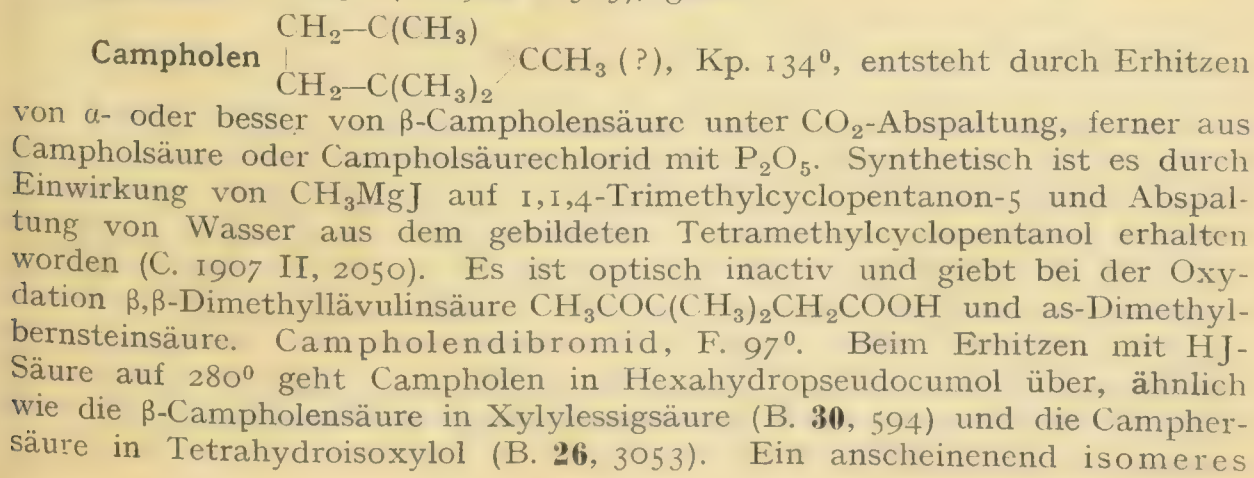
ist optisch inactiv, da sie kein asym. C-Atom enthält. Ihr Nitril, Kp.  $220^\circ$  bis  $230^\circ$ , entsteht durch Einwirkung stärkerer Säuren (conc. HJ-Säure) auf Campheroxim; es giebt bei der Reduction  $\beta$ -Camphylamin, Kp.  $197^\circ$ , durch Verseifung zunächst ein Amid, F.  $86^\circ$ , welches mit Brom und Alkali  $\beta$ -Amidocampholen (C. 1899 II, 385) liefert. Mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  liefert die  $\beta$ -Campholensäure ebenfalls eine Dihydroxysäure, F.  $146^\circ$ , daneben aber eine ölige Säure, welche leicht in sog. **Isocamphoron**  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}$ , Kp.  $217^\circ$ , übergeht. Durch Chromsäure wird die  $\beta$ -Campholensäure zu  $\gamma$ -**Acetylisocaproensäure**  $\text{CH}_3\text{COC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $48^\circ$ , oxydirt, die durch weitere Oxydation zu  $\alpha$ -Dimethylglutarsäure und  $\alpha$ -Dimethylbernsteinsäure abgebaut wurde. Dieselben Spaltungsproducte erhält man auch aus dem Isocamphoron (B. 30, 242; Bull. soc. chim. (3) 19, 565). Eigentümlich ist die Umwandlung der  $\beta$ -Campholensäure durch Erhitzen mit Brom in 1,3,4-Xylylessigsäure (B. 29, R. 643).

**$\beta$ -Dihydrocampholenolacton**, F.  $30^\circ$ , Kp.  $256^\circ$ , ist das der  $\beta$ -Campholensäure entsprechende Lacton; es entsteht bei den Zersetzungen des Campheroxims durch stärkere Säuren als Neben- oder Hauptproduct, und wird auch aus den beiden Campholensäuren, sowie aus dem Isoaminocampher mit Säuren erhalten. Synthetisch wurde es durch Einwirkung von  $\text{CH}_3\text{MgJ}$  auf



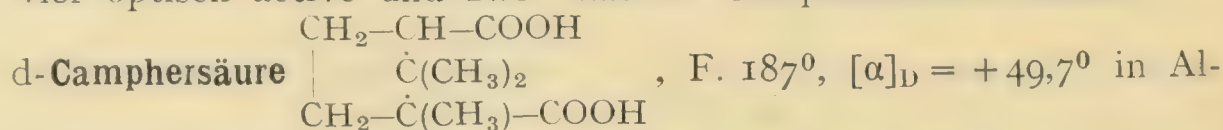
**Isoaminocampher**  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{ON}$ , Kp.  $254^\circ$ , wird neben den oben genannten Körpern durch Einwirkung starker Säuren auf Campheroxim, sowie auf die Campholensäureamide und -nitrile erhalten. Er enthält anscheinend eine primäre Amingruppe und ist dem isomeren Amidocampher (S. 513) sehr ähnlich; er geht leicht in Dihydrocampholenolacton über (B. 30, 324).

**$\alpha$ -Dihydrocampholensäure**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_2$ , Kp.  $222$  bis  $228^\circ$ ; das Nitril, Kp.  $225^\circ$  bis  $228^\circ$ , dieser Säure wird durch Erhitzen des isomeren Campherimins (S. 511) unter Luftzutritt erhalten (B. 33, 1929). Durch Bromiren und Abspaltung von  $\text{HBr}$  erhält man eine mit den Campholensäuren isomere Säure ( $\text{C}_8\text{H}_{14}$ ): $\text{CHCOOH}$ , F.  $70^\circ$ , die durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ : 2,3,3-**Trimethylcyclopentanon**, F.  $165^\circ$  (C. 1902 I, 585), giebt.



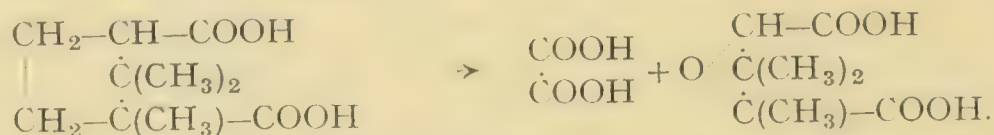
Campholen  $C_9H_{16}$ , Kp.  $137^{\circ}$ , ist neben Carvacrol aus Chlorcampher mittelst  $ZnCl_2$  gewonnen worden (B. **26**, R. 492).

c) **Camphersäure** und deren **Umwandlungs-** und **Abbauproducte**. Es sind vier optisch active und zwei inactive Camphersäuren bekannt:



kohol, entsteht durch Erhitzen von d-Campher oder von Campholsäure mit Salpetersäure (A. **163**, 323) und ist in Folge der Leichtigkeit ihrer Darstellung eingehend untersucht worden. Beim Erhitzen über ihren Schmelzpunkt oder beim Behandeln mit Acetylchlorid (A. **226**, 1) geht sie in ihr Anhydrid, F.  $221^{\circ}$ , Kp.  $270^{\circ}$ , über. Synthese der Camphersäure s. S. 510.

Durch Schmelzen mit Kalihydrat oder Natronhydrat giebt die Camphersäure neben einer Reihe flüchtiger Säuren: Isopropylbernsteinsäure, Dihydrocamphersäure, Pseudocamphersäure und verschiedene andere noch nicht näher untersuchte Säuren (C. 1898 I, 505); durch Oxydation mit Salpetersäure erhält man: Camphoronsäure und Dinitrocapronsäure  $(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ ,  $\text{CH}_3 \cdot \dot{\text{C}}(\text{NO}_2)_2$ , Dimethylmalonsäure, Bernsteinsäure und Oxalsäure (B. **27**, 2092), mit Chromsäure: Camphoronsäure und Trimethylbernsteinsäure (B. **26**, 3048), mit Brom und Wasser: Camphansäure (S. 520) (B. **28**, 2151). Bei der Oxydation der Camphersäure mit Permanganat entsteht neben Oxalsäure als charakteristisches Product eine zweibasische Säure  $C_8H_{12}O_5$ , F.  $121^{\circ}$ , die in optische Antipoden zerlegbar ist, bei der Reduction mit HJ-Säure  $\alpha\beta$ -Trimethylglutarsäure und das aethylenoxydartige Anhydrid der  $\alpha\beta$ -Trimethyldioxyglutarsäure liefert, und deren Formel und Bildung sich in folgender Weise darstellen lassen (C. 1900 I, 468):



Bei der Destillation von camphersaurem Calcium entsteht **Camphoron**  $\text{CH}_2-\text{C}[\text{C}(\text{CH}_3)_2] \text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3) \text{CO}$ , Kp.<sub>10</sub>  $83^{\circ}$  (B. **26**, 3053); es findet also bei dieser Reaction nicht nur *cyclische Ketonbildung* (S. 6), sondern auch eine Aufrichtung der Campherbrücke  $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$  (S. 516) statt. Die zuerst aus den Oxydationsproducten gefolgerte Constitution des Camphorons wird bestätigt durch seine Synthese aus 2-Methylcyclopentanon (S. 17) und Aceton mit Natriumaethylat (C. 1900 I, 604), und die Spaltung in diese Componenten beim Erhitzen mit Aetzkali (A. **331**, 322), sowie durch sein Verhalten gegen Hydroxylamin, mit dem es ein Additionsproduct: Camphoronhydroxylamin  $C_9H_{15}O(\text{NHOH})$ , F.  $120^{\circ}$ , giebt (B. **32**, 1343). Durch Reduction mit Na und Alkohol gelangt man zu einem sec. Alkohol Dihydrocamphorol  $C_9H_{17} \cdot \text{OH}$  und hieraus mit  $\text{CrO}_3$  zum Dihydrocamphoron  $C_9H_{16}O$ , Kp.  $184-185^{\circ}$  (B. **37**, 236), das identisch ist mit dem Dihydropulegenon (S. 487) und synthetisch aus der  $\alpha$ -Methyl- $\alpha_1$ -isopropyladipinsäure erhalten wurde (C. 1908 I, 1056).

Beim Erhitzen der Camphersäure mit HJ-Säure entsteht Tetra- und Hexahydroisoxylol.

Die d-Camphersäure bildet zwei Reihen saurer Ester, die einen,  $\alpha$  Estersäuren, entstehen durch teilweise Verseifung der neutralen Ester,



die anderen,  $\beta$ -Estersäuren, durch teilweise Esterification der Säuren (B. **26**, 289). Electrolyse der Estersäuren s. B. **26**, 600, R. 87, 614, 688. Derivate der Estersäuren s. C. 1906 I, 35.

**Dichlorid**  $C_8H_{14}\left\langle\begin{array}{l} CCl_2 \\ CO \end{array}\right\rangle O$  oder  $C_8H_{14}\left\langle\begin{array}{l} COCl \\ COCl \end{array}\right\rangle$ , Kp.  $15140^\circ$  (B. **23**, R. 229).

**Diamid**  $C_8H_{14}C_2O_2(NH_2)_2$ , F.  $197^\circ$ , giebt mit Kaliumhypobromit die Verbindung  $C_{10}H_{16}N_2O_2$ , F.  $235^\circ$ , wahrscheinlich das Ureid einer dem Campholacton (S. 521) entsprechenden Oxysäure (B. **27**, R. 894).

**Campheramidsäuren**  $\alpha$ -: F.  $177^\circ$ , und  $\beta$ -: F.  $180^\circ$ ; die  $\alpha$ -Säure entsteht aus dem Anhydrid mit Ammoniak, sowie aus Isonitrosocampher mit Salzsäure, die  $\beta$ -Säure aus dem Campherimid mit Natronlauge (B. **29**, R. 96; C. 1904 II, 1222). Abbauprodukte dieser beiden Säuren s. S. 520.

**Camphersäureimid**  $C_8H_{14}(CO)_2NH$ , F.  $248^\circ$ , Kp.  $300^\circ$ , entsteht aus Camphersäureanhydrid durch Destillation im  $NH_3$ -Strom, sowie auch aus Isonitrosocampher (B. **26**, 58, 242; A. **257**, 308; **328**, 342); in schwefelsaurer Lösung wird Camphersäureimid an Bleielectroden zu 2 isomeren Lactamen,

**Camphidonen**  $C_8H_{14}\left\langle\begin{array}{l} CH_2 \\ CO \end{array}\right\rangle NH$ ,  $\alpha$ -: F.  $231^\circ$ , Kp.  $295^\circ$ ,  $\beta$ -: F.  $228^\circ$ , Kp.  $308^\circ$ , und weiterhin zu der Base **Camphidin**  $C_8H_{14}(CH_2)_2NH$ , F.  $186^\circ$ , Kp.  $209^\circ$ , reducirt (B. **34**, 3274).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Camphidon entstehen auch durch Erhitzen der Chlorhydrate der  $\alpha$ - und  $\beta$ -Amidocampholsäuren (s. u.), als deren Lactame die Camphidone anzusehen sind (B. **40**, 4311). Nitroso- $\alpha$ -camphidon geht beim Erwärmen mit Alkali in  $\alpha$ -Campholid (S. 522) über (B. **38**, 3806). **Thiocamphersäureimid**  $C_8H_{14}(CS)_2NH$ , F.  $135^\circ$  (C. 1910 I, 1253).

**Camphersäuremethylimid**  $C_8H_{14}(CO)_2NCH_3$ , F.  $41^\circ$ , aus Camphersäureimidsilber und Jodmethyl und aus dem Methylisoimid durch Erhitzen über den Schmelzpunkt (B. **29**, R. 96).

**Camphersäuremethylisoimid**  $C_8H_{14}\left\langle\begin{array}{l} C=N.CH_3 \\ CO \end{array}\right\rangle O$ , F.  $134^\circ$ , aus Camphermethylaminsäure mit Acetylchlorid oder  $PCl_3$  (B. **26**, R. 688).

**Campheryhydroxylamin**  $C_8H_{14}(CO)_2N.OH$ , F.  $225^\circ$  (B. **27**, R. 893), scheint identisch zu sein mit dem sog. *Camphernitrophenol*, welches man beim Kochen von Nitrocampher mit Salzsäure erhält (C. 1899 I, 111).

$\alpha$ -**Camphernitrilsäure**, *Cyanlauronsäure*  $C_8H_{14}(CN)COOH$ , F.  $152^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Campheramidsäure durch Behandlung mit Acetylchlorid und darauf mit Ammoniak, oder durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid oder  $PCl_5$  auf Isonitrosocampher (S. 512 und B. **29**, R. 651, 779).  $\beta$ -**Camphernitrilsäure**, F.  $110-113^\circ$ , aus  $\beta$ -Campheramidsäure. Bei der Destillation ihrer Kalksalze liefern beide isomeren Säuren unter Ringspaltung das Nitril der Dimethylheptensäure  $(CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2.CH(CH_3)CN$ , Kp.  $1489^\circ$  bis  $90^\circ$ , welches auch durch Destillation von Camphersäureimid und der Campheramidsäuren mit Kalk entsteht und das niedere Homologe des Citronellsäurenitrils (S. 470) ist (A. **328**, 338). Durch Reduction mit Na und Alkohol werden  $\alpha$ - und  $\beta$ -Camphernitrilsäure zur  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Amidocampholsäure**  $C_8H_{14}(CH_2NH_2)COOH$  reducirt. Ihre Chlorhydrate,  $\alpha$ - F.  $248^\circ$ ,  $\beta$ - F.  $215-222^\circ$  gehen beim Erhitzen in  $\alpha$ - und  $\beta$ -Camphidon (s. o.) über (B. **40**, 4311).

**l-Camphersäure** entsteht durch Oxydation von Matricariacampher, gleicht bis auf das Drehungsvermögen in jeder Hinsicht der d-Camphersäure.

**[d+1]-Camphersäure**, *Paracamphersäure* F.  $204^\circ$ , entsteht beim Vermischen alkoholischer Lösungen aequimolecularer Mengen d- und l-Camphersäure (B. **23**, R. 229). Spaltung der [d+1]-Camphersäure s. S. 510.

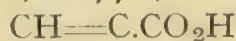
d-Isocamphersäure, d-*cistrans*-Camphersäure, F. 171°,  $[\alpha]_D = +48^\circ$ ; durch Erhitzen von l-Camphersäure mit Wasser oder besser mit einem Gemisch von Eisessig und Salzsäure wird zum Teil rechtsdrehende sog. Isocamphersäure erhalten, sie bildet kein eigenes Anhydrid, lässt sich daher mittelst Acetylchlorid leicht von der l-Camphersäure trennen (vgl. S. 510).

l-Isocamphersäure,  $[\alpha]_D = -48^\circ$ , entsteht ebenso aus d-Camphersäure sowie aus d-Camphersäurechlorid.

[d+1]-Isocamphersäure, F. 191°, wird durch Vereinigung von d- und l-Isocamphersäure erhalten. Durch Erhitzen der Isocamphersäuren werden die entsprechenden Camphersäureanhydride gebildet (B. 27, 2001). Krystallformen der Camphersäuren vgl. B. 29, 1700.



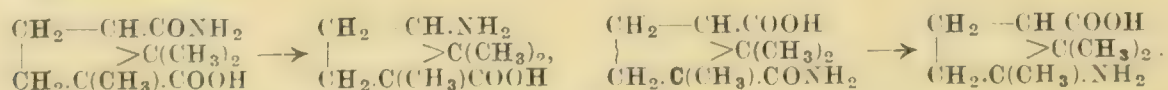
Camphansäure  $\begin{array}{c} \text{CH}_3\dot{\text{C}}\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}(\text{CH}_3)-\text{CO} \end{array}$ , F. 201°, entsteht aus Bromcamphersäureanhydrid beim Kochen mit Wasser. Die Camphansäure wird durch Salpetersäure und Chromsäure (B. 18, 2989) zu Camphoronsäure oxydiert. Durch Destillation zerfällt sie in Isolauronolsäure (S. 521) und Isodihydrolauro-lacton unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  (A. 227, 1). Ueber den Abbau des Camphansäurenitrils zu Camphononsäure, einer 2,2,3-Trimethylcyclopentanon-3-carbonsäure s. C. 1901 II, 1308. — Weitere Brom- und Oxy-camphersäuren vgl. B. 29, R. 772, 861; C. 1899 I, 789.



Dehydrocamphersäure  $\begin{array}{c} | \\ \text{CH}_3\dot{\text{C}}\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H} \end{array}$ , F. 202—203°, wird durch Er-

hitzen von Chlor- oder Bromcamphersäureester mit Chinolin oder Diaethylanilin und darauf folgende Verseifung gewonnen; sie bildet selber kein Anhydrid, geht aber bei der Destillation unter Verschiebung der Doppelbindung in das Anhydrid der Isodehydrocamphersäure (Säure F. 178° bis 179°, Anhydrid F. 182—183°) über, daneben entsteht unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung Lauronolsäure (s. u.) (B. 35, 1286).

Behandelt man die beiden Campheramidsäuren (S. 519) mit Brom und Alkali, so entstehen zwei isomere Aminosäuren: Die  $\alpha$ -Campheramidsäure giebt Aminodihydrolauronolsäure, die  $\beta$ -Campheramidsäure Aminodihydro- $\alpha$ -campholytsäure:



Die Aminodihydrolauronolsäure (auch *Aminolauronsäure* genannt) giebt beim Behandeln mit Acetanhydrid ein Lactam  $\text{C}_8\text{H}_{14}$   $\begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{array}$ , dessen Nitrosoverbindung beim Kochen mit Kalilauge neben anderen Verbindungen in das entsprechende Lacton, Dihydrolauro-lacton  $\text{C}_8\text{H}_{14}$   $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{array}$ , F. 32°, übergeht (B. 35, 1291; C. 1909 I, 1095). Die Aminodihydro- $\alpha$ -campholytsäure, welche man auch aus Camphersäurechlorimid mit Natriumalkoholat darstellen kann, giebt ebenfalls leicht ein Lactam und auf demselben Wege ein Lacton  $\text{C}_8\text{H}_{14}$   $\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{array}$ , Dihydrocampholytolacton, F. 116° (A. 314, 392).

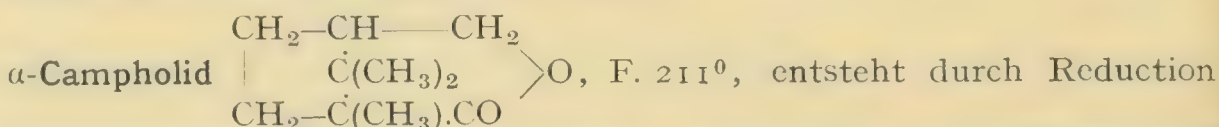
Lauronolsäure  $\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CH} \\ | \quad \diagdown \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ | \\ \text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)-\text{COOH} \end{array}$  (auch  $\gamma$ -Lauronolsäure oder *Allo-Campholytsäure* genannt) entsteht aus Aminodihydrolauronolsäure mit salpetriger Säure, sowie aus Dehydrocamphersäure (s. o.) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung;



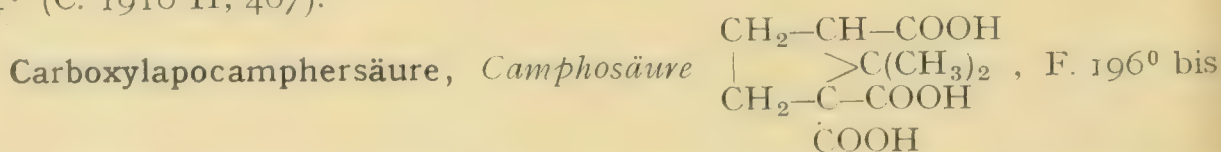


des Aminolauronsäurelactams (S. 520) durch Kochen mit Natronlauge (C. 1909 II, 801).

**Sulfocamphylsäure, Sulfocamphersäure**  $C_8H_{12} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{SO}_3H \end{matrix} + 3H_2O$ , F. 160° bis 165°, entsteht bei der Einwirkung von Schwefelsäure auf Camphersäure. Beim Erhitzen geht sie in  $\beta$ -Campholytsäure über; durch Schmelzen mit Natron entstehen 2 Säuren  $C_9H_{12}O_2$ ,  $\alpha$ - und  $\beta$ -Camphylsäure, F. 148° und 106°, die  $\alpha$ -Camphylsäure wird durch Na-amalgam zu inactiver  $\alpha$ -Campholytsäure (s. o.; vgl. auch C. 1902 II, 366) reducirt (C. 1903 II, 571). Bei der Oxydation der Sulfocamphylsäure mit Salpetersäure entsteht Sulfoisopropylbernsteinsäure und Dimethylmalonsäure (B. 26, 2044); mit Permanganat bei 0° geht sie in die sog. Campherylsäure  $C_{18}H_{20}O_6$ , eine Diketondicarbonsäure, über (C. 1899 I, 931).



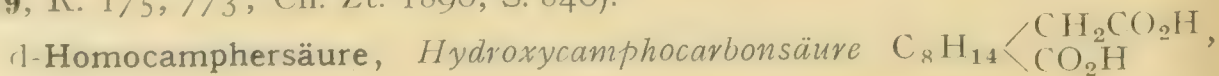
von Camphersäureanhydrid mit Natrium und Alkohol, oder Wasserstoff und Nickel bei 210°, sowie durch Erwärmen des Nitroso- $\alpha$ -camphidons (S. 519) mit Alkali ähnlich wie Phtalid aus Phtalsäureanhydrid bez. Nitrosophtalimidin (B. 29, R. 221, 288). Es wird ferner durch Oxydation des Camphers mit Caro'schem Reagens gewonnen (B. 32, 3630); mit  $PCl_5$  giebt das Lacton Chlorcampholsäurechlorid  $C_8H_4(\text{CH}_2\text{Cl})\text{COCl}$ , F. 21°, Kp.<sub>15</sub> 132°, durch Behandlung mit Bromwasserstoff Bromcampholsäure  $C_8H_{14}(\text{CH}_2\text{Br})\text{COOH}$ , F. 177° u. Z., die durch Reduction in Campholsäure (S. 516) übergeführt wird, und mit  $PCl_5$  in Bromcampholsäurechlorid, F. 37°, Kp.<sub>15</sub> 147°, übergeht; das  $\beta$ -Campholid  $C_8H_{14} \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{O}$ , F. 219°, entsteht in schlechter Ausbeute durch Reduction des Camphersäure- $\beta$ -methylesters mit Na und Alkohol (C. 1906 I, 35; vgl. B. 40; 4311). Dialkyl- $\alpha$ -campholide wie Dimethyl- und Diaethyl- $\alpha$ -campholid, Kp.<sub>10</sub> 146° und F. 38°, werden durch Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Camphersäureester oder Camphersäureanhydrid gewonnen. In letzterem Falle entstehen nebenher die entsprechenden  $\beta$ -Campholide: Dimethyl- $\beta$ -campholid, F. 84° (C. 1910 II, 467).



200°, entsteht durch Oxydation von Camphen mit verdünnter Salpetersäure (vgl. S. 502). Sie giebt beim Erhitzen eine Anhydridsäure, F. 205°, die weiterhin  $CO_2$  abspaltet und in das Anhydrid der



geht, welche auch durch Oxydation von Fenchen (S. 504) mit Salpetersäure entsteht. Synthetisch wird sie durch eine Reihenfolge von geeigneten Reductionsoperationen aus der Diketoapocamphersäure (vgl. Campher-synthese S. 510) gewonnen und zwar in einer cis- und einer trans-Form (F. 204° und 190°); das Anhydrid der ersteren schmilzt bei 175° (A. 368, 126). Ihrer symmetrischen Formel entsprechend ist die Apocamphersäure optisch inactiv; im übrigen verhält sie sich analog der Camphersäure (B. 29, R. 175, 773; Ch. Zt. 1896, S. 840).





F. 234<sup>0</sup>, entsteht durch Kochen von Cyancampher mit wässriger Kalilauge, vgl. a. C. 1900 II, 96. Ihr Mononitril wird aus Campholid (s. o.) durch Erhitzen mit Cyankali gewonnen (B. 29, R. 288). Bei der Destillation des Calciumsalzes der Homocamphersäure im CO<sub>2</sub>-Strom bildet sich d-Campher (vgl. S. 510).

d-Hydrocampherylessigsäure  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup CH_2CH_2CO_2H \\ \diagdown CO_2H \end{array}$ , F. 142<sup>0</sup>, entsteht durch Erhitzen von Hydrocampherylmalonsäure, F. 178<sup>0</sup>, welche durch Reduction des Campherylmalonsäureesters erhalten wird (A. 257, 301).

d-Campherylmalonsäureester  $C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup C=C(CO_2C_2H_5)_2 \\ \diagdown CO \end{array}$ , F. 82<sup>0</sup>, Kp.<sub>40</sub> 247<sup>0</sup>,

entsteht durch Einwirkung von Natriummalonsäureester auf Camphersäurechlorid (A. 257, 298). Aehnlich gebaute Verbindungen erhält man durch Umsetzung von Chlor- und Bromcampholsäurechlorid (S. 522) mit Natriummalonsäuremethylester, wobei neben halogenhaltigen Estern:

$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup CH_2Hg \\ \diagdown COCH(CO_2CH_3)_2 \end{array}$ , F. 56<sup>0</sup> und 73<sup>0</sup>, ein halogenfreier Ester:

$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{array} C(CO_2CH_3)_2$  (?), F. 79<sup>0</sup>, entsteht (Privatmitteilung von R. Anschütz).

#### Camphoronsäure, $\alpha\alpha\beta$ -Trimethyltricarballylsäure

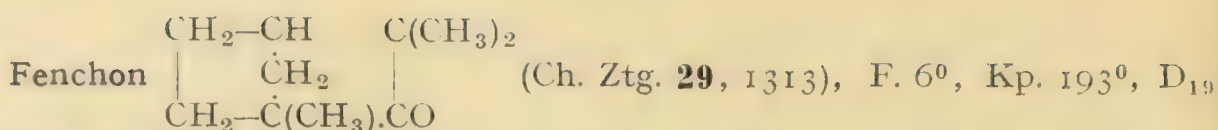
$(CH_3)_2C \begin{array}{l} \text{---} \\ \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{array} C(CH_3) \begin{array}{l} \text{---} \\ \diagup CH_2 \\ \diagdown COOH \end{array}$  wird durch Oxydation der Camphersäure, der Camphansäure, der Campholsäure, der Lauronsäure u. a. mit Salpetersäure erhalten.

Synthetisch wurde sie auf folgendem Wege bereitet: Acetessigester und  $\alpha$ -Bromisobuttersäureester oder besser  $\alpha$ -Dimethylacetessigester und Bromessigester werden durch Zn condensirt zum  $\beta$ -Oxy- $\alpha\alpha\beta$ -trimethylglutarsäureester  $COOR.CH_2C(OH)(CH_3).C(CH_3)_2COOR$ , dieser giebt mit PCl<sub>5</sub> den Ester der  $\beta$ -Chlor- und letzterer mit Cyankali den Ester der  $\beta$ -Cyan- $\alpha\alpha\beta$ -trimethylglutarsäure, des Mononitrils der Camphoronsäure, welcher zu Camphoronsäure verseift wird (C. 1898 I, 248). Die synthetische Säure ist racemisch, während aus d-Camphersäure eine linksdrehende, aus l-Camphersäure eine rechtsdrehende Camphoronsäure erhalten wird (A. 302, 53).

Die Bedeutung der Camphoronsäure für die Erkenntniss der Constitution des Camphers wurde bereits oben (S. 509) auseinandergesetzt. Die Camphoronsäure schmilzt langsam erhitzt bei 135<sup>0</sup> unter Umwandlung in Camphoronanhydridsäure, F. 135<sup>0</sup>, Kp.<sub>12</sub> 205<sup>0</sup>. Das Chlorid der letzteren giebt mit Brom 2 isomere Bromcamphoronanhydridsäurechloride, von denen das eine beim Kochen mit Wasser das Lacton einer unbeständigen Oxycamphoronsäure, die Camphoransäure, das andere eine beständige Oxycamphoronsäure, F. 248<sup>0</sup>, liefert. Bei der Destillation zerfällt die Camphoronsäure in Trimethylbernsteinsäureanhydrid, Isobuttersäure, CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O und Kohle.

Camphoransäure  $C_9H_{12}O_4 + H_2O$ , F. 209<sup>0</sup>, ist eine Lactonsäure, welche der Aufspaltung durch Alkalien grossen Widerstand leistet; durch Verschmelzen mit Kali wird sie glatt gespalten in Trimethylbernsteinsäure und Oxalsäure (A. 299, 131; 302, 51):





0,9465,  $n_D$  1,46306,  $[\alpha]_D = +72^\circ$ , findet sich in der Natur in seiner rechts- und linksdrehenden Form und ist das dem Campher im Verhalten ähnlichste Keton aller bekannten Ketonabkömmlinge der Terpene. *d*-Fenchon ist 1890 von Wallach und Hartmann neben Campher im Fenchelöl, *l*-Fenchon von Wallach 1892 neben Pinen, Thujon oder Tanacetone und Barnylestern im Thujaöl aufgefunden worden. Es wird bei längerem Erhitzen mit conc. Salpetersäure hauptsächlich zu Dimethyltricarbaldehyd, Dimethylmalonsäure und Isocamphoronsäure (C. 1899 I, 285), durch Kaliumpermanganat zu Dimethylmalonsäure, Essigsäure und Oxalsäure oxydiert. Durch Reduction geht es unter gleichzeitigem Wechsel der Drehungsrichtung in *d*- bez. *l*-Fenchylalkohol (S. 507) und Fenchonpinakon, F.  $97^\circ$ , über. Beim Erhitzen mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  liefert das Fenchon, wahrscheinlich unter voraufgehender Umlagerung, *m*-Cymol; durch Einwirkung starker Schwefelsäure wird es in Acetylxylo  $\text{CH}_3\text{CO.C}_6\text{H}_3[3,4](\text{CH}_3)_2$  umgewandelt (C. 1899 II, 1120). Das Fenchon verbindet sich nicht mit Natriumbisulfit und Phenylhydrazin und bildet keine Oxymethylenverbindung; mit Natrium und  $\text{CO}_2$  entstehen  $\alpha$ - und  $\beta$ -Fenchocarbonsäure  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O}(\text{COOH})$ , F.  $142^\circ$  und  $77^\circ$ , welche beide  $\alpha$ -Oxysäuren zu sein scheinen (A. **300**, 294). Mit Brom liefert Fenchon bei  $100^\circ$ : Monobromfenchon  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{OBr}$ , Kp.<sub>18</sub>  $131\text{—}134^\circ$ , mit Phosphorchloridbromid: Tribromfenchon  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{Br}_3$  (B. **33**, 2287). Fenchonoxim  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}:\text{NOH}$ , F.  $165^\circ$  (activ),  $159^\circ$  (inactiv), Kp.  $240^\circ$ . Fenchonsemicarbazone, F.  $183^\circ$  (activ),  $172^\circ$  (inactiv). Durch Erhitzen mit Aetzkali auf ca.  $230^\circ$  oder durch Einwirkung von Natriumamid wird das Fenchon, ähnlich wie Campher (S. 513) und Camphenilon (S. 502) aufgespalten zur

Fencholsäure, 1-Methyl-3-isopropylcyclopentan-1-carbonsäure

$$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \text{CH—CH(CH}_3)_2 \\ | \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2 \\ \text{CH}_2\text{—}\dot{\text{C}}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H} \end{array}, \text{ F. } 19^\circ, \text{ Kp.}_{17} 152^\circ, \text{ die auch auf synthetischem Wege}$$

erhalten wurde (C. 1909 II, 212). Chlorid, Kp.<sub>15</sub>  $100^\circ$ ; Amid, F.  $94^\circ$  (A. **369**, 71).  $\alpha$ -Fencholensäure  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{CO}_2\text{H}$ , flüssig, Kp.  $255^\circ$ , und  $\beta$ -Fencholensäure  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $73^\circ$ , Kp.  $260^\circ$ , entstehen durch Verseifen ihrer Nitrile:  $\alpha$ -Nitril, Kp.  $212^\circ$ ,  $\beta$ -Nitril, Kp.  $218^\circ$ , welche nebeneinander beim Kochen von Fenchonoxim mit verdünnter Schwefelsäure erhalten werden (C. 1899 II, 115). Sie stehen zu einander anscheinend nicht im gleichen Verhältnis wie die  $\alpha$ - und  $\beta$ -Campholensäure (S. 516), da sie bisher nicht in einander umgewandelt werden konnten. Beide Säuren gehen durch Behandlung mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  in Lactone über: Oxydihydro- $\alpha$ -fencholensäurelacton  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_2$ , F.  $78^\circ$ , und Oxydihydro- $\beta$ -fencholensäurelacton, F.  $69^\circ$  (B. **39**, 2853), von denen letzteres auch unter den Oxydationsproducten des Fenchylalkohols aufgefunden wurde (S. 507). Eine dritte isomere Säure  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{CO}_2\text{H}$ , die  $\gamma$ -Fencholensäure, Kp.<sub>10</sub>  $146^\circ$ , welche sehr leicht in die  $\alpha$ -Fencholensäure übergeht, entsteht beim Erwärmen von Bromfenchon mit alkoholischer Kalilauge (B. **40**, 432),

Isofenchon  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$ , Kp.  $201^\circ$ , entsteht durch Oxydation des Isofenchylalkohols mit Chromsäure (S. 507). Oxim, F.  $82^\circ$  (activ),  $133^\circ$  (inactiv); wird leicht durch Brom substituiert: Monobromisofenchon F.  $57^\circ$ . Durch Erhitzen mit Aetzkali wird es zur Isofencholsäure  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_2$ , F.  $34^\circ$ , aufgespalten; Amid, F.  $66^\circ$ . Bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  entsteht eine Dicarbonsäure, die Isofenchocampfersäure  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$ , F.  $159^\circ$  (activ),  $175^\circ$  (inactiv) (A. **362**, 194; **369**, 97).



**D. Sesquiterpen- und Polyterpengruppe.**

Die Sesquiterpene haben die Zusammensetzung  $C_{15}H_{24}$ ; sie stehen zu den eigentlichen Terpenen in ähnlicher Beziehung wie das Hemiterpen Isopren zu diesen. Die Sesquiterpene sind in den aetherischen Oelen weit verbreitet; man hat deren bisher etwa 70 nachgewiesen, von denen jedoch manche identisch sein dürften. Sie stellen schwach gefärbte, ziemlich dickflüssige, zwischen  $250-280^{\circ}$  siedende Oele dar, von schwachem, wenig angenehmem Geruch, die zum Teil ebenso leicht wie die Terpene verharzen. Auf Grund ihrer chemischen und physikalischen Eigenschaften, besonders in Hinsicht auf ihre Molecularrefraction, unterscheidet man dreifach-ungesättigte monocyclische, zweifach-ungesättigte bicyclische und einfach-ungesättigte tricyclische Sesquiterpene. Auch ein wahrscheinlich aliphatisches Sesquiterpen ist im Ceylon-Citronelloel aufgefunden (C. 1899 II, 880), dagegen sind völlig gesättigte tetracyclische Sesquiterpene unbekannt. Ebenso wie von den eigentlichen Terpenen leiten sich auch von den Sesquiterpenen sauerstoffhaltige Verbindungen von der Zusammensetzung  $C_{15}H_{24}O$  und  $C_{15}H_{26}O$  ab, die sog. Sesquiterpenalkohole oder Sesquiterpencampher, die im Gegensatz zu den Sesquiterpenen selbst meist durch grosse Krystallisationsfähigkeit ausgezeichnet sind. Ueber die Constitution der Sesquiterpene ist so gut wie nichts bekannt, manche von ihnen enthalten vielleicht hydrirte Naphtalinringe (B. 36, 1038). Mit Halogenwasserstoffsäuren,  $NOCl$ ,  $N_2O_3$  und  $N_2O_4$  bilden sie z. T. ebenso wie die Terpene gut krystallisirende Derivate, die zu ihrer Abscheidung und Characterisirung dienen können. Im folgenden seien einige der wichtigsten Vertreter dieser Gruppe aufgeführt:

**Cadinen**, Kp.  $270^{\circ}$ ,  $D_{16}$  0,921,  $[\alpha]_D = -98,56^{\circ}$ , findet sich in sehr vielen aetherischen Oelen, so im *Oleum Cadinum* (Kadeöl), im *Cubebenöl*, im *Sadebaumöl*, im *Sandelholzöl*, *Angosturarindenöl* (C. 1898 II, 666; 1900 I, 858) u. a. m.

Es liefert mit Salzsäure ein Dichlorhydrat, F.  $118^{\circ}$ , aus dem durch Erwärmen mit Anilin oder Natriumacetat das Cadinen regenerirt wird (A. 238, 84; C. 1908 II, 1354).

**Caryophyllen**, Kp.<sub>20</sub>  $137^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,903, im *Nelken-* und *Copaïvaöl* u. a. Es besteht wahrscheinlich aus zwei isomeren Kohlenwasserstoffen, dem optisch inactiven, auch im *Hopfenöl* (J. pr. Ch. [2] 83, 483) aufgefundenen  $\alpha$ -Caryophyllen, Nitrosochlorid, F.  $177^{\circ}$ , und dem activen  $\beta$ -Caryophyllen, Nitrosochlorid, F.  $159^{\circ}$ ; Nitrosit, blaue Nadeln, F.  $115^{\circ}$ ; Dichlorhydrat, F.  $70^{\circ}$  (C. 1899 II, 1119). Durch Hydratation mit Eisessig und Schwefelsäure entsteht das Caryophyllenhydrat  $C_{15}H_{26}O$ , F.  $95^{\circ}$ , aus dem durch Abspaltung von Wasser ein mit dem Caryophyllen isomerer, wahrscheinlich tricyclischer Kohlenwasserstoff, das Cloven, erhalten wird (A. 271, 294; 369, 41; B. 42, 1062).

$\alpha$ -**Santalen**, Kp.<sub>9</sub>  $118-120^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,8984,  $n_D = 1,491$  und  $\beta$ -**Santalen**, Kp.<sub>9</sub>  $125-127^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,892,  $n_D = 1,4932$ , sind im Vorlauf des Sandelholzöles enthalten; ersteres ist wahrscheinlich ein tricyclisches, letzteres ein bicyclisches Sesquiterpen. Bei der Oxydation mit Ozon liefert das  $\alpha$ -Santalen die Tricycloeksantalsäure  $C_{11}H_{16}O_2$ , F.  $68^{\circ}$ , das  $\beta$ -Santalen die Bicycloeksantalsäure  $C_{11}H_{16}O_2$ , F.  $64^{\circ}$ , die auch beim Abbau des Santalols (S. 526) erhalten werden (B. 40, 3321).

**Zingiberen**, Kp.<sub>32</sub>  $160^{\circ}$ ,  $D_{20}$  0,8731,  $n_D = 1,49399$ ,  $[\alpha]_D = -73,38^{\circ}$ , ist im Ingweröl enthalten. Nitrosochlorid, F.  $97^{\circ}$ . Dichlorhydrat, F.  $169^{\circ}$  (C. 1901 II, 1226).

**Galipen** wird ein rechts drehendes Sesquiterpen genannt, welches aus dem Oel der Angosturarinde, *Galipea officinalis*, erhalten wurde (C. 1898 II, 666).

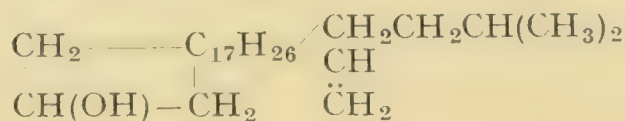
**Santalol**  $C_{15}H_{24}O$ ,  $Kp_{.10}$  161—168°,  $D_{20}$  0,973, bildet den Hauptbestandteil des ostindischen Sandelholzöles von *Santalum album*. Es besteht wahrscheinlich aus einem Gemisch zweier ungesättigter, primärer Alkohole, dem tricyclischen  $\alpha$ -Santalol und dem bicyclischen  $\beta$ -Santalol.  $\alpha$ -Santalol liefert bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  oder Ozon Tricycloeksantalsäure (s. o.). Durch Säuren wird das  $\alpha$ -Santalol und seine Abkömmlinge in isomere, wahrscheinlich bicyclische Verbindungen umgewandelt (B. 40, 1120).

**Patchoulialkohol**  $C_{15}H_{26}O$ , F. 56°, scheidet sich aus dem Patchouliöl in Krystallen ab (A. 279, 394; C. 1904 I, 1265).

**Cedrol**  $C_{15}H_{26}O$ , F. 87°,  $[\alpha]_D + 9^\circ 31'$ , aus dem Cedernholzöl von *Juniperus virginiana*.

Die **Diterpene**  $C_{20}H_{32}$  und **Polyterpene**  $(C_5H_8)_x$  sind gelb gefärbte, dickflüssige Oele, die oberhalb 300° sieden, mit Wasserdampf nur schwer flüchtig sind und daher nur selten in aetherischen Oelen angetroffen werden. Sie finden sich in vielen Balsamen und Harzen. Ihre Characterisirung wird dadurch erschwert, dass sie nur schwer krystallinische Additionsproducte liefern.

Anhang: Den Polyterpenen nahe verwandt ist das bereits im ersten Band eingehend besprochene **Cholesterin**, das seinen Umwandlungen entsprechend als ein polycyclischer secundärer Ringalkohol mit einer Vinyl- und einer Isoamylseitenkette anzusehen ist. Die sehr verwickelte Structur des Cholesterins kann nach den bisherigen Untersuchungen folgendermassen aufgelöst werden (B. 42, 3770):



### Harze.

In naher genetischer Beziehung zu den Terpenen stehen die Harze, welche zugleich mit ersteren in Pflanzensekreten vorkommen und durch Oxydation derselben an der Luft gebildet werden. Ihre natürlichen dicken Lösungen in aetherischen Oelen und Terpentinölen werden Balsame (Terpentine) genannt, während die eigentlichen Hartharze feste amorphe, meist glasglänzende Körper darstellen. Ihre Lösungen in Alkohol, Aether oder Terpentinölen bilden die technischen Harzfirnisse.

Die meisten natürlichen Harze scheinen aus einem Gemenge verschiedener eigentümlicher Säuren, der Harzsäuren, zu bestehen. Durch Alkalien werden sie zu den sog. Harzseifen gelöst, aus denen durch Säuren wieder die Harzsäuren gefällt werden. Beim Schmelzen mit Alkalien entstehen aus ihnen verschiedene Benzolverbindungen (Resorcin, Phloroglucin, Protocatechusäure); mit Zinkstaub destillirt bilden sie Benzole, Naphtalin etc.

Colophonium findet sich im Terpentin (S. 494) und hinterbleibt bei der Destillation desselben als geschmolzene Masse (Geigenharz). Es besteht wesentlich aus der **Abietinsäure** (Sylvinsäure)  $C_{19}H_{28}O_2$  oder  $C_{20}H_{30}O_2$  (B. 40, 120), welche durch heissen Alkohol ausgezogen wird, in Blättchen krystallisirt und bei 139° (147°) schmilzt. Durch Oxydation bildet sie Tri-





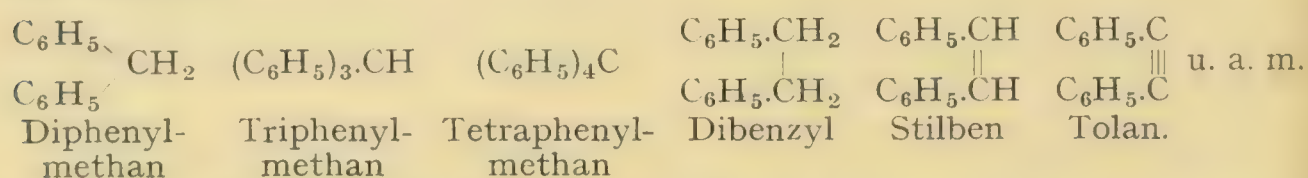
### C. Mehrkernige aromatische Kohlenwasserstoffe.

#### A. Phenylbenzole und Polyphenylfettkohlenwasserstoffe.

In ähnlicher Weise, wie man Alkylgruppen miteinander vereinigen oder sie in Benzol und seine Homologen einführen kann, lassen sich auch die Benzolwasserstoffatome durch Phenyl-, Toly-, Benzylgruppen und andere Kohlenwasserstoffreste ersetzen. Es entstehen 1. die Phenylbenzole, bei denen die Benzolkerne unmittelbar miteinander verbunden sind:



2. Die Polyphenylparaffine, -olefine, -acetylene, bei denen die Benzolreste durch Reste von Fettkohlenwasserstoffen zusammengehalten werden:



An diese Gruppen reihen sich B. die aromatischen Kohlenwasserstoffe mit condensirten Kernen.

#### I. Phenylbenzolgruppe.

**IA. Diphenylgruppe.** Der Grundkohlenwasserstoff dieser Gruppe ist das Diphenyl oder Phenylbenzol.

**Diphenyl**, *Phenylbenzol*, *Biphenyl*  $C_6H_5 \cdot C_6H_5$ , F.  $71^\circ$ , Kp.  $254^\circ$ , findet sich in geringer Menge im Steinkohlentheer. Es entsteht 1. aus Benzol beim Leiten durch glühende Röhren (Berthelot, Z. f. Ch. 1866, 707; B. **9**, 547; A. **230**, 5), 2. aus Brombenzol in Aether oder Benzol mit Natrium neben höher condensirten Kohlenwasserstoffen (Fittig, (A. **121**, 363; B. **29**, 115), oder besser aus Jodbenzol und Kupferpulver durch Erhitzen auf  $230^\circ$  (A. **332**, 40), 3. aus Diazobenzolchlorid a) mit Benzol und Aluminiumchlorid, b) mit  $SnCl_2$ , c) aus Diazobenzolsulfat mit Alkohol und Cu-Pulver, d) aus Diazobenzolsulfat und erwärmtem Benzol (B. **23**, 1226; **26**, 1997).

Durch  $CrO_3$  wird es in Eisessiglösung zu Benzoësäure oxydirt, mit Natrium im Amylalkohol zu **Tetrahydrodiphenyl**  $C_{12}H_{14}$ , Kp.  $245^\circ$ , reducirt, dessen Dibromid durch alkohol. Kali in **Dihydrodiphenyl**  $C_{12}H_{12}$ , Kp.  $248^\circ$ , umgewandelt wird (B. **21**, 846); ein Dihydrodiphenyl, F.  $66^\circ$ , wird aus dem Phenyl-dihydroresorcin gewonnen (S. 431), durch Verwandlung dieses Diketons in den entsprechenden zweiwertigen Alkohol und Abspaltung von  $2H_2O$  aus dem letzteren mittelst Phosphor-pentoxyd (A. **289**, 168). **Hexahydrodiphenyl**, *Phenylcyclohexan*  $C_6H_5 \cdot C_6H_{11}$ , F.  $7^\circ$ , Kp.  $239^\circ$ , durch Synthese aus Benzol und Chlorcyclohexan oder Cyclohexylchlorid mit Aluminiumchlorid (C. 1907 I, 1745). **Perhydrodiphenyl**, *Dicyclohexyl*  $C_6H_{11} \cdot C_6H_{11}$ , Kp.  $235^\circ$ , durch Reduction von Diphenyl mit Wasserstoff und Ni unter Druck (C. 1907 II, 2036), oder von Cyclohexylcyclohexanol (s. u.) mit HJ, sowie synthetisch aus Jodcyclohexan mit Natrium (B. **40**, 70).



Mit Methylenchlorid und Aluminiumchlorid entsteht aus Diphenyl: Fluoren (B. **19**, R. 672).

**Alkylierte Diphenyle** wurden erhalten: 1. aus ihren Amidverbindungen mit salpetriger Säure in alkoholischer Lösung (B. **17**, 468; **21**, 1096); 2. aus gebromten Alkylbenzolen mit Natrium; als Nebenproducte entstehen bei diesen Reactionen Substanzen der Diphenylmethan- und Dibenzylreihe (B. **4**, 396; **32**, 1056; **33**, 334); 3. aus Jodalkylbenzolen durch Erhitzen mit Kupferpulver (A. **332**, 38; C. 1910 I, 1974); 4. aus Diphenyl, Chloralkyl oder Aethylen und Aluminiumchlorid (B. **20**, R. 218); 5. aus aromatischen Diazochloriden, s. S. 132. Die Stellung der Alkylreste wird durch Oxydation ermittelt, wenn sie nicht durch die Constitution des Generatoren gegeben ist.

m-Phenyltolyl, m-Methyldiphenyl . . . . .	Kp. 272—277°.
p-Phenyltolyl . . . . .	F. +3° » 263—267° (B. <b>26</b> , 1996).
m-Aethyldiphenyl . . . . .	» 283°.
o <sub>2</sub> -Ditolyl . . . . .	F. 17,8° » 258°.
m <sub>2</sub> -Ditolyl, m,m-Dimethyldiphenyl . . . . .	» 286° (B. <b>25</b> , 1032).
o,m-Ditolyl . . . . .	» 286°.
p <sub>2</sub> -Ditolyl . . . . .	F. 122° » 295° (A. <b>332</b> , 44).

Hydrirte Abkömmlinge der Diphenylreihe werden auf synthetischem Wege nach der S. 442 für die Bildung der Cyclohexenone angegebenen Methode gewonnen, z. B.: **Phenylmethylcyclohexenon**  $C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} CH_2-CO- \\ CH_2-C(CH_3) \end{matrix} CH$ , F. 36°, entsteht aus Benzylidenbisacetessigester, giebt durch Reduction: **Phenylmethylcyclohexanol**  $C_6H_5 \cdot C_6H_9(CH_3)(OH)$ , Kp.<sub>20</sub> 177°, welches durch Abspaltung von H<sub>2</sub>O in **Phenylmethylcyclohexen**  $C_6H_5 \cdot C_6H_8(CH_3)$ , Kp.<sub>17</sub> 129°, übergeht (A. **303**, 259); s. a. Phenylhydroresorcin. **Cyclohexyl-2-cyclohexanol**  $C_6H_{11} \cdot C_6H_{10}OH$ , F. 31°, Kp. 270°, durch Reduction von Cyclohexyliden-cyclohexanon (S. 439) (B. **40**, 70).

Substitutionsproducte des Diphenyls. Von jedem Monosubstitutionsproduct des Diphenyls lässt die Theorie drei Isomere voraussehen. Cl, Br, NO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>H treten vorzugsweise in p-Stellung zur Bindungsstelle der beiden Benzolreste. Neben den p- und p<sub>2</sub>-Derivaten entstehen o,o- und o,p-Derivate. Die p<sub>2</sub>-Derivate mit zwei verschiedenen Substituenten, wie p-Brom-p-Nitrodiphenyl geben bei der Oxydation sowohl p-Brom- als p-Nitrobenzoësäure (s. Benzidin). Aus den Amidodiphenylen, besonders dem Benzidin oder p<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl und aus den Diphenylsulfosäuren kann man ganz wie bei den entsprechenden Benzolderivaten zahlreiche Abkömmlinge des Diphenyls bereiten.

Bemerkenswert ist, dass o<sub>2</sub>-Disubstitutionsproducte bekannt sind, bei denen ein zweiwertiges Atom, O und S, oder eine zweiwertige Atomgruppe: NH, CH<sub>2</sub>, CO, zwei in o-Stellung zu der Bindungsstelle der beiden Benzolreste stehende Wasserstoffatome ersetzt.

Von den Hauptvertretern solcher Diphenylenverbindungen:

$\begin{matrix} C_6H_4 \backslash O \\ \dot{C}_6H_4 \end{matrix}$	$\begin{matrix} C_6H_4 \backslash S \\ \dot{C}_6H_4 \end{matrix}$	$\begin{matrix} C_6H_4 \backslash NH \\ \dot{C}_6H_4 \end{matrix}$	$\begin{matrix} C_6H_4 > CH_2 \\ \dot{C}_6H_4 \end{matrix}$	$\begin{matrix} C_6H_4 \quad CO \\ \dot{C}_6H_4 \end{matrix}$
Diphenylenoxyd	Diphenylen-sulfid	Carbazol	Fluoren	Fluorenon.

werden die drei ersteren bei den heterocyclischen Verbindungen abgehandelt im Anschluss an Furfuran, Thiophen und Pyrrol, von denen sie ebenfalls abgeleitet werden können. Sie entstehen durch Pyrocondensation aus Phenylaether, Phenylsulfid und Diphenylamin.

Halogendiphenyle. *o*- und *p*-Chlordiphenyl, F. 34°, Kp. 267°, und F. 75°, Kp. 282°. *o*- und *p*-Bromdiphenyl, flüssig, Kp. 297°, und F. 89°, Kp. 310°. *p*-Joddiphenyl, F. 111°. *p*<sub>2</sub>-Difluor-, *p*<sub>2</sub>-Dichlor-, *p*<sub>2</sub>-Dibrom- und *p*<sub>2</sub>-Dijoddiphenyl, F. 87°, 148°, 164° und 202° (A. 207, 333; B. 30, 2800). *o*<sub>2</sub>-Dijoddiphenyl, F. 108°, liefert mit Chlor das Diphenyldijodidtetraclorid Cl<sub>2</sub>JC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>JCl<sub>2</sub>, F. 130—135°, aus dem das *o*<sub>2</sub>-Dijodoso- und *o*<sub>2</sub>-Dijododiphenyl erhalten wird. Letzteres geht durch Einwirkung von Jodkalium in das Diphenylenjodoniumjodid  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} / \text{J} \cdot \text{J}$ , F. 211°, über, das auch neben *o*<sub>2</sub>-Dijoddiphenyl aus der Tetrazoverbindung des *o*<sub>2</sub>-Diamidodiphenyls entsteht, und beim Erhitzen in das isomere *o*<sub>2</sub>-Dijoddiphenyl umgelagert wird (C. 1909 I, 374). Ueber Abkömmlinge des *p*<sub>2</sub>-Dijoddiphenyls mit mehrwertigem Jod s. B. 42, 3826.

Perchlordiphenyl C<sub>12</sub>Cl<sub>10</sub> schmilzt noch nicht bei 270°. Es entsteht häufig bei Perchlorierungsreactionen (B. 16, 2881).

Nitrodiphenyle. Durch Nitrierung von Diphenyl werden *o*- und *p*-Nitro-, sowie *p*<sub>2</sub>- und *o,p*-Dinitrodiphenyl erhalten. Symmetrische Di- und Polynitrodiphenyle können leicht aus *o*- und *p*-Halogennitrobenzolen, sowie auch aus *m*-Jodnitrobenzolen durch Erhitzen mit Kupferpulver dargestellt werden (B. 34, 2174), sie entstehen ferner bei der Zersetzung von Diazoniumsalzen der Nitraniline mittelst salzsaurer oder ammoniakalischer Kupferoxydullösungen (B. 34, 3802; 38, 725; A. 320, 123). *o*<sub>2</sub>- und *m*<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyl gewinnt man auch vom Benzidin (B. 20, 1028) ausgehend.

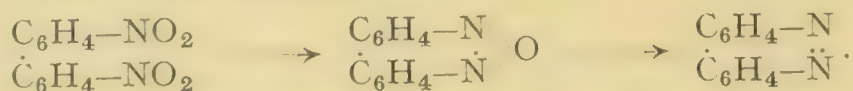
*o*-, *m*- und *p*-Nitrodiphenyl, F. 37°, 58° und 113°.

*o*<sub>2</sub>-, *m*<sub>2</sub>-, *p*<sub>2</sub> und *o,p*-Dinitrodiphenyl, F. 124°, 197°, 233° und 93°; *p*<sub>2</sub>- und *o,p*-Dinitrodiphenyl wurden auch aus Isodiazonitrobenzolsnatrium und Nitrobenzol erhalten (B. 29, 165). *o*<sub>2</sub>-*p*<sub>2</sub>- und *m*<sub>2</sub>-*p*<sub>2</sub>-Tetranitrodiphenyl, F. 163° und 186°, aus 1,2,4-Chlordinitro- bez. 1,3,4-Joddinitrobenzol mit Cu-Pulver. *o*<sub>2</sub>*o*<sub>2</sub>*p*<sub>2</sub>-Hexanitrodiphenyl, F. 238°, aus Pikrylchlorid (S. 74) mit Cu-Pulver.

*p*-Brom-*p*-nitrodiphenyl, F. 173° (A. 174, 218).

*p*<sub>2</sub>-Dichlor-*o*<sub>2</sub>-dinitrodiphenyl, F. 136°, aus 2,5-Dichlornitrobenzol oder 4,2-Chlornitranilin.

Die *o*<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyle werden durch Na-Amalgam in Alkohol, durch Schwefelnatrium und Zinnchlorür mit Salzsäure oder durch Electrolyse in der Weise reducirt, dass zunächst cycl. Azoxyverbindungen, Phenazonoxyde und weiterhin cyclische Azoverbindungen, Phenazone, entstehen (B. 37, 23), Verbindungen, welche bei den Orthodiazinen (s. heterocyclische Substanzen) ausführlicher abgehandelt werden:



Amidodiphenyle und Amidoditolyle kann man durch Reduction der entsprechenden Nitroverbindungen bereiten. Von hervorragender technischer Bedeutung ist die Bildung von *p*<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl durch Umlagerung des mit ihm isomeren Hydrazobenzols (S. 147), da das *p*<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl oder Benzidin ein Ausgangsmaterial zur Herstellung substantiver Baumwollfarbstoffe ist, also von Farbstoffen, die sich mit der Baumwollfaser unmittelbar ohne Hilfe von Beizen verbinden.

*o*-Amidodiphenyl, F. 45°, entsteht auch aus *o*-Phenylbenzoësäureamid mit Brom und Actznatron (A. 279, 266; B. 25, 1974). Es giebt beim Leiten über erhitzten Kalk: Carbazol. *m*-Amidodiphenyl, F. 30° (B. 37, 882).



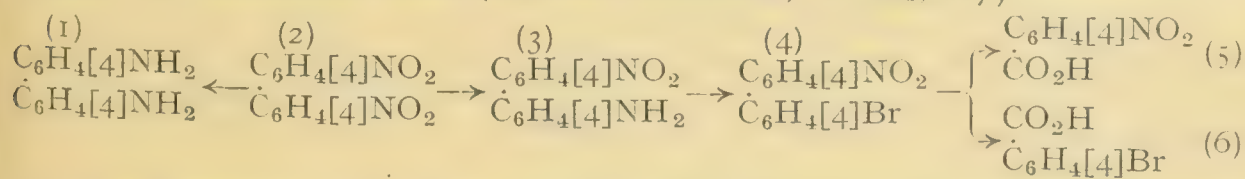
p-Amidodiphenyl, *Nenylamin*, F. 51<sup>0</sup>, Kp. 322<sup>0</sup> (A. 260, 233). p<sub>2</sub>-Nitroamidodiphenyl, F. 198<sup>0</sup>, aus p<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyl.

o<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl, F. 81<sup>0</sup>, und m<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl wurden durch Reduction von o<sub>2</sub>- und m<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyl erhalten. Erhitzt man o<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl mit conc. Schwefelsäure, so geht es in *Carbazol* über. Sein Tetrazochlorid liefert mit Kaliumsulfhydrat: *Carbazol*, beim Erwärmen der wässrigen Lösung: *Diphenylenoxyd* (B. 26, 1703). Durch Reduction der Tetrazoverbindung des o<sub>2</sub>-Diamidodiphenyls erhält man **Diphenylen-o<sub>2</sub>-dihydrazin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]NHNH<sub>2</sub>, F. 110<sup>0</sup> (B. 29, 2270); beim Erhitzen mit Salzsäure auf 150<sup>0</sup> wird dieses glatt in Salmiak und Phenazon (S. 530) gespalten.

**Benzidin**, p<sub>2</sub>-Diamidodiphenyl, F. 122<sup>0</sup> (1845 Zinin), entsteht durch Reduction von p<sub>2</sub>-Dinitro- und p<sub>2</sub>-Nitroamidodiphenyl. Technisch gewinnt man es durch Reduction von Azobenzol in saurer Lösung, wobei das zunächst gebildete Hydrazobenzol in Benzidin und in Diphenylin oder o,p-Diamidodiphenyl übergeht, eine merkwürdige Reaction, die schon bei dem Hydrazobenzol (S. 147) erörtert wurde (A. 207, 330).

Mit Hilfe des in Wasser fast unlöslichen Sulfates lässt sich das Benzidin von Diphenylin trennen. Beim Behandeln mit conc. Schwefelsäure und Salpetersäure treten eine oder zwei NO<sub>2</sub>-Gruppen in m-Stellung zu den Amidogruppen des Benzidins. Es entsteht o-Nitro-p<sub>2</sub>-diamidodiphenyl und o<sub>2</sub>-Dinitro-p<sub>2</sub>-diamidodiphenyl (B. 23, 794). Nitriert man Diacetbenzidin, so entsteht m<sub>2</sub>-Dinitro-p<sub>2</sub>-diacetamidodiphenyl. Durch Chlor und Brom werden die vier Wasserstoffatome in o-Stellung zu den Amidogruppen substituirt (A. 363, 332). Durch Oxydation mit Bleisuperoxyd in indifferenten Lösungsmitteln geht das Benzidin unter Zwischenbildung des unbeständigen p,p'-Diphenochinondiimins (vgl. S. 535) in das p,p'-Diamidoazodiphenyl (S. 532) über (vgl. die analoge Umwandlung von o-Phenylendiamin in o<sub>2</sub>-Diamidoazobenzol S. 145) (B. 39, 3474). Dagegen wird das Benzidin in saurer Lösung durch Permanganat, Eisenchlorid, Ferricyankalium, Chromsäure etc. zu einem blauen Farbstoff oxydirt, der wahrscheinlich zur Klasse der Chihydrone gehört, und den Wurster'schen Salzen (S. 230) analog gebaut ist (A. 363, 324; B. 41, 3248).

Constitution. Die p-Stellung beider Amidogruppen des Benzidins (1) folgt aus der Oxydation des p<sub>2</sub>-Bromnitrodiphenyls zu p-Brom- und p-Nitrobenzoësäure (5, 6), denn das Benzidin (1) entsteht aus dem p<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyl (2), das sich in p<sub>2</sub>-Amidonitrodiphenyl (3) und p<sub>2</sub>-Bromnitrodiphenyl (4) umwandeln lässt (Gustav Schultz, A. 174, 227):



Die Constitution des Benzidins bildet die Grundlage für einen der Beweise für die Constitution der Diphensäure (S. 537), also auch des mit dem Anthracen isomeren Phenanthrens.

**Benzidinsulfat**, silberglänzende, kleine Schuppen; Darstellung s. B. 26, R. 321. Es geht mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> erhitzt in Benzidinsulfon  $\begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2) \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2) \end{array} \rangle \text{SO}_2$  über (B. 22, 2467). **Diacetbenzidin**, F. 317<sup>0</sup>. **Thionylbenzidin** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.N:SO)<sub>2</sub> (B. 24, 753). **Di-(o-nitrobenzyl-)benzidin**, F. 227<sup>0</sup> u. Z. (B. 29, 1450).

o<sub>2</sub>-o'<sub>2</sub>-Tetrachlor- und -Tetrabrombenzidin, F. 227<sup>0</sup> und 288<sup>0</sup>, s. o.



*o*-Nitro-*p*<sub>2</sub>-diamidodiphenyl, *m*-Nitrobenzidin, F. 143° (B. 23, 796), s. Benzidin.

*N,N*-Dimethylbenzidin  $\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCH}_3$ , F. 75° s. B. 37, 3771. Verhalten gegen Oxydationsmittel s. B. 41, 3250.

Tetramethylbenzidin  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F. 197°, auch aus Dimethylanilin durch Oxydation mit conc. Schwefelsäure bei 190—200° (B. 37, 29). *N,N*<sub>1</sub>-Diphenylbenzidin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F. 242°, bildet sich bei der Einwirkung von rauchender Schwefelsäure auf Diphenylamin (B. 38, 3575).

*o*<sub>2</sub>-Dinitro-*p*<sub>2</sub>-diamidodiphenyl, *m*-Dinitrobenzidin, F. 214° (B. 23, 795). *o*<sub>2</sub>-Dinitro-tetramethyl- und -tetraethylbenzidin, rote Nadeln, F. 229° und 132° (B. 37, 29, 34). *3*<sub>2</sub>-Dinitro-*4*<sub>2</sub>-diacetdiamidodiphenyl schmilzt oberhalb 300° und giebt mit Kalilauge: *3*<sub>2</sub>-Dinitro-*4*<sub>2</sub>-diamidodiphenyl, *o*-Dinitrobenzidin, F. 220° (B. 5, 237; 20, 1024). *5*<sub>2</sub>-Dinitro-*2*<sub>2</sub>-diamidodiphenyl (B. 25, 128).

*o,p'*-Diamidodiphenyl, *Diphenylin*, F. 45°, Kp. 362°. Bildung s. Benzidin (A. 207, 348; B. 22, 3011). *o,p*<sub>2</sub>-Triamidodiphenyl, *m*-Amidobenzidin (B. 23, 797). *o*<sub>2</sub>,*p*<sub>2</sub>-Tetraamidodiphenyl, *m*<sub>2</sub>-Diamidobenzidin, F. 165°, entsteht aus *o*<sub>2</sub>-Dinitro-*p*<sub>2</sub>-diamidodiphenyl (s. Benzidin) oder aus *m*<sub>2</sub>-Diamidohydrozobenzol (J. pr. Ch. [2] 66, 561) und geht durch Abspaltung von  $\text{NH}_3$  in *p*<sub>2</sub>-Diamidocarbazol über.

Di-*p*-phenylendiamin  $(\text{NH}_2)_2[2,5]\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_3[2,5](\text{NH}_2)_2$ , F. 168°, geht mit Salzsäure auf 180° erhitzt in *5*<sub>2</sub>-Diamidocarbazol über (B. 25, 131).

Diamidodixenylamin  $\text{NH}(\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}_2)_2$ , F. 221°, wird durch Erhitzen von Benzidin mit salzsaurem Benzidin erhalten (J. pr. Ch. [2] 61, 103).

Homologe Benzidine. *p*<sub>2</sub>-Diamidophenyl-*m*-tolyl, *o*-Methylbenzidin  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{NH}_2$ , F. 90°, wurde von Nitrobenzol und *o*-Nitrotoluol ausgehend erhalten (B. 23, 3222).

*o*-Tolidin, *p*<sub>2</sub>-Diamido-*m*<sub>2</sub>-dimethyldiphenyl, F. 128° (B. 20, 2017; 23, 3252; A. 352, 111), aus *o*-Hydrazotoluol (S. 147).

*m*-Tolidin, *p*<sub>2</sub>-Diamido-*o*<sub>2</sub>-dimethyldiphenyl, F. 109°, aus *m*-Hydrazotoluol (S. 147), daneben entsteht das isomere Ditolylin (B. 23, 3252).

Während *o*- und *m*-Hydrazotoluol die *Benzidinumlagerung* mit Säuren erleiden, findet unter diesen Bedingungen bei *p*-Hydrazotoluol die *Semidinumlagerung* statt (S. 148).

*p*<sub>2</sub>-Diamido-*m*<sub>2</sub>-diaethyldiphenyl aus *o*-Nitroäthylbenzol (J. pr. Ch. [2] 66, 153).

**Diazoamido- und Azoverbindungen des Diphenyls.** Das durch Diazotieren von Benzidin in salzsaure Lösung entstehende Diphenyltetrazochlorid vereinigt sich mit 2 Mol. Anilin zum

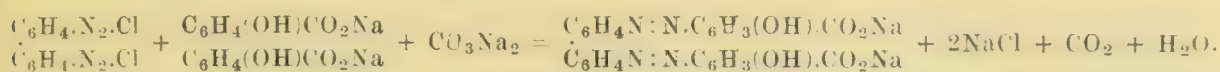
Diphenylbisdiazoamidobenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N}:\text{N}\cdot\text{NHC}_6\text{H}_5$ , gelbrote Krystalle, F. 180°, das auch aus Benzidin und Diazobenzolchlorid erhalten wird. Beim Erhitzen mit Anilin und Anilinchlorhydrat lagert es sich in das isomere Diphenyldisazoamidobenzol  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ , F. 159°, um (C. 1906 I, 1254).

*p,p'*-Diamidoazobiphenyl  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{N}:\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{NH}_2$ , F. 287°, entsteht durch Oxydation von Benzidin mit  $\text{PbO}_2$  (S. 531), sowie aus *p,p'*-Amidonitrodiphenyl durch Reduction mit Zinkstaub und NaOH und Oxydation der erhaltenen Hydrazoverbindung (B. 39, 3479).

**Benzidinazofarbstoffe.** Von hervorragender technischer Bedeutung sind die Umsetzungsproducte des Diazochlorides aus Benzidin mit Amidosulfosäuren, Phenolcarbonsäuren und Phenolsulfosäuren, die sich mit der Baumwollfaser unmittelbar verbinden (Griess, B. 22, 2469). Man stellt die betreffenden Farbstoffe in Form ihrer Natriumsalze dar, indem man die



wässrige Lösung des Tetrazochlorides in die wässrige Lösung von 2 Mol. des Natriumsalzes des anderen Paarlings einfließen lässt und die freiwerdende Salzsäure mit Natriumcarbonat, Natriumacetat oder Ammoniak neutralisiert:



Das auch in festem Zustande bequem darstellbare Diphenyltetrazochlorid ist mit der einen seiner Diazogruppen leichter reactionsfähig als mit der zweiten (vgl. B. **30**, 2800; **31**, 482), man kann daher schrittweise die Natriumsalze zweier verschiedener Paarlinge mit dem Tetrazochlorid in Reaction bringen und so gemischte Tetrazofarbstoffe bereiten (B. **19**, 1697, 1755; **20**, R. 273; **21**, R. 71).

Als Vertreter der Benzidinfarbstoffe seien erwähnt:

**Chrysamin**, *Flavophenin*  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4\text{.N:N.C}_6\text{H}_3(\text{OH}).\text{CO}_2\text{Na} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{.N:N.C}_6\text{H}_3(\text{OH}).\text{CO}_2\text{Na} \end{array}$ , aus Diphenyltetrazochlorid und salicylsaurem Natrium (Gleichung s. o.) (B. **22**, 2459).

**Congogelb**  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4\text{.N:N.C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2).\text{SO}_3\text{Na} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{.N:N.C}_6\text{H}_4\text{.OH} \end{array}$ , aus Diphenyltetrazochlorid und Phenol und Sulfanilsäure. Beides gelbe Baumwollfarbstoffe.

Der erste in den Handel gebrachte rote Farbstoff ist das »Congo«, das aus Diphenyltetrazochlorid und naphthionsaurem Natrium entsteht und später bei den Naphtalinazofarbstoffen aufgeführt wird. Besonders wertvoll erwiesen sich die  $\beta$ -Naphtylaminsulfosäuren für die Bereitung substantiver Baumwollfarben.

Aehnliche substantive Farbstoffe, wie Benzidin, geben  $p_2$ -Amidomethyldiphenyl,  $o$ -Methylbenzidin,  $o$ - und  $m$ -Tolidin, Dianisidin (S. 534), Thiobenzidin, Thiotolidin (B. **20**, R. 272),  $p_2$ -Diamidobenzophenon (S. 548),  $p_2$ -Diamidostilben (S. 586) (B. **21**, R. 383).

Von den *substituirten* Benzidinen: Nitro- und Sulfobenzidinen, Tolidinen gilt als Regel, dass sie in der Metastellung zur Amidgruppe substituirten: *inactive oder nur sehr geschwächte substantive* Azofarbstoffe geben; eine Ausnahme bilden Diamidodiphenylenoxyd (B. **23**, R. 442), Benzidinsulfon (S. 531) und Diamidocarbazol (s. d.), welche eine dritte ringförmige Kette enthalten (B. **23**, 3252, 3268; **24**, 1958).

Bemerkenswert ist, dass das Benzidinchlorhydrat selbst sich mit der Baumwolle verbindet, die Baumwolle beizt. Man ist demnach in der Lage, die Benzidinfarbstoffe auf der Faser zu erzeugen (B. **19**, 2014).

Die halbseitige Diazotirung des Benzidins wird durch Einwirkung eines  $p$ -Tetrazodiphenylsalzes auf die wässrige Lösung eines Benzidinsalzes erreicht (B. **27**, 2627); vgl. Wanderungen der Diazogruppe S. 123. Lässt man die Bisdiazoverbindung des Benzidins auf Acetessigester einwirken, so entstehen mit 1 Mol. des Esters: **Cycloformazylcarbonsäureester**  $\begin{array}{c} \text{N.NH-C}_6\text{H}_4 \\ \text{N:N-C}_6\text{H}_4 \end{array}$  COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.C rotbraunes, schwer schmelzbares Pulver (vgl. Formazylcarbonsäure S. 166), mit 2 Mol. des Esters: **Bisacetylglyoxylsäureesterphenylhydrazon** [CH<sub>3</sub>COC(CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>):NNHC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-]<sub>2</sub>, F. 198° (A. **295**, 332; vgl. C. 1899 I, 563). Aehnliche Verbindungen mit Malon- und Cyanessigester s. C. 1902 I, 721, 1205.

**$p$ -Hydrazinodiphenyl** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4]NH.NH<sub>2</sub> (B. **27**, 3105).  **$p_2$ -Dihydrazinodiphenyl** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NHNH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, F. 167° u. Z., giebt mit Formaldehyd ein charakteristisches Hydrazon (B. **32**, 1961); s. a. Diphenylen- $o_2$ -dihydrazin S. 531.

**Biphenylsulfosäuren.** Beim Erwärmen von Biphenyl mit Schwefelsäure entsteht zunächst **Biphenyl- $p$ -sulfosäure**, Chlorid, F. 115°, Amid.

F. 229<sup>0</sup>, dann **Biphenyl-p<sub>2</sub>-disulfosäure**, F. 72<sup>0</sup>, Chlorid, F. 203<sup>0</sup> (B. 13, 288). Erhitzt man das biphenyl-p-sulfosaure Kalium, so verwandelt es sich in Biphenyl und biphenyl-p<sub>2</sub>-disulfosaures Kalium. **Biphenyl-o<sub>2</sub>-disulfosäure** entsteht aus Benzidin-o<sub>2</sub>-disulfosäure (A. 261, 310).

**Biphenylensultam**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4[2]\text{NH} \\ \text{C}_6\text{H}_4[2]\text{SO}_2 \end{matrix}$ , F. 196<sup>0</sup>, farblose Krystalle von stark saurem Character, bildet sich aus der Diazoverbindung des o-Amidobenzolsulfanilids beim Erhitzen in saurer Lösung (B. 43, 2694).

**Benzidinsulfosäuren**: 4<sub>2</sub>-**Diamido-biphenyl-2<sub>2</sub>-disulfosäure** entsteht aus m-Hydrazobenzolsulfosäure (A. 261, 310; 268, 130; J. pr. Ch. [2] 66, 558), giebt beim Schmelzen mit Kali: 4<sub>2</sub>-Diamidodiphenylenoxyd.

4<sub>2</sub>-**Diamido-biphenyl-3<sub>2</sub>-disulfosäure** entsteht durch Erhitzen von Benzidin mit gewöhnlicher Schwefelsäure auf 210<sup>0</sup> (B. 22, 2466; 39, 3341).

**o-Tolidindisulfosäure**, 4<sub>2</sub>-*Diamido-5<sub>2</sub>-dimethylbiphenyl-2<sub>2</sub>-disulfosäure* (A. 270, 359).

4<sub>2</sub>-**Dihydrazino-biphenyl-2<sub>2</sub>-disulfosäure** [C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(N<sub>2</sub>H<sub>3</sub>)SO<sub>3</sub>H]<sub>2</sub>s. A. 261, 323.

**Oxybiphenyle** entstehen nach ähnlichen Methoden aus Biphenylderivaten, wie die Phenole selbst aus Benzolderivaten, aber auch durch Oxydation von einkernigen Phenolen z. B. beim Schmelzen mit Kalihydrat (B. 27, 2107).

**Monoxybiphenyle**. p-**Oxybiphenyl** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4]OH, F. 165<sup>0</sup>, Kp. 306<sup>0</sup>, entsteht aus Diazobenzolchlorid und Phenol (B. 23, 3708).

**Dioxybiphenyle**. o<sub>2</sub>-**Dioxybiphenyl**, o<sub>2</sub>-*Biphenol*, F. 109<sup>0</sup>, Kp. 326<sup>0</sup>, entsteht aus Biphenyl-o<sub>2</sub>-disulfosäure (A. 261, 332) und aus Diphenylenoxyd (Steinkohlentheer) durch Schmelzen mit Kali (B. 34, 1662). Durch Schmelzen mit Chlorzink geht es glatt wieder in Diphenylenoxyd über. Sein Dimethylaether, F. 155<sup>0</sup>, Kp. 308<sup>0</sup>, entsteht auch aus o-Jodanisol mit Natrium oder Kupferpulver. Mit Aethylenbromid wird ein Aethylenaether, F. 98<sup>0</sup>, erhalten (B. 35, 302). m-**Biphenol**, F. 123,5<sup>0</sup>, aus o-*Dianisidin* und aus m<sub>2</sub>-Diamidobiphenyl (B. 27, 2107). p<sub>2</sub>-**Biphenol**, F. 272<sup>0</sup>, aus Benzidin, Biphenyl-p<sub>2</sub>-disulfosäure, aus p<sub>2</sub>-Diphenochinon (s. u.) durch Reduction und aus Phenol mit MnO<sub>4</sub>K (B. 25, R. 335). o,p-**Biphenol**, F. 160<sup>0</sup>, aus Diphenylin. 2,5-**Dioxydiphenyl**, *Phenylbenzohydrochinon* (HO)<sub>2</sub>[2,5]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 97<sup>0</sup>, entsteht durch Reduction von Phenylbenzochinon (s. u.) m<sub>2</sub>,m'<sub>2</sub>-**Tetramethyl-p<sub>2</sub>-dioxydiphenol** OH[4](CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>[3,3']C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[3,3'](CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>[4]OH, F. 221<sup>0</sup>, aus dem Tetramethyldiphenochinon (s. u.).

**Tetraoxybiphenyle**. **Bibrenzcatechin** (HO)<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)<sub>2</sub>, F. 84<sup>0</sup>, **Biresorcin**, F. 310<sup>0</sup>, **Bihydrochinon**, F. 237<sup>0</sup>, entstehen aus den drei Dioxybenzolen beim Schmelzen mit Natron (B. 11, 1336; 12, 503; 18, R. 23).

**Hexaoxybiphenyle**. **Hexaoxybiphenyl** (HO)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)<sub>3</sub> entsteht aus Pyrogallol in Barytlösung durch Luftoxydation (B. 35, 2954). Ein isomeres Hexaoxybiphenyl wurde aus dessen Tetramethylaether, dem **Hydrocoerulignon** C<sub>16</sub>H<sub>18</sub>O<sub>6</sub>, F. 190<sup>0</sup>, durch Erhitzen mit conc. Salzsäure gewonnen (B. 11, 797). 3,4,5,3',4',5'-**Hexamethoxybiphenyl**, F. 126<sup>0</sup> und 2,3,4,2',3',4'-**Hexamethoxybiphenyl**, F. 123<sup>0</sup>, aus 5- bez. 4-Jodpyrogalloltrimethylaether mit Kupferpulver (A. 340, 230).

**Amidooxybiphenyle** entstehen aus Oxybiphenylen (B. 22, 335) und aus Alkyläthern von Oxyazoverbindungen mit freien p-Stellungen durch Benzidinumlagerung (B. 23, 3256). Für die Theerfarbentechnik sind das o-**Dianisidin** oder 4<sub>2</sub>-**Diamido-3<sub>2</sub>-dimethoxybiphenyl** aus o-Nitroanisol und das **Aethoxybenzidin** wertvoll, deren Diazosalze mit Amidonaphtalinsulfosäure, Naphtolsulfosäure und Amidonaphtolsulfosäuren violette, blaue und schwarze

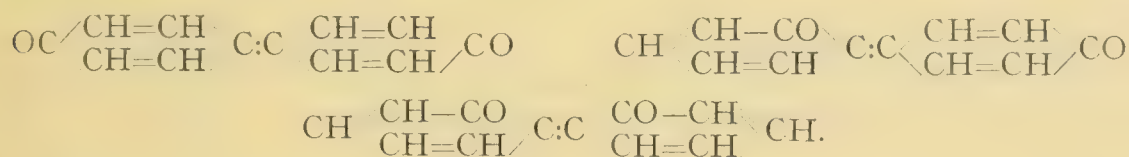


substantive Baumwollfarben liefern: *Azoviolett*, *Benzazurin*, *Diaminschwarz* u. a. m. (B. **22**, R. 372; **24**, R. 55, 56 u. a. O.)

**2,5-Amidooxydiphenyl**  $C_6H_5.C_6H_3[2,5](OH)(NH_2)$ , F.  $199^0$ , erhält man durch Reduction von **2,5-Nitrosooxydiphenyl**  $C_6H_5.C_6H_3[2,5](OH)(NO)$ , das bei der Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf p-Nitrosophenolnatrium (S. 129, 132, 196) entsteht. Letzteres geht durch Oxydation in das **2,5-Nitrooxydiphenyl**, F.  $126^0$ , über, das auch synthetisch aus Benzylmethylketon  $C_6H_5CH_2COCH_3$  und Nitromalonaldehyd  $NO_2CH(CHO)_2$  (vgl. S. 43) gewonnen wird (C. 1905 I, 508).

**Chinone der Diphenylreihe.** **Phenylbenzochinon**  $C_6H_5.C_6H_3O_2$ , F.  $114^0$ , wurde durch Oxydation von 2,5-Amidooxydiphenyl (s. o.) oder von o-Amidodiphenyl mit  $MnO_2$  und Schwefelsäure erhalten und giebt mit schwefliger Säure ein beständiges *Chinhydron*, das sich auch aus dem mit stärkeren Reduktionsmitteln entstehenden 2,5-Dioxydiphenyl (s. o.) durch Oxydation an der Luft bildet (A. **312**, 211; B. **37**, 878).

Ein besonderes Interesse beanspruchen eine Reihe von Chinonverbindungen des Diphenyls, in denen die beiden Chinonsauerstoffatome verschiedenen Benzolringen angehören. Unter Zugrundelegung der Auffassung der Chinone als Carbonylverbindungen (S. 220), sind folgende drei Grundformen dieser sog. Zweikernchinone denkbar, die man als p,p'-, o,p'-, und o,o'-Diphenochinon unterscheidet:



Von diesen konnte bisher nur das p,p'-Diphenochinon in freiem Zustande dargestellt werden, doch sind N-haltige Abkömmlinge (Chinonchlorimine) auch von den beiden anderen Formen bekannt (A. **368**, 271).

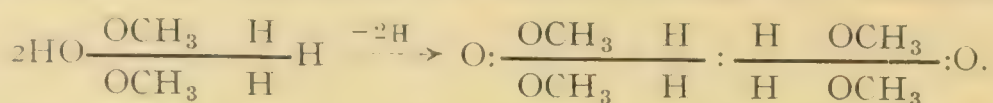
**p,p'-Diphenochinon**  $O:C_6H_3:C_6H_3:O$ , Zers.-P.  $165^0$ , entsteht durch Oxydation von p-Diphenol mit Silberoxyd oder Bleisuperoxyd in Benzol. Es krystallisiert in zwei Modificationen, harten, chromsäureähnlichen Spiessen und weichen, feinen Nadeln. In Bezug auf seine Oxydationswirkungen gleicht es dem p-Benzochinon, jedoch ist es im Gegensatz zu diesem geruchlos und nicht flüchtig. Durch Reduktionsmittel wird es wieder zum p-Diphenol reducirt, mit dem es sich in molecularem Verhältnis zum **Diphenochinhydron**, dunkelgrüne Nadeln vom Zers.-P.  $180^0$ , vereinigt (B. **38**, 1232).

**m<sub>2</sub>,m<sub>2</sub>'-Tetramethyl-p,p'-diphenochinon**  $O:C_6H_2(CH_3)_2:C_6H_2(CH_3)_2:O$ , F. ca.  $210^0$ , rote Nadeln, bildet sich bei der Oxydation von vic-m-Xylenol mit Chromsäure. Es liefert bei der Reduction Tetramethyldioxybiphenyl (s. o.), mit dem es ein Chinhydron, F.  $201^0$ , stahlblaue Blättchen, bildet (B. **38**, 226).

**Tetrachlor-** und **Tetrabrom-p,p'-diphenochinon** sind durch Oxydation der entsprechenden p-Diphenolderivate mit rauchender  $NO_3H$  in Eisessig erhalten worden. Sie bilden unschmelzbare dunkelrote Krystalle mit blauem Oberflächenschimmer, die durch schweflige Säure zu den Ausgangssubstanzen reducirt werden (B. **13**, 224).

Als ein Tetramethoxy-p,p'-diphenochinon ist das **Coerulignon** oder **Cedrilet** zu betrachten, das sich bei der fabrikmässigen Reinigung von rohem Holzessig mittelst chromsaurem Kali als violettes Pulver ausscheidet.

Es entsteht ferner aus dem im Buchenholztheer enthaltenen Dimethylpyrogallol (S. 216) durch Oxydation mit Kaliumchromat oder Eisenchlorid:



Das Coerulignon ist in den gewöhnlichen Lösungsmitteln unlöslich; aus der Lösung in Phenol wird es durch Alkohol oder Aether in stahlblauen, feinen Nadeln gefällt. In concentrirter Schwefelsäure löst es sich mit schön kornblumenblauer Farbe; durch viel Wasser wird die Lösung anfangs rot gefärbt. Durch Reductionsmittel, Zinn und Salzsäure geht das Coerulignon in farbloses Hydrocoerulignon (S. 534) über, welches durch Oxydation wieder Coerulignon bildet. Mit primären aromatischen Aminen reagirt es unter Bildung blauer Farbstoffe, wahrscheinlich findet dabei Ersatz zweier Methoxylgruppen durch Aminreste statt (B. 30, 235).

Einwirkung alkoholischer Salzsäure auf Coerulignon s. B. 31, 615; vgl. auch A. 368, 276.

Ein Abkömmling des p,p'-Diphenochinons ist wahrscheinlich auch das sog. **Tribromresochinon**, F. 214°, das sich aus Pentabromresorcin durch Erhitzen, oder durch Behandlung mit Silbernitratlösung unter Abspaltung von 2 Bromatomen bildet (B. 42, 2814).

Aldehyde und Ketone der Diphenylreihe: **o-Phenylbenzaldehyd** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]CHO, Kp.<sub>21</sub> 184°, entsteht bei der Destillation von o-phenylbenzoësaurem mit ameisensaurem Kalk. **p-Phenylbenzaldehyd**, F. 57°, Kp.<sub>11</sub> 184°, wurde aus Diphenylglyoxylysäure C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CO.COOH, F. 170°, gewonnen, deren Ester man durch Condensation von Diphenyl und Aethoxalylchlorid mittelst Aluminiumchlorid erhält (C. 1897 II, 799; 1899 I, 424). **4,4'-Diphenyldialdehyd** CHO[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4']CHO, F. 145°; sein Dianil erhält man durch Erhitzen von p-Jodbenzylidenanilin mit Kupferpulver (A. 332, 76). **m-Phenylacetophenon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[3]COCH<sub>3</sub>, F. 121°, aus Diphenyl, Acetylchlorid und AlCl<sub>3</sub> (J. pr. Ch. [2] 81, 394). **Nitrophenylbenzaldehyd** NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CHO und **Nitrophenylacetophenon** NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>COCH<sub>3</sub> entstehen aus Isodiazonitrobenzonnatrium mit Benzaldehyd bezw. Acetophenon bei Gegenwart von Acetylchlorid (B. 28, 525). **o,o'-Diacetyldiphenyl** (H<sub>3</sub>CO[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]COCH<sub>3</sub>, F. 84° s. A. 363, 305).

**Carbonsäuren des Biphenyls** erhält man aus Diphenylabkömmlingen nach ähnlichen Reactionen, wie die Benzolcarbonsäuren aus Benzolderivaten.

Biphenylmonocarbonsäuren: **o-Phenylbenzoësäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]CO<sub>2</sub>H, F. 111°, entsteht durch Schmelzen von Diphenylenketon mit Kalihydrat (A. 166, 374), bei der Destillation von Natriumsalicylat mit Triphenylphosphat (J. pr. Ch. [2] 28, 305), aus o-Amido- und aus o-Methyldiphenyl. Behandelt man die Säure mit PCl<sub>5</sub>, oder erhitzt man sie mit Schwefelsäure auf 100°, oder mit Kalk auf höhere Temperaturen, so geht sie in Diphenylenketon über (A. 266, 142; 279, 259). **o-Phenylhexamethylen-carbonsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>[1]C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>[2]CO<sub>2</sub>H, F. 150°, wird synthetisch aus Phenylpentamethylen dibromid mit Na-Malonester etc. (vgl. S. 5) gewonnen (B. 35, 2122).

**m-Phenylbenzoësäure**, F. 160°, entsteht durch Oxydation von m-Methylbiphenyl, von Isodiphenylbenzol (S. 538) und durch Reduction von Brom-m-phenylbenzoësäure (B. 27, 3390).

**p-Phenylbenzoësäure**, F. 218°, wird aus p-Methylbiphenyl, aus p-Diphenylbenzol, aus biphenylsulfosaurem Natrium (A. 282, 143), aus p-Amidodiphenyl und beim Schmelzen von Benzoësäure mit Kali erhalten. Durch Reduction geht sie in **p-Phenylhexahydrobenzoësäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>[4]CO<sub>2</sub>H,



zwei Modif.: F. 202<sup>0</sup> und 113<sup>0</sup>, über (A. 282, 139). **p<sub>2</sub>-Nitrophenylbenzoësäure**, F. 222—225<sup>0</sup>, durch Oxydation von p<sub>2</sub>-Nitrophenyltolyl erhalten, giebt durch Reduction die entsprechende Amidosäure (B. 29, 166).

**Biphenyl-m-essigsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[3]CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 153<sup>0</sup>, aus m-Phenylacetophenon (s. o.) durch Erhitzen mit gelbem Schwefelammonium (vgl. S. 260).

Oxybiphenylcarbonsäuren. Die im Nachfolgenden aufgeführten Säuren sind sämtlich Abkömmlinge der o-Phenylbenzoësäure.

**6-Phenylsalicylsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3](OH)[2]CO<sub>2</sub>H, F. 159<sup>0</sup>, entsteht beim Schmelzen von 3-Oxydiphenylenketon und Kalihydrat (B. 28, 112).

**2-Phenyl-m-oxybenzoësäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[6](OH)[2]CO<sub>2</sub>H, F. 154<sup>0</sup>, wird als Hauptproduct beim Schmelzen von 6-Oxydiphenylenketon mit Kalihydrat erhalten (A. 284, 307); daneben entsteht:

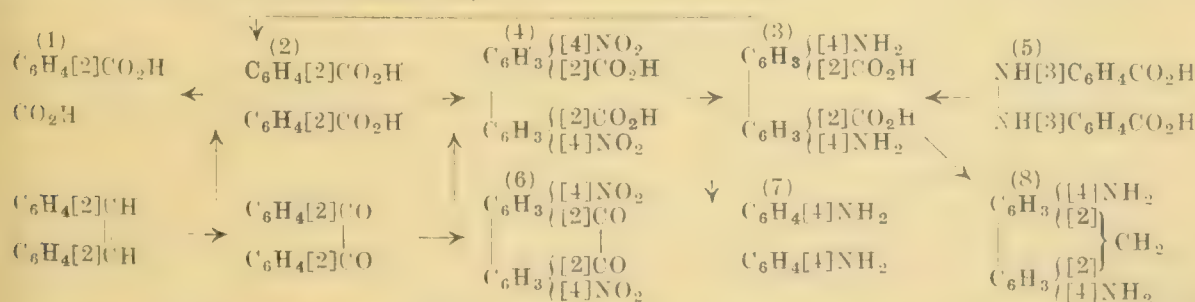
**o-Oxyphenyl-o-benzoësäure** nur in Form ihres Lactons, des *Biphenyl-methylolids*  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4[2]\text{CO} \\ \text{C}_6\text{H}_4[2]\text{O} \end{matrix}$ , F. 92,5<sup>0</sup>, bekannt, das sich in kleiner Menge auch durch Einwirkung von POCl<sub>3</sub> auf salicylsaures Natrium und durch Einwirkung von Phenol auf das Sulfat der o-Diazobenzoësäure bildet (A. 284, 316). Es entspricht in seiner Zusammensetzung dem Phenanthridon  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4[2]\text{CO} \\ \text{C}_6\text{H}_4[2]\text{NH} \end{matrix}$  F. 293<sup>0</sup>, das aus Diphenaminsäure (A. 276, 245) mit Brom und Alkalilauge gewonnen wird.

**p-Oxyphenyl-o-benzoësäure** HO[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]CO<sub>2</sub>H, F. 206<sup>0</sup>, entsteht neben [*Biphenylmethylolid*] und Phenyläthersalicylsäure durch Einwirkung von Phenol auf das Sulfat der o-Diazobenzoësäure (A. 286, 323).

Biphenyldicarbonensäuren enthalten entweder die 2CO<sub>2</sub>H mit demselben oder mit verschiedenen Benzolresten verbunden. Die wichtigste Biphenyldicarbonensäure ist die *Diphensäure*.

**Phenylisophtalsäure** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3,5](CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub> schmilzt oberhalb 310<sup>0</sup>, entsteht synthetisch durch Kochen von Benzaldehyd und Brenztraubensäure mit Barytwasser (vgl. Alkylisophtalsäuren S. 349) (B. 24, 1750).

**Diphensäure**, o<sub>2</sub>-*Biphenyldicarbonensäure* CO<sub>2</sub>H[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]CO<sub>2</sub>H, F. 229<sup>0</sup>, entsteht aus Diazoanthranilsäure durch Einwirkung von ammoniakalischer Kupferoxydullösung (A. 320, 123); ihr Dimethylester, F. 74<sup>0</sup>, bildet sich beim Erhitzen von o-Jodbenzoësäureester mit Kupfer (A. 332, 70); sie entsteht ferner durch Oxydation von Phenanthrenchinon mit Chromsäuremischung oder durch Kochen mit alkoholischer Kalilauge. Aus ihrer Constitution folgt die Constitution des Phenanthrens. Die Constitution der Diphensäure (2) folgt aus ihrer Oxydation zu o-Phtalsäure (1) (Anschütz und Japp, B. 11, 211) und ihrer Bildung durch Entamidirung der p<sub>2</sub>-Di-amido-diphenyl-o<sub>2</sub>-dicarbonensäure (3), die aus p<sub>2</sub>-Dinitrodiphensäure (4) einerseits und durch Umlagerung von m-Hydrazobenzoësäure (5) andererseits entsteht (G. Schultz, A. 204, 95):



In den Kreis dieser Reactionen gehört noch die Bildung der p<sub>2</sub>-Dinitrodiphensäure durch Oxydation von p<sub>2</sub>-Dinitrophenanthrenchinon (6) und

die Umwandlung von Diamidodiphensäure in Benzidin (7), dessen Constitution früher entwickelt wurde (S. 531), und in p<sub>2</sub>-Diamidofluoren (8).

Behandelt man Diphensäure mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>, so geht sie in die Diphenylenketoncarbonsäure (s. d.) über. Mit Acetylchlorid oder Essigsäureanhydrid erwärmt liefert sie **Diphensäureanhydrid**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO} \\ \text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO} \end{matrix} \rangle \text{O}$ , F. 213° (A.

**226**, 1), eine merkwürdige Verbindung, insofern es als Adipinsäureanhydrid aufgefasst werden kann und einen siebengliedrigen Ring enthält. **Diphen-**

**säurechlorid**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{COCl} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{COCl} \end{matrix}$ , F. 93°, geht mit Zink und Salzsäure in aetherischer

Lösung reducirt in Phenanthrenhydrochinon  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{OH}) \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{OH}) \end{matrix}$  (A. **247**, 268), **Di-**

**phenaminsäure**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CONH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$ , F. 193°, mit Hypobromit oder Hypochlorit in

alkalischer Lösung in Phenanthridon (S. 537) über (A. **276**, 248). **Diphen-**

**imid** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>(CO)<sub>2</sub>NH, F. 219° (A. **247**, 271).

o-, m- und p-**Nitrodiphensäure**, F. 248—250° u. Z., F. 268° und F. 214° bis 216°, o<sub>2</sub>- und p<sub>2</sub>-**Dinitrodiphensäure**, F. 303° u. Z. und F. 253°, entstehen aus den Nitro- und Dinitrophenanthrenchinonen durch Oxydation mit Chromsäuremischung; bei der o<sub>2</sub>- und p<sub>2</sub>-Dinitrosäure ist die Anhydridbildung erschwert (B. **36**, 3730, 3738). Der Ester der p<sub>2</sub>-Säure entsteht auch aus 2 Mol. 2-Brom-5-nitrobenzoësäureester durch Erhitzen mit Cu-Pulver; ebenso wird aus 4-Brom-3-nitrobenzoësäureester o<sub>2</sub>-**Dinitrobiphenyl-**

**p<sub>2</sub>-dicarbonsäureester** gewonnen (B. **34**, 2182). Durch Reduction liefern die nitrirten Diphensäuren **Amido-** und **Diamidodiphensäuren**, aus denen **Amido-**

**oxy-** und **Dioxydiphensäuren** erhalten wurden (B. **38**, 3769) (vgl. auch S. 537).

**Hexaoxybiphenyl-o<sub>2</sub>-dicarbonsäure**, die Formel eines Dilactons dieser

Säure  $\begin{matrix} \text{OC}[2]\text{C}_6\text{H}[4,5](\text{OH})_2[6]\text{O} \\ \text{O}[6]\text{C}_6\text{H}[4,5](\text{OH})_2[2]\text{CO} \end{matrix}$  kommt wahrscheinlich der Ellagsäure

(S. 331), dem Oxydationsproduct der Gallussäure, zu (B. **36**, 212).

**Isodiphensäure** (o,m') CO<sub>2</sub>H[3]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]CO<sub>2</sub>H, F. 216°, entsteht aus Diphenylenketoncarbonsäure (s. d.) beim Schmelzen mit Kali.

o,p'-**Biphenyldicarbonsäure** CO<sub>2</sub>H[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[2]CO<sub>2</sub>H, F. 251°, aus Diphenylin (S. 532) (B. **22**, 3019).

m<sub>2</sub>-**Biphenyldicarbonsäure**, F. 357°; ihr Dimethylester, F. 104°, wurde durch Erhitzen von m-Jodbenzoësäureester mit Kupferpulver erhalten (A. **332**, 71).

p<sub>2</sub>-**Biphenyldicarbonsäure** zersetzt sich bei hoher Temperatur. Sie entsteht aus Benzidin und durch Oxydation von p<sub>2</sub>-Ditolyl, ihr Dimethylester, F. 212°, aus p-Jodbenzoësäureester und Kupfer (A. **332**, 73).

p<sub>2</sub>-**Diamidobiphenyl-m<sub>2</sub>-dicarbonsäure**, aus o-Nitrobenzoësäure, wie die p<sub>2</sub>-Diamidodiphensäure aus m-Nitrobenzoësäure (B. **25**, 2797; **31**, 2574); wird mittelst ihrer Tetrazoverbindung in p<sub>2</sub>-**Dioxybiphenyl-m<sub>2</sub>-dicarbonsäure**, *Disalicylsäure*, F. 302—305°, übergeführt.

m<sub>2</sub>-**Dimethyl-biphenyl-p<sub>2</sub>-dicarbonsäure**, F. über 300°, entsteht aus o-Tolidin (S. 532) und geht durch Oxydation in **Diphtalsäure**, *Biphenyl-*

*m<sub>2</sub>,p<sub>2</sub>-tetracarbonsäure* (CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3,4](CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub> über (B. **26**, 2486).

**IB. Diphenylbenzole**, *Diphenylphenylene* C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub> sind zwei be-

kannt: m-**Diphenylbenzol**, *Isodiphenylbenzol*, F. 85°, Kp. 369°, und p-**Di-**

**phenylbenzol**, F. 205°, Kp. 383°, entstehen nebeneinander beim Leiten von Benzol durch eine glühende Röhre (B. **27**, 3385) und bei der Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Diphenyl und AlCl<sub>3</sub> (B. **26**, 1998). Die p-Ver-



von *p*-Dibrombenzol und Brombenzol (A. **164**, 168); ebenso wurde das Isodiphenylbenzol aus *m*-Dichlorbenzol und Chlorbenzol mit Natrium in Xylol erhalten (B. **29**, R. 773).

**p-Diphenylphenol**  $C_6H_3(OH)[2,4](C_6H_5)_2$ , F.  $194^{\circ}$ , entsteht bei der Condensation von Zimmtaldehyd und phenylbernsteinsaurem Natrium mittelst Essigsäureanhydrid, indem die intermediär sich bildende Diphenylbutadiënessigsäure  $C_6H_5CH:CH:CH:C(C_6H_5)CH_2COOH$  Benzolringcondensation erleidet; das Phenol giebt bei der Zinkstaubdestillation *p*-Diphenylbenzol (B. **36**, 1407).

**2,6-Diphenyl-1,4-nitrophenol**  $(C_6H_5)_2[2,6]C_6H_2[4]NO_2[1]OH$ , F.  $136^{\circ}$ , erhält man synthetisch aus Dibenzylketon und Nitromalonaldehyd (vgl. S. 43); es wurde in das entsprechende Amidophenol, Chinon und Hydrochinon übergeführt (C. 1900 II, 560); letztere Substanzen wurden auch vom **Diphenylnitrosophenol** aus gewonnen, welches sich neben Phenylnitrosophenol (S. 535) aus Nitrosophenol und 2 Mol. Diazobenzolchlorid bildet (A. **312**, 227).

**Dibiphenyl**  $C_6H_5.C_6H_4.C_6H_4.C_6H_5$ , F.  $320^{\circ}$ , aus *p*-Jodbiphenyl und Kupfer (A. **332**, 52).

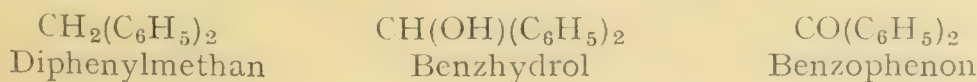
**IC. Triphenylbenzole**  $C_6H_3(C_6H_5)_3$ . Das symmetrische oder [1,3,5]-Triphenylbenzol, F.  $169^{\circ}$ , entsteht aus Acetophenon (S. 260) beim Erhitzen mit  $P_2O_5$  oder beim Einleiten von Salzsäure, wie Mesitylen aus Aceton (S. 43) (B. **23**, 2533), sowie durch Erhitzen von Phenylacetaldehyd mit alkoholischem Kali (B. **38**, 1965).

[1,2,3](?)Triphenylbenzol, F.  $157^{\circ}$  (B. **26**, 69); auf synthetischem Wege wurden verschiedene hydrirte Abkömmlinge des [1,2,3]-Triphenylbenzols erhalten (vgl. C. 1898 II, 979; 1904 I, 806; B. **32**, 2009).

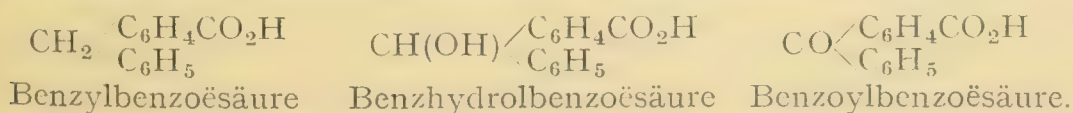
**ID. 1,2,4,5-Tetraphenylbenzol**  $C_6H_2(C_6H_5)_4$ , F.  $278^{\circ}$ , wird aus dem cyclischen Pinakon gewonnen, welches man aus Diphenyldibenzoylbutadiën (s. d.) erhält (A. **302**, 210).

## II. Benzylbenzolgruppe.

Der einfachste Kohlenwasserstoff dieser Gruppe ist das Benzylbenzol oder Diphenylmethan, von dem sich Alkyldiphenylmethane und in den Benzolresten durch die  $NO_2$ -,  $NH_2$ - oder  $OH$ -Gruppen substituirte Verbindungen ableiten. Denkt man sich ein Wasserstoffatom der  $CH_2$ -Gruppe durch  $OH$  ersetzt, so hat man die Formel des Benzhydrols oder Diphenylcarbinols, das bei der Oxydation in Benzophenon oder Diphenylketon übergeht. An die Kohlenwasserstoffe, secundären Alkohole und Ketone, deren einfachste Vertreter:



sind, schliessen sich die entsprechenden Carbonsäuren, z. B.:



### 1. Kohlenwasserstoffe (Diphenylmethane).

Bildungsweisen. 1. Aus Benzylchlorid, Benzol und Zinkstaub (Zincke, A. **159**, 374) oder Aluminiumchlorid (Friedel und Crafts).

2. Aus Formaldehyd, Methylal (Bd. I) oder Methylendiacetat (Bd. I) mit Benzol und Schwefelsäure (Baeyer, B. **6**, 963). Beide Reactionen

sind einer weitgehenden Verallgemeinerung fähig. So hat man mit Hilfe der zweiten Reaction durch Ersatz von Formaldehyd durch andere Aldehyde zahlreiche Kohlenwasserstoffe erhalten, in denen zwei Benzolreste an demselben Kohlenstoffatom stehen (s. *as*-Diphenyläthan S. 578). 2a) Auch Benzylalkohol wird mit Benzol durch conc. Schwefelsäure zu Diphenylmethan condensirt (B. **6**, 963).

3. Durch Reduction aus den Ketonen, in welche die Benzylbenzole durch Oxydation übergehen.

Als Nebenproducte entstehen Diphenylmethanderivate: 4. bei der Einwirkung von Natrium auf Gemische von Brombenzolen und Alkylbenzolen (vgl. S. 529 und B. **33**, 334); 5. bei der Oxydation von Alkylbenzolen mit Braunstein und Schwefelsäure: aus Toluol entsteht Tolyldiphenylmethan (B. **33**, 464).

**Diphenylmethan**, *Benzylbenzol*  $\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $26^\circ$ , Kp.  $261^\circ$ , entsteht 1. aus Benzylchlorid und Benzol mit Zinkstaub oder Aluminiumchlorid, 2. aus Methylenchlorid, Benzol und Aluminiumchlorid, 3. aus Methylal, oder 4. Benzylalkohol, Benzol und Schwefelsäure, 5. durch Reduction von Benzophenon mit Zinkstaub, oder Zink und Schwefelsäure, oder Jodwasserstoff und Phosphor, 6. aus Diphenyllessigsäure (S. 580) durch Destillation mit Natronkalk (Jena, 1870. A. **155**, 86).

Das Diphenylmethan riecht nach Orangen. Durch eine glühende Röhre geleitet geht es in Diphenylenmethan oder Fluoren (s. d.) über, Chromsäure oxydirt es zu Benzophenon (S. 544). Mit conc. Salpetersäure dagegen giebt es *p*<sub>2</sub>- und *o,p*-Dinitro- und Tetranitrodiphenylmethan (A. **283**, 154).

**Benzyltoluole**, *Phenyltolylmethane*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ . Bei der Einwirkung von Zinkstaub auf ein Gemenge von Benzylchlorid und Toluol entsteht neben Anthracen (s. d.) ein nicht trennbares Gemenge von *o*- und *p*-Benzyltoluol. Das reine *p*-Benzyltoluol, Kp.  $285^\circ$ , wird durch Erhitzen von *p*-Phenyltolylketon mit Zinkstaub erhalten; es scheint ferner bei der Einwirkung von Natrium aus *p*-Bromtoluol neben dem *p*-Ditolyldiphenylmethan (S. 529) zu entstehen. Ebenso erhält man aus Brommesitylen und Natrium neben Dimesityldiphenylmethan ein **Pentamethyldiphenylmethan** (vgl. oben).

**Benzyl-*p*-xylol**, Kp.  $294^\circ$ . **Benzylmesitylen**, F.  $36^\circ$ , Kp.  $301^\circ$ . **Benzyl-*duro*le**, F.  $60^\circ$ , Kp.  $310^\circ$  und F.  $145^\circ$ , Kp.  $326^\circ$ . **Benzylpentaäethylbenzol**, F.  $88^\circ$  (B. **26**, R. 58). ***p*<sub>2</sub>-Ditolyldiphenylmethan**, F.  $22^\circ$ , Kp.  $286^\circ$ . **Dimesityldiphenylmethan**, F.  $139^\circ$ . Die unsymmetrischen Kohlenwasserstoffe wurden nach den Methoden 1 und 4, die symmetrischen nach Methode 1 erhalten.

**Nitrodiphenylmethane** (A. **283**, 157): ***o*-Nitrobenzylbenzol**, flüssig, aus *o*-Nitrobenzylchlorid, Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (B. **18**, 2402; **29**, 1303). ***m*-Nitrobenzylbenzol**, flüssig, und ***p*-Nitrobenzylbenzol**, F.  $31^\circ$ , entstehen aus den Nitrobenzylalkoholen, Benzol und Schwefelsäure (B. **16**, 2716).

***o*<sub>2</sub>-Dinitrodiphenylmethan**, F.  $159^\circ$ , aus *p*<sub>2</sub>-Diamido-*o*<sub>2</sub>-dinitrodiphenylmethan durch Entamidiren (J. pr. Ch. [2] **65**, 327).

***m*<sub>2</sub>-Dinitrodiphenylmethan**, F.  $174^\circ$ , aus *m*-Nitrobenzylalkohol mit Nitrobenzol, oder Formaldehyd mit Nitrobenzol und conc. Schwefelsäure (B. **27**, 2293, 2321). ***m,p*-Dinitrodiphenylmethan**, *p*-Nitrobenzyl-*m*-nitrobenzol, F.  $103^\circ$ . ***p*<sub>2</sub>-Dinitrodiphenylmethan**, F.  $183^\circ$ , aus Diphenylmethan neben *o,p*-Dinitrodiphenylmethan, F.  $118^\circ$  (B. **27**, 2110; A. **194**, 363). **Tetranitrodiphenylmethan**, F.  $172^\circ$ , bildet mit Alkalien dunkelblau gefärbte Salze (B. **21**, 2475).



Amidodiphenylmethane. *o*-Amidodiphenylmethan, flüssig, geht beim Leiten seiner Dämpfe über glühendes Bleioxyd in Acridin (s. d.), beim Behandeln mit salpetriger Säure in Fluoren (s. d.) über (B. **27**, 2786). *m*- und *p*-Amidodiphenylmethan, F. 46° und 34° (B. **16**, 2718).

*o*<sub>2</sub>-Diamidodiphenylmethan, F. 160° (s. J. pr. Ch. [2] **65**, 331).

*p*<sub>2</sub>-Diamidodiphenylmethane entstehen 1. aus Methyldianilinen (S. 92) beim Erhitzen mit Anilinchlorhydraten; bei dieser Reaction dürften sich als Zwischenproducte Amidobenzylaniline (S. 244) bilden, die sich weiter in Diamidodiphenylmethane umlagern:



Für diesen Reactionsgang spricht 2. die leichte Bildung von Diamidodiphenylmethanen aus Amidobenzylanilinen durch Erhitzen mit Anilinchlorhydraten (C. 1900 I, 1110; vgl. B. **33**, 250).

*p*<sub>2</sub>-Diamidodiphenylmethan, F. 85°, geht durch Erhitzen mit Anilin oder *o*-Toluidin unter Zusatz eines Oxydationsmittels glatt in Pararosanilin oder Rosanilin über (B. **25**, 303).

Tetramethyl-*p*<sub>2</sub>-diamidodiphenylmethan, F. 91°, entsteht beim Erhitzen von Dimethylanilin mit Methylenjodid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, ferner durch Einwirkung von Formaldehyd und Salzsäure (B. **35**, 359), von Methylal oder von CS<sub>2</sub> und Zink auf Dimethylanilin. In der an basische Radicale gebundenen CH<sub>2</sub>-Gruppe ist der Wasserstoff leicht durch Schwefel ersetzbar, s. *p*<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidothiobenzophenon (S. 548). Isomere Diamidodiphenylmethane s. A. **283**, 149. *p*<sub>2</sub>-Diamido-*o*<sub>2</sub>-dinitrodiphenylmethan und dessen Reductionsproducte s. C. 1910 II, 569. *p*<sub>2</sub>-Dihydrazinodiphenylmethan CH<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.NHNH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, F. 140° (J. pr. Ch. [2] **74**, 155).

Oxybenzylbenzole. *p*-Benzylphenol, F. 84°, Kp. 325° (im CO<sub>2</sub>-Strom), entsteht 1. aus Benzylchlorid, Phenol und Zink (C. 1904 I, 654), 2. aus Benzylalkohol, Phenol mit conc. Schwefelsäure oder Chlorzink, 3. aus *p*-Amidodiphenylmethan. Die Bromirungsproducte dieses Phenols lassen sich z. T. ähnlich den gebromten Phenolalkoholbromiden (S. 308) leicht in *Methylenchinone* überführen, z. B. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>:O + H<sub>2</sub>O, gelber Niederschlag, welcher leicht in Dibromoxybenzhydrol übergeht (A. **334**, 367).

Amidobenzylphenole erhält man leicht durch Condensation von Amidobenzylalkoholen mit Phenolen (C. 1903 I, 288). *p*-Dialkylamidobenzylphenole z. B. C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>OHBr<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>[4]N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> bilden sich durch Einwirkung von *o*- und *p*-Pseudophenolbromiden (S. 308) auf tertiäre Aniline (A. **334**, 264).

*o*<sub>2</sub>-Dioxydiphenylmethan ist nur in Form seines Anhydrids, des Xanthen (s. d.), bekannt. *p*<sub>2</sub>-Dioxydiphenylmethan, F. 158°, entsteht aus Diphenylmethandisulfosäure beim Schmelzen mit Kali (A. **194**, 318). Sein Dimethylaether, F. 52°, wird durch Einwirkung von conc. Schwefelsäure auf eine Lösung von Anisol und Methylal in Eisessig bereitet (B. **7**, 1200). Durch erschöpfendes Bromiren wird es in ein Heptabromid übergeführt, das leicht unter HBr-Abspaltung in ein *Methylenchinon* O:C<sub>6</sub>Br<sub>3</sub>H:CHC<sub>6</sub>BrH<sub>3</sub>(OH), rote Nadeln, F. 245°, übergeht (J. pr. Ch. [2] **58**, 441; A. **330**, 61). Substituirte *p*<sub>2</sub>-Dioxydiphenylmethane sind auf verschiedene Weise aus *p*-Oxybenzylalkoholen und den sich von ihnen ableitenden Pseudophenolhaloïden gewonnen worden (A. **356**, 124).

Sehr leicht condensiren sich mehrwertige Phenole mit Formaldehyd zu Polyoxydiphenylmethanen: Methyldibrenzcatechin, F. 220° u. Z. (B. **26**, 254). Methyldiorescin, Methyldiorcin, Methyldiphloroglucin (A. **329**, 269; C. 1907 I, 547) vgl. auch S. 214, 218.

**Methylenbishydroresorcin**  $\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2)_2$ , F.  $132^\circ$ , aus Hydroresorcin (S. 440) und Formaldehyd, giebt beim Kochen mit Essigsäureanhydrid: *Octahydroxanthendion*  $\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_6\text{O})_2\text{O}$ , mit Ammoniak *Dekahydroacridindion*  $\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_6\text{O})_2\text{NH}$  (A. **309**, 356).

## 2. Alkohole (Benzhydrole).

**Diphenylcarbinol, Benzhydrol**  $\text{HO}\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $68^\circ$ , siedet bei  $298^\circ$  unter teilweiser Zersetzung in Wasser und Benzhydrolaether  $\text{O}[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2]_2$ , F.  $109^\circ$  (B. **34**, 1965). Das Benzhydrol entsteht aus Diphenylbrommethan beim Erhitzen mit Wasser auf  $150^\circ$ , leichter aus Benzophenon mit Natriumamalgam, oder durch Erhitzen mit alkoholischem Kali und Zinkstaub neben Benzpinakon (A. **184**, 174); synthetisch aus Ameisenester mit Phenylmagnesiumbromid (C. 1902 II, 1209). Durch Oxydation geht es in Benzophenon über, ebenso durch Erhitzen bei Gegenwart von Palladiummohr (B. **36**, 2816). Mit Chinonen und chinoiden Substanzen condensirt sich das Benzhydrol unter Eintritt von ein oder zwei  $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ -Gruppen in den chinoiden Kern (B. **32**, 2146; **33**, 799). **Phenyl-p-tolylcarbinol**, F.  $52^\circ$  (A. **194**, 265).

**Diphenylcarbinolchlorid, Diphenylchlormethan**, F.  $14^\circ$ , aus Benzhydrol und  $\text{HCl}$ , oder aus Diphenylmethan durch Erhitzen mit  $\text{PCl}_5$ , zerfällt beim Erhitzen in  $\text{HCl}$  und Tetraphenylaethylen (S. 597) (B. **7**, 1128). **Diphenylbrommethan**, F.  $45^\circ$ , aus Diphenylmethan und Brom, giebt mit  $\text{ZnO}$ : Benzhydrolaether (C. 1900 I, 1291).

**Benzhydrilamin**  $\text{NH}_2\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , Kp.  $288^\circ$ , aus Diphenylbrommethan und aus Benzophenonoxim (B. **19**, 3233; **35**, 1515; C. 1901 I, 1002). Nach der letzteren Bildungsweise wurden auch *homologe Alkylbenzhydrilamine* bereitet (B. **24**, 2797). Formylderivat, F.  $132^\circ$ , aus Benzophenon und Ammoniumformiat bei  $200\text{--}250^\circ$  (B. **19**, 2129). Formamidinbenzhydril  $\text{CH}(\text{NH})\text{NHCH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$  bildet sich aus Blausäuresesquichlorhydrat  $2\text{CNH}\cdot 3\text{HCl}$ , Benzol und Aluminiumchlorid (vgl. S. 312); B. **31**, 1771). **Dibenzhydrilamin**, F.  $136^\circ$ . **Phenylbenzhydrilamin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , Kp.<sub>20</sub>  $233^\circ$ , bildet sich aus dem Anlagerungsproduct von  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  an Benzylidenanilin durch Zerlegen mit Säuren (B. **38**, 1767).

**$\beta$ -Benzhydrilhydroxylamin**, [*Diphenylaminolmethan*]  $\text{HO}\cdot\text{NH}\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $78^\circ$ , entsteht durch Kochen einer Lösung von Diphenylbrommethan und Acetoxim mit Eisessig und Wasser (A. **278**, 364).

**Benzhydrilhydrazin**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH}\cdot\text{NHNH}_2$ , F.  $59^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $188^\circ$ , und **Bisbenzhydrilhydrazin**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH}\cdot\text{NHNH}\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $133^\circ$ , aus Benzophenonhydrazon und Bisbenzophenonhydrazon (S. 546) durch Reduction mit Natriumamalgam und Alkohol; Benzhydrilhydrazin zerfällt beim Kochen mit Salzsäure in Diphenylchlormethan und Hydrazin (J. pr. Ch. [2] **67**, 112).

**o-Amidobenzhydrol**  $\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ , F.  $120^\circ$ , wird durch Reduction des o-Amidobenzophenons bereitet; es ist in ähnlicher Weise wie der o-Amidobenzylalkohol (S. 245) zur Bildung heterocyclischer Verbindungen befähigt (B. **29**, 1034). Das isomere o-**Oxybenzhydrilamin**  $\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CH}(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{OH} \end{matrix}$ , F.  $103^\circ$ , wird durch Reduction des *Phenylindoxazens* (s. d.) erhalten (C. 1898 II, 284).

**p-Oxybenzhydrol**  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $161^\circ$ , aus Benzoylphenol durch Reduction (A. **210**, 253). **o,p-Dioxybenzhydrol** entsteht durch Condensation von Benzaldehyd und Resorcin mittelst Alkali (C. 1910 I, 920). **o<sub>2</sub>p<sub>2</sub>**-



**Tetramethoxybenzhydrol**, F. 179<sup>0</sup>, aus vic-Jodresorcindimethylaether, Mg und Ameisensäureester (A. 372, 128).

Durch *Aldolcondensation* von Benzaldehyd oder p-Nitrobenzaldehyd und Anilinen, besonders Dimethylanilin, mit wenig Salzsäure (durch ZnCl<sub>2</sub> oder Oxalsäure bilden sich Triphenylmethanderivate) entstehen: p-**Nitro-p-amidobenzhydrol** NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH(OH)C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NH<sub>2</sub> (C. 1901 I, 866); p-**Dimethylamidobenzhydrol** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.CH(OH).C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, F. 69<sup>0</sup>, und p-**Dimethylamido-p-nitrobenzhydrol**, F. 96<sup>0</sup> (B. 21, 3292). Letztere Verbindung geht durch Reduction in p-**Dimethylamido-p-amidodiphenylmethan**, F. 165<sup>0</sup>, über.

p<sub>2</sub>-**Tetramethyldiamidobenzhydrol**, F. 96<sup>0</sup>, ist durch Reduction von p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidobenzophenon, sowie durch Oxydation des Tetramethyldiamidodiphenylmethans mit PbO<sub>2</sub> erhalten worden (B. 35, 359), wird durch Kochen mit verdünnten Mineralsäuren in Dimethylanilin und Dimethylamidobenzaldehyd gespalten (B. 27, 3316). In festem Zustand ist das p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidobenzhydrol weiss, in Lösung blau (B. 20, 1733 Anm.). In saurer Lösung hat das Tetramethyldiamidobenzhydrol vielleicht ähnlich dem Auramin (S. 548) chinoide Structur (B. 30, 2803; 33, 283). Es ist ein sehr reaktionsfähiger Körper. Beim Stehen oder Kochen mit Alkoholen entstehen Aether, Methylaether CH<sub>3</sub>OCH[C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, F. 72<sup>0</sup> (C. 1902 I, 471); mit H<sub>2</sub>S liefert es in alkoholischer Lösung **Tetramethyldiamidobenzthiohydrol** HS.CH[C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, F. 82<sup>0</sup>. Mit aromatischen Aminen setzt es sich spontan um zu **Tetramethyldiamidobenzhydrilarylaminen** ArNHCH[C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, sog. Arylleukauraminen — das einfachste Leukauramin NH<sub>2</sub>CH[C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, F. 135<sup>0</sup>, entsteht aus Auramin (S. 548) durch Reduction mit Na-amalgam in Alkohol; durch Oxydation wird Auramin regeneriert. Mit Schwefelammon liefern die Leukauramine **Tetramethyldiamidobenzhydrilsulfid** S[CH[C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, F. 172<sup>0</sup> (B. 35, 375, 913). — Mit Verbindungen mit reactivem CH<sub>2</sub>-Gruppe, wie Malonester, Acetessigester etc. vereinigt sich das Hydrol leicht unter Abspaltung von Wasser (C. 1910 I, 181). Mit Chinonen und chinoïden Substanzen condensirt es sich in analoger Weise wie das Benzhydrol selber (S. 542; B. 34, 881 u. a. O.).

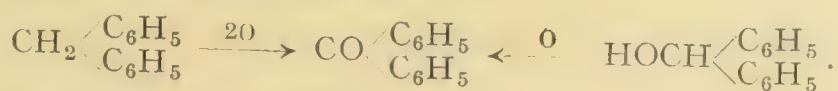
### 3. Ketone (Benzophenone).

Die Ketone der Benzylbenzolgruppe stehen zu den Benzoësäuren in demselben Verhältniss, wie die Acetone zu den Fettsäuren:



eine Analogie, die in verschiedenen Bildungsweisen zum Ausdruck kommt.

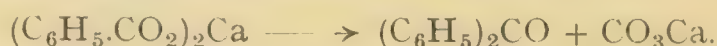
Bildungsweisen. 1) Durch Oxydation a) der Benzylbenzole und b) der Benzhydrole mit Chromsäure:



Enthält die CH<sub>2</sub>-Gruppe Alkyle oder Carboxyl, so werden diese Gruppen durch die Oxydation abgespalten unter Bildung der Ketone, enthalten die Benzolreste Alkylgruppen, so werden sie zu Carboxylgruppen oxydirt.

2. Aus den Ketonchloriden (s. Benzophenonchlorid S. 545) mit heissem Wasser.

Kernsynthesen. 3. Durch Destillation der Calciumsalze ein-kerniger aromatischer Monocarbonsäuren, deren Carboxylgruppen un-mittelbar mit dem Benzolrest verbunden sind:



4. Durch Condensation von Benzoësäure oder Benzoësäureanhydrid mit Benzol beim Erhitzen mit Phosphorpentoxyd.

5. Durch Einwirkung von Benzoylchlorid oder von Phosgen auf Benzol bei Gegenwart von Aluminiumchlorid. Im zweiten Fall ent-stehen zunächst Säurechloride, die dann in Ketone übergehen (B. **10**, 1854):



6. Durch Einwirkung von Tetrachlorkohlenstoff auf aromatische Kohlen-wasserstoffe und deren Halogensubstitutionsproducte bei Gegenwart von  $\text{AlCl}_3$  entstehen Benzophenonchloride, die durch Erhitzen mit Wasser in die Ketone übergehen (C. 1904 I, 283; 1905 I, 1248).

7. Durch Einwirkung von Quecksilberdiphenyl auf Säurechloride, wie Benzoylchlorid.

Verhalten. 1. Beim Erhitzen mit Zinkstaub oder Jodwasserstoff-säure und rotem Phosphor werden die Ketone in Kohlenwasserstoffe umgewandelt, aus Benzophenon entsteht Diphenylmethan. 2. Durch Natriumamalgam werden die Ketone in secundäre Alkohole (Benzhydrole) und Pinakone verwandelt.

3. Spaltung alkylirter Benzophenone durch Erhitzen mit Phosphorsäure, Jod- oder Chlorwasserstoffsäure in Kohlenwasserstoffe und Carbonsäuren s. B. **32**, 1565, 1908.

**Benzophenon, Diphenylketon**  $\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , Kp.  $307^\circ$  (Kp.<sub>12</sub>  $162^\circ$ ), ist in zwei Modificationen bekannt, die labile, F.  $26^\circ$ , entsteht durch Kochen oder Einwirkung von Luft aus den Lösungen der stabilen Modification, F.  $46^\circ$ , in die sich die labile Modification allmählich von selbst, rasch unter merklicher Wärmeentwicklung beim Berühren mit einer Spur der stabilen Modification umwandelt (B. **26**, R. 380; C, 1898 I, 1177; 1900 I, 340). Es entsteht nach den allgemeinen Bildungs-weisen: 1. aus Diphenylmethan, as-Diphenylaethan (S. 578), Benzhydrol, Diphenylessigsäure (S. 581) u. a. durch Oxydation, 2. aus Benzophenon-chlorid, 3. durch Destillation von benzoësaurem Calcium (Péligot, A. **12**, 41), 4. aus Benzoësäure und Benzol mit  $\text{P}_2\text{O}_5$ , 5. aus Phosgen oder Benzoyl-chlorid, Benzol und Aluminiumchlorid, 6. aus Benzoylchlorid und Queck-silberdiphenyl und findet sich neben Benzoësäure und Triphenylcarbinol, 7. unter den Einwirkungsproducten von  $\text{CO}_2$  auf  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  (B. **36**, 3005). Beim Schmelzen mit Kalihydrat zerfällt es in Benzoesäure und Benzol, beim Erhitzen mit Natriumamid in Benzollösung in Benz-amid und Benzol (C. 1909 II, 22). Durch Reduction kann es in Di-phenylmethan, Benzhydrol und Benzpinakon (S. 597) umgewandelt wer-den. Hexahydrobenzophenon, F.  $54^\circ$ , aus Hexahydrobenzoylchlorid, Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (B. **30**, 1940).

Homologe Benzophenone. o-Phenyltolylketon, Kp.  $315^\circ$ , geht in der Hitze über Bleioxyd geleitet in Anthrachinon (s. d.), mit Zinkstaub er-



hitzt in Anthracen (s. d.) über (B. 6, 754). **m-Phenyltolylketon**, Kp. 314°. **p-Tolylphenylketon** ist in zwei Modificationen bekannt: labile Modification, F. 55°, hexagonal, stabile Modification, F. 59°, monoklin (A. 189, 84; B. 12, 2299). **p-Ditolylketon**, F. 92°, Kp. 333°. **Benzoylxylol**, F. 36°, Kp. 317° (B. 17, 2847). **Benzoylmesitylen**, F. 36°, Kp. 317°, **Mesitylmesitylen**, F. 85° J. pr. Ch. [2] 35, 486; B. 32, 1910) u. a. m. werden am bequemsten nach Methode 5 dargestellt.

Abkömmlinge des Benzophenons durch Ersatz des Sauerstoffs: **Benzophenonchlorid**, *Diphenyldichlormethan*  $\text{CCl}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , Kp.<sub>30</sub> 193°, entsteht aus Benzophenon mit  $\text{PCl}_5$ , sowie durch Einwirkung von Benzol auf Tetrachlorkohlenstoff bei Gegenwart von  $\text{AlCl}_3$  (C. 1905 I, 1248); mit Wasser erhitzt geht es in Benzophenon, mit Silber oder Zinkstaub in Tetraphenylaethylen (S. 597),  $\alpha$ - und  $\beta$ -Benzpinakolin (B. 29, 1790) über. Durch Umsetzung mit 2 Mol. Natriumazid entsteht unter Abspaltung von Stickstoff  $\text{N}, \alpha$ -*Diphenyltetrazol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{array}{c} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \text{-----} \text{N} \end{array}$  (B. 42, 3359). **Benzophenonbromid** erhält man durch Eintröpfeln von Brom in Diphenylmethan bei 150°.

Acetale des Benzophenons werden aus dem Benzophenonchlorid mit Natriumalkoholaten, sowie aus Benzophenon und Orthoameisenaethern (vgl. S. 377) erhalten: **Benzophenon-dimethyl-** und **-diaethylacetal**, F. 107° und 52°, Kp. 289° und 295° (B. 29, 2932, R. 774).

**Thiobenzophenon**  $\text{CS}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , Kp.<sub>14</sub> 174°, entsteht aus Benzol mit Thiophosgen  $\text{CSCl}_2$  und Aluminiumchlorid; leichter als die Kohlenwasserstoffe reagieren hierbei die Phenolaether (B. 28, 2869). Das Thiobenzophenon entsteht ferner durch Einwirkung von Phosphorsulfid auf Benzophenon oder am besten aus Benzophenonchlorid mit alkoholischer Schwefelkaliumlösung. Es bildet ein blaufärbtes Oel, das bei niedrigerer Temperatur zu blauen Nadeln erstarrt. Mit Cu-Pulver liefert es Tetraphenylaethylen (B. 29, 2944).

**Benzophenondiaethyl-** und **-dibenzylmercaptol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{SCH}_2\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 144°, geben bei vorsichtiger Oxydation die entsprechenden Sulfonale F. 137° und 208° (B. 35, 2343).

**Diphenyldinitromethan**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{N}_2\text{O}_4)$ , F. 78°, entsteht beim Versetzen einer Lösung von Benzophenonoxim in Aether mit Stickstofftetroxyd. Durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig wird es in Benzophenonoxim zurückverwandelt, daneben bildet sich Benzhydrylamin (B. 23, 3490).

**Iminobenzophenon**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}=\text{NH}$ , farbloses Oel, erhält man durch Einwirkung von Ammoniak auf eine alkoholische Lösung von Benzophenon (C. 1905 II, 555). Sein Chlorhydrat entsteht durch Erhitzen von Benzophenonchlorid mit Urethan auf 130°. Es wird von kaltem Wasser leicht in Benzophenon und Salmiak gespalten. Als Abkömmling des Iminobenzophenons ist das sog. **Phenylbenzalsultim**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \diagdown \text{SO}_2 \end{array} \text{N}$ , F. 164°, zu betrachten, welches bei der Condensation von Pseudosaccharinchlorid (S. 305) mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$  entsteht (B. 29, 2296).

**Phenyliminobenzophenon**, *Benzophenonanil*  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}=\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ , F. 116°, aus Benzophenonchlorid und Anilin (A. 187, 199) oder Benzophenon und Anilin bei 240—250°, sowie durch Einwirkung von  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  auf Phenyliminobenzoësäureester  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCH}_3):\text{NC}_6\text{H}_5$  (C. 1906 I, 1431); bildet mit Säuren unbeständige Salze, mit Jodmethyl ein Additionsproduct, F. 202° (B. 35, 2615). Eine Reihe von o-substituirten Benzophenonanilen, welche sämtlich mehr oder weniger stark gelb gefärbt sind (vgl. Auramin S. 548), sind aus den betreffenden Ketonen durch Erwärmen mit Anilin bei Gegenwart von Schwefelsäure erhalten worden (B. 32, 1683).



**Benzophenonoxim**  $(C_6H_5)_2C:NOH$ , F.  $140^0$ ; wird durch Erwärmen mit Schwefelsäure auf  $100^0$ , mit Salzsäure, Eisessig u. a. m. in Benzanilid (S. 275) umgelagert. Lässt man  $PCl_5$  auf Benzophenonoxim einwirken, so entsteht statt des erwarteten Chlorides  $(C_6H_5)_2C:NCl$  das damit isomere Benzanilidimidchlorid (S. 280) (B. **22**, R. 591).

Das Benzophenonoxim ist nur in einer Modification bekannt (vgl. B. **28**, R. 1008), während die unsymmetrischen Benzophenone wie Brombenzophenon, Phenyltolylketon etc. je zwei Oxime bilden (B. **23**, 2776). Auch das Hexahydrobenzophenon (S. 544) bildet 2 Oxime.  $\alpha$ - F.  $158^0$ ,  $\beta$ - F.  $111^0$ , von denen das erstere bei der Umlagerung Benzoylamidohexamethylen (S. 437), das letztere dagegen Hexahydrobenzanilid (S. 450) liefert (B. **30**, 2862).

**Benzophenonhydrazon**  $(C_6H_5)_2C:NNH_2$ , F.  $98^0$ , und **Bisbenzophenonhydrazon**, *Diphenylketazin*  $(C_6H_5)_2C:N.N:C(C_6H_5)_2$ , F.  $162^0$  (J. pr. Ch. [2] **44**, 194). **Benzophenonsemicarbazon**, F.  $165^0$ .

**Benzophenonphenylhydrazon**  $(C_6H_5)_2C:N.NHC_6H_5$ , F.  $137^0$  (B. **19**, R. 302).

Halogensubstituierte Benzophenone wurden meist nach Methode 5. (S. 544) erhalten: **o-Brombenzophenon**, F.  $42^0$ , bemerkenswert ist die Beweglichkeit seines Bromatoms. Behandelt man **o-Brombenzophenonoxim**, F.  $132^0$ , mit Alkalilauge, so geht es unter Abspaltung von Bromwasserstoffsäure in *Phenylindoxazen*  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{[1]C}(C_6H_5) \\ \text{[2]O} \end{matrix} \setminus N$  (s. d.) über (B. **27**, 1452), **m- und p-Brombenzophenon**, F.  $125^0$  und  $82^0$ , geben im Gegensatz zu dem **o-Brombenzophenon** zwei isomere Oxime (B. **25**, 3293; A. **264**, 152, 171).

Die sym. **m<sub>2</sub>- und p<sub>2</sub>-Dibrombenzophenone**  $(BrC_6H_4)_2CO$ , F.  $142^0$  und  $171^0$ , geben nur ein Oxim (A. **264**, 160). **o,p-Dibrombenzophenon**, F.  $52^0$ , giebt ein Oxim, F.  $141^0$ , das sich leicht in p-Bromphenylindoxazen umwandeln lässt (B. **27**, 1453). **o-Chlorbenzophenonoxim** zeigt weniger leicht, **o-Jodbenzophenonoxim** leichter als **o-Brombenzophenonoxim** die Phenylindoxazenbildung (B. **26**, 1250).

**Benzophenonhexachlorid**  $C_6H_5COC_6H_5Cl_6$ , F.  $215^0$ , aus Benzophenon und Chlor in Chloroform giebt beim Erhitzen **Trichlorbenzophenon**  $C_6H_5COC_6H_2Cl_3$ , F.  $131^0$  (C. 1898 I, 1178).

**Nitrobenzophenone**: **o-, m- und p-Nitrobenzophenon**, F.  $195^0$ ,  $94^0$  und  $138^0$  (B. **16**, 2717; **18**, 2401; J. pr. Ch. [2] **65**, 308). Kocht man **o-Nitrobenzophenonoxim** mit Natronlauge, so geht es wie die **o-Halogenbenzophenonoxime** (s. oben) in Phenylindoxazen über (B. **26**, 1250). Beim Erhitzen unter gewöhnlichem Druck wandelt es sich, wahrscheinlich unter Zwischenbildung von Phenylanthranil (s. u.) in Acridon um (B. **42**, 591). **o<sub>2</sub>-, m<sub>2</sub>-, p<sub>2</sub>-Dinitrobenzophenon**, F.  $188^0$ ,  $148^0$  und  $189^0$ . **o,m-, o,p-, m,p-Dinitrobenzophenon**  $(NO_2C_6H_4)_2CO$ , F.  $126^0$ ,  $196^0$  und  $172^0$ . Beim Nitriren von Benzophenon bildet sich **o<sub>2</sub>- und o,m-Dinitrobenzophenon** (A. **283**, 164; B. **27**, 2111). **o<sub>2</sub>-, p<sub>2</sub>-Tetranitrobenzophenon**, F.  $225^0$  (B. **27**, 2318). Weitere substituierte Benzophenone sind A. **286**, 306 ff. und C. 1904 II, 110, beschrieben.

**c-Phenylanthranil**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{[C}(C_6H_5) \\ \text{[N} \end{matrix} \setminus O$ , schwach gelbe Krystalle vom F.  $53^0$ , kann als inneres Anhydrid des **o-Hydroxylaminobenzophenons** angesehen werden. Es entsteht, dem Anthranil (S. 294) und **c-Methylantranil** (S. 263) analog, durch Reduction von **o-Nitroacetophenon** mit Zinn und Eisessig oder durch Oxydation von **o-Amidoacetophenon** mit Monosulfopersäure (B. **42**, 1723), sowie in geringer Menge durch Condensation von **o-Nitrobenzaldehyd** und Benzol mittelst conc.  $SO_4H_2$  (B. **41**, 1845). Beim Erhitzen unter gewöhnlichem Druck lagert es sich in das isomere Acridon (S. 547) um (B. **42**, 592). Die gleiche Umwandlung vollzieht sich auch durch gleich-





Diamidobenzophenone.  $o_2$ -,  $m_2$ -,  $p_2$ -**Diamidobenzophenon**, F. 134<sup>0</sup>, 173<sup>0</sup> und 239<sup>0</sup>. Das  $o_2$ -Diamidobenzophenon geht mit salpetriger Säure in Xanthon (s. d.) und o-Oxyfluorenon über (B. 28, 111). Das  $p_2$ -Diamidobenzophenon giebt substantive Baumwollfarbstoffe (B. 22, 988).

**Tetramethyl- $p_2$ -diamidobenzophenon** (Michler'sches Keton)  $\text{CO}[\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ , F. 173<sup>0</sup>, entsteht durch Spaltung von Hexamethylpararosanilin (S. 562) beim Erhitzen mit Salzsäure (B. 19, 109). Es wird durch Einwirkung von  $\text{COCl}_2$  auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Aluminiumchlorid technisch dargestellt. Salpetrige Säure wandelt es in Nitrosotrimethyldiamidobenzophenon um (B. 24, 3198). Mit Dimethylanilin und  $\text{PCl}_3$  behandelt bildet es *Methylviolett* (S. 563), mit Phenylnaphtylamin sog. *Victoria-blau*. Oxim, F. 233<sup>0</sup> (B. 19, 1852). Phenylhydrazon, F. 174<sup>0</sup> (B. 35, 366). Mit 2 Mol. Dimethylsulfat verbindet sich das Keton zu einem bisquaternären Ammoniumsalz (J. pr. Ch. [2] 66, 393).

**Tetramethyl- $p_2$ -diamidothiobenzophenon**  $\text{CS}[\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ , F. 202<sup>0</sup>, entsteht durch Einwirkung von Thiophosgen  $\text{CSCl}_2$  oder von Schwefelkohlenstoff und  $\text{ZnCl}_2$  auf Dimethylanilin und von  $\text{H}_2\text{S}$  auf alkoholische Auraminlösung bei 60<sup>0</sup>. Rubinrote, blauglänzende Blätter oder cantharidengrünes Krystallpulver (B. 20, 3266, 3290; C. 1898 I, 1029); beim Erhitzen mit alkohol.  $\text{NH}_3$  unter Druck bildet es quantitativ Auraminbase.

**Tetramethyl- $p_2$ -diamidobenzophenonimid**, *Auraminbase*  $[(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4]_2\text{C}:\text{NH}$ , F. 136<sup>0</sup>, vereinigt sich mit Dimethylsulfat zum methylschwefelsauren Salz des Methylauramins (J. pr. Ch. [2] 66, 387). Der Farbstoff **Auramin** ist das Chlorhydrat der Auraminbase  $[(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4]_2\text{C}:\text{NH}_2\text{Cl}$  oder einer chinoïden Pseudoform derselben:  $\text{NH}_2\text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4:\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Cl} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$  (A. 381, 234). Das Auramin entsteht aus Tetramethyldiamidobenzophenon durch Erhitzen mit Chlorammonium und Chlorzink, sowie aus p-Dimethylamidobenzamid mit Dimethylanilin und  $\text{ZnCl}_2$  (B. 28, R. 86). Ganz ähnliche Farbstoffe entstehen mit primären Anilinen und Diaminen (B. 20, 2844; 28, R. 65; vgl. C. 1900 I, 1180). Das Auramin bildet goldgelbe Blättchen, ist wichtig für die Baumwollfärberei, da es mit Tannin gebeizte Baumwolle schön gelb färbt. Es giebt mit CNK das Nitril des Tetramethyldiamidodiphenylglycolles (B. 27, 3294).

$o,m$ -,  $o,p$ -,  $m,p$ -**Diamidobenzophenon**, F. 80<sup>0</sup>, 128<sup>0</sup> und 126<sup>0</sup> (A. 283, 149; B. 28, 111).

**Benzophenon-o-sulfosäure**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COC}_6\text{H}_4[2]\text{SO}_3\text{H}$  aus o-Sulfobenzoësäureanhydrid mit Benzol und Aluminiumchlorid (B. 33, 3486).

**Benzophenon-3,3(?) -disulfosäure**  $(\text{SO}_3\text{HC}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , Chlorid, F. 138<sup>0</sup> (C. 1898 II, 347).

**Oxybenzophenone** entstehen: 1. aus Amidobenzophenonen, wobei die o-Amidobenzophenone (S. 547) hauptsächlich in Fluorenone übergehen. 2. Durch Aufspaltung von Xanthonen, die man als cyclische Phenyläther von  $o_2$ -Dioxybenzophenonen auffassen kann, mit Kalihydrat. 3. Aus Benzoësäuren oder Oxybenzoësäuren und Phenolen durch Condensation mittelst Chlorzink oder Phosphoroxychlorid (B. 26, R. 587), Schwefelsäure oder Zinntetrachlorid (B. 23, R. 43, 188; 24, 967). 4. Aus Phenolen mit Benzoylchlorid, Zinkstaub oder Chlorzink oder Aluminiumchlorid (B. 12, 261). 5. Aus Phenolen oder ihren Benzoylestern mit Benzotrichlorid und Zinkoxyd (B. 10, 1969). 6. Aus Benzotrichlorid und Phenolen mit Alkalien (B. 24, 3677). 7. Aus den Phenolcarbonsäurechloriden bez. deren Methyl- Acetyl- oder Carbmethoxy-Derivaten durch Condensation mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (A. 346, 381; B. 42, 1015).



Oxybenzophenone, die in einem Benzolrest nur ein Hydroxyl enthalten. **o-Oxybenzophenon**, *o-Benzoylphenol*, F. 41°, entsteht nach Bildungsweise 6. neben Benzoësäurephenylester; ferner durch Aufspaltung des Phenylindoxazens (B. 29, R. 350); am besten stellt man es aus Methylsalicylsäurechlorid mit Benzol und Aluminiumchlorid dar (B. 35, 2811). **o-Methoxybenzophenon**, F. 39° s. B. 41, 332. **o-Oxybenzophenonanil**, F. 138°, s. S. 545. **m-Oxybenzophenon**, F. 116°, nach Bildungsweise 1., 4., 5. und 7. (B. 25, 3533); **m- und p-Methoxybenzophenon**, F. 37° und 61°, Kp. 343° und 355°, aus **m- und p-Methoxybenzoylchlorid** mit Benzol und AlCl<sub>3</sub> (B. 35, 2813). **o<sub>2</sub>-, m<sub>2</sub>-, p<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon**, F. 173°, 170°, 210°, und **o,m-, o,p-Dioxybenzophenon**, F. 126°, 151°, entstehen aus den entsprechenden Diamidobenzophenonen. **o<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon** entsteht auch aus seinem Anhydrid, dem Xanthon oder Diphenylenketonoxyd, bei vorsichtigem Schmelzen mit Kali (B. 19, 2609). **o,p- und p<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon** bilden sich auch durch Condensation von Salicylsäure und Phenol mit Zinntetrachlorid (A. 354, 177). **p<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon** tritt bei der Spaltung von Aurin, Benzaurin, Phenolphthaleïn, Rosanilin beim Erhitzen mit Wasser oder Aetzkali auf (B. 16, 1931). **m,p-Dioxybenzophenon**, F. 206°, aus der Diamidoverbindung.

Oxybenzophenone, die an einem Benzolrest mehr als ein Hydroxyl enthalten, werden hauptsächlich nach Bildungsweise 3. bereitet. Hervorgehoben seien die aus Pyrogallussäure oder Gallussäure erhaltenen Ketone, welche ähnlich wie Alizarin, auf Beizen ziehende Farbstoffe sind (B. 30, 2590). Der aus Benzoësäure und Pyrogallol bereitete Farbstoff (HO)<sub>3</sub>[2,3,4]C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>COC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> wird als *Alizarin gelb A.*, F. 140°, in den Handel gebracht (A. 269, 295; B. 32, 1686). Mit letzterem isomer ist das **3,4,5-Trioxibenzenphenon**, F. 176°, das aus Tricarbomethoxygalloylchlorid, Benzol und AlCl<sub>3</sub> erhalten wird (B. 42, 1015).

**2,5-Dioxybenzophenon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COC<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2,5](OH)<sub>2</sub>, F. 125°, entsteht aus Benzaldehyd und Chinon im Sonnenlicht (B. 24, 1340; 41, 143; S. 222). **o<sub>2</sub>,p<sub>2</sub>-Tetraoxybenzophenon** [(OH)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>]<sub>2</sub>CO wird durch Verschmelzen von Fluoresceïnchlorid (S. 574) mit Natron erhalten; es geht beim Erhitzen in *Dioxyxanthon* über (B. 32, 2103). **2,5,2',5'-Tetramethoxybenzophenon**, F. 109°, aus Jodhydrochinondimethyläther, Mg und CO<sub>2</sub> (B. 41, 4423).

In der Cotorinde und der Paracotorinde, die aus Bolivia stammen und therapeutische Verwendung finden, kommen eine Reihe von Benzophenonabkömmlingen vor: **Cotoïn** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>(OCH<sub>3</sub>), F. 130°, **Hydrocotoïn** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)(OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, F. 98° (C. 1898 I, 667), **Methylhydrocotoïn** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, F. 113° (B. 25, 1119; 26, 2340; 27, 419), die Methyläther des Benzoylphloroglucins sind, und **Protocotoïn** (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>(HO).C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(O<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>), F. 141°, sowie **Methylprotocotoïn** (CH<sub>3</sub>O)<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(O<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>), F. 134°, Derivate des 1,3,5-Trioxibenzenprotocatechons. Bei der Oxydation von Protocotoïn mit Permanganat entsteht Acetopiperon (S. 317; B. 34, 1468; vgl. auch C. 1907 I, 817). Mit diesen Verbindungen aufs engste verknüpft ist nach neueren Untersuchungen (B. 39, 4014) das bereits (S. 329 und 330) erwähnte **Maclurin** (OH)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[2,4,6](OH)<sub>3</sub>, das beim Erhitzen mit conc. KOH in Protocatechusäure und Phloroglucin zerfällt. Der durch Methyliren mit Dimethylsulfat entstehende **Pentamethyläther**, F. 157°, ist synthetisch aus Veratroylchlorid, Phloroglucintrimethyläther und AlCl<sub>3</sub> gewonnen worden (B. 39, 4022).

## 4. Carbonsäuren der Diphenylmethangruppe.

Diese Carbonsäuren zerfallen in drei Gruppen: A. *Diphenylmethancarbonsäuren*, B. *Benzhydrolcarbonsäuren*, C. *Benzophenoncarbonsäuren*.  
 ms-Diphenylmethancarbonsäure = Diphenylelessigsäure, vgl. S. 580.

A. Diphenylmethancarbonsäuren: o-, m-, p-Benzylbenzoësäure  $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4CO_2H$ , F. 117°, 107° und 154°. Die o-Benzylbenzoësäure giebt mit  $SO_4H_2$  erwärmt *Anthranol* (s. d.) (B. 25, 3022; 27, 2789; A. 291, 17; B. 9, 633). o-Cyandiphenylmethan, F. 19°, Kp. 313°, entsteht aus o-Cyanbenzylchlorid mit Benzol und Aluminiumchlorid und aus o-Amido-diphenylmethan.

Benzyliso- und -terephthalsäure  $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_3(CO_2H)_2$  (B. 9, 1765).

Diphenylmethan-o<sub>2</sub>-dicarbonsäure  $CH_2(C_6H_4[2]CO_2H)_2$ , F. 254°, entsteht durch Reduction des Lactons der Benzhydrol-o<sub>2</sub>-dicarbonsäure und des Dilactons der Benzophenon-o<sub>2</sub>-dicarbonsäure. Sie wird durch conc. Schwefelsäure in Anthranolcarbonsäure verwandelt (A. 242, 253). Diphenylmethan-m<sub>2</sub>-dicarbonsäure, F. 220—225°. Diphenylmethan-p<sub>2</sub>-dicarbonsäure, F. 290° (B. 27, 2324). Diphenylmethan-o,p-dicarbonsäure, F. 220° (A. 309, 115).

Methylendigallussäuren  $CH_2[C_6H(OH)_3COOH]_2$  s. B. 31, 259.

B. Benzhydrolcarbonsäuren: Benzhydrol-o-säurelacton, *Phenylphtalid*  $C_6H_4 \begin{array}{l} \text{[1]CH-C}_6\text{H}_5 \\ \text{[2]COO} \end{array}$ , F. 115°, entsteht durch Reduction der o-Benzoylbenzoësäure und durch Zerfall der Benzhydrol-o<sub>2</sub>-dicarbonsäure in der Hitze. Die dem Lacton entsprechende Säure ist nicht existenzfähig, wohl aber sind ihre Salze bekannt. Durch  $PCl_5$  wird das Lacton in Anthrachinon umgewandelt (B. 21, 2005). o-Cyanbenzhydrol  $C_6H_5CH(OH)C_6H_4[2]CN$  wird aus o-Cyandiphenylchlormethan  $C_6H_5CHCl \cdot C_6H_4CN$ , dem Einwirkungsproduct von Chlor auf Cyandiphenylmethan, erhalten (B. 29, 1315). m- und p-Benzhydrylbenzoësäure, F. 121° und 164° (A. 220, 242). p-Tolylphtalid, F. 129°, und Homologe s. A. 234, 237. Oxyphenylphtalid  $C_6H_4 \begin{array}{l} \text{CHC}_6\text{H}_4\text{OH} \\ \text{COO} \end{array}$ , F. 180°, entsteht aus Phtalaldehydsäure (S. 340), Phenol und Schwefelsäure (73 pct.) (B. 27, 2632; B. 31, 2790).

Benzhydrol-o<sub>2</sub>-lactoncarbonsäure  $C_6H_4 \begin{array}{l} \text{CH-C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H} \\ \text{COO} \end{array}$ , F. 202°, entsteht aus dem Lacton der Benzhydroltricarbonsäure  $(HOOC \cdot C_6H_4)_2C(OH)COOH$ , dem Einwirkungsproduct von Alkalien auf Diphtalylsäure (S. 593), durch Erwärmen (A. 224, 233).

C. Benzophenoncarbonsäuren entstehen 1. durch Oxydation der Alkyldiphenylmethane, Alkylbenzophenone, Diphenylmethancarbonsäuren und Benzhydrolcarbonsäuren; 2. aus Benzoylchlorid, Benzoësäureanhydrid und  $ZnCl_2$  (B. 14, 647); 3. aus Phtalsäureanhydrid, Benzol und  $AlCl_3$  (B. 41, 3627).

o-Benzoylbenzoësäure  $C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4[2]CO_2H + H_2O$ , F. 127° (wasserfrei), entsteht durch Oxydation aus o-Tolylphenylmethan, o-Methylbenzophenon, o-Benzyl- und o-Benzhydrylbenzoësäure; sie wird nach Bildungsweise 3. dargestellt. Mit  $P_2O_5$  erhitzt geht sie in Anthrachinon, mit Zinkstaub erhitzt in Anthracen über. Mit Benzol und Aluminiumchlorid bildet sie Diphenylphtalid (S. 570), mit Phenol und  $SnCl_4$ : Benzolphenolphtalid (S. 571). Mit Essigsäureanhydrid erwärmt (B. 14, 1865) geht sie über in: Acetylbenzoylbenzoësäure  $C_6H_4 \begin{array}{l} \text{[1]C(C}_6\text{H}_5) \text{---} \text{OCOCH}_3 \\ \text{[2]CO} \text{ >O} \end{array}$ , F. 117° (vgl. Acetylacvulin-



säure u. a. m.) (C. 1900 I, 260). Oximanhydrid, F. 162<sup>o</sup>, aus Benzoylbenzoësäure mit salzsaurem Hydroxylamin, giebt bei 130<sup>o</sup> Phtalanil (B. 26, 1262, 1795). Phenyllactazam  $C_6H_4 \begin{matrix} | [1]C(C_6H_5):N \\ | [2]CO \quad \quad \quad \dot{N}C_6H_5 \end{matrix}$ , F. 181<sup>o</sup> (B. 18, 805).

Aus gechlorten Phtalsäureanhydriden wurden mit Benzol und Aluminiumchlorid gechlorte Benzoylbenzoësäuren (A. 238, 338), aus Phtalsäureanhydrid mit Toluol und anderen Methylbenzolen homologe Methylbenzoylbenzoësäuren bereitet (B. 19, R. 686; A. 311, 178). Phtalsäureanhydrid und Dimethylanilin geben: **Dimethylanilinphthaloylsäure**  $C_6H_4(COOH)COC_6H_4N(CH_3)_2$ , F. 205<sup>o</sup> (A. 307, 305). Umwandlungs- und Substitutionsproducte dieser Säure s. C. 1901 I, 631, 944 u. a. O.

**m-Benzoylbenzoësäure**  $C_6H_5.CO.C_6H_4[3]CO_2H$ , F. 161<sup>o</sup>, entsteht aus Iso-phthalsäurechlorid, Benzol und Aluminiumchlorid (A. 220, 236; B. 13, 320). **p-Benzoylbenzoësäure**, F. 194<sup>o</sup>, nach Bildungsweise 1. dargestellt (B. 9, 92).

**Benzophenon-o<sub>2</sub>-dicarbonsäure**  $CO(C_6H_4[2]CO_2H)_2$  schmilzt unregelmässig bei 150—200<sup>o</sup> unter Uebergang in das Dilacton. Sie entsteht durch Oxydation der Benzhydrol-o<sub>2</sub>-lactoncarbonsäure mit  $MnO_4K$ . **Benzophenondicarbonsäuredilacton**  $\begin{matrix} CCO & OCO \\ | & | \\ C_6H_4-C & -C-C_6H_4 \end{matrix}$ , F. 212<sup>o</sup>, entsteht auch beim Kochen der wässerigen Lösung der Säure, sowie durch Erwärmen der alkoholischen Lösung mit Salzsäure (A. 242, 246). **o,p- und p<sub>2</sub>-Benzophenondicarbonsäure**, F. 235<sup>o</sup> und über 360<sup>o</sup> (A. 309, 98; 311, 96). **Phtaloylsalicylsäure**  $COOHC_6H_4COC_6H_3(OH)COOH$ , F. 244<sup>o</sup>, entsteht aus Salicylsäuremethylester, Phtalylchlorid und  $AlCl_3$  (A. 303, 280).

**Benzoylphthalsäure**  $C_6H_5COC_6H_3[2,3](COOH)_2$ , F. 183<sup>o</sup> unter Anhydridbildung entsteht aus Hemimellithsäureanhydrid, Benzol und  $AlCl_3$  (A. 290, 217), giebt mit conc.  $SO_4H_2$  Anthrachinoncarbonsäure. **1,3,4-Benzoylphthalsäure**, F. 189<sup>o</sup>, wird durch Oxydation von o-Xyloylbenzoësäure erhalten (A. 312, 99).

**Benzylidiphenyle**  $C_6H_5CH_2C_6H_4.C_6H_5$  entstehen aus Diphenyl, Benzylchlorid und Zinkstaub. **p-Benzylidiphenyl**, F. 85<sup>o</sup>, Kp.<sub>100</sub> 285<sup>o</sup>. **Isobenzylidiphenyl**, F. 54<sup>o</sup>, Kp.<sub>110</sub> 283—287<sup>o</sup> (B. 14, 2242).

**p-Phenylbenzyl-o-benzoësäure**  $C_6H_5[4]C_6H_4[1]CH_2[2]C_6H_4[1]CO_2H$ , F. 184<sup>o</sup>, und **p-Phenylbenzhydril-o-benzoësäure**  $C_6H_5[4]C_6H_4[1]CH(OH).C_6H_4[2]CO_2H$ , F. 204<sup>o</sup>, entstehen durch Reduction von **p-Phenylbenzoyl-o-benzoësäure**  $C_6H_5[4]C_6H_4[1]CO[2]C_6H_4[1]CO_2H$ , F. 225<sup>o</sup>, dem Einwirkungsproduct von Aluminiumchlorid auf eine Lösung von Diphenyl und Phtalsäureanhydrid in Ligroïn (A. 257, 96; J. pr. Ch. [2] 41, 149).

**Dibenzylbenzole**. Der zweite Benzylrest kann durch dieselben Reactionen, wie der erste Benzylrest in das Benzol und seine Homologen eingeführt werden, also 1. durch Einwirkung von Zinkstaub (B. 9, 31) oder Aluminiumchlorid auf eine Lösung des Benzylchlorides in den Kohlenwasserstoffen. 2. durch Einwirkung von Schwefelsäure auf Benzol und Methylal oder Formaldehyd (B. 6, 221; 37, 1467), **α- und β-Dibenzylbenzol**, F. 86<sup>o</sup> und 78<sup>o</sup>. **Bis-Amidobenzylresorcin**  $(NH_2C_6H_4.CH_2)_2C_6H_2(OH)_2$ , F. 213<sup>o</sup>, entsteht als Nebenproduct bei der Condensation von p-Amidobenzylalkohol mit Resorcin durch heisse verd. Schwefelsäure (C. 1903 I, 288).

**o<sub>2</sub>-Dibenzhydrilbenzol**  $C_6H_4(CHOHC_6H_5)_2$ , F. 120<sup>o</sup>, entsteht aus dem o<sub>2</sub>-Dibenzoylbenzol (S. 552) durch Reduction mit Natriumamalgam; durch Einwirkung von Mineralsäuren geht es leicht unter H<sub>2</sub>O-Abspaltung in das

**sym.-Diphenylphthalan**  $C_6H_4 \begin{matrix} | CH \quad C_6H_5 \\ \quad \quad \quad \backslash O \\ | CH \quad C_6H_5 \end{matrix}$ , F. 96<sup>o</sup>, über, das auch synthetisch

aus dem Einwirkungsproduct von  $C_6H_5MgBr$  auf Phenylphtalid (S. 550) durch Wasserabspaltung und Reduction erhalten wird (C. 1905 II, 137).

$o_2$ -,  $m_2$ - und  $p_2$ -**Dibenzoylbenzole**, *Phenylendiphenylketone*, *Phtalophenone*  $C_6H_4(COC_6H_5)_2$ , F. 146<sup>0</sup>, 100<sup>0</sup> und 160<sup>0</sup>. Die  $o$ - und  $p$ -Verbindung entstehen durch Oxydation der entsprechenden Dibenzylbenzole (B. 9, 31). Die  $m$ - und  $p$ -Verbindung entstehen aus  $m$ - und  $p$ -Phtalylchlorid, Benzol und Aluminiumchlorid (B. 13, 320), während aus dem sog.  $o$ -Phtalylchlorid: Diphenylphtalid (S. 570) gebildet wird (B. 19, 146, 154). **1-Amido-2,4-dibenzoylbenzol**  $C_6H_3[1]NH_2[2,4](COC_6H_5)_2$ , F. 138<sup>0</sup>, erhält man in Form seiner Benzoylverb. F. 156<sup>0</sup>, durch Erhitzen von 1 Mol. Anilin mit 3 Mol. Benzoylchlorid durch intramoleculare Atomverschiebung aus dem zunächst entstehenden Dibenzoylamidobenzophenon (vgl. S. 547) (C. 1905 I, 444).

**Dibenzoylmesitylen**  $(CH_3)_3[1,3,5]C_6H(COC_6H_5)_2$ , F. 117<sup>0</sup>, aus Mesitylen, 2 Mol. Benzoylchlorid und  $AlCl_3$ , giebt bei der Oxydation sym- und as-**Dibenzoylmesitylensäure**  $(C_6H_5CO)_2C_6H(CH_3)_2COOH$ , F. 222<sup>0</sup> und 174<sup>0</sup>, sym- und as-**Dibenzoyluvitinsäure**  $(C_6H_5CO)_2C_6H(CH_3)(COOH)_2$ , F. 262<sup>0</sup> und 211<sup>0</sup>, sowie schliesslich **Dibenzoyltrimesitylsäure**  $(C_6H_5CO)_2C_6H(COOH)_3$ , F. 250<sup>0</sup> (C. 1902 II, 1181).

### III. Triphenylmethangruppe.

Das Triphenylmethan, Tolyldiphenylmethan und Ditolyldiphenylmethan sind die Stammkohlenwasserstoffe der *Rosanilinfarbstoffe* und *Malachitgrüne*, der *Aurine* und *Phtaleine*, aus denen sie durch Umwandlungs- und Abbaureactionen erhalten werden können.

1. **Kohlenwasserstoffe**: Die Bildungsweisen der Triphenylmethan-kohlenwasserstoffe ergeben sich, wenn man die Reactionen, bei denen das Triphenylmethan entsteht, verallgemeinert.

**Triphenylmethan**  $CH(C_6H_5)_3$ , F. 92<sup>0</sup>, Kp. 358<sup>0</sup>, entsteht:

1. Durch Einwirkung von Benzalchlorid auf Quecksilberdiphenyl (1872 Kekulé und Franchimont, B. 5, 907),

2. aus Benzalchlorid, oder Benzotrichlorid und Benzol a) mit Zinkstaub, b) mit  $AlCl_3$  (B. 12, 976, 1468; 14, 1526),

3. aus Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff und Benzol mit Aluminiumchlorid (A. 191, 254; 227, 107; B. 18, R. 327; vgl. C. 1902 I, 475),

4. aus Chloroform oder Benzalchlorid und Phenylmagnesiumbromid (C. 1906 II, 1262),

5. aus Benzhydrol und Benzol mit  $P_2O_5$  bei 140<sup>0</sup> (B. 7, 1204),

6. aus Triphenylcarbinol oder Triphenylcarbinolbromid (S. 555) durch Reduction (B. 37, 616, 1249; 44, 441).

7. aus Di- und Triamidotriphenylmethansulfat mit salpetriger Säure und Alkohol (A. 206, 152). Letztere Reaction ist für den Nachweis des Zusammenhangs von  $p$ -Rosanilin mit Triphenylmethan von grundlegender Bedeutung.

Aus Benzol krystallisirt das Triphenylmethan mit *Krystallbenzol* als  $CH(C_6H_5)_3 + C_6H_6$ , F. 75<sup>0</sup>, ebenso scheidet es sich aus Thiophen, Pyrrol und Anilin mit 1 Mol. des betreffenden Lösungsmittels ab (B. 26, 853; C. 1906 II, 954). Durch Oxydation geht es in Triphenylcarbinol, durch Reduction mit Wasserstoff und fein vertheiltem Nickel bei 220<sup>0</sup> in Tricyclohexylmethan, Kp.<sub>20</sub> 140<sup>0</sup> (C. 1909 I, 173), durch Erhitzen



mit Jodwasserstoff und etwas rotem Phosphor auf 280° in Benzol und Toluol über. Beim Erhitzen mit Kalium entsteht Triphenylmethan-kalium  $(C_6H_5)_3CK$ , das sich mit  $CO_2$  zu triphenylessigsäurem Kalium verbindet (S. 583).

**o-,m-,p-Methyltriphenylmethan**, *Diphenyl-o-,m-,p-tolylmethan*  $(C_6H_5)_2CH.C_6H_4CH_3$ , F. 83°, 62° und 71°, aus den entsprechenden Carbinolen durch Reduction. Die m-Verbindung wurde aus Leukanilinsulfat mit salpetriger Säure und Alkohol erhalten (A. **194**, 282; vgl. B. **37**, 1245). Das p-Tolyl-diphenylmethan lässt sich leicht aus Benzhydrol (S. 542) und Toluol mit Zinntetrachlorid darstellen (B. **37**, 659). **Diphenyl-o-, -m-, -p-xylylmethan**, F. 68°, 61° und 92°, aus Benzhydrol mit o-, m- und p-Xylol durch  $P_2O_5$  (B. **16**, 2360).

Nitrosubstitutionsproducte. m- und p-Nitrodiphenylmethan  $NO_2.C_6H_4.CH(C_6H_5)_2$ , F. 90° und 93°, entstehen aus m- und p-Nitrobenzaldehyd, Benzol und  $ZnCl_2$  (B. **21**, 188; **23**, 1622);

p-Nitrotriphenylmethan  $CH(C_6H_4[4]NO_2)_3$ , F. 206°, aus Triphenylmethan mit Salpetersäure (D. 1,5). Mit Natriumalkoholat bildet es wie Tetranitrodiphenylmethan (S. 540) ein intensiv violett gefärbtes Natriumsalz, in alkoholischer Kalilösung löst es sich mit violetter Farbe (B. **21**, 2476). Durch weiteres Nitriren mit Salpeter-Schwefelsäure entsteht  $o_3p_3$ -Hexanitrotriphenylmethan  $CH[C_6H_4(NO_2)_2]_3$ , F. 260° u. Z., das durch Reduction mit alkohol. Schwefelammon Trinitrotriamidotriphenylmethan liefert (B. **36**, 2779).

p-Trinitrodiphenyl-m-tolylmethan  $(NO_2[4]C_6H_4)_2CH.C_6H_3[4]NO_2[3]CH_3$ .

**Aminoverbindungen** entstehen: 1. durch Reduction der entsprechenden Nitroverbindungen; 2. durch Reduction der entsprechenden Aminocarbinole, der Farbbasen der Malachitgrün- und Rosanilingruppe, als deren *Leukoverbindungen* sie daher auch häufig bezeichnet werden; 3. durch Condensation von Benzhydrol oder Benzaldehyd und Anilinchlorhydrat oder Dimethylanilinchlorhydrat mit  $P_2O_5$  oder  $ZnCl_2$ . 4. Gemischte Diamidotriphenylmethane erhält man auch auf folgendem Wege: Benzylidenaniline (S. 252) vereinigen sich mit Anilinen zu Amidobenzhydrylphenylaminen: letztere geben durch Einwirkung von aromatischen Aminsalzen die Diamidotriphenylmethane (C. 1900 II, 548):



Durch Oxydation mit Chloranil oder  $PbO_2$  und Salzsäure u. a. gehen ihre Salze in die Salze von Farbbasen über, zu denen das Malachitgrün und das Rosanilin gehören, die sich vom Triphenylcarbinol ableiten.

**o-Aminotriphenylmethan**  $(C_6H_5)_2CHC_6H_4[2]NH_2$ , F. 129°, aus dem entsprechenden Aminocarbinol durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig (B. **37**, 3198).

m-Aminotriphenylmethan, F. 120°, aus m-Nitrotriphenylmethan (B. **21**, 189).

p-Aminotriphenylmethan, F. 84°, Kp.<sub>12</sub> 248° (B. **37**, 599), entsteht 1. aus p-Nitrotriphenylmethan; 2. aus Benzhydrol, Anilinchlorhydrat und Chlorzink (A. **206**, 155); 3. aus Phenylbenzhydrylamin  $(C_6H_5)_2CHNHC_6H_5$  (S. 542) durch Erhitzen mit Anilinchlorhydrat (B. **38**, 1768); p-Dimethylaminotriphenylmethan  $(C_6H_5)_2CH.C_6H_4[4]N(CH_3)_2$ , F. 132°, entsteht aus Benzophenonchlorid und Dimethylanilin, aus Benzhydrol, Dimethylanilin mit  $P_2O_5$  (A. **206**, 113), und aus Benzophenon, Dimethylanilin und Chlorzink (A. **242**, 341). p-Acetaminotriphenylmethan, F. 167° (B. **37**, 599).

**p<sub>2</sub>-Diaminotriphenylmethan**  $C_6H_5.CH(C_6H_4[4]NH_2)_2$ , F. 139°, + $C_6H_6$ , F. 106°, die Stammbase des *Leukomalachitgrüns*, entsteht 1. aus Benzalchlorid und Anilin mit Zinkstaub, 2. aus Benzaldehyd, Anilinchlorhydrat mit  $ZnCl_2$  bei 120° (B. 15, 676) oder durch Kochen mit Salzsäure (B. 18, R. 334; 37, 2860), 3. durch Reduction von Diaminotriphenylcarbinolchlorid mit Zinkstaub. Diacetylderivat, F. 234°, ist schwer löslich.

**p<sub>2</sub>-Tetramethyldiaminotriphenylmethan**, *Leukomalachitgrün*  $C_6H_5.CH[C_6H_4[4]N(CH_3)_2]_2$ , ist dimorph und krystallisirt in Blättchen, F. 93—94° oder in Nadeln, F. 102°; die erstere Modification wird durch Umkrystallisiren aus Alkohol, die zweite aus Benzol rein erhalten. Es entsteht durch Methylieren von p<sub>2</sub>-Diaminotriphenylmethan, sowie durch Einwirkung von Benzalchlorid auf Dimethylanilin, technisch wird es durch Condensation von Benzaldehyd und Dimethylanilin mit Salzsäure oder Schwefelsäure (früher Chlorzink oder Oxalsäure) bereitet. Durch Oxydation geht es in p<sub>2</sub>-Tetramethyldiaminotriphenylcarbinol, die Basis des Malachitgrüns, über.

Durch Erwärmen mit Bromcyan entsteht aus dem Leukomalachitgrün **Dimethyldicyandiaminotriphenylmethan**  $[CH_3N(CN)C_6H_4]_2CHC_6H_5$ , F. 163°, das durch Verseifen mit Salzsäure **p<sub>2</sub>-Dimethyldiaminotriphenylmethan**  $(CH_3NH.C_6H_4)_2CHC_6H_5$ , F. 104°, liefert (B. 37, 637).

o- und m-Nitro-p<sub>2</sub>-diaminotriphenylmethan entstehen durch Condensation von o- und m-Nitrobenzaldehyd mit Anilinsulfat durch Chlorzink. Die m-Verbindung schmilzt bei 136° (B. 13, 671; 16, 1305).

p-Nitro-p<sub>2</sub>-diaminotriphenylmethan entsteht aus p-Nitrobenzaldehyd wie die o- und m-Verbindung. Siehe p-Leukanilin weiter unten (B. 15, 676).

Wie mit Anilin und Dimethylanilin condensiren sich Benzaldehyd und Nitrobenzaldehyde auch mit o- und p-Toluidin (B. 18, 2094), während m-Toluidin und m-Derivate des Anilins nur dann leicht reagiren, wenn die Amidogruppe methylirt ist (B. 20, 1563).

**Triaminotriphenylmethane** entstehen durch Reduction der Nitro- und Nitroaminotriphenylmethane und der Triaminotriphenylcarbinole; die letzteren sind, wenn die drei Amidogruppen in p-Stellung zu der C(OH)-Gruppe sich befinden, die Rosanilinbasen; ihre Reductionsproducte bezeichnet man auch als die Leukaniline. Die letzteren bilden weisse Niederschläge und gehen bei der Oxydation in die Carbinole über:

o,p<sub>2</sub>-Triaminotriphenylmethan oder *o-Leukanilin*,  
und m,p<sub>2</sub>-Triaminotriphenylmethan oder *Pseudoleukanilin*,  
und p<sub>3</sub>-Triaminotriphenylmethan oder *Paraleukanilin*,

geben durch Oxydation Farbstoffe, und zwar die o-Verbindung einen braunen, die m-Verbindung einen violetten und die p-Verbindung das Pararosanilin (S. 561). Das p<sub>3</sub>-Triaminotriphenylmethan entsteht auch durch Condensation von p-Aminobenzaldehyd mit Anilin und Chlorzink, sein Trisdiazochlorid  $CH(C_6H_4.N_2.Cl)_3$  giebt beim Kochen mit Alkohol: Triphenylmethan.

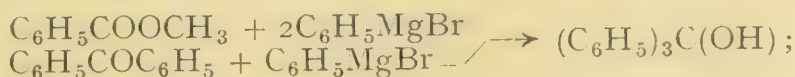
**p<sub>3</sub>-Triamino-diphenyl-m-tolylmethan**, *Leukanilin*  $(NH_2[4]C_6H_4)_2.CH.C_6H_3[4]NH_2[3]CH_3$  ist die dem Hauptbestandteil des Rosanilins entsprechende Leukoverbindung, die durch Reduction der entsprechenden Trinitroverbindung und aus den Fuchsinsalzen durch Erhitzen mit



Schwefelammonium auf 120° oder mit Zinkstaub und Salzsäure gewonnen wird. Das Diazosulfat wird durch Kochen mit Alkohol in Diphenyl-m-tolylmethan umgewandelt.

II. **Carbinole** entstehen 1. durch Oxydation der Triphenylmethan-kohlenwasserstoffe, ihrer Nitro- und Amidoverbindungen, und sind synthetisch in mannigfacher Weise darstellbar.

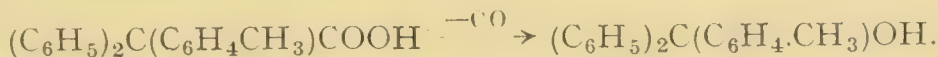
2. Aus Arylmagnesiumhaloiden a) mit aromatischen Carbonsäureestern oder Benzophenonen (B. **35**, 3024; **36**, 406; **37**, 663, 990):



b) bei der Einwirkung von CO<sub>2</sub>, COS, COCl<sub>2</sub>, ClCO<sub>2</sub>R (B. **36**, 1010, 3005, 3087, 3236) neben anderen Producten:



3. Aus Triarylessigsäuren (S. 583) durch CO-Abspaltung beim Behandeln mit conc. Schwefelsäure (B. **37**, 655):



**Triphenylcarbinol** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>C.OH, F. 163°, Kp. über 360°. o-, m- und [p-**Tolyldiphenylcarbinol** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH<sub>3</sub>)C.OH, F. 98°, 65° und 74° (B. **37**, 656, 992, 1245). **Tri-p-tolylcarbinol** (CH<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>C.OH, F. 96° (B. **37**, 3153).

**Diphenylmonobiphenylcarbinol** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C(OH).C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 136°; **Phenyl-dibiphenylcarbinol** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C(OH)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 151°; **Tribiphenylcarbinol** (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>C.OH, F. 208° s. A. **368**, 298.

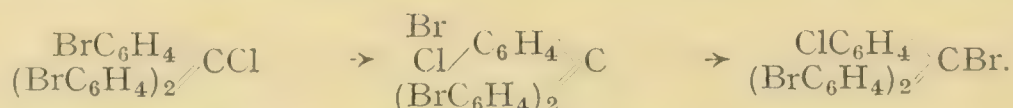
Die OH-Gruppe des Triphenylcarbinols und seiner Homologen ist sehr reactionsfähig: durch Alkohole wird Triphenylcarbinol sehr leicht veraethert: Triphenylcarbinolmethylaether (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub>, F. 82°, die Aether sind mit Säuren leicht verseifbar. Mit Bisulfiten entstehen Salze der Triphenylmethylsulfosäuren (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>C.SO<sub>3</sub>Na, mit Anilin Triphenylcarbinolanilin (s. u.), während Anilinchlorhydrat p-Amidotetra-phenylmethan (S. 577) liefert, und mit Phenol und Anisol in analoger Weise Tetraphenylmethanderivate sich bilden. Mit Schwefelsäure bilden die Carbinole gefärbte, unbeständige saure Sulfate, deren Beständigkeit mit Einführung von Halogen oder Methoxylen in die Benzolkerne der Carbinole wächst (B. **38**, 1156); besonders charakteristisch sind die ebenfalls intensiv gefärbten, gut krystallisirenden Perchlorate der Triphenylcarbinole (B. **43**, 183). Auch mit Pyridin und Chinolin verbindet sich Triphenylcarbinol salzartig (B. **35**, 4007).

**Triphenylchlormethan**, *Triphenylcarbinolchlorid* (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>CCl, F. 111°, entsteht aus dem Carbinol durch Behandlung mit Salzsäure in Eisessig, mit PCl<sub>5</sub> oder mit Acetylchlorid (B. **36**, 384, 3924), sowie beim Erwärmen von Triphenylelessigsäurechlorid (S. 583) mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> unter Abspaltung von CO; synthetisch wird es aus Benzol und CCl<sub>4</sub> mit Aluminiumchlorid gewonnen (vgl. C. 1902 I, 463). **Triphenylbrommethan**, F. 152°, aus Triphenylmethan in CS<sub>2</sub> mit Brom im Sonnenlicht (A. **227**, 110), oder aus dem Carbinol mit Eisessig-Bromwasserstoffsäure (B. **42**, 3024). **Triphenyljodmethan**, F. 132°, durch Einwirkung von Jod in CS<sub>2</sub> auf eine Lösung von Triphenylmethyl (S. 598). Seine Lösungen liefern mit Luftsauerstoff unter Jodaus-

scheidung Triphenylmethylperoxyd (S. 598). Mit überschüssigem Halogen vereinigen sich die Triphenylhalogenmethane zu gut krystallisierenden Perhaloiden wie:  $(C_6H_5)_3CBr.Br_5$ ,  $(C_6H_5)_3CBr.J_5$ ,  $(C_6H_5)_3CJ.J_5$  etc. (B. **35**, 1831).

Das Halogen ist in den Triphenylhalogenmethanen auffallend locker gebunden, sie verhalten sich in vieler Beziehung wie Metallsalze, indem ihre Lösungen in schwefliger Säure, Pyridin und Aceton den electrischen Strom leiten (B. **43**, 336). Bei der Electrolyse von Triphenylbrommethan in einer Lösung von  $SO_2$  wird es, den Metallsalzen völlig analog, in Brom und das Radical Triphenylmethyl  $(C_6H_5)_3C-$  gespalten, das z. T. in das dimere Hexaphenylaethan (S. 599) übergeht (A. **372**, 11). Beim Kochen mit Wasser werden die Triphenylhalogenmethane glatt in Triphenylcarbinol übergeführt; durch Umsetzung mit Silberacetat entsteht Triphenylcarbinolacetat  $(C_6H_5)_3COCOCH_3$ , F.  $88^\circ$  (B. **36**, 3926), mit Cyankalium Triphenylacetonitril (S. 583).

Das in festem Zustande farblose Triphenylchlormethan löst sich in  $SO_2$  mit gelber Farbe, wobei es sich wahrscheinlich z. T. in die chinoide Form  $(C_6H_5)_2C:C_6H_4 \begin{matrix} H \\ \diagdown \\ Cl \end{matrix}$  umlagert. In Uebereinstimmung mit dieser Auffassung lässt sich das  $p_3$ -Tribromtriphenylchlormethan durch Krystallisation aus schwefliger Säure unter Platzwechsel eines Brom- und Chloratoms z. T. in das isomere, schwerer lösliche  $p_3$ -Monochlordibromtriphenylbrommethan umwandeln, wobei folgende Phasen durchlaufen werden (B. **42**, 406):



Mit Metallchloriden wie  $AlCl_3$ ,  $ZnCl_2$ ,  $SnCl_4$  etc. liefert das Triphenylchlormethan intensiv gefärbte Doppelverbindungen, die ebenso wie die oben erwähnten Carbinolsulfate und -perchlorate wahrscheinlich dem chinoiden Typus angehören. Mit Magnesium und Aether reagirt es unter Bildung des sehr umsetzungsfähigen Triphenylmethylmagnesiumchlorids  $(C_6H_5)_3CMgCl$ . Durch Einwirkung von Zink oder molecularem Silber oder Kupfer auf die benzolische Lösung von Triphenylchlormethan unter Luftabschluss entsteht Triphenylmethyl bez. Hexaphenylaethan (S. 598). Durch Erhitzen über  $280^\circ$  werden Triphenylchlor- und -brommethan zu Diphenylenphenylmethan  $(C_6H_4)_2CHC_6H_5$  condensirt.

**Triphenylmethylamin**, *Triphenylcarbinolamin*  $(C_6H_5)_3C.NH_2$ , F.  $103^\circ$ , wird durch Einleiten von trockenem Ammoniakgas in eine Benzollösung von Triphenylcarbinolbromid, -chlorid oder -jodid bereitet (B. **17**, 442, 741; **35**, 1827). **Triphenylmethylanilin**  $(C_6H_5)_3C.NHC_6H_5$ , F.  $144^\circ$ , entsteht auch aus Triphenylcarbinol durch Erwärmen mit Anilin in Eisessig (B. **17**, 703, 746; **35**, 3016). Als Abkömmling des Triphenylmethylamins kann man das sog. **Diphenylbenzylsultam**  $C_6H_4 \begin{matrix} [1]C(C_6H_5)_2 \\ [2]SO_2 \end{matrix} \rangle NH$ , F.  $210^\circ$ , betrachten, das sich neben Phenylbenzalsultim (S. 545) bei der Condensation von Pseudosaccharinchlorid mit Benzol und  $AlCl_3$  bildet (B. **29**, 2296).

**Triphenylmethylhydrazin**  $(C_6H_5)_3C.NHNH_2$ , Chlorhydrat, F.  $133^\circ$ , entsteht neben dem Hydrazotriphenylmethan (s. u.) bei der Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Triphenylchlormethan; mit salpetriger Säure liefert es **Triphenylmethylazid**  $(C_6H_5)_3CN \begin{matrix} N \\ \diagdown \\ N \end{matrix}$ , F.  $64^\circ$ , einen auffallend beständigen Ester der Stickstoffwasserstoffsäure (B. **42**, 3024).



**Triphenylmethanhydrazobenzol**  $(C_6H_5)_3CNHNHC_6H_5$ , F. 137<sup>0</sup>, aus Triphenylcarbinol-chlorid oder -bromid mit Phenylhydrazin, wird durch salpetrige Säure zu **Triphenylmethanazobenzol**  $(C_6H_5)_3CN:NC_6H_5$ , F. 114<sup>0</sup>, oxydirt (B. 36, 1088).

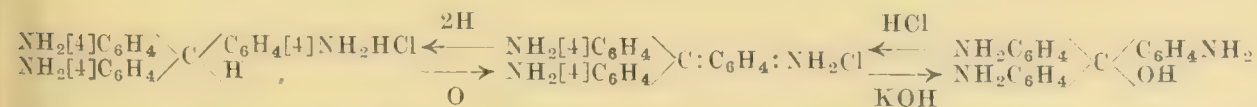
**Hydrazotriphenylmethan**  $(C_6H_5)_3C.NHNH.C(C_6H_5)_3$ , F. 209<sup>0</sup>, aus Triphenylchlormethan und Hydrazinhydrat. Bei der Oxydation mit Natriumhypobromit zerfällt es unter Zwischenbildung des sehr labilen nicht isolirbaren Azotriphenylmethans in Stickstoff und Triphenylmethyl (S. 599). Durch Brom oder Jod wird es in Triphenylbrom- oder -jodmethan bez. dessen Perhaloide übergeführt (B. 42, 3020).

m- und p-**Bromtriphenylcarbinol**, F. 67<sup>0</sup> und 114<sup>0</sup>, aus m- und p-Brombenzoësäureester und  $C_6H_5MgBr$ . p-**Trichlortriphenylcarbinol**, F. 99<sup>0</sup>, aus p-Chlorjodbenzol, p-Chlorbenzoësäureester und Mg. p-**Trijodtriphenylcarbinol**, F. 163<sup>0</sup>, aus dem Tridiazoniumsulfat des p-Rosanilins mit Jod-Jodkalium (B. 38, 585).

m- und p-**Nitrotriphenylcarbinol**  $(C_6H_5)_2C(OH)C_6H_4NO_2$ , F. 75<sup>0</sup> und 98<sup>0</sup>; die p-Verbindung wird in reinem Zustande aus ihrem Chlorid, dem Condensationsproduct von p-Nitrobenzophenonchlorid mit Benzol und  $AlCl_3$  gewonnen (B. 21, 190; 37, 604).

p<sub>3</sub>-**Trinitrotriphenylcarbinol**  $(NO_2[4]C_6H_4)_3.C.OH$ , F. 171<sup>0</sup>, entsteht aus p<sub>3</sub>-Trinitrotriphenylmethan mit Chromsäure in Eisessig. Durch Reduction geht es in p-Rosanilin über.

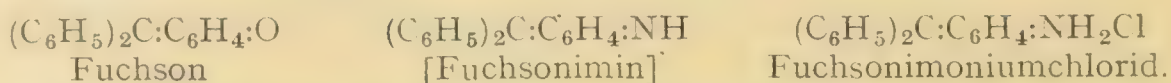
**Aminotriphenylcarbinole.** Von diesen Verbindungen beanspruchen das p<sub>2</sub>-Diaminotriphenylcarbinol und die p<sub>3</sub>-Triaminocarbinole eine besondere Bedeutung. Das p<sub>2</sub>-Tetramethyldiaminotriphenylcarbinol ist die Malachitgrünbasis, das p<sub>3</sub>-Triaminotriphenylcarbinol die p-Rosanilinbasis. Die freien Aminocarbinole selbst sind farblos. Beim Erwärmen mit Säuren entstehen unter Abspaltung von Wasser Farbsalze, die sich auch unmittelbar bei der Oxydation der Salze der Leukoverbindungen bilden und in diese letzteren durch Reduction übergehen. So giebt das p-Leukanilinchlorhydrat bei der Oxydation p-Rosanilinchlorid, aus dem Basen das farblose p<sub>3</sub>-Triaminotriphenylcarbinol abscheiden, mit Salzsäure geht letzteres wieder in p-Rosanilinchlorid über:



Nur diejenigen Mono-, Di- und Triamidotriphenylcarbinole sind zur Bildung gefärbter Salze unter Abspaltung von Wasser befähigt, die mindestens eine Amidogruppe in p-Stellung enthalten. Farbstoffe entstehen nur bei Anwesenheit von zwei p-ständigen Amidogruppen.

Bei vorsichtiger Umsetzung der Farbstoffsalze mit Natronlauge entstehen in erster Phase die mehr oder weniger unbeständigen *Methylenchinonimid*-Basen  $Ar_2C:C_6H_4:NR$  oder  $Ar_2C:C_6H_4:NR_2OH$  (vgl. Methylenchinone S. 308), welche in zweiter Phase durch Wasseranlagerung oder Umlagerung in die Aminocarbinole übergehen. — Diese auch bei den einfachsten p-Aminocarbinolen eintretenden Reactionen wiederholen sich bei den p-Oxytriphenylcarbinolen in ähnlicher Weise (vgl. S. 565, 572). Hiernach kann man das *Diphenylchinomethan* (S. 566) als Grundsubstanz der Farbstoffe der Triphenylmethanreihe betrachten, welches demgemäss mit Beziehung

auf den wichtigsten Farbstoff der Reihe als Fuchson bezeichnet wird (B. 37, 2848):



**p-Aminotriphenylcarbinol**  $\text{HO}.\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$  aus seinem Acetyl-derivat, das durch Oxydation von Acetamidotriphenylmethan (S. 553) mit  $\text{PbO}_2$  entsteht; es bildet mit  $\text{HCl}$  zunächst die schwach bez. nicht gefärbten Salze  $\text{HO}.\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2.\text{HCl}$  und  $\text{Cl}.\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2.\text{HCl}$ , die beim Erhitzen unter Abspaltung von  $\text{H}_2\text{O}$  bez.  $\text{HCl}$  in die stark gefärbten Salze der sauerstofffreien Base übergehen; letztere, das Anhydro-p-amidotriphenylcarbinol (*Fuchsonimin* s. o.), ist in freiem Zustande dimolecular  $[(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{NH}]_2$  und farblos; ihre Salze werden auch aus dem Condensationsproducte von p-Amidobenzophenon mit Phenylmagnesiumbromid gewonnen (B. 37, 597).

**p-Anilino-triphenylcarbinol**, farblos, entsteht durch Wasseraufnahme aus der Anhydrobase, dem **Diphenylmethylenchinonphenylimin**, *Fuchsonanil* (s. o.)  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{NC}_6\text{H}_5$ , rote Prismen, F. 133—138°; zur Darstellung des letzteren erhitzt man Diphenyl-p-anisylcarbinolanilid  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$  mit org. Säuren (Benzoësäure) (B. 37, 608).

**p-Dimethylaminotriphenylcarbinol**  $(\text{CH}_3)_2\text{N}.\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{OH})(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 93°, aus p-Dimethylaminophenylmagnesiumbromid mit Benzophenon oder Benzophenonchlorid, Dimethylanilin und  $\text{ZnCl}_2$  (B. 36, 4296; 37, 2857).

**o-Aminotriphenylcarbinol**, F. 121°, aus Anthranilsäureester und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$ ; liefert bei längerem Erhitzen unter Wasserabspaltung Phenylacridin. Das Chlorhydrat des Carbinolchlorids giebt beim Behandeln mit Pyridin eine der entsprechenden p-Verbindung analoge Anhydroverbindung  $(\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{N})_2$ , F. 250° u. Z. (B. 37, 3191).

**m-Aminotriphenylcarbinol**, F. 155° (B. 21, 190).

**p<sub>2</sub>-Diaminotriphenylcarbinol**  $(\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , farblose Krystalle, wird am besten durch Oxydation des Diacetdiaminotriphenylmethans (S. 554) durch Oxydation mit  $\text{MnO}_2$ , Verseifung und Reinigung über den Methyläther, F. 161—163°, gewonnen; es geht beim Erhitzen durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung in die unbeständige Methylenchinoniminbase (*Aminofuchsonimin*) über, deren Salze violettrote, dem Fuchsin ähnliche Farbstoffe sind (B. 37, 2859).

**p<sub>2</sub>-Dimethyldiaminotriphenylcarbinol**  $(\text{CH}_3\text{NH}.\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 95°, wird durch Verseifung des cyanirten Carbinols  $[\text{CH}_3\text{N}(\text{CN})\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{C}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$  gewonnen, das aus dem entsprechenden Triphenylmethanderivat (S. 554) durch Oxydation mit Permanganat in Acetonlösung entsteht (B. 37, 641).

**p<sub>2</sub>-Tetramethyldiaminotriphenylcarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5.\text{C}(\text{OH})[\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ , F. 132°, farblose Krystalle aus Benzol, entsteht aus den Salzen der entsprechenden chinoïden Ammoniumbase, den *Malachitgrünen*, durch Fällen mit Alkalien und durch Oxydation einer alkoholischen Lösung des p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidotriphenylmethans mit Chloranil (A. 206, 130), sowie auch aus p-Dimethylamidophenylmagnesiumbromid mit Benzoësäureester (B. 36, 4296).

Methyläther  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCH}_3)[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ , F. 151° (B. 33, 3356; 37, 2867). Jodmethylat  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCH}_3)[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_3]_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  wird durch Erhitzen von p<sub>2</sub>-Diamidotriphenylcarbinol und p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidotriphenylcarbinol mit Jodmethyl und Methylalkohol erhalten.



Versetzt man das  $p_2$ -Tetramethyldiamidotriphenylcarbinol mit Säuren, so löst es sich in der Kälte fast farblos auf; bei längerem Stehen, rascher beim Erwärmen färbt sich die Lösung grün unter Bildung der grünen Salze der chinoïden Ammoniumbase: der *Malachitgrüne* (B. 12, 2348; 33, 298).

**Malachitgrün**, *Bittermandelölgrün*  $C_6H_5C \begin{matrix} C_6H_4N(CH_3)_2 \\ C_6H_4=N(CH_3)_2Cl \end{matrix}$  entsteht durch Einwirkung von Chlorzink auf ein Gemisch von Benzotrïchlorid und Dimethylanilin oder auf ein Gemisch von Benzoylchlorid und Dimethylanilin (A. 206, 137).

In der Technik verfährt man so, dass man zunächst das Leukomalachitgrün bereitet und dessen Chlorhydrat mit Bleisuperoxyd oxydirt. Während Benzoësäure sich mit Dimethylanilin nicht condensiren lässt, erhält man aus ortho-methylirten Benzoësäuren mit tert. Anilinen glatt dem Malachitgrün entsprechende grüne Farbstoffe (C. 1899 I, 1089).

In den Handel kommt das durch seine Farbstärke ausgezeichnete Malachitgrün meist als Chlorzinkdoppelsalz  $(C_{23}H_{25}N_2Cl)_3 \cdot 2ZnCl_2 + 2H_2O$  oder Oxalat  $(C_{23}H_{25}N_2)_{23}C_2O_4H_2$ .

Geschichte. Das Malachitgrün oder Bittermandelölgrün wurde 1877 von O. Fischer durch Oxydation von  $p_2$ -Tetramethyldiamidotriphenylmethan erhalten. Letztere Verbindung hatte er durch Condensation von Benzaldehyd mit Dimethylanilin gewonnen. 1878 lehrte Döbner die Bildung des Malachitgrüns aus Benzotrïchlorid und Dimethylanilin kennen.

**Brillantgrün**, *Solidgrün*, *Neu-Victoriagrün* ist die aus Diaethylanilin und Benzaldehyd bereitete, dem Malachitgrün entsprechende Tetraäthylverbindung (B. 14, 2521). Die Farbe ist gelbstichiger als Malachitgrün.

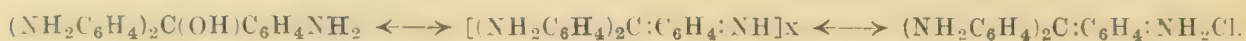
**Säuregrün** wird der aus Benzaldehyd und Benzylaethylanilin durch Condensation, Oxydation und Sulfurirung erhaltene Farbstoff genannt; die Sulfogruppen stehen im Benzylrest (B. 22, 588).

**Nitromalachitgrüne** wurden von o-, m- und p-Nitrobenzaldehyd und Dimethylanilin ausgehend erhalten (B. 15, 682). o-Aminomalachitgrün färbt blau; die Farbbase entsteht aus dem Urethan des o-Aminoleukomalachitgrüns  $CO_2C_2H_5.NH[2]C_6H_4CH[C_6H_4:N(CH_3)_2]_2$  durch Oxydation und Verseifung (B. 36, 2776). Weitere substituirte Malachitgrüne s. B. 39, 2041.

o,p'-, m,p'-, o,m'- und m,m'-Tetramethyldiaminotriphenylcarbinol, F. 170°, 140°, 184° und 129°, sind aus den entsprechenden Amidobenzophenonen durch Umsetzung mit  $C_6H_5MgBr$  oder  $(CH_3)_2NC_6H_4MgJ$  erhalten worden (A. 354, 195).

**Triaminotriphenylcarbinole**. Das  $p_3$ -Triaminotriphenylcarbinol, das  $p_3$ -Triaminodiphenyl-m-tolylcarbinol und die methylirten, aethylirten, benzylirten und phenylirten Abkömmlinge derselben sind für die Teerfarbentechnik von hervorragender Bedeutung. Ihre Salze mit einem Äquivalent Säure, Salzsäure oder Essigsäure, bilden die Gruppe der sogenannten Rosanilinfarbstoffe im engeren Sinne. Wie das Malachitgrün sind auch die Rosanilinfarbstoffe frei von Carbinolsauerstoff, da die Salzbildung von einer intramolecularen Anhydrid- oder Methylenchinoniminbildung (vgl. S. 557) begleitet ist. Die aus diesen Salzen mit Alkalien abgeschiedenen freien Carbinole sind farblos, röten sich aber an der Luft. Bei vorsichtiger Behandlung des p-Rosanilins mit Natronlauge erhält man zunächst ein Polymeres der sauerstofffreien Methylen-

chinoniminbase (des  $p_2$ -Diaminofuchsonimins) in schwach gefärbten Nadelchen; andererseits entsteht beim Erhitzen des  $p_3$ -Triaminotriphenylcarbinols im H-Strom auf  $200^0$  eine ebenfalls sauerstofffreie Base als rote amorphe Masse, die mit Säuren das Pararosanilin quantitativ regeneriert (B. **37**, 1183, 2867). Diese Verhältnisse lassen sich durch folgendes Schema wiedergeben:



**Fuchsin** (C. 1899 II, 961) nennt man den Farbstoff, der durch Oxydation eines Gemisches von Anilin, o-Toluidin und p-Toluidin, sog. *Rotöl* (S. 88), dargestellt wird. Der Hauptbestandteil des Fuchsins ist das **Rosanilin**, das Chlorhydrat oder Acetat des Anhydro- $p_3$ -triamidodiphenylm-tolylcarbinols:  $\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{N}_3 \cdot \text{HCl} + 4\text{H}_2\text{O}$  oder  $\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{N}_3 \cdot \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ . Die einsäurigen Salze vereinigen sich mit noch zwei Äquivalent Säure zu schwarzen Salzen, die schon durch Wasser in die intensiv gefärbten *einsäurigen* Salze zerlegt werden. Die letzteren, die Farbstoffe, sind in Wasser und Alkohol meist leicht löslich, krystallisieren in metallglänzenden, kantharidenfarbigen Krystallen. Ihre Lösungen sind carmoisinrot gefärbt und färben Wolle und Seide unmittelbar violettrot, pflanzliche Faser, wie Baumwolle, erst mittelst Beizen, z. B. Tannin.

Die ein- bez. dreisäurigen Salze des Rosanilins gehen durch Aufnahme von 4 Moleculen HCl,  $\text{NH}_3$  oder  $\text{H}_2\text{O}$  in farblose additionelle Verbindungen über, die leicht unter Abspaltung der aufgenommenen Substanzen die Farbsalze zurückbilden (A. chim. phys. [8] **7**, 195).

Mit schwefliger Säure verbindet sich Fuchsin zu farbloser, leicht löslicher *fuchsinschwefliger Säure* (Constitution vgl. B. **33**, 289). Die farblose Lösung der fuchsinschwefligen Säure färbt sich mit Aldehyden rot und dient daher als Reagens auf letztere.

Als Oxydationsmittel für das *Rotöl* (S. 88) dienten Zinnchlorid (Verguin 1859), Mercurio- und Mercurinitrat, Arsensäure bei  $180-200^0$  (Medloc; Nicholson; Girard und de Laire 1860), Nitrobenzol mit wenig Eisenchlorür oder vanadinsaurem Ammoniak bei  $180-190^0$ , wobei die Hälfte des Rotöls als Chlorhydrat zur Anwendung kommt (Coupier 1869, vgl. B. **6**, 25, 423, 1072).

Bei dem *Arsensäureverfahren* gewinnt man das Fuchsin in Form arsenig-saurer Salze, die man in das Chlorhydrat oder Acetat umwandelt, und durch Umkrystallisieren von arseniger Säure befreit.

Das *Nitrobenzolverfahren* giebt sofort ein nicht giftiges Fuchsin. Das Nitrobenzol wirkt nur als Oxydationsmittel, ohne sich an der Fuchsinbildung zu beteiligen.

Fuchsin bildet sich weder aus Anilin, noch aus p-Toluidin, noch aus o-Toluidin allein, auch ein Gemisch von Anilin mit o-Toluidin giebt bei der Oxydation kein Fuchsin. Dagegen liefert nicht nur ein Gemisch von Anilin mit o- und p-Toluidin Fuchsin, sondern auch bei der Oxydation eines Gemisches von Anilin mit p-Toluidin entsteht ein Farbstoff von den Eigenschaften des Fuchsins, das sog. Pararosanilin, das auch in dem aus Anilin, o- und p-Toluidin bereiteten Fuchsin in kleiner Menge vorhanden ist, während der Hauptbestandteil des gewöhnlichen Fuchsins aus dem nächst höheren Homologen des Pararosanilins, dem Rosanilin selbst, besteht (B. **13**, 2204).

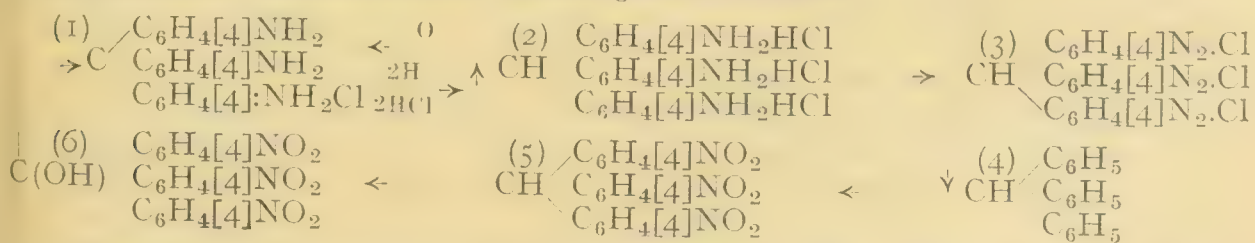
Nebenproducte bei der Fuchsinbildung. In der Fuchsinschmelze finden sich neben etwa 34 pct. Fuchsin noch violette und braune Farbstoffe:



*Mauvanilin*, *Violanilin*, vielleicht zu den Indulinen (s. d.) gehörige Verbindungen, und andere wenig untersuchte Substanzen; ferner in geringer Menge ein gelber Acridinfarbstoff, das *Phosphin* oder *Chrysanilin* (s. d.).

Geschichte der Erkenntniss der Constitution des Rosanilins und Pararosanilins: Der erste, der sich mit der wissenschaftlichen Untersuchung des Fuchsins beschäftigte, war A. W. Hofmann. Seine im Anfang der 60er Jahre begonnenen Arbeiten führten ihn zur Aufstellung einer Formel des Fuchsins und der ihm zu Grunde liegenden Farbbase. Er lehrte zahlreiche Abkömmlinge des Fuchsins, vor allem die methylylirten und aethylirten violetten Fuchsine kennen. A. W. Hofmann setzte voraus, dass die Stickstoffatome die Radicale im Fuchsinmolecül zusammenhalten. Aber schon 1867 sprach Kekulé von der Möglichkeit, dass die Methylgruppe des zur Bildung des Fuchsinmolecüls nötigen Toluidinmolecüls den Zusammenhalt vermittelt. 1869 nahm K. Zulkowsky in dem Fuchsin drei Amidogruppen an und sah in ihm den Abkömmling eines Kohlenwasserstoffs  $C_{18}H_{14}$ . Gestützt auf Versuche von Wanklyn, Caro, Graebe, Dale, Schorlemmer u. a., die vor allem den Zusammenhang von Fuchsin mit Rosolsäure feststellten, brach sich allmählich die Ueberzeugung Bahn, dass das Fuchsin sich von einem höheren aromatischen Kohlenwasserstoff ableitet. Den »Schlussstein zu jener langen Reihe von experimentellen und speculativen Untersuchungen« bildete die 1878 bewirkte Umwandlung des durch Oxydation von Anilin und p-Toluidin bereiteten Pararosanilins in Triphenylmethan von E. und O. Fischer. In dem aus dem Hauptbestandteil des Fuchsins, dem Rosanilin, von ihnen dargestellten Kohlenwasserstoff lehrten sie das Diphenyl-m-tolylmethan kennen.

Triphenylmethan (4) entsteht durch die Zersetzung des Tridiazosulfates von Paraleukanilin — in dem Schema ist der Einfachheit halber die Formel des Tridiazochlorides (3) von Paraleukanilin (2) gegeben — mit Alkohol. Behandelt man Triphenylmethan mit concentrirter Salpetersäure, so geht es in p<sub>3</sub>-Trinitrotriphenylmethan (5) über, das durch Reduction in p<sub>3</sub>-Triamidotriphenylmethan oder Paraleukanilin (2), durch Oxydation in p<sub>3</sub>-Trinitrotriphenylcarbinol (6) umgewandelt wird. Oxydirt man Paraleukanilin mit Arsensäure oder reducirt man p<sub>3</sub>-Trinitrotriphenylcarbinol mit Essigsäure und Zinkstaub, so entsteht Pararosanilin (1). Diese Reihe von Reactionen, die auch vom Rosanilin selbst ausgehend durchgeführt wurden (A. 194, 242), veranschaulicht das folgende Schema:



**Pararosanilin** entsteht durch Oxydation eines Gemisches von Anilin und p-Toluidin nach dem Arsensäure- oder dem Nitrobenzolverfahren (S. 560). Man hat sich den Verlauf der Reaction wohl so vorzustellen, dass ein Molecül p-Toluidin zu p-Amidobenzaldehyd oxydirt wird, letzterer sich mit zwei Molecülen Anilin zu Paraleukanilin oder p<sub>3</sub>-Triamidotriphenylmethan (S. 554) condensirt, aus dem sich schliesslich durch Oxydation das Pararosanilin bildet.

Im Kleinen führt man die Oxydation von Anilin und p-Toluidin zu Pararosanilin zweckmässig mit Quecksilberchlorid aus (B. 24, 3552). Bemerkenswert ist die Bildung von Pararosanilin beim Erhitzen von Anilin

mit  $\text{CCl}_4$  auf  $230^\circ$ , wobei  $\text{CCl}_4$  das bindende Kohlenstoffatom liefert. Ebenso entsteht mit  $\text{CHI}_3$  das Jodhydrat des Pararosanilins.

Pararosanilin entsteht ferner durch Reduction von  $p_3$ -Trinitrotriphenylcarbinol (s. o.), durch Erhitzen von  $p_3$ -Nitrodiamidotriphenylmethan mit Eisenchlorür (B. **15**, 678); auch durch Reduction von  $p$ -Nitrodiamidotriphenylmethan mit Zinkstaub in verdünnter salzsaurer Lösung wird Triamidotriphenylcarbinol gebildet, indem das zunächst entstehende Diamidodiphenylmethanphenylhydroxylamin  $(\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2)_2\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NHOH}$  sich umlagert (B. **29**, R. 32; vgl. auch Einwirkung von  $\text{NaOH}$  auf Nitrodiamidotriphenylmethan C. 1897 II, 416); ferner entsteht es aus Formaldehyd, Anilin und Phenylhydroxylamin (C. 1897 II, 1064), sowie schliesslich durch Erhitzen von  $p$ -Diamidodiphenylmethan mit Anilin und einem Oxydationsmittel (B. **25**, 302), durch Erhitzen von  $p$ -Nitrobenzalchlorid mit Anilin (B. **18**, 997), durch Erhitzen von Aurin mit wässrigem Ammoniak auf  $120^\circ$  (B. **10**, 1016, 1123).

Mit salpetriger Säure behandelt geht es in Aurin über. Zersetzt man das Diazochlorid des Pararosanilins mit fein vertheiltem Kupfer, so erhält man Triphenylcarbinol (S. 555) (B. **26**, 2225). Durch conc. Jodwasserstoffsäure wird das Pararosanilin bei  $180$ — $200^\circ$  in Anilin und  $p$ -Toluidin gespalten. Beweisend für die  $p$ -Stellung von zwei Amidogruppen ist die Umwandlung von  $p$ -Rosanilin beim Kochen mit Salzsäure in  $p_2$ -Diamidobenzophenon, das auch aus dem Condensationsproduct von Benzaldehyd mit Anilin, dem  $p$ -Diamidotriphenylmethan (S. 554) entsteht. Das Paraleukanilin, das Reductionsproduct von Pararosanilin, entsteht auch durch Reduction von  $p_3$ -Nitrodiamidotriphenylmethan. Die  $p$ -Stellung der drei Gruppen in der letzteren Verbindung geht daraus hervor, dass sie durch dieselbe Condensationsreaction aus  $p$ -Nitrobenzaldehyd und Anilin entsteht, durch die aus Benzaldehyd und Anilin  $p$ -Diamidotriphenylmethan erhalten wird.

Die Rosanilinsalze färben mit etwas blauerem Ton als die Pararosanilinsalze (B. **15**, 680).

Homologe Rosaniline wurden bereitet durch Oxydation eines Gemisches von Anilin und  $as$ -Metaxylydin u. a. m. (B. **15**, 1453), durch Condensation von  $p$ -Nitrobenzaldehyd mit  $o$ -Toluidin, Reduction und Oxydation des Condensationsproductes (B. **15**, 679) und durch Condensation von  $p$ -Nitrodimethylamidobenzhydrol mit  $m$ -Toluidin u. s. w. (B. **24**, 553).

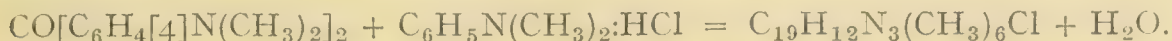
**Rosanilinsulfosäure**, *Säurefuchsin*, *Fuchsin S* entsteht durch Einwirkung rauchender Schwefelsäure bei  $120^\circ$  auf Rosanilin. Kernsubstituirtes Fuchsin s. C. 1909 II, 362.

**Alkyilirte Pararosaniline.** Durch Einwirkung von Methylresten in die Amidogruppen des Pararosanilins erhält man violette Farbstoffe: Methylviolett. Mit der Zahl der Methylene nimmt das Violett einen tiefer blauen Ton an. Man gewinnt diese Farbstoffe auch durch Oxydation von Dimethylanilin. Durch Einwirkung von Natriumhydrosulfit oder durch Erhitzen mit Schwefelammonium auf  $120^\circ$  werden die Methylviolette zu den Leukoverbindungen reducirt (J. pr. Ch. **79**, 562). Durch Kochen mit Salzsäure werden sie gespalten in Dimethylanilin und methylirte  $p$ -Diamidobenzophenone (B. **19**, 108).

**Hexamethylpararosanilin**, *Krystallviolett*  $[(\text{CH}_3)_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4]_2\cdot\text{C}=\text{C}_6\text{H}_4 = \text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$  zeichnet sich vor den niederen Homologen durch seine grosse Krystallisationsfähigkeit aus. Es bildet einen der Hauptbestandteile des Methylviolett (s. u.). Es wird 1. durch Condensation aus



$p_2$ -Tetramethyldiamidobenzophenon (S. 548) und Dimethylanilinchlorhydrat mit wasserentziehenden Mitteln erhalten:



2. Aus Dimethylanilin mit  $\text{COCl}_2$  und  $\text{AlCl}_3$  oder  $\text{ZnCl}_2$  (B. 18, 767; R. 7). In dieser Reaction kann das Phosgen durch Ameisensäure, Ameisensäureester, Chlorkohlensäureester, Perchlormethylmercaptan (Bd. I) u. a. m. ersetzt werden (B. 19, 109). 3. Durch gemeinschaftliche Oxydation von  $p_2$ -Tetramethyldiamidodiphenylmethan mit Dimethylanilin. 4. Durch Erhitzen seines Chlor- oder Jodmethylates auf 110—120°. 5. Durch Oxydation seiner Leukobase.

$p_3$ -Hexamethyltriamidotriphenylcarbinol, *Krystallviolett*leukohydrat  $\text{C}(\text{OH})[\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2]_3$ , F. 195°, entsteht auch durch Condensation von  $p$ -Dimethylphenylmagnesiumbromid mit  $p_2$ -Tetramethyldiamidobenzophenon (B. 36, 4297). Tribromhydrat s. B. 33, 753.

$p_2$ -Hexamethyltriamidotriphenylmethan, *Leukokrystallviolett*  $\text{CH}[\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2]_3$ , F. 173°, entsteht durch Reduction von Krystallviolett, durch Condensation von Orthoameisenester und Dimethylanilin mit  $\text{ZnCl}_2$ , durch Condensation von  $p_2$ -Tetramethyldiamidobenzhydrol mit Dimethylanilin, sowie durch Condensation von Blausäuresesquichlorhydrat mit Dimethylanilin, wobei Tetramethyldiamidobenzhydrilamin (vgl. S. 543) als Zwischenproduct auftreten dürfte (C. 1900 I, 239).

**Methylviolett** ist ein Gemenge von Hexamethylpararosanilin mit niedrigeren Methylierungsstufen (B. 19, 107). Es entsteht durch Oxydation von Dimethylanilin für sich allein oder gemischt mit Monomethylanilin, durch Jod oder Chloranil, Kupfersulfat oder Kupferchlorid. Wendet man Kupferchlorid an, so ist ein Zusatz von Essigsäure oder von Phenol zweckmässig.

**Pentamethylviolett**  $\text{C}_{19}\text{H}_{12}\text{N}_3(\text{CH}_3)_5\text{HCl}$  entsteht durch Oxydation des  $p_3$ -Pentamethyltriamidotriphenylmethans  $[(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4]_2\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{NH}\cdot\text{CH}_3$ , F. 116°, das man aus dem Reductionsproduct des käuflichen Methylvioletts, einem Gemenge von Penta- und Hexamethylviolett, mittelst der Acetylverbindung gewinnen kann. Die letztere giebt bei der Oxydation einen grünen Farbstoff (B. 16, 2906).

**Tetramethylviolett** entsteht durch Oxydation des  $p_3$ -Amidotetramethyldiamidotriphenylmethans  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}[\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ , F. 152°, das man durch Reduction von  $p$ -Nitrobittermandelölgrün (S. 559) erhält, und dessen Acetylverbindung wie die Acetylverbindung des Pentamethylparaleukanilins (s. o.) bei der Oxydation einen grünen Farbstoff giebt.

**Methylgrün**, *Chlormethylat des Hexamethylpararosanilinchlorids*

$\text{Cl}(\text{CH}_3)_3\text{N}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{C} \begin{array}{l} / \text{C}_6\text{H}_4[4]\text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \backslash \text{C}_6\text{H}_4[4]=\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Cl} \end{array}$  entsteht durch Einwirkung von Chlormethyl auf eine 40° warme alkoholische Lösung von Methylviolett unter schrittweisem Zusatz von Natronlauge.

**Alkylirte Rosaniline.** Erhitzt man Rosanilin mit Jodmethyl, Chlormethyl, Jodaethyl oder Chloraethyl und Methyl- oder Aethylalkohol, so werden drei Amidwasserstoffe durch Methyl- oder Aethylradicale vertreten. Die Methylbase bildet violettrote, die Aethylbase rein violette Salze: *Hofmanns Violett*, *Dahlia*, die in Wasser schwer, in Alkohol leicht löslich sind.

Die violetten Farbstoffe geben durch Aufnahme einer weiteren Methyl- oder Aethylgruppe tetraalkylirte Rosanilinjodide, die noch ein Molecül Jodmethyl oder Jodaethyl addiren und damit die **Jodgrüne** bilden, z. B. Jodmethylat des Tetramethylrosanilinjodides  $C_{20}H_{16}(CH_3)_4N_3J \cdot CH_3J + H_2O$ , das durch das Methylgrün aus der Farbentechnik verdrängt wurde (vgl. B. **28**, 1008).

Ein anderer grüner Rosanilinfarbstoff, das sog. **Aldehydgrün** (Usèbe, J. pr. Ch. [1] **92**, 337), wurde durch Erhitzen von Rosanilin mit Aldehyd und Schwefelsäure und weitere Einwirkung von unterschwefligsaurem Natron gewonnen. Nach neueren Anschauungen ist dabei die eine Anilingruppe zur Bildung eines *Chinaldinkerns* verwendet worden, während die beiden anderen zur Bildung von Aldolanilinresten (vgl. S. 93) Veranlassung gegeben haben, welche letzteren dann noch Schwefel addiren (vgl. B. **24**, 1700; **29**, 60).

**Phenylirte Pararosaniline.** In ähnlicher Weise wie aus Dimethylanilin mittelst  $COCl_2$  etc. Methylviolett, wird aus Diphenylamin durch Erhitzen mit Chlorkohlenstoff  $C_2Cl_6$  oder Oxalsäure auf  $120^0$  das sog. **Diphenylaminblau** gewonnen, das auch aus Pararosanilin und Anilin entsteht (B. **23**, 1964). Durch Erhitzen von Trianisylcarbinol (S. 568) mit Anilin und Benzoesäure erhält man das Benzoat der reinen Farbbase; letztere das sog. **Dianilinofuchsonanil**  $(C_6H_5NH \cdot C_6H_4)_2C : C_6H_4 : NC_6H_5$  (vgl. S. 557), schwarzes Krystallpulver, F.  $238^0$ , giebt durch Wasseraufnahme das farblose  $p_3$ -Trianilinotriphenylcarbinol, durch Reduction **Trianilinotriphenylmethan** (B. **37**, 2870). Gegenwärtig finden nur noch die Natriumsalze der Mono- und Disulfosäure des Diphenylaminblaus als *Alkaliblau* und *Wasserblau* (Baumwollenblau) in der Färberei Anwendung.

Aus Diphenylmethylamin  $(C_6H_5)_2N \cdot CH_3$  entsteht mittelst Perchlorkohlensäuremethylester  $Cl \cdot CO_2 \cdot CCl_3$  **Trimethyl-triphenylpararosanilin**  $C(OH)[C_6H_4N(CH_3)C_6H_5]_3$  (B. **19**, 278). Ebenso entsteht aus Triphenylamin mit  $COCl_2$  das HCl-Salz des **Hexaphenyl-pararosanilins**  $C(OH)[C_6H_4N(C_6H_5)_2]_3$  (B. **19**, R. 758). Durch Erhitzen von Carbazol oder Diphenylenimid (s. d.) mit Oxalsäure entsteht das dem Triphenylamin-derivate analoge **Tricarbazolcarbinol**  $C(OH)(C_{12}H_7NH)_3$  (B. **20**, 1904).

**Phenylirte Rosaniline** werden durch Erhitzen von Rosanilinchlorhydrat mit Anilin oder Toluidinen, oder der freien Base mit Anilin und etwas Benzoesäure gewonnen. Das HCl-Salz des **Triphenylrosanilins**  $C_{20}H_{15}(C_6H_5)_3N_3HCl$  kam im Handel als *Anilinblau* (Spiritusblau) vor, als ein bläulich-braunes, kupferglänzendes Krystallpulver, das in Alkohol, nicht aber in Wasser löslich ist. Um es wasserlöslich zu machen, stellt man Sulfosalze dar, die nach dem Grade der Sulfurirung verschiedene blaue Farbentöne zeigen: *lösliches Blau*. Gegenwärtig ist es durch Diphenylaminblau und andere Farbstoffe verdrängt. Durch trockene Destillation von Triphenylrosanilin entsteht Diphenylamin (S. 93).

Durch Ueberführung des Rosanilins mittelst der Tridiazoverbindung in das **Trihydrazinderivat** entsteht das sog. *Roshydrazin*  $(C_6H_4NH \cdot NH_2)_2C(OH)C_6H_3(CH_3)NHNH_2$ , aus welchem durch Condensation mit Aldehyden und Ketonen rote und blaue Farbstoffe entstehen (B. **20**, 1557).

Weitere Hexamethyltriaminotriphenylcarbinole wurden durch Umsetzung der Dimethylamidbenzoesäureester mit Joddimethylanilinmagnesium  $(CH_3)_2NC_6H_4MgJ$  erhalten (A. **354**, 200).

**III. Phenolderivate der Triphenylmethane.** Die Phenolderivate der Triphenylmethane entstehen i. aus den entsprechenden Amidoverbin-



dungen mittelst der Diazoverbindungen, 2. durch ähnliche Condensationen wie die Amidoverbindungen, wenn man an Stelle der Aniline: Phenole verwendet, 3. durch Reduction der Phenolcarbinole, in die sie durch Oxydation umgewandelt werden.

Monoxytriphenylmethane. *o*-Oxytriphenylmethan  $(C_6H_5)_2CH.C_6H_4[2]OH$ , F. 124°, aus *o*-Amidotriphenylmethan (A. **241**, 367), oder dem Carbinol durch Reduction. *m*-Oxytriphenylmethan, F. 106° (A. **354**, 171). *p*-Oxytriphenylmethan, F. 110°, und *o*-Kresyldiphenylmethan  $(C_6H_5)_2CHC_6H_3[3]CH_3[4]OH$ , F. 100°, aus den Carbinolen oder aus Benzhydrol mit Phenol bez. *o*-Kresol und  $SnCl_4$  (B. **35**, 3137; **36**, 3561). Durch Condensation von Salicylaldehyd und Anisaldehyd mit Anilinsulfat oder Dimethylanilin und  $ZnCl_2$  wurden Oxydiamidotriphenylmethane erhalten (B. **14**, 2522; **16**, 1307).

Die **Di-** und **Trioxytriphenylmethane** geben bei der Oxydation Di- und Triphenolcarbinole, die meist Farbstoffcharacter besitzen. Man nennt die in zwei Benzolkernen hydroxylierten Carbinole, die dem Malachitgrün entsprechen: Benzeine, und die zugehörigen Dioxytriphenylmethane: Leukobenzeine, während man die in drei Benzolkernen hydroxylierten Carbinole als Aurine oder Rosolsäuren und die zugehörigen Trioxytriphenylmethane als Leukaurine und Leukorosolsäuren bezeichnet.

$p_2$ -Dioxytriphenylmethan, *Leukobenzein*, *Leukobenzaurin*  $C_6H_5CH(C_6H_4[4]OH)_2$ , F. 161°, entsteht 1. aus  $p_2$ -Diamidotriphenylmethan (S. 554) (A. **206**, 153), 2. durch Condensation von Benzaldehyd und Phenol mit Schwefelsäure (B. **22**, 1944), 3. durch Reduction von Benzaurin (A. **217**, 230). **Dioxydimethyltriphenylmethan**  $C_6H_5CH[C_6H_3(OH)CH_3]_2$ , F. 170° (A. **257**, 70). **Phenyldithymolmethan**, F. 166°.

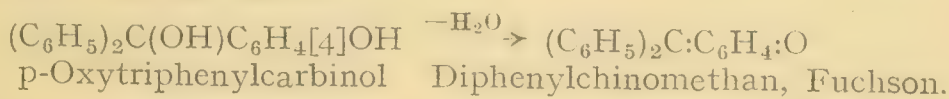
Ueber Condensation von *m*-Nitrobenzaldehyd mit Phenolen s. B. **24**, R. 562.

$p_3$ -Trioxytriphenylmethan, *Leukaurin*, [*Triphenylolmethan*]  $CH(C_6H_4[4]OH)_3$  entsteht durch Reduction von Aurin, seinem Carbinolanhydrid, mit Zinkstaub und Natronlauge oder Essigsäure. Farblose Prismen, die sich an der Luft rot färben (A. **166**, 286; **194**, 136; **202**, 198). Triacetat, F. 138° (B. **11**, 1117).  $p_3$ -Trianisylmethan  $(CH_3O[4]C_6H_4)_3CH$ , F. 45—47°, aus Anisaldehyd, Anisol mit Eisessig-Schwefelsäure (B. **35**, 1197).

**Leukorosolsäure**  $(HO[4]C_6H_4)_2CH.C_6H_3[4]OH[3]CH_3$  entsteht durch Reduction von Rosolsäure. Triacetat, F. 148° (A. **179**, 198).

**IV. Phenolderivate des Triphenylcarbinols.** Diese Substanzen entstehen durch Oxydation der Oxytriphenylmethane oder ihrer Aether, andererseits kann man sie nach den directen, synthetischen, für Triarylcarbinole allgemein gültigen Methoden (vgl. S. 555) darstellen.

Die *p*-hydroxylierten Triarylcarbinole spalten mehr oder weniger leicht Wasser ab und gehen in Methylenchinone oder Diarylchinomethane (*Fuchson* vgl. S. 557) über; aus *p*-Oxytriphenylcarbinol erhält man durch Erhitzen das Diphenylchinomethan, welches als die Stammsubstanz der Farbstoffe der Triphenylmethanreihe betrachtet werden kann:



A. An einem Benzolkern hydroxylierte Triphenylcarbinole: ***o*-Oxytriphenylcarbinol**, F. 140°, aus Salicylsäurecester und Phenylmagnesium-

bromid; geht bei der Destillation im Vacuum in Phenylxanthon über. **m-Oxytriphenylcarbinol**, F. 148° (A. 354, 167). **p-Oxytriphenylcarbinol**, 2 Modif.: F. 139° und 165°, aus p-Oxytriphenylelessigsäure durch CO-Abspaltung mittelst conc. Schwefelsäure, sowie aus dem Methylaether, dem *p-Anisyl*diphenylcarbinol, F. 84°, dem Condensationsproducte von Anissäureester mit Phenylmagnesiumbromid. p-Oxytriphenylcarbinol, sowie auch das p-Methoxytriphenylcarbinolchlorid spalten beim Erhitzen auf 200° H<sub>2</sub>O bez. CH<sub>3</sub>Cl ab unter Bildung von **Diphenylchinomethan**, *Fuchson*, orangefarbene Krystalle, F. 168°, geht unter Wasseraufnahme leicht wieder in das Carbinol über. Aehnlich entsteht aus **Oxydibromtriphenylcarbinol**: **Diphenyldibromchinomethan**, aus **Diphenyl-o-kresolcarbinol**: **Diphenylmethylchinomethan** (B. 36, 3558). Diphenylchinomethane werden auch durch Condensation von Diphenylketen mit überschüssigen Chinonen, durch Abspaltung von CO<sub>2</sub> aus den primär entstehenden β-Lactonen erhalten (S. 580, 583). **2,5-Dioxytriphenylcarbinol**, F. 136°, aus Gentisinsäureester (S. 329) und C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>MgBr. **2,4-Dioxytriphenylcarbinol**, F. 124°, aus Benzo-resorcin und C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>MgBr. **3,4-Dioxytriphenylcarbinol**, durch Condensation von Benzophenonchlorid und Brenzcatechin mittelst conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>; liefert beim Erhitzen unter Abspaltung von Wasser **3-Oxyfuchson**, F. 123° (A. 372, 82).

B. **Benzeine** (S. 565) entstehen durch Condensation von Benzotrichlorid mit ein- und mehrwertigen Phenolen, in denen die p-Stellung zum Hydroxyl nicht substituiert ist, wie in o- und m-Kresol, Resorcin, Brenzcatechin; p-Kresol, Hydrochinon u. a. zeigen die Reaction nicht (B. 23, R. 340). Ferner bilden sie sich durch Oxydation ihrer Leukoverbindungen, der entsprechenden Oxytriphenylmethane.

Die Benzeine sind meist rote, metallglänzende Substanzen, die sich beim Kochen in Natriumsulfitlösung lösen und durch Säuren wieder gefällt werden. In Alkalien lösen sie sich mit roter oder violetter Farbe unter Bildung chinoïder Salze wie O:C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>ONa, die schon durch die Kohlensäure der Luft zerlegt und durch viel Alkali unter Rückbildung der Carbinole entfärbt werden.

**p<sub>2</sub>-Dioxytriphenylcarbinol**, *Phenolbenzeïn*, *Benzaurin* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(OH)(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.OH)<sub>2</sub> entsteht: 1. durch Oxydation von p-Dioxytriphenylmethan, in das es durch Reduction übergeht, 2. durch Condensation von Benzotrichlorid mit Phenol, ähnlich der Bildung der Malachitgrüne (A. 217, 223). Ziegelrotes Krystallpulver. Es zerfällt beim Schmelzen mit Kali zunächst in Benzol und p<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon (S. 549), das weiter in p-Oxybenzoësäure und Phenol zerlegt wird. Diacetat, F. 119°. Dimethylaether, *Phenyl-p<sub>2</sub>-dianisylcarbinol*, F. 77°, aus Phenyl-dianisylmethan, dem Condensationsproducte von Benzaldehyd und Anisol, erhalten, liefert beim Kochen mit verd. Schwefelsäure *Benzaurin* (B. 36, 2791).

**p<sub>2</sub>-Dioxy-m<sub>2</sub>-dimethyltriphenylcarbinol**, *o-Kresolbenzeïn* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C(OH)[C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[3]CH<sub>3</sub>[4]OH]<sub>2</sub>, F. 220—225° (A. 257, 69). Weitere Dioxytriphenylcarbinole sind aus den entsprechenden Dioxybenzophenonen mit Phenylmagnesiumbromid gewonnen worden (A. 354, 177).

Die **o,o'-Dioxytriphenylcarbinole** sind nur in Form ihrer Anhydride, der Phenylxanthydrole C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C(OH)  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$  O bekannt. Von besonderem Interesse sind die in p-Stellung zum Centralkohlenstoffatom hydroxylierten oder amidirten Phenylxanthydrole, welche freiwillig unter Wasserabspaltung in die chinoïd gebauten *Phenylfluorone* C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.C  $\begin{matrix} [1]\text{C}_6\text{H}_4[6] \\ [1]\text{C}_6\text{H}_3 \end{matrix}$   $\begin{matrix} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{matrix}$  und *Phenylfluorime*  $\begin{matrix} [6] \\ [4]:\text{O} \end{matrix}$



$C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H_3=NH \end{matrix} O$ , die Grundsubstanzen der Fluorescein- und Rhodaminfarbstoffe (S. 573, 576) übergehen. Die Lösungen dieser Verbindungen in Alkalien oder Säuren zeigen starke Fluorescenz.

**Phenylfluoron**  $C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H_3=O \end{matrix} O$ , chromrote Nadeln vom F. 207°, entsteht aus dem 4-Amidophenylfluoron (s. u.) durch Eliminierung der Amidogruppe, sowie durch Condensation von 4-Methoxyxanthon mit  $C_6H_5MgBr$  und Verseifung der Methoxylgruppe mit  $AlCl_3$ . Es ist unlöslich in Alkalien, löslich in Säuren. Durch alkoholisches Kali wird die Lösung unter Bildung des Carbinols entfärbt (A. 372, 293). 3- bez. 5-Oxyphenylxanthydro, F. 170° und 162°, entstehen analog aus 3- bez. 5-Methoxyxanthon.

**Resorcinbenzein**, 4-Oxyphenylfluoron  $C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup C_6H_3(OH) \\ \diagdown C_6H_3(:O) \end{matrix} O$ , bläuliche, metallisch glänzende Prismen, sintert bei 400°; es entsteht aus dem Einwirkungsproduct von Resorcin auf Benzotrichlorid mit Wasser und aus Benzoesäure mit Resorcin durch  $ZnCl_2$  (J. pr. Ch. [2] 48, 387), sowie aus dem 4-Amidophenylfluoron (s. u.) über die Diazoverbindung (A. 372, 294). **Dinitroresorcinbenzein** s. B. 26, 2064.

**vic-Resorcinbenzein**, 2,2'-Dioxyphenylxanthydro  $C_6H_5.C(OH) \begin{matrix} \diagup C_6H_3(OH) \\ \diagdown C_6H_3(OH) \end{matrix} O$ , aus 2,2'-Dioxyxanthon und  $C_6H_5MgBr$  (A. 372, 132)

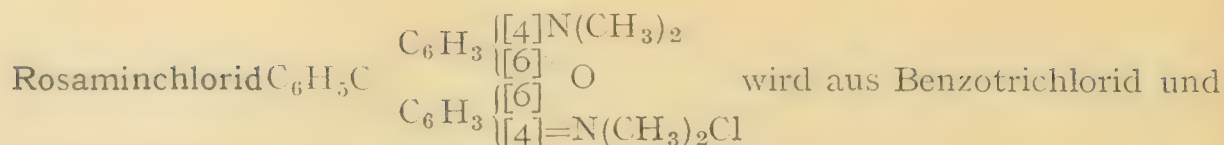
**Hydrochinonbenzein**, 3,3'-Dioxyphenylxanthydro, entsteht aus 3,3'-Dimethoxyxanthon und Phenylmagnesiumbromid mit darauffolgender Verseifung (A. 372, 141), oder durch Condensation von Benzaldehyd und Hydrochinon mittelst conc.  $SO_4H_2$  und Oxydation des entstehenden Xanthenderivats mit  $FeCl_3$  (A. 372, 301).

**Oxyhydrochinonbenzein**, Phenyltrioxyfluoron  $C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup C_6H_2(OH)_2 \\ \diagdown C_6H_2(OH):O \end{matrix} O$  wird durch Condensation von Benzaldehyd und Oxyhydrochinon mittelst Schwefelsäure erhalten (B. 37, 1171).

C. Amidooxytriphenylcarbinole. **4-Amidophenylfluoron**  $C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup C_6H_3(NH_2) \\ \diagdown C_6H_3(:O) \end{matrix} O$ , F. 305°, dunkelrote Nadeln, erhält man in Form seiner Acetylverbindung durch Condensation von N-Acetyl-m-amidophenol mit Benzotrichlorid neben dem 4,4'-Diacetamidophenylxanthydro, F. 248° (A. 372, 322).

**Rosamine**. Als Rosamine bezeichnet man die Alkylverbindungen des 4-Amidophenylfluorims (s. o.), die durch Einwirkung von Monalkyl- und Dialkyl-m-amidophenolen auf Benzotrichlorid entstehen. Während die mit den Phenolen gebildeten Benzeine nur schwache Farbstoffe sind, deren Alkalisalze schon durch  $CO_2$  leicht zerlegt werden, sind die Chlorhydrate der Rosamine rote und violette Farbstoffe, die mit den ihnen nahe verwandten *Rhodaminen* (S. 576) grosse Aehnlichkeit zeigen, aber blaustichiger sind und röttere Fluorescenz besitzen (B. 22, 3001). Sie entstehen auch durch Erhitzen von Resorcinbenzein mit Dimethyl- und Diaethylamin (vgl. auch Pyronin).

Das einfachste Rosamin, das 4-Amidophenylfluorim  $C_6H_5.C \begin{matrix} \diagup C_6H_3(NH_2) \\ \diagdown C_6H_3(:NH_2Cl) \end{matrix} O$  erhält man in Form seines in roten Nadeln krystallisirenden Chlorhydrats aus dem 4,4'-Diacetamidophenylxanthydro (s. o.) durch Kochen mit Salzsäure (A. 372, 316).



m-Dimethylamidophenol erhalten.

Rote und blaue Beizenfarbstoffe erhält man durch Condensation von Protocatechualdehyd mit Dialkyl-m-amidophenolen und mit Dialkylanilinen: Protorot (Leukoverbdg.:  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}[\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ ) und Protoblau (Leukoverbdg.:  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ ) (B. **36**, 2913).

D. **Aurine** und **Rosolsäuren** sind die den Rosanilinen entsprechenden Sauerstoffverbindungen. Die freien  $p_3$ -Trioxytriphenylcarbinole sind nicht bekannt, sondern erleiden, aus ihren Salzen abgeschieden, eine intramoleculare Anhydrid- oder Chinonbildung.

Diese Carbinolanhydride oder Methylenchinone (*Fuchstone* vgl. S. 557) sind gelb gefärbt, ihre Alkalisalze lösen sich mit roter Farbe in Wasser. Sie lassen sich auf der Zeugfaser nur unvollkommen fixiren und finden nur in Form ihrer Lacke in der Papierindustrie Verwendung.

**Aurin**, **Pararosolsäure**, *gelbes Corallin*  $(\text{HO}[\text{4}]\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}:\text{C}_6\text{H}_4[\text{4}]:\text{O}$  entsteht 1. durch Zersetzen der Pararosanilindiazosalze (S. 562) mit Wasser (A. **194**, 301), 2. durch Condensation von p-Dioxybenzophenonchlorid mit Phenol (B. **11**, 1350), 3. durch Condensation von Phenol und Ameisensäure mit  $\text{ZnCl}_2$  (J. pr. Ch. [2] **23**, 549), 4. durch Erhitzen von Phenol (1 T.) und wasserfreier Oxalsäure ( $\frac{2}{3}$  T.) mit Schwefelsäure ( $\frac{1}{2}$  T.) auf  $130-150^\circ$  (A. **202**, 185). Ueber Nebenproducte bei der Darstellung des Aurins nach Bildungsweise 4 und Trennung von denselben s. A. **194**, 123; **196**, 77; B. **28**, R. 743.

Das Aurin löst sich in Alkohol und Eisessig mit gelbroter Farbe, bildet dunkelrote, metallglänzende Krystalle und zersetzt sich beim Erhitzen über  $220^\circ$ . In Alkalien löst es sich mit fuchsinroter Farbe. Mit Alkalibisulfiten bildet es leicht lösliche farblose Verbindungen, die durch Säuren und durch Alkalien zerlegt werden. Mit Chlorwasserstoff bildet Aurin krystallinische Verbindungen, die durch Wasser zersetzt werden. Durch Reduction geht es in  $p_3$ -Trioxytriphenylmethan oder Leukaurin (S. 565) über. Beim Erhitzen mit Wasser auf  $250^\circ$  zerfällt es in  $p_2$ -Dioxybenzophenon und Phenol.

Beim Erhitzen mit wässrigem Ammoniak auf  $150^\circ$  wird das Aurin in Pararosanilin umgewandelt; als Zwischenproduct, in dem nur ein oder zwei Hydroxylreste gegen Amidgruppen ausgetauscht sind, entsteht *Pazonin* oder *rotes Corallin*. Ebenso entsteht mit Anilin Triphenylpararosanilin und als Zwischenproduct das *Azulin*. Ueber isomere Acetylaurine s. B. **29**, R. 510. **Dimethylaurin**, F.  $183-186^\circ$ , entsteht leicht durch Methylieren von Aurin mit Diazomethan in aetherischer Suspension (M. **29**, 653).

$p_3$ -**Trianisylcarbinol**  $(\text{CH}_3\text{O}[\text{4}]\text{C}_6\text{H}_4)_3\text{COH}$ , F.  $84^\circ$ , farblose Krystalle, aus  $p_3$ -Trianisylmethan (S. 565) mit  $\text{PbO}_2$ , seine OH-Gruppe ist noch reactionsfähiger, wie die des Triphenylcarbinols (S. 555), es setzt sich sogar mit Blausäure zu Trianisylacetonitril um.  $o_3$ -,  $m_3$ - und  $o_2p$ -Trianisylcarbinol, F.  $181^\circ$ ,  $119^\circ$  und  $110^\circ$ , sind aus den Magnesiumverbindungen von o- und m-Jodanisol mit o-, m- und p-Methoxybenzoesäureester dargestellt worden (B. **35**, 3024).

**Rosolsäure**, inneres Anhydrid des  $p_3$ -*Trioxydiphenyl-m-tolylcarbinols*  $\text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{O}_3$ . Man gewinnt die Rosolsäure ähnlich dem Aurin, aus Rosanilin durch Kochen des Diazochlorides mit Wasser (A. **179**, 192), ferner durch Oxydation eines Gemenges von Phenol und Kresol  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{OH}$  mit Arsen- säure und Schwefelsäure, wobei der bindende Methankohlenstoff der Methyl-



gruppe des Kresols entstammt. Durch Erwärmen mit Alkohol und Zinkstaub wird die Rosolsäure zu Leukorosolsäure reducirt, aus der sie durch Oxydation erhalten werden kann (B. **26**, 254).

**Trioxyaurin**  $C_{19}H_{14}O_6$  entsteht aus Brenzcatechin und Ameisensäure mit  $ZnCl_2$  (B. **26**, 255). **Resaurin**  $C_{19}H_{14}O_6$ , ebenso dargestellt mit Resorcin (J. pr. Ch. [2] **23**, 547). **Orcinaurin**,  $C_{22}H_{18}O_5$  (J. pr. Ch. [2] **25**, 277; B. **13**, 546). **o-Aminoaurine** s. B. **40**, 3588.

**Eupittonsäure**, *Eupitton*, *Hexamethoxyaurin*  $C_{19}H_8O_3(OCH_3)_6$  entsteht durch Einwirkung von Luft auf eine alkalische Lösung eines Gemenges der Dimethylaether von Pyrogallussäure:  $C_6H_3(OH)(OCH_3)_2$  und Methylpyrogallussäure  $CH_3.C_6H_2(OH)(OCH_3)_2$ . Es ist ein Aurin, das sechs Methoxygruppen enthält. Es bildet orangegelbe Krystalle, die gegen  $200^0$  unter Zersetzung schmelzen. In Alkalien löst es sich mit tiefblauer Farbe zu Salzen, die durch überschüssiges Alkali gefällt werden (B. **12**, 2216). Die Entstehung des blauen Barytsalzes beobachtete Reichenbach 1835 beim Stehen gewisser mit Barytwasser versetzter Fractionen des Buchenholztheerkreosots und nannte es *Pittakall* (von  $\pi\acute{\iota}\tau\tau\alpha$ , Pech, Theer und  $\kappa\acute{\alpha}\lambda\lambda\omicron\varsigma$ , Schönheit, abgeleitet).

Beim Erhitzen mit Ammoniak bildet die Eupittonsäure, ähnlich wie Aurin, ein *Hexamethoxyparavosanilin*.

**Tetra- und Hexamethoxytriphenylcarbinol** s. B. **41**, 4423.

V. und VI. **Alkohole und Aldehyde des Triphenylmethans** sind wenige bekannt: **Phenolphthalol**  $(HOC_6H_4)_2CHC_6H_4[2]CH_2OH$ , F.  $190^0$ , wurde aus Phenolphtalein (S. 572) mit Natriumamalgam erhalten (A. **202**, 87).

**p-Diphenylmethyl-benzaldehyd**  $(C_6H_5)_2CH[4]C_6H_4CHO$ , Kp.<sub>46</sub>  $190--195^0$ , entsteht durch Condensation von Terephtalaldehyd und Benzol mit conc. Schwefelsäure (B. **19**, 2029). Dialdehyde sind durch Condensation von Benzaldehyd, m- und p-Nitrobenzaldehyd mit Vanillin (S. 315) durch Chlorzink dargestellt worden: **Benzaldivanillin**  $C_6H_5CH[C_6H_2(OH)(OCH_3)CHO]_2$ , F.  $222^0$ ; m- und p-**Nitrobenzaldivanillin**, F.  $266^0$  und  $276^0$  u. Z. (B. **36**, 3975).

## VII. Carboxylderivate des Triphenylmethans.

**Triphenylmethancarbonsäuren** entstehen 1. durch Reduction von Triphenylcarbinolcarbonsäuren und 2. aus ihren Nitrilen, die man durch Einwirkung von Aluminiumchlorid auf Cyanbenzalchloride (S. 342) und Benzol darstellt.

**Triphenylmethan-o-carbonsäure**, *Benzolphthalin* (s. Phtaleine S. 571)  $(C_6H_5)_2CH.C_6H_4[2]CO_2H$ , F.  $162^0$ , isomer mit Triphenylessigsäure (S. 583) entsteht durch Reduction von Diphenylphtalid (2) (s. u.), dem Lacton der Triphenylcarbinol-o-carbonsäure (A. **202**, 52) und aus seinem Nitril. Sie wird durch Chromsäure zu Diphenylphtalid oxydirt, mit Barythydrat erhitzt in  $CO_2$  und Triphenylmethan zerlegt. Schwefelsäure wandelt sie in Phenylanthron  $C_6H_5CH \begin{matrix} C_6H_4 \\ \backslash \\ C_6H_4 \end{matrix} CO$  um. **o-Cyantriphenylmethan**  $(C_6H_5)_2CH.C_6H_4[2]CN$ , F.  $89^0$  (B. **24**, 2572; Darstellung s. oben 2.).

**p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidotriphenylmethan-o-carbonsäure**  $[(CH_3)_2N[4]C_6H_4]_2.C_6H_4[2]CO_2H$ , F.  $200^0$ , aus Tetramethyldiamidodiphenylphtalid (S. 571) (A. **206**, 101).

**Triphenylmethan-p-carbonsäure**, F.  $161^0$ , entsteht auch aus p-Carboxytriphenylessigsäure durch Erhitzen über ihren Schmelzpunkt (B. **37**, 662). Nitril, F.  $91^0$  (B. **26**, 3079). **Methyltriphenylmethancarbonsäuren** s. B. **16**, 2364; **19**, 3064; A. **234**, 242.

Oxytriphenylmethancarbonsäuren entstehen durch Reduction der Oxytriphenylcarbinolcarbonsäuren. Aus den Lactonen der entsprechenden Oxytriphenylcarbinol-o-carbonsäuren (S. 571) wurden *p*-Oxytriphenylmethan-o-carbonsäure  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4[2] \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{CO}_2\text{H}$ , F. 210° (B. 13, 1616) und *p*<sub>2</sub>-Dioxytriphenylmethan-o-carbonsäure, *Phtalin*  $[\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{CHC}_6\text{H}_4[2]\text{CO}_2\text{H}$ , F. 225° (A. 202, 36, 153) erhalten. Mit conc. Schwefelsäure behandelt gehen sie in die entsprechenden Oxyphenylanthrone (s. d.) über.

**Hydrofluoransäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \{[1]\text{CH} < \text{C}_6\text{H}_4[2]\} \\ \{[2]\text{CO}_2\text{H} \text{ C}_6\text{H}_4[2]\} \end{array} \text{O}$ , F. 226–228°, entsteht durch Reduction von Fluoran und Tribromfluoran (S. 573). Durch Destillation über Kalk geht die Hydrofluoransäure in *Xanthon* (s. d.) und Benzol, durch Destillation über Baryt oder Natronkalk in Diphenylenphenylmethan (s. d.) über (B. 25, 3586).

**Fluorescin**, *p*<sub>2</sub>-Dioxyhydrofluorancarbonsäure, Reductionsproduct von Fluorescein (S. 574).

*p*<sub>2</sub>-Dioxytriphenylmethan-*m*<sub>2</sub>-dicarbonsäure entsteht durch Condensation von Benzaldehyd mit Salicylsäure mittelst gasförmiger HCl (C. 1909 I, 747).

### 8. Carboxylderivate des Triphenylcarbinols, Phtalide.

Von diesen Verbindungen sind die o-Carboxylderivate besonders bemerkenswert. Sie sind in freiem Zustand nicht existenzfähig, sondern spalten Wasser ab unter Bildung von Lactonen, die man als diphenylirte Phtalide (vgl. S. 338, 550) auffassen kann.

**Diphenylphtalid**, *Triphenylcarbinol-o-carbonsäurelacton*  
 $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \{[1]\text{C} = (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \{[2]\text{COO} \end{array}$ , F. 115°, entsteht 1. durch Oxydation von Triphenylmethan-o-carbonsäure, 2. in kleiner Menge aus Phtalylchlorid mit Quecksilberdiphenyl, 3. aus Phtalylchlorid und Benzol mit Aluminiumchlorid, 4. aus Phtalsäureanhydrid und Phenylmagnesiumbromid (B. 38, 240). Die beiden letzten Bildungsweisen dienen zur Darstellung des Diphenylphtalids, das man anfangs für o-Phtalophenon (S. 552) hielt, bis in ihm ein Lacton, der Grundkörper der Phtaleine, erkannt wurde.

Bei der dritten Bildungsweise des Diphenylphtalids kann man das Phtalylchlorid auch durch Phtalsäureanhydrid ersetzen, wodurch zunächst o-Benzoylbenzoësäure entsteht, die bei weiterer Einwirkung von Benzol und Aluminiumchlorid in Diphenylphtalid übergeht. Besser als die freie o-Benzoylbenzoësäure ist ihre Acetylverbindung zur Diphenylphtalidbildung geeignet (S. 550) (B. 14, 1865).

Kocht man Diphenylphtalid mit Alkalien, so geht es in Salze der Triphenylcarbinol-o-carbonsäure über, aus deren Lösung durch Säuren wieder das Diphenylphtalid abgeschieden wird. Durch Zinkstaub wird die Triphenylcarbinol-o-carbonsäure in alkalischer Lösung zu Triphenylmethan-o-carbonsäure reducirt.

**Anilid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \{[1]\text{C} = (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \{[2]\text{CO} \cdot \text{NC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 189°, und **Phenylhydrazid**  
 $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \{[1]\text{C} = (\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \{[2]\text{CON}_2\text{HC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 230°, entstehen beim Kochen von Diphenylphtalid mit Anilinchlorhydrat (B. 27, 2793) und mit Phenylhydrazin (B. 26, 1273).



**Dithiodiphenylphtalid**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]C=(C_6H_5)_2 \\ [2]CSS \end{cases}$  aus Diphenylphtalid mit Schwefelphosphor s. C. 1900 II, 575.

Beim Nitriren von Diphenylphtalid entstehen zwei Dinitrodiphenylphtalide, aus denen zwei Diamidodiphenylphtalide erhalten wurden (A. 202, 66).

**p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidodiphenylphtalid**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]C=[C_6H_4[4]N(CH_3)_2]_2 \\ [2]COO \end{cases}$ ,

F. 190<sup>0</sup>, wird durch Condensation von Phtalsäureanhydrid und Dimethylanilin mit ZnCl<sub>2</sub> erhalten. Ersetzt man bei dieser Reaction Phtalsäureanhydrid durch Phtalylchlorid, so entsteht zugleich eine zweite Verbindung, das sog. *Phtalgrün*, ein Anthracenabkömmling, welcher zugleich mit dem Malachitgrün verwandt ist und seine Entstehung einer Beimengung des Phtalylchlorides an Phtalylentetrachlorid (S. 345) verdankt (C. 1898 I, 330; 1903 I, 85). Die Ester des farblosen Tetramethyldiamidodiphenylphtalids bilden mit Säuren intensiv blau gefärbte chinoide Farbsalze.

**Triphenylcarbinol-m-carbonsäure**, F. 161<sup>0</sup>, und **Triphenylcarbinol-p-carbonsäure**, F. 200<sup>0</sup>, bilden sich bei der Oxydation von Diphenyl-m-tolylmethan und Diphenyl-p-tolylmethan oder Diphenyl-p-tolylcarbinol mit Chromsäure, letztere auch durch Oxydation von p-Diphenylmethylbenzaldehyd (S. 569) und von Triphenylmethan-p-carbonsäure (S. 569; B. 16. 2369; 26, 3081; 37, 657).

**Phenyl-p-tolylphtalid**, aus Acetyl-o-benzoylbenzoësäure und Toluol, Benzoyl-o-benzoësäurechlorid und Toluol, Toluylo-benzoësäurechlorid und Benzol mit Aluminiumchlorid (B. 14, 1867; 29, R. 995). Isomere methylierete Diphenylphtalide wurden durch Oxydation von Diphenyl-m- und p-xylylmethan (S. 553) erhalten. **Ditolylphtalid**, F. 116<sup>0</sup> (C. 1898 I, 209; A. 299, 286).

**Dibiphenyl-o-phtalid**  $C_6H_4 \begin{cases} [1]CO.O \\ [2]C \sphericalangle (C_6H_4.C_6H_5)_2 \end{cases}$  s. B. 28, 513.

**Carboxylderivate der Oxytriphenylcarbinole.** Von besonderer Bedeutung sind die Abkömmlinge des Phtalids mit zwei Phenolresten, die von Baeyer 1871 entdeckten sog. **Phtaleine**, zu denen technisch wertvolle Farbstoffe gehören. Den Uebergang von dem Diphenylphtalid zu den Phtaleinen bilden die nur an einem Benzolkern hydroxylierten Diphenylphtalide:

**Benzolphenolphtalid**, p-Oxydiphenylphtalid  $C_6H_4 \begin{cases} [1]C(C_6H_5)C_6H_4OH \\ [2]COO \end{cases}$ ,

F. 167<sup>0</sup>, das aus o-Benzoylbenzoësäure, Phenol und conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> entsteht (A. 354, 171).

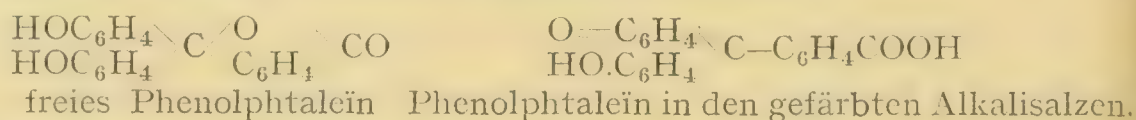
In analoger Weise erhält man: **Resorcylphenylphtalid**, F. 199<sup>0</sup>; **Brenzcatechinphenylphtalid**, F. 161<sup>0</sup>; **Hydrochinonphenylphtalid**, F. 247<sup>0</sup>; **Pyrogallolphenylphtalid**, F. 189<sup>0</sup> (A. 372, 91). Von den angeführten Polyoxydiphenylphtaliden lösen sich die p-substituirten in Alkalien mit roter Farbe unter Sprengung des Lactonringes und Bildung p-chinoïder Salze (vgl. Phenolphtalein).

Die **Phtaleine** entstehen durch Condensation von Phtalsäureanhydrid (1 Mol.) und Phenolen (2 Mol.) mit conc. Schwefelsäure, oder Zinnchlorid bei 120<sup>0</sup> (bei höherer Temperatur bilden sich meist Oxyanthrachinone s. d.), oder mit wasserfreier Oxalsäure bei 115<sup>0</sup>. Die mit zwei- und mehrwertigen Phenolen gebildeten Phtaleine erleiden meist Anhydrid-

bildung durch Austritt von Wasser aus zwei Phenolhydroxylen, die an verschiedenen Benzolresten stehen (A. **212**, 347). Auch bei der Condensation von Phtalsäureanhydrid und Phenol entsteht neben dem p<sub>2</sub>-Dioxydiphenylphtalid oder Phenolphtalein das Anhydrid des o<sub>2</sub>-Dioxydiphenylphtalids, das sog. Fluoran. Diese Phtaleinanhydride, deren einfachstes das *Fluoran* ist, enthalten den Xanthonring.

Die freien Phtaleine sind meist farblose, krystallinische Substanzen, die sich in verdünnten Alkalien auflösen unter Bildung stark gefärbter Flüssigkeiten. Durch Säuren, selbst durch CO<sub>2</sub>, werden die Phtaleine aus diesen Lösungen abgeschieden. Durch Zusatz concentrirter Alkalilaugen verschwinden die Färbungen, beim Verdünnen mit Wasser erscheinen sie wieder.

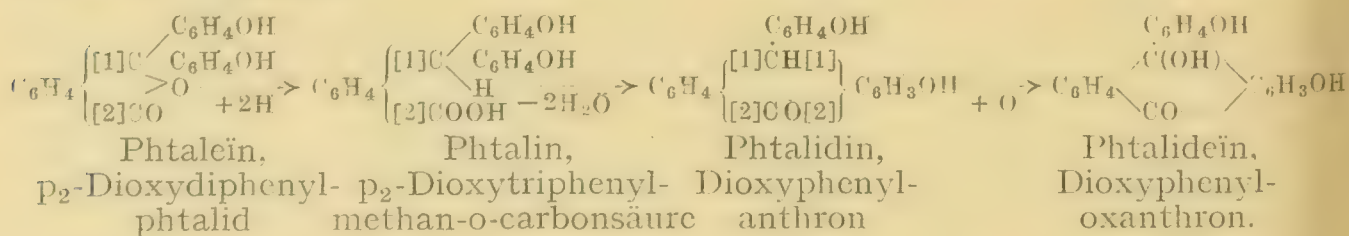
Um die Aehnlichkeit der Phtaleine mit den Aurinen und Rosanilinen in der Formel hervortreten zu lassen, nimmt man an, dass zwar die freien farblosen Phtaleine den Lactonring enthalten, aber in ihren gefärbten Alkalisalzlösungen der Lactonring nicht mehr vorhanden ist, sondern das Methankohlenstoffatom und ein Sauerstoffatom sich mit dem einen Benzolrest in chinoöider Bindung befinden:



In Uebereinstimmung mit dieser Anschauung löst sich das m,m'-Dioxyditolylphtalid, für das bei der Nichtexistenz von m-Chinonen eine analoge Formulierung ausgeschlossen erscheint, völlig farblos in Alkalien. Durch viel überschüssiges Alkali werden die roten Lösungen des Phenolphtaleins entfärbt unter Bildung von Salzen des Carbinols NaO<sub>2</sub>CC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C(OH)(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>ONa)<sub>2</sub> (C. 1904 I, 1088). Es ist bemerkenswert, dass durch Acylyliren und Alkyliren des Phenolphtaleins auch in alkalischer Lösung Lactonester und -aether erhalten werden (s. u.)

Durch Reduction gehen die Phenolphtaleine in Oxytriphenylmethancarbonsäuren über, die sog. *Phtaline* (S. 570), aus denen sich durch conc. Schwefelsäure Oxyphenylanthronabkömmlinge, die sog. *Phtalidine*, bilden. Durch Oxydation werden die Phtalidine in *Phtalideine* oder Oxyphenyl-oxanthronabkömmlinge verwandelt.

Am Beispiel des Phenolphtaleins veranschaulicht das folgende Schema diese Uebergänge:



**Phenolphtalein**, p<sub>2</sub>-*Phtalein*, p-Dioxydiphenylphtalid C<sub>20</sub>H<sub>14</sub>O<sub>4</sub> (Constitution s. o.), F. 250°, bildet aus Alkohol krystallisirt farblose, in Wasser fast unlösliche Krystallkrusten, die sich in Alkalien mit fuchsinroter Farbe lösen. Es dient als Indicator in der Alkalimetrie, namentlich zur Bestimmung von CO<sub>2</sub> mittelst Baryt (B. **17**, 1907). Es entsteht aus p<sub>2</sub>-Diamidodiphenylphtalid mit salpetriger Säure, aus dem entsprechenden Phtalin (s. o.) durch Oxydation in alkalischer Lösung an der Luft, oder mit Ferricyankalium



oder Kaliumpermanganat, und wird durch Condensation von Phtalsäureanhydrid und Phenol mit conc. Schwefelsäure oder Zinnchlorid bei 115° bis 120° dargestellt. Als Nebenproduct entsteht hierbei das in Alkalilauge unlösliche o<sub>2</sub>-Dioxydiphenylphtalidanhydrid oder Fluoran (s. u.) (A. 202, 68). Durch Kochen mit Alkalilauge und Zinkstaub wird das Phtalein zu Phtalin (s. o. und S. 570) reducirt, beim Schmelzen mit Kali in p<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon und Benzoësäure gespalten.

Abkömmlinge des Phenolphtaleins: **Diacetylphenolphtalein**, F. 143°. **Dibenzoylphenolphtalein**, F. 169° (B. 29, 131). **Phenolphtaleinmethylester**

$\text{CH}_3\text{OCOC}_6\text{H}_4\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4\text{:O} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4\text{:OH} \end{array}$ , F. 127—130°, orangerote Nadeln, entsteht durch Esterificiren von Phenolphtalein mit methylalkoholischer SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>; er löst sich in Alkalien mit violetter Farbe und wird leicht wieder zu Phenolphtalein verseift (B. 40, 3484, 3726). Die lactoiden **Phenolphtaleinmono-** und **-dimethylaether**, F. 149° und 100°, werden durch Alkylierung von Phenolphtalein in alkalischer Lösung erhalten (B. 40, 3729). Letzterer ist auch synthetisch aus Phtalsäureanhydrid, Anisol und AlCl<sub>3</sub> gewonnen worden

(B. 29, R. 550). **Phenolphtaleinanilid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}=\text{C}_6\text{H}_4\text{:OH} \\ \diagdown \text{CONC}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 279° (B. 26, 3077).

**Phenolphtaleinoxim** (C<sub>20</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub>):NOH (?), gelbes Krystallpulver, F. 212° u. Z., entsteht durch Einwirkung von Hydroxylamin auf eine alkalische Phenolphtaleinlösung; giebt mit Dimethylsulfat in alkalischer Lösung einen Trimethylaether, was für eine lactamartige Formel des Oxims  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4\text{:OH})_2 \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{NOH}$  spricht. Beim Kochen mit verdünnter Schwefelsäure zerfällt das Oxim in p-Oxy-o-benzoylbenzoësäure und p-Amidophenol

(B. 42, 2825). **Tetrachlorphenolphtalein** C<sub>20</sub>H<sub>10</sub>Cl<sub>4</sub>O<sub>4</sub>, F. über 300° (C. 1909 II, 127). **Tetrabromphenolphtalein**, F. 220—230° u. Z., **Tetraiodphenolphtalein** kommt unter dem Namen *Nosophen* als Jodoformersatz in den Handel. **Tetrabromphenolphtaleinoxim** (B. 26, 2260; C. 1900 I, 1291). Chinoide **Tetrabromphenolphtaleinmono-** und **-diaethylaether** s. B. 40, 1437.

\* m,m'-Dioxy-p-ditolylphtalid, F. 206°, s. A. 354, 185.

**Fluoran**, o<sub>2</sub>-Phenolphtaleinanhydrid  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4[2] \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_4[2] \end{array} \text{O} \\ \diagdown \text{COO} \end{array}$ , F. 173° bis

175°, entsteht neben p<sub>2</sub>-Phenolphtalein bei der Condensation von Phtalsäureanhydrid und Phenol. Durch Reduction geht das Fluoran in Hydrofluoransäure (S. 570), durch Destillation über Zinkstaub in Diphenylenphenylmethan

über (B. 25, 3586). **Anil**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}=\text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{CON.C}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F. 242° (B. 27, 2793). **Tri-**

**bromfluoran** C<sub>20</sub>H<sub>19</sub>Br<sub>3</sub>O<sub>3</sub>, F. 298—300°, wird durch Einwirkung von PBr<sub>5</sub> auf Fluorescein erhalten und geht durch Reduction mit alkoholischer Natronlauge und Zinkstaub in Hydrofluoransäure über (B. 25, 1388). Ueber

**Nitrofluorane** s. B. 31, 1739; 32, 1131, 2108. **3,6-Dimethylfluoran**, F. 213°, s. C. 1910 I, 449.

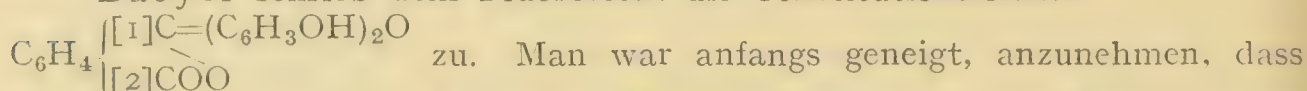
Als **Fluoresceine** bezeichnet man die o-Phenolphtaleinanhydride, die durch Condensation von Phtalsäureanhydriden mit Resorcin entstehen und sich durch prachtvolle Fluorescenz, besonders ihrer alkalischen Lösungen auszeichnen (Baeyer, A. 183, 1).

Phtalsäureanhydrid kann man auch durch die Anhydride aliphatischer Dicarbonsäuren ersetzen. Bernsteinsäure, Maleinsäure, Citraconsäureanhydrid liefern mit Resorcin condensirt die entsprechenden Fluoresceine; auch Pyro-

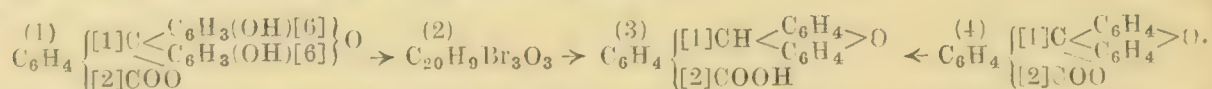
mellithsäure und Mellithsäure bez. deren Anhydride vereinigen sich mit Resorcin zu fluoresceinähnlichen Farbstoffen, welche 1, 2 oder 3mal die Xanthylgruppe enthalten (C. 1907 I, 549); vgl. auch o-Sulfobenzoësäure (S. 304) und Naphtalsäure (B. 15, 883; 18, 2864; 24, R. 763; 26, R. 542; 29, 2824). Hydrochinonsuccinein C. 1908 II, 786; Pyrogallolsuccinein C. 1899 II, 758.

**Fluorescein, Resorcinphtalein**  $C_{20}H_{12}O_5$  wird durch Erhitzen von Phtalsäureanhydrid (2 T.) mit Resorcin (7 T.) für sich auf  $200^{\circ}$ , oder mit wasserfreier Oxalsäure (B. 17, 1079) auf  $110-117^{\circ}$  erhalten. Es bildet aus alkalischer Lösung gefällt gelbrote Flocken  $C_{20}H_{14}O_6$ , die leicht Wasser verlieren und in  $C_{20}H_{12}O_5$  übergehen, das aus Alkohol, indem es sich mit gelbroter Farbe und grüner Fluorescenz löst, als dunkelrotes Pulver gewonnen wird. Die alkalische Lösung ist dunkelrot, wird beim Verdünnen gelb und zeigt dann eine prachtvolle grüne Fluorescenz. Durch Reduction geht das Fluorescein in Fluorescin (S. 570), mit  $PCl_5$  in Fluoresceinchlorid, p<sub>2</sub>-Dichlorfluoran (s. Rhodamine S. 576) über, welches beim Behandeln mit alkohol. KSH Thiofluorescein  $C_8H_4O_2:(C_6H_3.SH)_2:O$  liefert (B. 32, 1127).

Baeyer schrieb dem Fluorescein die Constitutionsformel



der Phtalsäurerest die beiden m-Wasserstoffatome in den Resorcinmoleculen ersetzt. R. Meyer wies nach, dass das Fluorescein ein Dioxyderivat des o-Phenolphtaleinanhydrids ist, dem er deswegen den Namen *Fluoran* (S. 573) gab, dass also der Phtalsäurerest jedenfalls zu einer Hydroxylgruppe der Resorcinmolecüle in o-Stellung steht, zwischen diesen Hydroxylgruppen findet Anhydridbildung statt. R. Meyer wandelte das Fluorescein (1) mit  $PBr_5$  in Tribromfluoran (2) um, das ebenso wie Fluoran (4) selbst durch Reduction in Hydrofluoransäure (3) übergeht. Fluorescein und Fluoran enthalten einen dem Xanthonring nahestehenden Ring; Hydrofluoransäure lässt sich in Xanthon und Benzol spalten:



Die starke Färbung des Fluoresceins selbst veranlasste Bernthsen und nach ihm andere, dem freien Fluorescein ebenso wie seinen gefärbten Abkömmlingen eine chinoide Constitution (s. Phenolphtalein) zuzuschreiben; in Uebereinstimmung mit der Annahme einer freien Carboxylgruppe im Fluorescein steht auch seine leichte Löslichkeit in Natriumbicarbonat, sowie seine Esterificirung mit Alkohol und Schwefelsäure (s. u.). Von der Lactonformel des Fluoresceins sind demnach nur die ungefärbten Verbindungen abzuleiten. Das Fluorescein und seine gefärbten Abkömmlinge sind durch diese Auffassung mit den Aurinen und Rosanilinen in Beziehung gebracht.

Schmilzt man Fluorescein mit Aetznatron, so zerfällt es in Resorcin und Monoresorcinphtalein oder Dioxybenzoylbenzoësäure, letztere giebt mit Brom in Eisessig Dibromdioxybenzoylbenzoësäure, die auch aus Eosin entsteht und mit rauchender Schwefelsäure in Dibromxanthopurpurin übergeht. Daraus folgt, dass das Monoresorcinphtalein 2,4-Dioxy-o-benzoylbenzoësäure ist, denn, wenn es 2,6-Dioxy-o-benzoylbenzoësäure wäre, so könnte eine Anthrachinoncondensation nicht stattfinden (B. 28, 314; vgl. B. 29, 2623).

Abkömmlinge des Fluoresceins: **Fluorescein-anilid und -phenylhydrazid**  $C_6H_4 \begin{array}{l} \swarrow C(C_{12}H_8O_3) \\ \searrow CONC_6H_5 \end{array}$  und  $C_6H_4 \begin{array}{l} \swarrow C(C_{12}H_8O_3) \\ \searrow CON_2HC_6H_5 \end{array}$  aus Fluorescein beim



Erhitzen mit Anilin oder Phenylhydrazin gewonnen, bilden farblose Krystalle; das Anilid liefert einen Dimethylaether, F. 207° (B. 28, 396; 32, 1133).

**Fluoresceincarboxymethylester**  $\text{CH}_3\text{OCO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_3-\text{OH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{array}$ , F. 252°,

grünschillernde Krystalle, entsteht durch Esterificiren von Fluorescein mit Schwefelsäure und Methylalkohol (B. 34, 2641) und liefert bei weiterer Methylierung mit Dimethylsulfat in Nitrobenzollösung den chinoïden **Fluorescein-**

**dimethylaetherester**  $\text{CH}_3\text{OCOC}_6\text{H}_4\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_3 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_3=\text{O} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{array}$ , F. 177°, ziegelrote Nadeln

(B. 28, 396), neben dem farblosen, wahrscheinlich durch Isomerisation entstandenen (vgl. B. 40, 3603) lactoïden Dimethylaether

$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3) \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3) \end{array} \diagdown \text{O} \\ \diagdown \text{COO} \end{array}$ , F. 198°, der auch aus seinem Anilid (s. o.) beim

Erhitzen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  erhalten wird. Letzterer geht durch Esterificirung mit Methylalkohol und HCl in den Trimethylaether der Dioxyxanthhydroxycarbonsäure über, welcher stark basische Eigenschaften besitzt und mit Säuren intensiv gefärbte, in Wasser ohne Hydrolyse lösliche Salze bildet (A. 371, 326), die den farbigen Salzen des Triphenylcarbinols (S. 555) entsprechen (vgl. A. 370, 142).

**Substituirte Fluoresceine.** Während das Fluorescein selbst als Farbstoff nicht brauchbar ist, kann man aus ihm durch Einführung von Halogenen und von Nitrogruppen Farbstoffe von auffallender Schönheit darstellen. Geht man dabei vom Fluorescein aus, so findet die Substitution in den Resorcinresten statt (vgl. C. 1900 I, 1176; D. R.-P. 108 838).

**Eosin**, *Tetrabromfluorescein*  $\text{C}_{20}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_5$ , aus Fluorescein in Eisessig mit Brom. Gelbrote Krystalle aus Alkohol. Kalium- und Natriumsalz bilden die wasserlöslichen Eosine des Handels, die Wolle und Seide prachtvoll rot färben, letztere mit gelbroter Fluorescenz (1873 Caro).

**Erythrosin**, *Tetraiodfluorescein*  $\text{C}_{20}\text{H}_8\text{J}_4\text{O}_5$ .

**Safrosin**, **Eosinscharlach**, *Dibromdinitrofluorescein*  $\text{C}_{20}\text{H}_8\text{Br}_2(\text{NO}_2)_2\text{O}_5$  entsteht aus Dinitrofluorescein mit Brom und aus Di- oder Tetrabromfluorescein mit Salpetersäure (A. 202, 68). Ueber **Dinitrofluoresceingelb** aus Dinitrofluorescein und Ammoniak s. B. 30, 333.

Um zu den im Phtalsäurerest chlosubstituirten Fluoresceinen zu gelangen, condensirt man gechlorte Phtalsäureanhydride mit Resorcin (Noelting). Aus den gechlorten Fluoresceinen stellt man die gleichzeitig in den Resorcinresten gebromten und gejodeten Fluoresceine dar:

**Phloxine**, *Tetrabromdichlor- und Tetrabromtetrachlorfluorescein*  $\text{C}_{20}\text{H}_4\text{Cl}_4\text{Br}_4\text{O}_5$ , **Rose bengale**, *Tetraiodtetrachlorfluorescein*.

Auch Brenzcatechin (B. 40, 1442), Hydrochinone, Orcine, Oxyhydrochinon, Pyrogallol und Phloroglucin hat man mit Phtalsäureanhydrid condensirt.

**Hydrochinonphtalein**, F. 226°, entsteht aus Hydrochinon und Phtalsäureanhydrid, sowie aus Fluoran (S. 573) durch Ueberführung in 2,7-Dinitrofluoran, Diamidofluoran und Behandlung des letzteren mit salpetriger Säure (B. 28, 2959; 31, 1743). Es zeigt keine Fluorescenz und ist auch durch seine Färbung von dem Fluorescein unterschieden; es steht in seinem Verhalten vielmehr dem Phenolphtalein nahe (B. 36, 2949). In Alkalien löst sich das Hydrochinonphtalein mit violetter, wenig beständiger Farbe, wobei wahrscheinlich unter Sprengung des Xanthonringes o-chinoïde

Salze entstehen (vgl. Hydrochinonbenzein S. 567 und. A. **372**, 133). Ester des Hydrochinonphtaleins s. A. **372**, 298. Durch Condensation von Phtalsäureanhydrid mit Orcin entstehen drei **Orcinphtaleine**; nur dasjenige Orcinphtalein, welches 2 Hydroxylgruppen in p-Stellung zum Phtalsäurerest enthält, erweist sich als vollkommenes Analogon des Fluoresceins (B. **29**, 2630).

**Pyrogallolphtalein, Gallein**  $\text{HOCO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C} \begin{matrix} \swarrow \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 \searrow \text{O} \\ \swarrow \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})=\text{O} \end{matrix} (?)$  entsteht durch Erhitzen von Phtalsäureanhydrid mit Pyrogallussäure auf  $200^\circ$ . Grün schillernde Krystalle, die sich in Alkohol und in Alkalien mit dunkelroter Farbe lösen, ein Alkaliüberschuss färbt die Lösung blau. Concentrirte Schwefelsäure verwandelt das Gallein in **Coerulein**, einen lichtechten, grünen Anthracenfarbstoff (A. **209**, 249; C. 1900 II, 100; 1901 II, 775). **Tetrachlorgallein** s. C. 1909 II, 2161.

**Oxyhydrochinonphtalein** ist ebenso wie das isomere Gallein und im Gegensatz zu dem **Phloroglucinphtalein**, welches die Hydroxylgruppen nicht in Orthostellung enthält, ein ausgezeichneter Beizenfarbstoff für Baumwolle. Oxyhydrochinonphtalein wird wie das Gallein durch conc. Schwefelsäure zu einem Anthracenderivat **Violein** condensirt; Oxyhydrochinon reagirt wie Resorcin auch mit vielen anderen 1,2-Dicarbonsäureanhydriden unter Phtaleinbildung (B. **34**, 2617, 2637; **35**, 1782; **36**, 1070).

**Rhodamine** nennt man die Phtaleine des m-Amidophenols und seiner Abkömmlinge; sie sind ähnlich wie das Fluorescein constituirte prachtvolle rote Farbstoffe. Das einfachste Rhodamin entsteht durch Erhitzen von Phtalsäureanhydrid und m-Amidophenolchlorhydrat mit conc. Schwefelsäure auf  $190^\circ$  (B. **21**, R. 682; **38**, 3516; **39**, 2744).

Weit stärker gefärbt als das Chlorhydrat dieses einfachsten Rhodamins sind die **alkyilirten Rhodamine**, die 1. durch Erhitzen des einfachen Rhodaminchlorhydrats mit Alkyljodiden, 2. leichter durch Condensation von alkyilirten und phenyilirten m-Amidophenolen mit Phtalsäureanhydrid (B. **21**, R. 682, 920; **22**, R. 788; C. 1898 II, 193, 1049), 3. durch Erhitzen von Fluoresceinchlorid, F.  $252^\circ$ , dem Einwirkungsproduct von  $\text{PCl}_5$  auf Fluorescein, mit Dialkylaminen (B. **22**, R. 625, 789) erhalten werden. Anisoline, Alkyläther der Rhodamine (?) s. B. **25**, R. 866. Succinrhodamin, aus Bernsteinsäureanhydrid und m-Amidophenol (B. **23**, R. 532).

**Disalicylsäurephtalid**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} | [1]\text{C}[\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH}]_2 \\ | [2]\text{COO} \end{matrix}$ , F.  $276^\circ$  u. Z.; entsteht neben Phtaloylsalicylsäure (S. 551) aus Phtalsäureanhydrid, Salicylsäureester und  $\text{AlCl}_3$  (A. **303**, 280).

**IIIB. p-Phenylenbisdiphenylmethan**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \swarrow \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \swarrow \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{matrix}$ , F.  $172^\circ$ , aus dem entsprechenden Glycol (s. u.) durch Reduction mit Zink und Eisessig. Abkömmlinge dieses Kohlenwasserstoffs werden durch Einführung der  $\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ -Gruppe in Chinone und chinoide Substanzen mittelst Benzhydrolen (S. 542) erhalten: **Benzochinonbisdiphenylmethan**  $\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2]_2$ , F.  $250^\circ$ . **Benzochinonbistetramethyldiamidodiphenylmethan**, F.  $245^\circ$ , aus Tetramethyldiamidobenzhydrol und Chinon beim Erwärmen in alkoholischer Lösung (B. **32**, 2146).

**p-Phenylenbisdiphenylcarbinol, Tetraphenyl-p-xylylenglycol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})[1]\text{C}_6\text{H}_4[4]\text{C}(\text{OH})(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $169^\circ$ , wird aus Terephtalsäureester und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  gewonnen; die Benzollösung des Bromids  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CBrC}_6\text{H}_4\text{CBr}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$  giebt beim Kochen mit Silber: **Tetraphenyldimethylenchinon**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{C}_6\text{H}_4:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , orangefarbene Nadeln, F.  $239-242^\circ$ ; letzteres addirt Brom unter Entfärbung, scheidet aus HJ-Säure Jod ab und steht den *Methylenchinonen*



(S. 309) nahe (B. **37**, 1463; **41**, 2746). Tetraphenylmethylenchinone entstehen ferner durch Condensation von 2 Mol. Diphenylketen mit 1 Mol. Chinon unter Abspaltung von  $2\text{CO}_2$  aus den zunächst gebildeten unbeständigen  $\beta$ -Dilactonen (S. 580). Behandelt man das Glycol mit Anilinsalz oder mit Phenol in Eisessig, so entstehen: *p*-**Diamido-** und *p*-**Dioxy-Hexaphenyl-p-xylol**  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ , F.  $358^\circ$ , und  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ , F.  $304^\circ$  (B. **37**, 2001).

**III C. Tetraphenylmethan**  $\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ , F.  $282^\circ$ , Kp.  $431^\circ$ , sublimierend, wird aus dem Diazoniumsulfat des *p*-Aminotetraphenylmethans durch Kochen mit Alkohol gewonnen und entsteht auch in geringer Menge durch Erhitzen von Triphenylmethanazobenzol (S. 557) auf  $100^\circ$  (B. **36**, 1090), sowie durch Umsetzung von Triphenylchlormethan mit Phenylmagnesiumchlorid (B. **39**, 1463). *p*-**Amido-** und *p*-**Oxytetraphenylmethan**  $\text{NH}_2[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ , F.  $245^\circ$ , und  $\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ , F.  $282^\circ$ , erhält man leicht aus Triphenylcarbinol in Eisessig durch Erhitzen mit Anilinchlorhydrat bez. Phenol und conc. Schwefelsäure (B. **35**, 3018; **36**, 407; **37**, 659; A. **363**, 284).

*p*-**Diphenylmethyltetraphenylmethan**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH}[4]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ , F.  $231^\circ$ , entsteht aus Triphenylcarbinol oder dessen Chlorid durch Reduction mit Zink und Zinnchlorür, Salzsäure und Eisessig, sowie aus dem Hexaphenyläthan bez. Triphenylmethyl (S. 598) durch Einwirkung von Salzsäure (B. **37**, 4790). Es ist auch synthetisch vom *p*-Benzoyltriphenylmethan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $166^\circ$ , ausgehend erhalten worden (B. **41**, 2421).

#### IV. Homologe Di- und Polyphenylparaffine.

Vom Diphenylmethan leiten sich homologe Reihen, abgesehen von der Substitution in den Benzolresten, einmal dadurch ab, dass H-Atome des Methylenrestes durch Alkylgruppen ersetzt werden: Diphenylmethyl-, Diphenyldimethyl-, Diphenyläethyl-, Diphenylpropylmethan u. s. w., allgemein als *gem*-<sup>1)</sup>-*Diphenylparaffine* zu bezeichnen, andererseits dadurch, dass sich zwischen die beiden Benzolreste neue C-Atome einschieben: *w,w*-Diphenyläethan oder Dibenzyl, *w,w*-Diphenylpropan, *w,w*-Diphenylbutan, *w,w*-Diphenylpentan u. s. w.

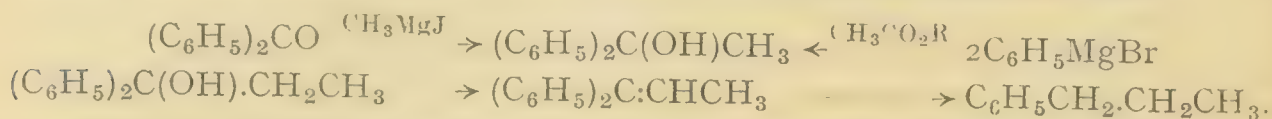
Es ist im Folgenden die Gruppe des *as*-Diphenyläethans und der homologen *gem*-Diphenylparaffine vorangestellt, deren Glieder sich im Verhalten an das Diphenylmethan und dessen Derivate anschliessen, daneben aber in mannigfachen genetischen Beziehungen zur Dibenzylgruppe stehen; vgl. Benzilsäure, Diphenylacetaldehyd, Stilben, Tolan. Darauf folgt die wichtige Gruppe des Dibenzyls oder *sym*-Diphenyläethans, weiterhin die *w,w*-Diphenylpropan-, -butan-, -pentan-, -hexangruppe. Mit den Grundkohlenwasserstoffen der einzelnen Gruppen sind die in den Benzolresten oder in der diese verbindenden Seitenkette alkyl- oder phenylsubstituirtten Abkömmlinge verknüpft, auf die gesättigten folgen jeweils die ungesättigten Kohlenwasserstoffe bez. deren Abkömmlinge.

1) Die Vorsilbe *gem*- bezeichnet, dass zwei gleiche Gruppen an ein C-Atom gebunden sind, abgeleitet von *geminus*, die Zwillinge (v. Baeyer B. **31**, 2068).

**A. gem-Diphenylparaffine** und ihre **Derivate** entstehen allgemein:

1. Durch Condensation von Aldehyden, Aldehydhalogeniden, Glyoxylsäure u. a. mit Benzolkohlenwasserstoffen, Phenolen oder tertiären Anilinen, ähnlich wie Diphenylmethane (S. 539) sich mittelst Methylal, Methylenjodid u. s. w. bilden:  $\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{C}_6\text{H}_6 \longrightarrow \text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 + \text{H}_2\text{O}$ .

2. Diphenylalkylcarbinole erhält man durch Condensation von Benzophenon mit Magnesiumalkyljodiden oder aus Phenylmagnesiumbromid mit Fettsäure-estern oder -chloriden (Grignard'sche Reactionen). Die Carbinole spalten leicht Wasser ab und bilden gem-Diphenylolefine, die durch Na und Alkohol zu gem-Diphenylparaffinen reducirt sind:



Durch Oxydation geben alle hierher gehörigen Substanzen Benzophenon oder dessen Derivate.

**as-Diphenylaethan**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCH}_3$ , Kp.  $269^\circ$  (Kp.<sub>13</sub>  $145^\circ$ ) entsteht aus Benzol und Paraldehyd mit gekühlter Schwefelsäure, ferner aus Aethylidenchlorid  $\text{CH}_3\text{CHCl}_2$ ,  $\alpha$ -Bromaethylbenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBrCH}_3$ , Styrol oder Acetylen mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$ , aus as-Diphenylaethylen (s. u.) durch Reduction mit Na und Alkohol. Durch Chromsäuremischung wird das as-Diphenylaethan unter Abspaltung der Methylgruppe zu Benzophenon (S. 544) oxydirt; Einwirkung von Aluminiumchlorid s. B. **27**, 3238. Durch Einwirkung von Salpetersäure wird das as-Diphenylaethan nicht in den Benzolresten, sondern in der Seitenkette nitriert; es entstehen **Diphenylaethylenglycolmononitrit**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_2(\text{ONO})$ , F.  $100^\circ$ , **Diphenylvinylnitrit**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}=\text{CH}(\text{ONO})$ , F.  $86^\circ$ , und ein Dinitrit, F.  $149^\circ$ , das vielleicht ein Diphenylaethylenabkömmling ist. Die drei Verbindungen besitzen ein grosses Krystallisationsvermögen, bilden gelbe Krystalle und gehen bei der Oxydation in Benzophenon über (A. **233**, 330; C. 1905 II, 825).

**as-Phenolphenylaethan**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ , F.  $58^\circ$ , entsteht aus Phenol und Styrol mittelst Schwefelsäure; ähnlich verhalten sich die homologen Phenole, Naphtole u. s. w. gegen Styrol (B. **24**, 3891). **as-Diphenolaethan**  $(\text{C}_6\text{H}_4\text{OH})_2\text{CHCH}_3$ , F.  $122^\circ$ , aus Aldehyd mit Phenol (B. **19**, 3009). **as-p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidodiphenylaethan**  $[(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4]_2\text{CHCH}_3$ , F.  $69^\circ$ , wird durch salpetrige Säure unter Bildung von p-Nitrodimethylanilin gespalten (C. 1899 II, 203; 1900 I, 252).

**gem-Diphenylpropan**, -butan, -hexan, Kp.<sub>10</sub>  $142^\circ$ ,  $150^\circ$ ,  $164^\circ$ , aus den entsprechenden Olefinen (s. u.) mit Na und Alkohol (C. 1902 II, 1209).

**Diphenyl-methyl-, -aethyl-, -propyl-, -amyl-carbinol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{R}$ , F.  $81^\circ$ , F.  $95^\circ$ , Kp.<sub>15</sub>  $185^\circ$ , F.  $47^\circ$ , aus Benzophenon mit Alkylmagnesiumjodiden oder Phenylmagnesiumbromid und Fettsäureestern nach Bildungsweise 2 (s. oben). Durch Destillation oder wasserentziehende Mittel erhält man aus diesen Carbinolen: **gem-Diphenyl-aethylen**, -propylen, -butylen, -hexylen, Kp.  $270^\circ$ ,  $280^\circ$ , F.  $52^\circ$ ,  $292^\circ$ ,  $314^\circ$ ; **as-Diphenylaethylen** entsteht auch aus  $\alpha$ -Diphenyl- $\beta$ -chloraethan (s. u.), sowie aus as-Dibromaethylen mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$ ; es spaltet durch Autoxydation leicht Formaldehyd ab. **gem-Diphenylpropylen** giebt mit Brom sogleich  $\alpha$ -Diphenyl- $\beta$ -brompropylen  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{CBrCH}_3$ , F.  $49^\circ$  (B. **35**, 2646; **37**, 230, 1447; C. 1901 I, 1337; 1902 II, 1209). **o-Oxydiphenylaethylen**  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5):\text{CH}_2$ , Kp.<sub>13</sub>  $167^\circ$ , s. B. **36**, 4002.

Eine Reihe von Halogenderivaten monosubstituirt der Diphenylaethylene der allgemeinen Formel  $\text{C}_6\text{H}_5 \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4\text{X}) \text{C}(\text{H}) \text{C}(\text{H})\text{g}$  treten in cis-transisomeren Formen



auf, die durch Bestrahlung mit ultraviolettem Licht ineinander umgewandelt werden können (A. 342, 1; B. 42, 4865).

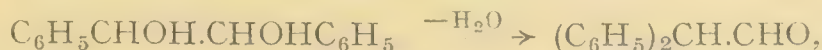
as-Diphenylmonochloraethan  $(C_6H_5)_2CHCH_2Cl$ , Oel, Diphenyldichloräethan  $(C_6H_5)_2CHCHCl_2$ , F.  $80^\circ$ , Diphenyltrichloräethan  $(C_6H_5)_2CHCCl_3$ , F.  $64^\circ$ , bilden sich aus Mono-, Di- und Trichloracetaldehyd (Chloral) mit Benzol und Schwefelsäure (A. 306, 72). Mit Alkali entstehen aus diesen Substanzen durch HCl-Abspaltung: as-Diphenyläthylen (s. o.), Diphenylmonochloräthylen  $(C_6H_5)_2C:CHCl$ , F.  $42^\circ$ , Kp.  $298^\circ$ , und Diphenyldichloräthylen  $(C_6H_5)_2C:CCl_2$ , F.  $80^\circ$ , Kp.  $316^\circ$ , das sich auch unter den Condensationsproducten von Chloral mit Benzol durch Aluminiumchlorid findet (B. 26, 1955); beim Erhitzen mit Natriumalkoholat giebt das Diphenyldichloräthylen: Diphenylessigsäure (S. 580). Erhitzt man das Diphenylmonochloräethan für sich, so entsteht unter gleichzeitiger HCl-Abspaltung und Umlagerung: *Stilben* (S. 584). Aehnlich entsteht durch Behandlung von Diphenyldichloräethan mit Zinkstaub und Alkohol *Stilben* durch Reduction und Umlagerung. Aus Diphenylmonochloräthylen entsteht beim Erhitzen mit Natriumäthylatlösung, neben Diphenylvinyläthyläther  $(C_6H_5)_2C:CHOC_2H_5$ , durch Umlagerung *Tolan* (S. 586):



Diese Umlagerungsreactionen sind auch auf eine Reihe substituierter Diphenylmono- und -trichloräthane und Diphenylmonochloräthylene ausgedehnt worden (A. 279, 319; B. 26, R. 270).

as-Diphenyläthylenglycol  $(C_6H_5)_2C(OH).CH_2OH$ , F.  $121^\circ$ , entsteht aus Glycolsäureester oder Benzoylcarbinol (S. 358) durch Umsetzung mit Phenylmagnesiumbromid. Analog erhält man Diphenylpropylenglycol  $(C_6H_5)_2C(OH).CH(OH).CH_3$ , F.  $96^\circ$ , aus Milchsäureester, 1,1-Diphenylglycerin  $(C_6H_5)_2C(OH).CH(OH).CH_2OH$ , F.  $158^\circ$ , aus Glycerinsäureester, und das Diphenyläthylenchlorhydrin  $(C_6H_5)_2C(OH).CH_2Cl$ , F.  $66^\circ$ , aus Chloressigester und  $C_6H_5MgBr$ . Letzteres giebt beim Erwärmen mit Natriumäthylat das Diphenyläthylenoxyd  $(C_6H_5)_2C.O.C\dot{H}_2$ , F.  $56^\circ$  (B. 39, 1753, 2288).

Das Diphenyläthylenglycol geht beim Erhitzen mit 20procentiger  $SO_4H_2$ , das Diphenyläthylenoxyd bei der Destillation im Vacuum in den Diphenylacetaldehyd  $(C_6H_5)_2CH.CHO$ , Kp.  $166^\circ$ , Oxim, F.  $120^\circ$ , über, der auch aus dem Diphenylvinyläthyläther (s. o.) durch Verseifen mit Eisessig und Salzsäure statt des Diphenylvinylalkohols entsteht; in mancher Beziehung verhält er sich indessen den Oxymethylenverbindungen (S. 361 u. a. O.) analog; durch Oxydation giebt er nicht die Säure, sondern unter Abspaltung der CHO-Gruppe Benzophenon (B. 24, 1780; 25, 1781). Der Diphenylacetaldehyd entsteht auch aus den Hydrobenzoinen durch wasserentziehende Mittel neben deren Anhydriden (S. 588):

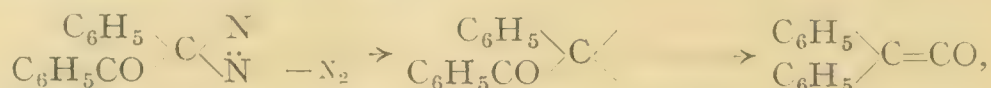


durch eine den oben angeführten Umlagerungen der as-Diphenylchloraethane und -äthylene entgegengesetzte Atomverschiebung, welche an die Pinakolinumlagerung der Pinakone (Bd. I) erinnert (vgl. Benzilsäureumlagerung).

Analog erhält man aus Methyl- und Aethylhydrobenzoin  $C_6H_5CH(OH).C(Alk)OHC_6H_5$  den  $\alpha,\alpha$ -Diphenylpropionaldehyd  $(C_6H_5)_2C(CH_3).CHO$ , Kp.  $176^\circ$ , bez. den  $\alpha,\alpha$ -Diphenylbutyraldehyd  $(C_6H_5)_2C(C_2H_5).CHO$ , Kp.  $314^\circ$  (C. 1907 I, 726).

as-Diphenylaceton  $(C_6H_5)_2CH.COCH_3$ , F.  $45^\circ$  und  $61^\circ$  (dimorph), Oxim, F.  $164^\circ$ , entsteht beim Erhitzen von Diphenylpropylenglycol (s. o.) mit verd. HCl (B. 39, 2302).

**Diphenylketen**  $(C_6H_5)_2C:CO$ ,  $Kp_{12} 146^0$ , rotgelbe Flüssigkeit, welche in der Kältemischung zu strohgelben Krystallen erstarrt, ist der zuerst aufgefundene (Staudinger 1905) und am eingehendsten untersuchte Vertreter der interessanten Körperklasse der Ketene (vgl. Bd. I). Es entsteht durch Einwirkung von Zink auf Diphenylchloroessigsäurechlorid (S. 581), oder durch HCl-Entziehung aus Diphenylessigsäurechlorid mittelst tertiärer Basen (A. 356, 51). Bemerkenswert ist seine sehr glatt verlaufende Bildung beim Erhitzen von Azibenzil (S. 590) unter Abspaltung von  $N_2$  und Wanderung einer Phenylgruppe (B. 42, 2346):

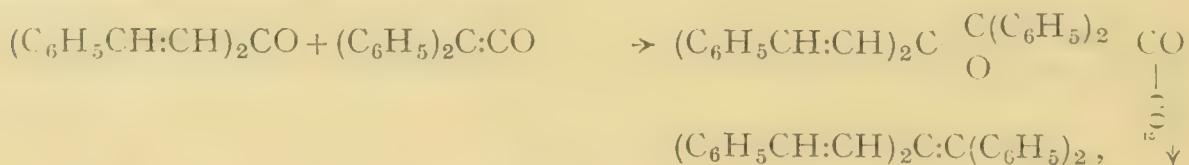


eine Reaction, welche der Bildung von Stilben aus Diphenylmonochloräthylen (S. 579) und von Tetraphenyläthylen aus Benzpinakolinalkohol (S. 598) analog erscheint.

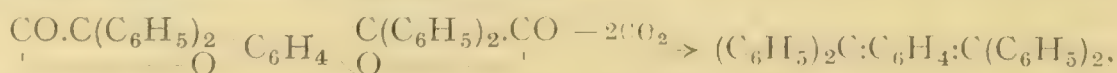
Das Diphenylketen ist beständiger als die aliphatischen Vertreter dieser Körperklasse und zeigt keine Neigung zur Polymerisation; dagegen weist es eine gleich grosse Reactionsfähigkeit auf: 1. Mit Wasser bildet es Diphenylessigsäure bez. deren Anhydrid, 2. mit Alkoholen Diphenylessigester, 3. mit HCl Diphenylessigsäurechlorid, 4. mit  $NH_3$ , Phenylhydrazin, primären und secundären Basen die entsprechenden Diphenylessigsäurederivate, 5. mit organischen Säuren entstehen gemischte Säureanhydride, 6. mit Natriummalonester Diphenylacetylmalonester  $(C_6H_5)_2CH.COCH(CO_2R)_2$ , 7. mit Phenylmagnesiumbromid Triphenylvinylalkohol  $(C_6H_5)_2C:C(OH)C_6H_5$ , 8. mit Schiff'schen Basen (S. 252) vereinigt es sich unter Bildung von  $\beta$ -Lactamen:



9a. mit  $\alpha,\beta$ -ungesättigten Aldehyden und Ketonen entstehen beim Erwärmen der Componenten in indifferenten Lösungsmitteln unbeständige  $\beta$ -Lactone, welche im Entstehungszustande in  $CO_2$  und mehrfach ungesättigte Kohlenwasserstoffe zerfallen (B. 42, 4249):



9b. Den  $\alpha,\beta$ -ungesättigten Ketonen analog reagiren die Chinone; je nach den angewandten Mengenverhältnissen bilden sich Mono- oder Dilactone von  $\beta$ -Oxysäuren. Während letztere sofort in  $2CO_2$  und Tetraphenyl-dimethylenchinone (S. 577) zerfallen:



können die Monolactone isolirt werden und werden erst beim Erwärmen in  $CO_2$  und Diphenylchinomethane (S. 566) gespalten (vgl. a. S. 583).

Durch o-Substituenten wird die Reactionsfähigkeit der Chinongruppen herabgedrückt, so dass Chloranil (S. 225) und Anthrachinon (s. d.) sich nicht mehr mit Diphenylketen vereinigen (A. 380, 243).

**Diphenylessigsäure**  $(C_6H_5)_2CHCO_2H$ , F.  $146^0$ , entsteht aus ihrem Nitril durch Verseifen, durch Reduction von Benzilsäure mit HJ-Säure und Phosphor in Eisessiglösung (A. 275, 84) aus Diphenyl-dichloräthylen (S. 579), beim Erhitzen mit Natriumalkoholatlösungen auf  $180^0$ , eine Reaction, welche sich verallgemeinern lässt (A. 306, 79). Methylester, F.  $60^0$ , Äthyl-



ester, F. 58°, Chlorid, F. 57°. Durch Oxydation bildet die Säure Benzophenon, durch Erhitzen mit Natronkalk: Diphenylmethan.

**Diphenylelessigsäurenitril**  $(C_6H_5)_2CHCN$ , F. 72°, Kp.<sub>12</sub> 184°, wird synthetisch aus Diphenylbrommethan mit  $Hg(CN)_2$  und durch Condensation von Mandelsäurenitril  $C_6H_5CH(OH)CN$  und Benzol mittelst Zinntetrachlorid gewonnen (B. 25, 1615). Der Wasserstoff der CH-Gruppe lässt sich leicht durch den Benzolrest, aber nur schwierig durch Alkylreste ersetzen (A. 275, 87). Durch Einwirkung von Jod auf die Natriumverbindungen entsteht Tetraphenylbernsteinsäurenitril (S. 600).

**p<sub>2</sub>-Ditolyl-, -Dianisyl- und -Diphenetylessigsäure**, F. 144°, 110° und 114° (A. 306, 81).

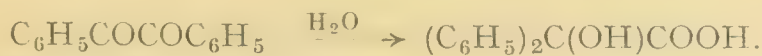
**Tetranitrodiphenylelessigsäure**  $[(NO_2)_2C_6H_3]_2CHCOOH$  wird in Form ihres Aethylesters, F. 154°, aus Dinitrophenylacetessig- oder -malonsäureester (S. 379, 381) mit o,p-Dinitrobrombenzol unter Verdrängung der  $COCH_3$ - bez.  $CO_2.C_2H_5$ -Gruppe erhalten und entsteht auch direct durch Einführung des Dinitrophenylrestes in Dinitrophenylessigester (S. 292). Der Ester bildet mit Kalium und Natrium metallglänzende Salze, die sich in Alkohol und Wasser mit dunkelblauer Farbe lösen; vgl. das ähnliche Verhalten von Tetranitrodiphenylmethan  $[(NO_2)_2C_6H_3]_2CH_2$ , Trinitrotriphenylmethan  $(NO_2C_6H_4)_3CH$  (S. 540, 553) und Trinitrophenylmalonester (S. 382) (B. 21, 2476).

**p<sub>2</sub>-Diamidodiphenylelessigsäure**  $[NH_2C_6H_4]_2CHCO_2H$ , F. 234°, entsteht durch Umlagerung der Dianilidoessigsäure  $(C_6H_5NH)_2CHCO_2H$  (S. 100) beim Erhitzen mit Anilin und Anilinchlorhydrat (B. 41, 3019, 3031).

**p-Oxydiphenylelessigsäure**, F. 173°, entsteht aus Mandelsäure oder deren Nitril mit Phenol und Schwefelsäure (73 pct.) neben dem o-Oxydiphenylelessigsäurelacton  $C_6H_5CH \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown CO \end{matrix} O$ , F. 114°. Letzteres liefert ein Bromderivat, das sich leicht in o-Oxydiphenylglycocoll  $HOC_6H_4C(C_6H_5)(NH_2)COOH$  überführen lässt (B. 31, 2812).

**Tetraoxydiphenylelessigsäure**  $[C_6H_3(OH)_2]_2CHCOOH$  wird durch Condensation von Chloral mit Resorcin durch Kaliumbisulfat erhalten; es ist gelb gefärbt, löst sich in kalten Alkalien mit roter Farbe und giebt ein Triacetylderivat, F. 152° (B. 29, R. 776; C. 1897 II, 739).

**Benzilsäure, Diphenylglycolsäure**  $(C_6H_5)_2C(OH)COOH$ , F. 150°, entsteht aus Diphenylelessigsäure mit Brom und Wasser und durch eine intramolekulare Atomverschiebung aus Benzil beim Erwärmen mit alkoholischem Kali oder Schmelzen mit KOH (Darstellung s. A. 356, 71; B. 41, 1644). Sie entsteht ferner durch Kochen von Benzoin (S. 589) mit wässrigem Kali unter Durchleiten von Luft als Oxydationsmittel (B. 19, 1868; vgl. C. 1902 I, 1012):



Durch Erhitzen über ihren Schmelzpunkt färbt sich die Benzilsäure blutrot und löst sich mit derselben Farbe in conc. Schwefelsäure; durch die Einwirkung von kalter conc. Schwefelsäure auf die Benzilsäure bilden sich Abkömmlinge des Diphenylendiphenyläthans (s. d. und B. 29, 734).

Mit Phosphorchloriden erhält man aus Benzilsäure **Diphenylchloroessigsäure**  $(C_6H_5)_2CClCO_2H$ , F. 119° u. Z. (B. 36, 145) und **Diphenylchloroessigsäurechlorid**, F. 50° (A. 356, 72); mit  $P_2O_5$  oder  $COCl_2$  und Pyridin entsteht

**Benzilid**  $(C_6H_5)_2C \begin{matrix} O.CO \\ CO.O \end{matrix} C(C_6H_5)_2$ , F. 196° (B. 35, 3642). Mit HJ und Phosphor wird sie zu Diphenylelessigsäure reducirt, beim Destilliren des Baryumsalzes bildet sie Benzhydrol (S. 542), durch Oxydation Benzophenon.

Aehnlich wie die Benzilsäure bilden sich *p*-Tolilsäure  $(\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , Anisilsäure  $(\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , Cuminilsäure  $(\text{C}_3\text{H}_7\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , Hexamethoxybenzilsäure  $[(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2]_2\text{C}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$  aus den entsprechenden substituirten Benzilen (S. 592).

Homolog mit der Diphenylessigsäure ist die  $\beta,\beta$ -Diphenylpropionsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$ , F.  $149^\circ$ , welche durch Anlagerung von Phenylmagnesiumbromid an Zimmtsäureester (C. 1905 I, 522) oder von Benzol an Zimmtsäure mittelst Schwefelsäure in ähnlicher Weise wie Phenolphenyläthan aus Styrol und Phenol (S. 578) gewonnen wird. Sie wird durch weitere Einwirkung von Schwefelsäure zu  $\gamma$ -Phenylhydrindon (S. 619) condensirt. Die  $\alpha$ -Brom- $\beta,\beta$ -diphenylpropionsäure, F. ca.  $164^\circ$ , und noch leichter ihr Kaliumsalz, zerfällt beim Eindampfen ihrer wässerigen Lösung in  $\text{CO}_2$ , HBr und Stilben (S. 584), eine Reaction, die der Bildung dieses Kohlenwasserstoffs aus Diphenylmonochloraethylen (S. 579) entspricht (C. 1905 II, 1022). Ebenso wie die Diphenylpropionsäure werden Phenyltolyl-, Phenylxylylpropionsäure u. a. gewonnen (B. 26, 1579). Durch Oxydation mit Permanganat geben diese Säuren Benzophenon, Phenyltolylketon, Phenylxylylketon u. s. f.  $\gamma,\gamma$ -Diphenylbuttersäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $107^\circ$ , aus  $\gamma$ -Phenylbutyrolacton (S. 370) oder Phenylisocrotonsäure (S. 408) mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (C. 1907 II, 2045).

$\alpha,\alpha$ -Diphenylpropionsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $173^\circ$ , und deren Homologe erhält man durch Condensation von Phenylbrenztraubensäure (S. 377) mit Benzol und seinen Homologen mittelst conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. 14, 1595). Beim Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  geben sie unter Abspaltung von CO Diphenylcarbinole, die ihrerseits leicht in Wasser und *as*-Diarylaethylene zerfallen (B. 38, 839).

$\beta$ -Phenylzimmtsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{CH}:\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $162^\circ$ , entsteht analog wie die  $\beta$ -Alkylzimmtsäuren (S. 407) aus dem Condensationsproduct von Benzophenon mit Bromessigester und Zink (B. 40, 4537; 41, 324), sowie aus  $\alpha$ -Brom- $\beta,\beta$ -diphenylpropionsäure mit alkoholischem Kali (C. 1905 I, 522).

$\gamma$ -Diphenylitaconsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{C}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COOH}$ , F.  $169^\circ$  u. Z.; ihr Ester wird durch Condensation von Benzophenon mit Bernsteinsäureester durch Natriumaethylat erhalten; die Säure giebt beim Erhitzen unter vermindertem Druck ein Anhydrid, F.  $147-150^\circ$ , dessen Sodalösung durch Ansäuern Diphenylcitraconsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHC}(\text{COOH})\text{CHCOOH}$ , F.  $110-115^\circ$  u. Z., liefert. Durch conc. Schwefelsäure wird die Diphenylitaconsäure zu Phenylindonessigsäure (S. 618) condensirt; mit Brom giebt sie  $\gamma$ -Diphenylbromparaconsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\overset{\cdot}{\text{C}}\text{CBr}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COO}^\cdot$ , welche beim Erwärmen mit Wasser in  $\gamma$ -Diphenylaconsäure, F.  $139^\circ$ , und weiterhin unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung in  $\gamma$ -Diphenylcrotolacton  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\overset{\cdot}{\text{C}}\text{CH}:\text{CH}:\text{COO}^\cdot$ , F.  $131^\circ$ , übergeht (A. 308, 89).  $\gamma$ -Diphenyl- $\alpha,\beta$ -dichlorcrotonsäure  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH}:\text{CCl}:\text{CClCOOH}$ , F.  $152^\circ$ , entsteht aus dem Mucochlorssäurechlorid (s. Bd. I) Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (C. 1897 II, 570).  $\gamma$ -Diphenylacetacrylsäureester  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{C}(\text{COCH}_3)\text{COOC}_2\text{H}_5$ , F.  $76^\circ$ , aus Benzophenonchlorid und Cu-Acetessigester, giebt durch Ketonspaltung: Diphenylbutenon  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{CHCOCH}_3$ , F.  $33^\circ$ , Kp.<sub>13</sub>  $190^\circ$  (B. 32, 1433).

1,1,1-Triphenyläthan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}:\text{CH}_3$ , F.  $95^\circ$ , -propan, F.  $51^\circ$ , -butan, F.  $79^\circ$ , und Homologe entstehen aus Triphenylchlormethan und Alkylmagnesiumhaloïden (B. 39, 2957).

Triphenylacetaldehyd  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}:\text{CHO}$ , F.  $223^\circ$ , aus Triphenylmagnesiumchlorid und Ameisensäureester. Triphenylmethyläthylketon  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}:\text{COC}_2\text{H}_5$ , F.  $104^\circ$ , aus Triphenylessigsäurechlorid und  $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgJ}$  (B. 43, 1137).



**Triphenylessigsäure**  $(C_6H_5)_3C.CO_2H$ , F.  $265^0$  u. Zers. in Triphenylmethan und  $CO_2$ , ist ebenso wie ihre Substitutionsproducte eine sehr schwache Säure; sie ist mit den früher beschriebenen Triphenylmethancarbonsäuren (S. 569) isomer. Man stellt sie dar durch Einwirkung von  $CO_2$  auf Phenylmagnesiumchlorid (B. **39**, 634). Sie entsteht ferner aus Trichloressigsäure oder Diphenylchloroessigsäure mit Benzol und  $AlCl_3$  (B. **36**, 145) sowie durch Leiten von  $CO_2$  über Triphenylmethankalium (S. 553) bei  $200^0$ . Beim Erwärmen mit conc.  $SO_4H_2$  zerfällt sie glatt in  $CO$  und Triphenylcarbinol (S. 555); analog liefert ihr Chlorid, F.  $128^0$ , bei gleicher Behandlung Triphenylchlormethan. Sie ist sehr schwer esterificirbar. Ihre Ester: Methyl-ester, F.  $186^0$ , Phenylester, F.  $123^0$ , Triphenylmethylester, F.  $185^0$  (A. **359**, 196) zersetzen sich beim Erhitzen unter Abspaltung von  $CO_2$ . Amid, F.  $246^0$ , Anhydrid, F.  $163^0$  (B. **41**, 438). Ihr Nitril, F.  $127^0$ , entsteht aus Triphenylchlor- oder -brommethan (S. 555) mit  $Hg(CN)_2$  (A. **194**, 260; B. **28**, 2782) oder durch Entamidiren des Hydrocyanpararosanilins (B. **26**, 2225). *p*<sub>3</sub>-Triamidotriphenylessigsäurenitril, *Hydrocyanpararosanilin* wird aus den Pararosanilinsalzen durch Erwärmen mit Alkohol und Cyankalium gewonnen, ebenso entsteht aus den Rosanilinsalzen das *Hydrocyanrosanilin*. Nach Hantzsch entstehen hierbei zunächst chinoide Ammoniumcyanide, welche sich schon in der Lösung in die Nitrile umlagern (B. **33**, 287):



Die Chlorhydrate dieser Hydrocyanverbindungen zerfallen beim Erhitzen in  $HCl$ ,  $HCN$  und die Rosanilinsalze.

Substituirte Triphenylessigsäuren, besonders Phenolderivate werden leicht aus Benzilsäure mit Phenolen durch Condensation mittelst Zinntetrachlorid gewonnen (B. **34**, 3080; **37**, 664; **40**, 4060):



**Diphenyl-*p*-tolylessigsäure**  $CH_3[4]C_6H_4(C_6H_5)_2CCOOH$ , F.  $205^0$ . ***p*-Tri-*tolylessigsäure***  $(CH_3C_6H_4)_3C.CO_2H$ , F.  $227^0$ . ***p*-Oxytriphenylessigsäure**  $HO[4]C_6H_4(C_6H_5)_2CCOOH$ , F.  $212^0$  u. Z. ***m*- und *p*-Kresyldiphenylessigsäurelacton**  $O[2]C_6H_3(CH_3)[1]C(C_6H_5)_2CO$ , F.  $126^0$  und  $130^0$ . ***o*- und *m*-Xylenyldiphenylessigsäurelacton**, F.  $178^0$  und  $170^0$ . **Thymoyl- und Carvacroyldiphenylessigsäure**  $HO[4]C_6H_2(CH_3)(C_3H_7)[1]C(C_6H_5)COOH$  etc.

**Diphenylmethylchinolcarbonsäurelacton** (Formel s. u.), farblose Krystalle, F.  $143^0$ , entsteht durch Condensation von Diphenylketen mit überschüssigem Chinon (vgl. S. 580). Beim Erhitzen zerfällt es in  $CO_2$  und Diphenylchinomethan (S. 566). Als Chinolabkömmling zeigt es die für diese Verbindungen charakteristische Umlagerung in Benzolderivate unter Wanderung der Alkylgruppe (S. 310); so geht obiges  $\beta$ -Lacton beim Belichten im festen Zustande oder in siedender Benzollösung in das isomere **2,5-Dioxytriphenylessigsäurelacton**, F.  $196^0$ , über:



das auch synthetisch aus Hydrochinon und Benzilsäure mittelst  $SnCl_4$  (s. o.) erhalten werden kann (A. **380**, 248).

**B. Sym-Diphenylaethangruppe: Dibenzyl**, sym-Diphenylaethan  $C_6H_5CH_2.CH_2C_6H_5$ , F.  $52^0$ , Kp.  $284^0$ , entsteht 1. aus Benzylchlorid  $C_6H_5CH_2Cl$  mit Na oder Kupfer; 2. aus Aethylenchlorid oder  $\omega$ -Chlor-

aethylbenzol (A. **235**, 155) mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$ ; 3. aus seinen sauerstoffhaltigen Abkömmlingen, Benzoin, Benzil u. a., sowie aus den ungesättigten Kohlenwasserstoffen, Stilben und Tolan, durch Reduction mit Na und Alkohol (B. **35**, 2647), HJ-Säure, oder Wasserstoff und Ni bei  $220^\circ$  (C. 1908 I, 469). Schliesslich wird es auch 4. durch Oxydation von Toluol mit Kaliumpersulfat erhalten (B. **32**, 2531).

Beim Erhitzen auf  $500^\circ$  bildet das Dibenzyl: Stilben und Tolan (s. auch Phenanthren); durch Oxydation mit  $\text{CrO}_3$  oder  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird es sogleich in Benzoësäure übergeführt. Durch Nitriren von Dibenzyl entstehen zwei Dinitrodibenzyle: das p,p-Dinitrodibenzyl, F.  $181^\circ$ , bildet sich auch aus p-Nitrobenzylchlorid mit Zinnchlorür (A. **238**, 273; B. **20**, 909), sowie durch Einwirkung kalter, methylalkoholischer Kalilauge auf p-Nitrotoluol (C. 1908 I, 642). o,o-Dinitrodibenzyl, F.  $122^\circ$  (C. 1910 II, 570).

p<sub>2</sub>-Diamidodibenzyl kann ähnlich wie das Diamidostilben zur Herstellung von Tetrazofarbstoffen dienen (C. 1899 I, 1171).

o<sub>2</sub>-Diamidodibenzyl, F.  $68^\circ$ , durch Reduction von o<sub>2</sub>-Diamidostilben gewonnen, giebt beim Erhitzen seines Chlorhydrats: Imidodibenzyl  $\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}$ , F.  $110^\circ$ , welches einen siebengliedrigen Ring enthält (A. **305**, 96).

Homologe des Dibenzyls: o<sub>2</sub>-, m<sub>2</sub>- und p<sub>2</sub>-Dimethyldibenzyl, F.  $66^\circ$ ,  $82^\circ$  und Kp.  $296^\circ$ , entstehen durch Oxydation von o-, m- und p-Xylol mit Kaliumpersulfat (B. **32**, 2531).

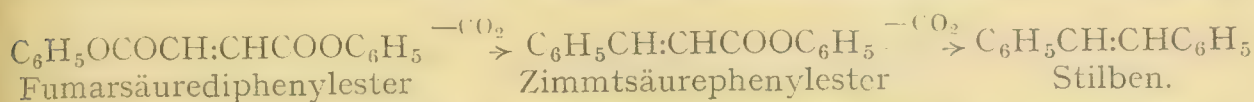
$\alpha,\beta$ -Diphenylpropan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , Kp.<sub>28</sub>  $167^\circ$ , durch Reduction von  $\alpha$ -Methylstilben (S. 585).  $\alpha,\beta$ -Diphenylisobutan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_5$ , aus Isobutylenbromid, Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (C. 1901 II, 202).

$\alpha,\beta$ -Phenyltolylpropan und  $\alpha,\beta$ -Phenylxylolpropan, entstehen aus Styrol mit Xylol oder Trimethylbenzol und conc. Schwefelsäure, indem sich die homologen Benzole mit einer Methylgruppe an die ungesättigte Bindung des Styrols anlagern (B. **23**, 3269). Diphenyldimethylaethan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $123^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Halogenaethylbenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHXCH}_3$  mit Natrium oder Zinkstaub, sowie aus Aethylbenzol mit Persulfat (B. **26**, 1710; **32**, 434).

**Stilben, Toluylen**, sym-Diphenylaethylen  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $124^\circ$ , Kp.<sub>12</sub>  $167^\circ$ , krystallisirt in grossen glänzenden ( $\sigma\tau\acute{\iota}\lambda\beta\epsilon\iota\nu$ , glänzen), monoclinen Blättern oder Prismen. Es entsteht bei einer grossen Reihe von Reactionen und gehört zu den schon längere Zeit bekannten aromatischen Substanzen (Laurent 1844). Es bildet sich 1. durch Erhitzen von Benzylsulfid und Benzyldisulfid (B. **36**, 538); 2. durch Erhitzen von polymerem Thiobenzaldehyd (S. 251) auf  $150^\circ$  oder Destillation von Trithiobenzaldehyd mit Cu (B. **25**, 600); 3. aus Benzaldehyd oder Benzalchlorid mit Na; 4. aus Benzaldehyd und Phenyllessigsäure statt der erwarteten Phenylzimmtsäure (J. pr. Ch. [2] **61**, 169). 5. Durch magnesiumorganische Synthesen entstehen Stilben und Homologe aus Benzylmagnesiumchlorid mit Benzaldehyden oder aromatischen Ketonen, indem die als Primärproducte auftretenden Benzylarylcarbinole Wasser abspalten (B. **37**, 453, 1447); 6. durch Erhitzen von Isonitrobenzylcyanid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(:\text{NOOH})\text{CN}$  mit Natronlauge auf höhere Temperatur; wobei zunächst Phenylisonitromethan (S. 239) entsteht, das unter Abspaltung von Natriumnitrit in Stilben übergeht (B. **38**, 502). 7. Aus Benzalazin



$C_6H_5CH:N.N:CHC_6H_5$  (S. 252) und Phenyl Diazomethan  $C_6H_5CHN_2$  (S. 243) beim Erhitzen unter Abspaltung von Stickstoff. 8. Aus gechlorten asym-Diphenylätherderivaten, wie  $(C_6H_5)_2CH.CH_2Cl$  (S. 579),  $(C_6H_5)_2CH.CCl_3$ , entstehen Stilbene durch Erhitzen oder mittelst Zinkstaub unter Umlagerung (B. **7**, 1409; J. pr. Ch. [2] **47**, 44; B. **34**, 415); 9. aus Stilbendihalogeniden mit Cu oder KSH (B. **24**, 1776) oder CNK (B. **11**, 1219); bemerkenswert ist ferner 10. die Bildung von Stilben durch Destillation von Fumar- oder Zimmtsäurephenylester (B. **18**, 1945);



Vgl. auch den Zerfall des Chlorbenzyldeoxybenzoes (S. 602) in Benzoylchlorid und Stilben.

Als ungesättigte Verbindung vermag das Stilben noch in einer zweiten, stereoisomeren Form aufzutreten. Dieses **Isostilben** ist flüssig, Kp.<sub>12</sub> 143<sup>0</sup>, und besitzt einen angenehmen blütenähnlichen Geruch. Es entsteht durch Reduction von Tolan (S. 586) oder von Isobromstilben (S. 592) mit Zinkstaub und Alkohol (A. **342**, 208), ferner aus dem gewöhnlichen Stilben durch Belichten mit ultraviolettem Licht in Benzollösung (B. **42**, 4871), neben dem polymeren Distilben  $C_{28}H_{24}$ , F. 163<sup>0</sup> (B. **35**, 4129). Durch Spuren von Jod oder Brom, Destillation unter gewöhnlichem Druck, oder durch die Dämpfe von rauchender  $NO_3H$  geht es in das stabile, feste Stilben über. Seiner Bildung aus Tolan entsprechend muss dem Isostilben

die cis-Configuration  $\begin{matrix} HC.C_6H_5 \\ \backslash / \\ HC.C_6H_5 \end{matrix}$ , dem gewöhnlichen Stilben also die trans-Configuration  $\begin{matrix} HC.C_6H_5 \\ / \backslash \\ C_6H_5.CH \end{matrix}$  zugeschrieben werden.

Mit HJ-Säure erhitzt bildet Stilben: Dibenzyl; Halogene und Halogenwasserstoffsäuren addieren sich unter Bildung von Stilbendihalogeniden bez. Halogenwasserstoffestern der Hydrobenzoes (S. 588). Durch Chromsäure wird Benzaldehyd und Benzoësäure gebildet. Durch mehrstündiges Erhitzen des Stilbens mit Schwefel auf 250<sup>0</sup> wird es in Thionessal, Tetraphenylthiophen (s. d.) übergeführt. Beim Glühen liefert es Phenanthren (s. d.). Mit  $N_2O_3$  und  $N_2O_4$  vereinigt sich das Stilben zu  $C_{14}H_{12}(N_2O_3)$  und  $C_{14}H_{12}(N_2O_4)$ ; ersteres ist durch Kochen mit Eisessig unter teilweiser Zersetzung in das letztere überführbar, welches als **Diphenyldinitroäthan**  $C_6H_5CH(NO_2).CH(NO_2)C_6H_5$ ,  $\alpha$ -Mod., F. 236<sup>0</sup> u. Z.,  $\beta$ -Mod., F. 150—152<sup>0</sup>, aufzufassen ist (vgl. S. 588 u. B. **34**, 3536). Beim Behandeln mit Alkali geht es unter Abspaltung von einem Mol. salpetriger Säure in 7-**Nitrostilben**  $C_6H_5CH:C(NO_2)C_6H_5$ , F. 75<sup>0</sup>, über, das auch durch Condensation von Phenylnitromethan und Benzaldehyd mittelst aliphatischer Basen gewonnen wird (B. **37**, 4509) und durch Erwärmen mit methylalkoholischer Kalilauge und darauf mit Salzsäure über eine Reihe von Zwischenproducten in das isomere Benzilmonoxim  $C_6H_5COC(NOH)C_6H_5$  umgelagert wird (A. **355**, 269).

$\alpha$ -**Methylstilben**  $C_6H_5C(CH_3):CHC_6H_5$ , F. 83<sup>0</sup>, Kp.<sub>26</sub> 183<sup>0</sup>, und  $\alpha$ -**Aethylstilben**, F. 57<sup>0</sup>, Kp. 296<sup>0</sup>, aus Desoxybenzoes mit  $CH_3MgJ$  und  $C_2H_5MgJ$ , sowie aus Acetophenon mit  $C_6H_5CH_2MgCl$  (B. **37**, 457, 1450; C. 1904 II, 1038).

Im Benzolrest substituirte Stilbene werden aus substituirten Benzyl- und Benzalchloriden, sowie durch Condensation von substituirten Benzaldehyden mit Phenyllessigsäure (s. o.) gewonnen; so entsteht aus o-Chlorbenzalchlorid mit Cu: o,o'-**Dichlorstilben**  $(ClC_6H_4.CH)_2$ , F. 97<sup>0</sup>, aus

Chlornitrobenzylchlorid mit alkoholischem Kali **Dichlordinitrostilben**, F. 294° (B. 25, 79; 26, 640).

o,p-Dinitrostilben  $(\text{NO}_2)_2[2,4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH:CHC}_6\text{H}_5$ , F. 140°, aus Benzaldehyd und o,p-Dinitrotoluol (S. 75) mittelst Piperidin giebt durch partielle Reduction mit Schwefelammon o-Nitro-p-amidostilben, F. 111°, mit Zinnchlorür dagegen o-Amido-p-nitrostilben, F. 143°, und weiterhin o,p-Diamidostilben, F. 120° (B. 34, 2842). Durch Einwirkung von alkoholischem Kali (vgl. A. 305, 103) auf o- und p-Nitrobenzylchlorid entstehen je zwei physikalisch isomere o,o'-Dinitrostilbene, F. 126° und 196°, und p,p'-Dinitrostilbene, F. 210—216° und 280—284° (B. 21, 2072; 23, 1959; 26, 2232), welche durch Reduction entsprechende Diamidostilbene liefern. p<sub>2</sub>-Dinitrostilbendisulfosäure entsteht auch durch Oxydation von p-Nitrotoluolsulfosäure mit Alkalihypochlorit; dabei bildet sich zunächst oo'-Dinitrodibenzylsulfosäure, während bei weiterer Oxydation p-Nitrobenzaldehyd-o-sulfosäure gewonnen wird (C. 1898 II, 94; C. 1900 I, 1085). Das o,o'-Diamidostilben, F. (cis-) 123° und (trans-) 168°, giebt beim Erhitzen acquiranter Mengen Chlorhydrat und Base unter Abspaltung von Anilin: *Indol* in guter Ausbeute (B. 28, 1411; vgl. dagegen o<sub>2</sub>-Diamidodibenzyl S. 584). Die Disulfosäure des p<sub>2</sub>-Diamidostilbens, F. 227°, giebt durch Diazotiren und Combiniren mit Phenol eine Tetrazoverbindung, das *Brillantgelb*. Das Monoäthylderivat des letzteren:  $\text{CHC}_6\text{H}_3(\text{SO}_3\text{H})\text{N:NC}_6\text{H}_4\text{OH}$  bildet den substantiven Baumwoll-Farbstoff *Chrysophenin* (B. 27, 3357). Weitere Farbstoffe s. B. 22, R. 311 (vgl. auch Benzidinfarbstoffe S. 532). Ueber electrolytische Reduction von Nitrostilbenen zu cyclischen Azoxy- und Azostilbenen s. C. 1903 I, 1414.

o-Oxystilben, F. 147° (B. 42, 825). p-Oxystilben, F. 189°, s. A. 349, 107.

o,o' Dioxystilben, F. 92°, entsteht neben andern Producten aus Salicylaldehyd beim Kochen mit Zinkstaub und Eisessig (B. 24, 3175).

p<sub>2</sub>-Dioxystilben, F. 281°, aus as-Diphenoltrichloräthan  $(\text{HO}[4]\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHCCl}_3$ , dem Condensationsproduct von Phenol mit Chloral, durch Behandlung mit Zinkstaub oder Eisenpulver erhalten, giebt durch Anlagerung von Brom bei niedriger Temperatur p<sub>2</sub>-Dioxystilbendibromid, das den Character eines Pseudophenolalkoholbromids besitzt (S. 308) und durch Behandlung mit Natriumacetat unter Abspaltung von 2HBr **Stilbenchinon**  $\text{O:C}_6\text{H}_4\text{:CH.CH:C}_6\text{H}_4\text{:O}$ , hellrote Nadeln, liefert, das auch direct aus dem p<sub>2</sub>-Dioxystilben durch Oxydation mit PbO<sub>2</sub> oder FeCl<sub>3</sub> erhalten werden kann, und in seinem chemischen Verhalten den einfachen Methylenchinonen gleicht (A. 335, 157; B. 39, 3490). Bei höherer Temperatur wirken Chlor und Brom auf das p<sub>2</sub>-Dioxystilben gleichzeitig substituierend ein unter Bildung von Tetrachlor- und Tetrabrom-p<sub>2</sub>-dioxystilbendichlorid- und -dibromid, die mit Alkali in **Tetrabrom- und Tetrachlorstilbenchinon**  $\text{O:(C}_6\text{Cl}_2\text{H}_2\text{):CH.CH:(C}_6\text{Cl}_2\text{H}_2\text{):O}$  schwerlösliche, wie amorpher Phosphor aussehende Producte übergehen (A. 325, 19).

3,4-Methyldioxystilben  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH:CHC}_6\text{H}_5$ , F. 96°, aus Piperonal (S. 316) und Benzylmagnesiumchlorid (B. 37, 1431).

**Tolan**, *Diphenylacetylen*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C CC}_6\text{H}_5$ , F. 60°, wird aus Stilbendibromid beim Kochen mit alkoholischem Kali, ferner neben Diphenylvinylaethyläther (S. 579) aus as-Diphenylchloräthylen  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C:CHCl}$  mit Natriumalkoholat erhalten.

Glatter verläuft nach der letzteren Methode die Bildung substituierter Tolane: **Dimethyltolan**, F. 136°, **Dimethoxytolan**, F. 145°, entstehen aus



Ditolyl- und Dianisylchloräthylen (A. 279, 324). *o,o'*-Dichloritolan, F. 89°, aus *o,o'*-Dichlorstilbendichlorid. Tetrachlor-*p*-dioxytolan, F. 226°, s. A. 338, 236.

Die Tolane addiren 2 und 4 Halogenatome und geben Tolandi- und -tetrachloride (S. 593); durch Einwirkung von Eisessig und Schwefelsäure nehmen sie die Elemente des Wassers auf unter Bildung von Desoxybenzoinen (s. u.). Durch Einwirkung von Salpetrigsäuregas auf Tolan entsteht  $\alpha$ - und  $\beta$ -Diphenyldinitroäthylen  $C_6H_5C(NO_2):C(NO_2)C_6H_5$ , F. 186 bis 187° und 105–107° (B. 34, 619). *p*<sub>2</sub>-Diamidotolan, F. 235°, und Umsetzungsproducte s. A. 325, 67.

### 1. Alkohol- und Ketonabkömmlinge des Dibenzyls:

$C_6H_5CHOH$	$C_6H_5CO$	$C_6H_5CHOH$	$C_6H_5CO$	$C_6H_5CO$
$C_6H_5CH_2$	$C_6H_5\dot{C}H_2$	$C_6H_5\dot{C}HOH$	$C_6H_5\dot{C}HOH$	$C_6H_5\dot{C}O$
Stilbenhydrat, Desoxybenzoin, Hydrobenzoin,			Benzoin,	Benzil.

**Stilbenhydrat**, *Benzylphenylcarbinol*  $C_6H_5.CH(OH).CH_2.C_6H_5$ , F. 67°, entsteht durch Reduction von Desoxybenzoin mit Natriumamalgam, sowie aus Benzylmagnesiumchlorid mit Benzaldehyd. Aehnlich wird **Benzylphenylmethylcarbinol**  $C_6H_5.C(OH)(CH_3).CH_2.C_6H_5$ , F. 51°, Kp.<sub>15</sub> 175°, aus Benzylmagnesiumchlorid mit Acetophenon oder aus Desoxybenzoin mit  $CH_3MgJ$  gewonnen; das letztere Carbinol spaltet schwerer als ersteres Wasser ab (B. 37, 456, 1450).

**Desoxybenzoin**, *Benzylphenylketon*  $C_6H_5CH_2COC_6H_5$ , F. 60°, Kp. 314°. Es wird durch Destillation von  $\alpha$ -toluylsäurem mit benzoësaurem Kalk, aus  $\alpha$ -Toluylsäurechlorid mit Benzol und  $AlCl_3$ , durch Reduction von Benzoin mit Zink und Salzsäure (B. 21, 1296; 35, 912), von Chlorobenzil und von Benzil (B. 26, R. 585; A. 319, 163) mit Zink und Salzsäure oder mit HJ-Säure, ferner durch Erhitzen von Monobromstilben (S. 592) mit Wasser auf 180–190° erhalten. Ein H-Atom der Methylengruppe des Desoxybenzoinen kann leicht durch Na und Alkyle vertreten werden, nicht aber das zweite (B. 21, 1297; 23, 2072). Methyl-, Isobutyl-, Cetyldesoxybenzoin, F. 58°, 78°, 76° (B. 25, 2237). Desoxybenzoinoxim, F. 98°; das mit  $N_2O_3$  entstehende Isonitrosodesoxybenzoin ist identisch mit  $\alpha$ -Benzilmonoxim (S. 591). Durch Reduction mit HJ-Säure bildet Desoxybenzoin Dibenzyl, s. auch Stilbenhydrat.

Durch Nitriren von Desoxybenzoin entsteht *o*-Nitrodesoxybenzoin  $C_6H_4(NO_2)CH_2COC_6H_5$ , das durch Reduction  $\alpha$ -Phenylindol  $C_6H_4 \begin{matrix} /CH \\ \backslash NH \end{matrix} > CC_6H_5$  liefert. **Desoxytoluin**  $CH_3C_6H_4CH_2COC_6H_4CH_3$ , **Desoxyanisoin**  $CH_3OC_6H_4CH_2.COC_6H_4OCH_3$ , entstehen aus den entsprechenden Tolanen (A. 279, 335, 339) (s. o.). Durch Einwirkung von  $CSCl_2$  oder  $CS_2$  und Kalilauge auf Desoxybenzoinen entstehen die sog. Desaurine, welche feurig goldgelbe Krystalle bilden und sich in Schwefelsäure mit violettblauer Farbe lösen. Die Constitution dieser Verbindungen ist noch nicht genau erkannt, das einfachste Desaurin hat vielleicht die Zusammensetzung  $C_6H_5COC(CS)C_6H_5$  (B. 25, 1731, 2239, vgl. B. 37, 1599). **Mono- und Polyoxydesoxybenzoinen** s. M. 26, 927.

**Hydrobenzoin**, *Toluylenglycol*  $C_6H_5CH(OH)CH(OH)C_6H_5$  besitzt zwei asymmetrische C-Atome und tritt in zwei optisch inactiven Modificationen (A. 259, 100) auf: Hydrobenzoin, F. 134°, und Isohydrobenzoin, F. 119°, von denen die letztere in zwei *optisch active Componenten* gespalten worden ist (s. u.). Beide Modificationen entstehen neben Benzylalkohol aus Benzaldehyd mittelst Zink und Salzsäure oder Natriumamalgam, oder

durch electrolytische Reduction des Benzaldehyds (B. 29, R. 229), ferner aus Stilbendibromid oder -chlorid, wenn man diese mit essigsäurem oder benzoësaurem Silber in die Hydrobenzoëester überführt und letztere mit alkoholischem  $\text{NH}_3$  verseift. Mit essigsäurem Kali entsteht hauptsächlich Isohydrobenzoëin, mit oxalsaurem Silber Hydrobenzoëin. Neben wenig Isohydrobenzoëin entsteht Hydrobenzoëin durch Reduction von Benzoin mit Na-amalgam (Darstellungsmethode) (A. 248, 36). Hydrobenzoëin ist in Wasser schwer löslich, krystallisirt in rhombischen Tafeln, sublimirt unzerlegt, sein Diacetylesther, F. 134°, entsteht auch aus Benzaldehyd und Acetylchlorid mit Zinkstaub (B. 16, 636). Isohydrobenzoëin ist in Wasser leichter löslich und krystallisirt daraus in krystallwasserhaltigen, schnell verwitternden Prismen, sein Diacetylesther ist dimorph, Blättchen: F. 118°, Prismen: F. 106°. Durch Krystallisation aus Aether ist es gelungen, das Isohydrobenzoëin in enantiomorphe, rechts- und linksdrehende Krystalle zu zerlegen (E. Erlenmeyer jun. B. 30, 1531). Durch Einwirkung von Schwefelsäure oder  $\text{P}_2\text{O}_5$  entstehen aus beiden Hydrobenzoëinen neben Diphenylacetaldehyd  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH}\cdot\text{CHO}$  (S. 579) dimoleculare Anhydride  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}-\text{O}-\text{CHC}_6\text{H}_5$  (?),  $\text{C}_6\text{H}_5\dot{\text{C}}\text{H}-\text{O}-\dot{\text{C}}\text{H}\text{C}_6\text{H}_5$  (?), F. 132° und 102°. Mit  $\text{CrO}_3$  oder  $\text{MnO}_4\text{K}$  geben beide Hydrobenzoëine: Benzaldehyd, mit Salpetersäure: Benzoin (B. 24, 1776). Durch  $\text{PBr}_5$  entsteht aus beiden dasselbe Stilbendibromid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBr}\cdot\text{CHBrC}_6\text{H}_5$ , F. 237°, welches auch aus Stilben und Dibenzyl mit Brom erhalten wird. Aus Stilben und Brom wird neben  $\alpha$ -Stilbendibromid, F. 237°, das leichter lösliche  $\beta$ -Stilbendibromid, F. 110°, erhalten, das in überwiegender Menge aus Isostilben entsteht und beim Erhitzen in die hochschmelzende Modification übergeht; letztere wird durch alkoholisches Kali in flüssiges Monobromstilben übergeführt, während die  $\beta$ -Modification ein festes Monobromstilben (S. 592) er giebt (B. 28, 2693). Mit  $\text{PCl}_5$  bilden beide Hydrobenzoëine  $\alpha$ - und  $\beta$ -Stilbendichlorid, F. 192° und 93°; die  $\alpha$ -Verbindung entsteht auch aus Stilben mit Chlor in Chloroformlösung. Durch Erhitzen auf 200° geht die  $\beta$ - in die  $\alpha$ -Verbindung über.

Diphenyloxaethylamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 163°, und Isodiphenyloxaethylamin, F. 129°, werden neben einander durch Reduction von Benzoinoxim und ferner aus Benzaldehyd und Benzylamin, sowie durch Condensation von Benzaldehyd und Glycocoll neben Phenyl- $\alpha$ -amidomilchsäure (S. 371) erhalten. Letztere Reaction erklärt sich durch Condensation von Benzaldehyd mit Benzylidenglycocoll in 2 Richtungen nach folgendem Schema:



I wird in Benzaldehyd und Phenylamidomilchsäure, II in Glyoxylsäure und Diphenyloxaethylamin gespalten. Die beiden isomeren Diphenyloxaethylamine können durch ihre Benzylidenverbindungen getrennt werden. Durch salpetrige Säure werden beide in Isohydrobenzoëin übergeführt. Isodiphenyloxaethylamin ist in optisch active Componenten,  $[\alpha]_{\text{D}} = +109,6^\circ$ , zerlegt worden (A. 307, 79; B. 32, 2377; 36, 976). Die aus den beiden Diphenyloxaethylaminen durch erschöpfende Methylierung erhältlichen quartären Ammoniumbasen  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{OH}$  zerfallen beim Erhitzen mit Wasser in Trimethylamin, Wasser und Diphenylaethylenoxyd  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}\cdot\text{O}\cdot\dot{\text{C}}\text{HC}_6\text{H}_5$ , F. 69°, bez. Isodiphenylaethylenoxyd, F. 42° (B. 43, 884).

Diphenylaethylendiamin, Stilbendiamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 91°, bildet sich durch Reduction von Benzildioxim mit Na und Alkohol;



es wird durch Krystallisation seines Bitartrats in zwei optisch active Componenten zerlegt (B. 28, 3167). Durch Reduction der Diphenyldinitroethane (S. 585) und -aethylene (S. 587) mit Zinkstaub und Essigsäure entsteht **Tetra-phenyldiaethylendiamin**, *Tetraphenylpiperazin*  $\text{NH}[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)]_2\text{NH}$  (B. 34, 627).

Das Diesoanhydrid eines *o,o'*-Dioxyhydrobenzoins  $\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{O}$  wird durch Reduction von Salicylaldehyd mit Zinkstaub und Eisessig in zwei Modificationen, F. 68° und 114°, gewonnen (B. 24, 3175).

**Benzoin**, *Benzoylphenylcarbinol*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{COC}_6\text{H}_5$ , F. 134°, entsteht durch Oxydation der Hydrobenzoine mit Salpetersäure sowie durch Condensation zweier Mol. Benzaldehyd mittelst Cyankali in wässrig-alkoholischer Lösung.

Diese Reaction (Theoretisches s. B. 25, 293; 26, 60) lässt sich auch auf andere aromatische Aldehyde übertragen (C. 1908 II, 1689); die so entstehenden Ketonalkohole, wie **Anisoïn**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{OH})\text{COC}_6\text{H}_4\cdot\text{OCH}_3$ , **Cuminoïn** u. s. w. aus Anisaldehyd, Cuminol (vgl. a. unter Furfurol, Phenylglyoxal), reduciren Fehling'sche Lösung, wobei sie zu den entsprechenden Benzilen (S. 592) oxydirt werden.

d- und l-Benzoin sind durch Umsetzung von d- und l-Mandelsäureamid mit Phenylmagnesiumbromid erhalten worden (C. 1909 II, 2005).

Durch Chromsäure wird das Benzoin zu Benzaldehyd und Benzoësäure, durch  $\text{NO}_3\text{H}$  zu Benzil oxydirt, durch Na-amalgam wird es zu Hydrobenzoïn, durch Zink und Salzsäure zu Desoxybenzoïn reducirt. Beim Kochen mit verdünnter Kalilauge wird Benzoin bei Luftabschluss nicht verändert, beim Durchleiten von Luft jedoch grössten Theiles in Benzilsäure umgewandelt (S. 581); durch Erhitzen mit conc. Alkali wird es z. T. in Benzylalkohol und Benzoësäure gespalten, bei längerer Einwirkung entsteht daneben Hydrobenzoïn, Stilbenhydrat u. a. m. (B. 35, 1982).

Benzoinhydrazon, F. 75° (J. pr. Ch. [2] 52, 124); Semicarbazon, F. 206° (A. 339, 257); Phenylhydrazon, F. 158° und 106° (B. 28, R. 788);  $\alpha$ -Oxim, F. 152°.  $\beta$ -Oxim, F. 99°; durch Oxydation mit Chromsäure geht das Acetyl- $\beta$ -benzoïnoxim in das Acetyl- $\gamma$ -benziloxim (S. 590) über, wodurch ihre Configuration bestimmt ist (B. 38, 69). Durch Alkohole mit HCl oder  $\text{Ag}_2\text{O}$  und Alkylhaloide wird das Benzoin alkyliert: **Methylbenzoïn**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{COC}_6\text{H}_5$ , F. 50°, **Aethylbenzoïn**, F. 62°, **Isopropylbenzoïn**, F. 72—75° (B. 26, 2412; C. 1900 I, 454).

Der Chlorwasserstoffester des Benzoins: **Desylchlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHClCOC}_6\text{H}_5$ , F. 68°, entsteht durch Erwärmen von Benzoin mit Thionylchlorid (B. 42, 2348); **Desylbromid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBrCOC}_6\text{H}_5$ , F. 55°, aus Desoxybenzoïn (s. u.) mit Brom, giebt mit Anilin **Desylanilid**, *Benzoinanilid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{COC}_6\text{H}_5$ , F. 99°, das auch durch Erhitzen von Anilin mit Benzoin entsteht; beim Erhitzen mit HCl-Anilin auf 160° entsteht dagegen: **Benzoinanilanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{C}(\text{NC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 125°, mit Anilin und Chlorzink bei höherer Temperatur: *Diphenylindol*  $\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_4$   
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$  (B. 26, 1336, 2640).

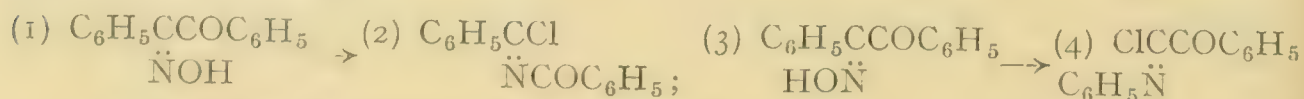
**Benzoin-p-toluid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NHC}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_3)\text{COC}_6\text{H}_5$ , F. 145°, entsteht auch durch Condensation von Benzaldehyd mit Benzilidentoluidin durch Cyankali (B. 29, 1736; vgl. dagegen S. 252, 366 und B. 31, 2699). Mit *o*-Diaminen condensirt sich das Benzoin zu *Dihydrochinoxalin*-, mit Harnstoffen und Thioharnstoffen (A. 248, 8) zu *Glyoxalin*-, mit Säurenitrilen zu *Oxazol*derivaten (s. d.). Ueber

Condensationsproducte des Benzöins mit Aceton s. B. **26**, 65, mit Pinakolin s. C. 1910 II, 469, mit Acetophenon S. 601.

**Benzil, Dibenzoyl, Diphenylglyoxal**  $C_6H_5COCOC_6H_5$ , F.  $90^{\circ}$ , Kp.  $347^{\circ}$ , schöne gelbe Prismen, ist das am leichtesten zugängliche  $\alpha$ -Diketon; es entsteht aus Stilbenbromid beim Kochen mit Wasser und Silberoxyd und wird aus Benzöin durch Erwärmen mit conc. Salpetersäure gewonnen; vgl. auch Isobenzil S. 592.

Mit Hydrazinhydrat liefert Benzil: **Hydrazibenzil**  $C_6H_5C(N_2H_2).COC_6H_5$  und **Bishydrazibenzil**  $C_6H_5C(N_2H_2).C(N_2H_2)C_6H_5$ , welche durch Oxydation **Azibenzil**  $C_6H_5C(N_2).COC_6H_5$  und **Bisazibenzil**  $C_6H_5C(N_2).C(N_2)C_6H_5$  geben (B. **29**, 775). Beim Erhitzen in indifferenten Lösungsmitteln zerfällt das Azibenzil in Stickstoff und *Diphenylketen* (S. 580) (B. **42**, 2346). **Benzilmonosemicarbazon**, F.  $175^{\circ}$ , liefert beim Erhitzen mit Alkohol unter Wasserabspaltung *Diphenyloxytriazin*; **Benzildisemicarbazon**, F.  $244^{\circ}$  (A. **339**, 243). Das **Benzilosazon**  $(C_6H_5)_2C_2(NNHC_6H_5)_2$ , F.  $225^{\circ}$ , giebt durch Erhitzen Triphenylosotriazol (A. **232**, 230; B. **26**, R. 198); eine isomere Modification des Benzilosazons, F.  $208^{\circ}$ , wird durch Einwirkung von Jod und Natriumäthylat oder von Luft in alkalisch-alkoholischer Lösung auf Benzalphenylhydrazon erhalten; auf analoge Weise sind auch Abkömmlinge dieses Osazons dargestellt worden, es geht beim Erhitzen über den Schmelzpunkt in die höher schmelzende Form über (B. **29**, R. 863; **35**, 3519; A. **305**, 170; **324**, 310; C. 1909 I, 739).

Durch Einwirkung von 1 Mol. Hydroxylamin auf Benzil entstehen zwei isomere Monoxime,  $\alpha$ -F.  $134^{\circ}$ ,  $\gamma$ -F.  $113^{\circ}$ . Mit HCl und Eisessig, durch Erhitzen auf den Schmelzpunkt, oder Erhitzen mit Alkohol auf  $100^{\circ}$  geht das  $\alpha$ - in  $\gamma$ -Monoxim über; ersteres bildet mit Hydroxylamin  $\alpha$ -, letzteres  $\gamma$ -Benzildioxim (B. **22**, 540, 709); über das Verhalten gegen Phenylhydrazin vgl. B. **26**, 792, R. 52. Beim Erhitzen zerfallen beide Monoxime in Benzonitril und Benzoësäure; durch Zinnchlorür und Salzsäure wird Benzöinoxim zu **Desylamin**  $C_6H_5CH(NH_2)COC_6H_5$ , F.  $109^{\circ}$ , reducirt (B. **35**, 2740). Bemerkenswert ist das Verhalten der Benzilmonoxime bei der sog. Beckmann'schen Oximumlagerung mittelst  $PCl_5$ :  $\alpha$ -Monoxim (1) liefert dabei Benzoylbenzimidchlorid (2), das leicht in Benzonitril und Benzoylchlorid zerfällt;  $\gamma$ -Monoxim (3) dagegen Benzoylameisensäureanilidchlorid (4) (A. **296**, 279; B. **37**, 4295):



Es hat also im ersten Fall der Hydroxylrest mit dem Phenylrest, im zweiten mit dem Benzoylrest den Platz gewechselt, woraus man die oben angenommene Configuration der Monoxime gefolgert hat.

Durch Einwirkung von 2 Mol. Hydroxylamin auf Benzil entstehen zwei Benzildioxime,  $\alpha$ -F.  $237^{\circ}$ ,  $\beta$ -F.  $207^{\circ}$ ; ein drittes  $\gamma$ -Dioxim, F.  $163^{\circ}$ , entsteht aus  $\gamma$ -Benzilmonoxim. Am beständigsten ist das  $\beta$ -Dioxim, in welches die beiden anderen leicht übergehen. Unter bestimmten Bedingungen (A. **274**, 33) lagert sich das  $\gamma$ - in  $\alpha$ -Dioxim um.

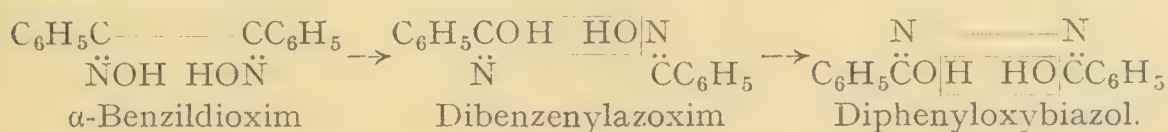
Mit Säureanhydriden entstehen drei verschiedene Ester: Benzildioximdiacetate,  $\alpha$ -F.  $148^{\circ}$ ,  $\beta$ -F.  $124^{\circ}$ ,  $\gamma$ -F.  $114^{\circ}$ ; während  $\alpha$ - und  $\beta$ -Diacetat mit Natronlauge zu den Oximen verseift werden, giebt  $\gamma$ -Acetat damit das Anhydrid  $\begin{array}{c} C_6H_5C-N \\ \text{C}_6H_5C-N \end{array} \backslash O$ , *Diphenylsurazan* (s. d.), das auch aus allen drei Dioximen durch  $H_2O$ -Abspaltung entsteht; durch Oxydation mit alka-



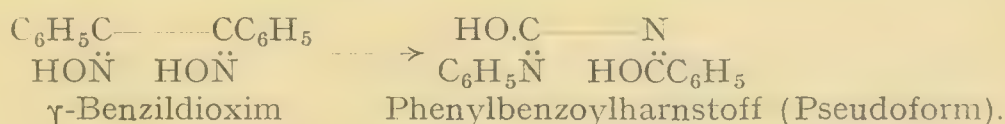
lischem Ferridcyanokalium oder Natriumhypochlorit geben alle drei Dioxime Diphenylfuroxan  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{C} & \text{C} & \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{N}\cdot\text{O}\cdot\text{N} & \backslash \text{O} \end{matrix}$ , F. 114° (früher als Diphenylglyoximperoxyd bezeichnet), das beim raschen Erhitzen in Phenylisocyanat übergeht, wahrscheinlich unter primärer Dissociation in 2 Mol. Benzonitriloxyd (S. 287) (B. 42, 806).

Ein geschlossenes Bild giebt auch hier das Verhalten der drei Dioxime bei der Beckmann'schen Umlagerung, welche durch die Annahme, dass die Oximhydroxyle stets mit den nächstliegenden Atomgruppen die Plätze wechseln, zu einem Formelausdruck der vorliegenden Isomerie führt (A. 274, 1):

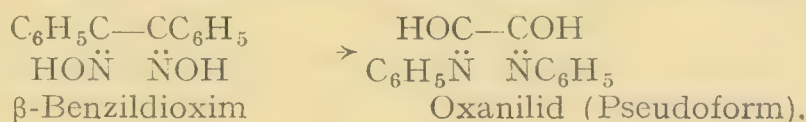
I.  $\alpha$ -Benzildioxim liefert mit  $\text{PCl}_5$  unter Platzwechsel erst des einen und dann auch des anderen Hydroxyls Chloride, welche in die Anhydride: *Dibenzenzylazoxim* (s. d.) und *Diphenyloxybiazol* (s. d.) übergeführt werden können, deren Hydrate der Uebersichtlichkeit wegen im folgenden Schema angedeutet sind:



II.  $\gamma$ -Benzildioxim liefert in erster Phase ebenfalls Dibenzenzylazoxim, durch zweimaligen Platzwechsel aber *Phenylbenzoylharnstoff*:



III.  $\beta$ -Dioxim liefert durch zweimaligen Platzwechsel *Oxanilid*:



Nicht in Uebereinstimmung mit dieser Configuration der Dioxime ist der leichte Uebergang des  $\gamma$ -Diacetats in das Furazan, den man eher von dem  $\alpha$ -Diacetat erwarten sollte.

Bemerkenswert ist die Analogie der Benzildioxime mit den Osazonen des Dioxobernsteinsäureesters (s. S. 153 u. Bd. I.). Auch die letzteren treten in drei Isomeren auf, von denen eines stabil, die beiden anderen labil sind, so dass die Annahme der gleichen Isomerieursache für beide Fälle nahe liegt (B. 28, 64).

Beim Erhitzen mit Anilin auf 200° liefert Benzil: Benzilmonanil  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}(\text{NC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 106°, bei Zugabe von  $\text{P}_2\text{O}_5$ , Benzildianil  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{NC}_6\text{H}_5)\text{C}(\text{NC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 142° (B. 25, 2600; 26, R. 700). Als o-Diketon ist Benzil besonders zur Bildung heterocyclischer Ringe befähigt. Mit Aethylendiamin condensirt es sich zu einem *Dihydropyrazinderivat*, mit Orthodiaminen zu *Chinoxalinen*, mit o-Amidodiphenylamin zu einer sog. *Stilbazoniumbase* (s. d.), mit Harnstoffen und Thioharnstoffen zu sog. *Ureinen* und *Diureinen*, mit Semicarbazid zu *Oxydiphenyltriazin* u. a. m. Durch Reduction mit HJ-Säure wird es in Desoxybenzoïn übergeführt, durch Chromsäure zu Benzoësäure oxydirt. Beim Stehen mit Cyankali und Alkohol erleidet es Spaltung in Benzoësäure und Benzaldehyd.

Ueber Condensation von Benzil mit Aceton, Malonsäureester, Acetessigester, Lävulinsäure u. a. m. (vgl. S. 17 und B. 28, R. 465; 29, R. 645, 865; C. 1897 I, 596; 1903 I, 877; 1905, II, 243).

Wichtig ist die Umlagerung des Benzils in Benzilsäure (S. 581) beim Schmelzen mit KOH oder Kochen mit alkoholischem Kali:



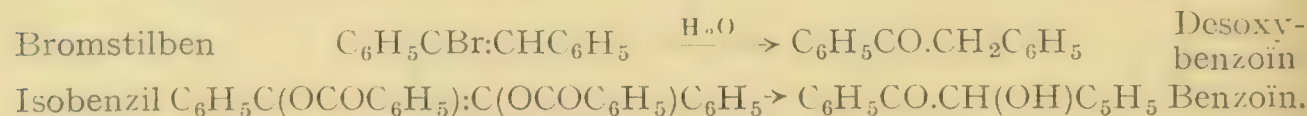
Mit Phosphorpentachlorid bildet das Benzil **Chlorobenzil**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCCL}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 61°, und weiterhin **Tolantetrachlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2\text{CCl}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 163°; letzteres wird auch synthetisch durch Erhitzen von Benzotrichlorid mit Kupfer gewonnen; beim Erhitzen mit Eisessig oder Schwefelsäure liefert es Benzil.

Wie Benzil aus Benzoin, entstehen: **Anisil**  $(\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CO})_2$ , F. 133°; **Cuminil**  $(\text{C}_3\text{H}_7\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CO})_2$ , F. 84°, aus Anisoin und Cuminoin (S. 589) mit Salpetersäure; Anisil und ein **Hexamethoxybenzil**  $[(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}]_2$ , F. 189°, sind auch durch alkalische Reductionsmittel aus Anisamid und Trimethylgallamid erhalten worden (B. 24, R. 523). Beim Schmelzen mit Kali bilden diese Benzile: *Anisilsäure*, *Cuminilsäure*, *Hexamethoxybenzilsäure* (S. 582).

Die Osazone verschiedener substituierter Benzile, wie *Salicil*, *Cuminil*, *Anisil*, *Piperil* sind ähnlich wie das Benzilosazon (S. 590) selber durch Einwirkung von Luftsauerstoff auf die alkalisch-alkoholischen Lösungen der Phenylhydrazone der entsprechenden Aldehyde: Salicylaldehyd, Piperonal u. s. w. erhalten worden (A. 308, 1).

**p<sub>2</sub>-Tetramethyldiamidobenzil**  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}\cdot\text{COC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F. 198°, entsteht durch Erwärmen von Oxalylchlorid mit überschüssigem Dimethylanilin (B. 42, 3487).

2. **Alkoholabkömmlinge des Stilbens** sind in freiem Zustande nicht bekannt, beim Verseifen ihrer Ester erhält man vielmehr isomere Ketone (vgl. Phenylvinylalkohole, S. 397):



Indessen reagiert das Benzoin in vielen Fällen so, als ob es ein ungesättigtes Glycol der Formel  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH}):\text{C}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$  wäre; z. B. liefert es mit Mercaptanen Aether des entsprechenden Dithioglycols: **Dithioaethylstilben**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{SC}_2\text{H}_5):\text{C}(\text{SC}_2\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 105° (B. 35, 506).

**Monochlorstilben**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CClC}_6\text{H}_5$ , Oel, Kp. 320—324°, entsteht aus Desoxybenzoin mit  $\text{PCl}_5$ , sowie aus Stilbendichlorid mit alkohol. Kali; es wird durch Kochen mit Eisessig in eine isomere Modification, F. 54°, übergeführt, mit Chlor und Brom liefert es **Chlorstilbendichlorid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2\cdot\text{CHClC}_6\text{H}_5$ , F. 103°, und **Chlorstilbendibromid**, F. 127° (C. 1897 I, 858); ähnlich verhält sich das aus Methyl-desoxybenzoin gewonnene: **Methylchlorstilben**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3):\text{CClC}_6\text{H}_5$ , Oel und F. 118° (B. 25, 2237; 29, R. 34). **Monobromstilben**, F. 31°, entsteht aus dem  $\beta$ -Stilbendibromid (S. 588) mit alkohol. Kali, während das  $\alpha$ -Stilbendibromid ein Isobromstilben, F. 19°, giebt; durch Erhitzen geht letzteres in das erstere über. Durch Reduction mit Zink und Alkohol liefert dieses Isobromstilben das flüssige Isostilben (S. 585).

**Diacetyldioxystilben**, *Stilbenglycoldiacetat*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCOCH}_3):\text{C}(\text{OCOCH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$ ,  $\alpha$ -Modification, F. 153°,  $\beta$ -Mod., F. 110°, entsteht bei der Reduction von Benzil in Essigsäureanhydrid und Schwefelsäure mit Zinkstaub (A. 306, 142).

**Isobenzil**, *Stilbenglycoldibenzoat*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OCOC}_6\text{H}_5):\text{C}(\text{OCOC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 156°, wird durch Einwirkung von Natrium auf die aetherische Lösung von Benzoylchlorid gewonnen, ist polymer mit Benzil; durch Verseifen mit Alkali wird es in Benzoësäure und Benzoin gespalten (B. 24, 1264).



**Dichlorstilben**, *Tolandichlorid*  $C_6H_5CCl:CClC_6H_5$ , zwei Modificationen:  $\alpha$ -F. 143<sup>0</sup>,  $\beta$ -F. 63<sup>0</sup>, beide entstehen durch Addition von Chlor an Tolan, oder durch Reduction von Tolantetrachlorid mit Eisen und Essigsäure, sowie aus Chlorstilbendichlorid (s. o.) mit Kali; ebenso entsteht **Chlorbromstilben**  $C_6H_5CCl:CBrC_6H_5$ , F. 174<sup>0</sup>, aus Chlorstilbendibromid. **Dibromstilben**,  $\alpha$ -F. 208<sup>0</sup>,  $\beta$ -F. 64<sup>0</sup>, aus Tolan mit Brom. Ueber  $p_2$ -Dioxyderivate des Dichlorstilbens und Ueberführung derselben in *Methylenchinone* der Dibenzylreihe vgl. S. 309 und J. pr. Ch. [2] **59**, 228; A. **325**, 67.

3. **Carbonsäuren der Dibenzylgruppe** zerfallen a) in solche, welche die Carboxylgruppe in den Benzolresten, und b) solche, welche sie in der Seitenkette enthalten: diphenylirte Fettsäuren. Zu der ersten Gruppe gehören hauptsächlich eine Reihe von o-Carbonsäuren, welche durch Phtalsäureanhydridcondensationen entstehen.

a) **Dibenzyl-o,o'- und -p,p'-dicarbonsäure**  $CO_2HC_6H_4CH_2.CH_2C_6H_4CO_2H$ , F. 231<sup>0</sup> und über 320<sup>0</sup>, entstehen durch Oxydation von o- und p-Toluylsäure mit Kaliumpersulfat (B. **37**, 3215).

**o-Desoxybenzoïncarbonsäure**  $C_6H_5.CH_2.COC_6H_4COOH(+H_2O)$ , F. 75<sup>0</sup>, entsteht durch Kochen mit Alkalien aus dem entsprechenden Lacton, **Benzylidenphtalid**, *Benzalphtalid*  $C_6H_5CH:\overline{CC_6H_4COO}$ , F. 99<sup>0</sup>, das durch Condensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylessigsäure unter  $CO_2$ -Abspaltung gewonnen wird. Das Benzalphtalid kann durch Vermittlung des Nitrobenzalphtalides umgelagert werden in **Isobenzalphtalid**  $C_6H_5\overline{C:CHC_6H_4COO}$ , F. 91<sup>0</sup>, das Anhydrid der  $\beta$ ,o-**Desoxybenzoïncarbonsäure**  $C_6H_5CO.CH_2C_6H_4COOH$ , F. 163<sup>0</sup>. Letztere wird auch aus Homophtalsäureanhydrid (S. 351), Benzol und  $AlCl_3$  (B. **31**, 377), sowie durch Spaltung von  $\beta$ -Phenylhydrindon (S. 619) mit Natronlauge erhalten. Eine andere Umlagerung erleidet das Benzalphtalid unter dem Einfluss von Natriumalkoholat, wobei das Natriumsalz des  $\beta$ -Phenyldiketohydrindens (S. 621) gebildet wird:



Durch Einwirkung von Hydrazin auf Benzalphtalid erhält man **Benzylphtalazon**  $C_6H_5CH_2\overline{C_6H_4CO}$ , das durch Reduction mit Eisessig und Zink in **Benzylphtalimidin**  $C_6H_5CH_2.\overline{CHC_6H_4CO.NH}$ , F. 137<sup>2</sup>, übergeht. Letzteres wird auch durch Reduction von Benzalphtalimidin gewonnen (B. **29**, 1434, 2743). Homologe des Benzalphtalids s. B. **32**, 1104 u. a. O.

Beim Erhitzen von Phtalsäureanhydrid mit Homophtalsäure und Natriumacetat wird o,o'-**Desoxybenzoïndicarbonsäure**  $COOH.C_6H_4CH_2COC_6H_4COOH$ , F. 239<sup>0</sup>, erhalten (B. **24**, 2820).

Durch Reduction der Desoxybenzoïnmono- und -dicarbonsäure entstehen Dibenzylmono- und -dicarbonsäure. Durch Oxydation von o-Desoxybenzoïncarbonsäure wird o-**Benzilcarbonsäure**  $C_6H_5COCOC_6H_4COOH$  in zwei Modificationen, einer gelben, F. 141<sup>0</sup>, und einer weissen, F. 125—130<sup>0</sup>, gewonnen (B. **23**, 1344, 2079; **29**, 2745; C. 1898 II, 481).

**o,o'-Benzildicarbonsäure**, *Diphtalylsäure*  $(COOHC_6H_4CO)_2$  oder  $\overline{OCOC_6H_4C(OH).C(OH)C_6H_4COO}$ , F. 273<sup>0</sup>, giebt mit Acetylchlorid ein Diacetylderivat; die sauren Ester der Säure sind wie diese selber farblos, während die neutralen Ester gelb gefärbt sind. Die Diphtalylsäure entsteht bei der Oxydation von Chrysochinon oder Chrysoketon (s. d.) (A. **311**, 264); ferner aus







giebt aber durch Reduction mit Na-amalgam 3,4-Diphenylbutanon  $C_6H_5CH_2CH(C_6H_5)COCH_3$ , Kp.  $310^0$  (M. **22**, 659).

**Stilbenpropionsäure**,  $\gamma, \delta$ -Diphenylallylessigsäure  $C_6H_5CH:C(C_6H_5).CH_2.CH_2COOH$ , F.  $106^0$ , aus  $\alpha$ -phenylglutarsäurem Natron mit Benzaldehyd und Essigsäureanhydrid (B. **34**, 4177).

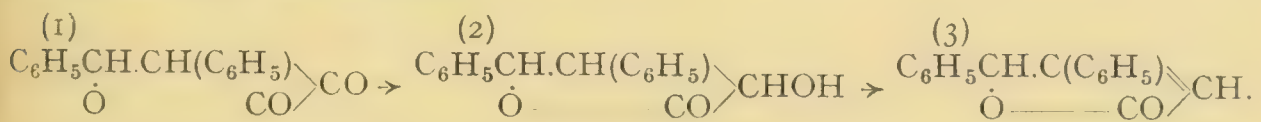
**Desylessigsäure**,  $\beta, \beta$ -Phenylbenzoylpropionsäure  $C_6H_5COCH(C_6H_5)CH_2COOH$ , F.  $161^0$ , wird aus Desoxybenzoïnatrium und Bromessigester in Form ihres Esters erhalten (A. **319**, 164); sie entsteht ferner aus Phenylbernstein- $\beta$ -methylestersäurechlorid mit Benzol und  $AlCl_3$  (S. 382). Durch Behandlung mit Essigsäureanhydrid-Schwefelsäure in der Kälte giebt die

Säure *labiles* **Diphenyl- $\Delta^2$ -crotolacton**  $C_6H_5\overset{\cdot}{C}(C_6H_5)CH_2COO$ , F.  $100^0$ , welches beim Kochen mit Essigsäureanhydrid oder durch Alkalien in das *stabile*

**Diphenyl- $\Delta^1$ -crotolacton**  $C_6H_5\overset{\cdot}{C}H.C(C_6H_5):CHCOO$ , F.  $152^0$ , übergeht. Beide Lactone geben mit Alkali wieder Desylessigsäure; durch Einwirkung von Permanganat oder Brom erhält man aus dem stabilen Diphenylcrotolacton

**Desylenessigsäure**  $C_6H_5CO.C(C_6H_5):CHCOOH$ , F.  $139^0$ , welche auch aus Desylenmalonsäureester, dem Condensationsproducte von Benzil mit Malonester dargestellt worden ist (A. **319**, 155). Die Desylessigsäure bzw. das stabile Diphenylcrotolacton entstehen auch aus dem **Diphenyl- $\alpha$ -ketobutyrolacton** (1), dem Condensationsproducte von Phenylbrenztraubensäure (S. 377) und Benzaldehyd, welches bei der Reduction zunächst ein Oxy lacton (2) und aus letzterem durch Wasserabspaltung Diphenylcrotolacton (3) liefert (B. **31**,

2218; **36**, 2344; A. **333**, 160):



**Dibenzyl dicarbonsäure**, sym-Diphenylbernsteinsäure  $C_6H_5CHCOOH$  tritt gleich den sym-Dialkylbernsteinsäuren (Bd. I) in zwei isomeren Modificationen auf:  $\alpha$ -Säure (+2H<sub>2</sub>O), F.  $185^0$  (wasserfrei  $220^0$ ), wird durch Condensation von 2 Mol. Phenylbromessigester mit CNK, sowie aus der Stilbendicarbonsäure mit Na-amalgam neben der  $\beta$ -Säure, F.  $229^0$ , gewonnen; beim Erhitzen mit Salzsäure auf  $200^0$  geht die  $\alpha$ -Säure in die  $\beta$ -Säure über. Mit Acetylchlorid giebt die  $\alpha$ -Säure leicht, die  $\beta$ -Säure schwierig ein Anhydrid:  $\alpha$ -F.  $116^0$ ,  $\beta$ -F.  $112^0$  (B. **23**, 117, R. 574; A. **259**, 61). Die Nitrile  $C_6H_5CH(CN)CH(CN)C_6H_5$ ,  $\alpha$ -F.  $160^0$ ,  $\beta$ -F.  $240^0$ , entstehen durch Condensation von Phenylacetonitril mit Mandelsäurenitril durch Cyankali (B. **25**, 289; **26**, 60), sowie durch Anlagerung von CNH an  $\alpha$ -Phenylzimmt säurenitril (B. **37**, 4067); beim Verseifen geben beide Nitrile  $\beta$ -Säure.

$\alpha, \beta$ -Diphenylglutarsäure  $C_6H_5CH(CO_2H)CH(C_6H_5)CH_2CO_2H$ , F.  $231^0$ ; ihr Ester wird durch Anlagerung von Phenyllessigester an Zimmt säureester mittelst Natriumaethylat gewonnen (B. **42**, 4497; C. 1908 I, 1776).

$\beta, \gamma$ -Diphenyladipinsäure  $CO_2HCH_2CH(C_6H_5)CH(C_6H_5)CH_2CO_2H$ , zwei Modificationen, F.  $270^0$  und  $170^0$ ; ihr Dimethylester, F.  $175^0$  und  $73^0$ , entsteht durch Reduction von Zimmt säureester mit Aluminiumamalgam neben Hydrozimmt säureester. Bemerkenswert ist die grosse Aehnlichkeit mit den Truxillsäuren (A. **348**, 16; B. **39**, 4089).

**Stilbendicarbonsäure**, **Diphenylmaleïnsäure** zerfällt, wenn sie aus ihren Salzen frei gemacht wird, ähnlich den Dialkylmaleïnsäuren (Bd. I), sogleich in Wasser und ihr Anhydrid  $C_6H_5\overset{\cdot}{C}.CO \rangle O$ , F.  $155^0$ . Letzteres condensirt



sich wie Phtalsäureanhydrid mit Phenyllessigsäure leicht zu **Benzaldiphenylmaleid**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{C}-\text{C}=\text{CHC}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{C}-\text{CO} \end{matrix}$ , das sich dem Benzalptalid (S. 593) ganz analog verhält (B. **24**, 3854). Die Salze der Diphenylmaleinsäure entstehen durch Verseifen mit alkohol. Kali aus dem Nitril: **Dicyanstilben**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CN})\text{:C}(\text{CN})\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 158°, welches man aus Phenylchloracetonitril mit CNK oder  $\text{NaOC}_2\text{H}_5$  oder aus Phenylacetonitril mit Natriumalkoholat und Jod gewinnt (B. **25**, 285, 1680).

**Stilbenbernsteinsäure,  $\gamma$ -Benzyliden- $\gamma$ -phenylbrenzweinsäure**

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH} \begin{matrix} \text{COOH} \\ \text{CH}_2\text{COOH} \end{matrix}$  entsteht durch Condensation von Desoxybenzoïn (S. 587) mit Bernsteinsäureester und Natriumalkoholat. Mit Brom giebt die Säure eine Bromlactonsäure, welche beim Erhitzen eine ungesättigte Lactonsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH.C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{:C}(\text{COO})\text{CH}_2\text{COOH}$  und ein Dilacton  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH.C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{.CH}(\text{COO})\text{CH}_2\text{COO}$  liefert (A. **308**, 156).

Ein Abkömmling des Dibenzyls ist auch das **4,5-Diphenyloctan-2,7-dion**,  $\alpha,\beta$ -*Diacetonyldibenzyl*  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH.CH}_2\text{COCH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{CH.CH}_2\text{COCH}_3 \end{matrix}$ , F. 161°, Kp. 335—340°, welches aus 2 Mol. Benzylidenaceton bei der Reduction in schwach saurer oder neutraler Lösung entsteht. Homologe Diketone entstehen aus homologen Benzylidenketonen durch Reduction (B. **29**, 380, 2121; **35**, 966).

**C. Tri-, Tetra-, Penta- und Hexaphenylaethangruppe:** **Triphenylaethan**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , Kp. 348° (B. **37**, 1455) durch Reduction von

**Triphenylaethylen,  $\alpha$ -Phenylstilben**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C:CHC}_6\text{H}_5$ , F. 68°, Kp.<sub>14</sub> 221°, durch Wasserabspaltung des **Benzylidiphenylcarbinols**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{.CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 89°, welches aus Benzylmagnesiumchlorid und Benzophenon entsteht und sich auch aus Desoxybenzoïn oder Phenyllessigester mit 1 bez. 2 Mol.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  bildet (B. **37**, 1429, 1455).

**Triphenylaethanon** oder *Triphenylvinylalkohol*  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCOC}_6\text{H}_5$  oder  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 136°, entsteht durch Einwirkung von Benzol und Aluminiumchlorid auf Chloral, auf Dichlor- oder auf Trichloracetylchlorid, auf Desylchlorid oder Acetylmandelsäurechlorid (B. **29**, R. 992; A. **296**, 219; **368**, 92); ferner aus dem **Triphenylaethylenglycol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 164°, dem Einwirkungsproducte von  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  auf Benzoin oder Mandelsäureester (B. **37**, 2762) beim Erwärmen mit 25 pctiger  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (C. 1908 I, 830). Es wird durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  in Benzophenon und Benzoësäure, durch alkohol. Kali in Diphenylmethan und Benzoësäure gespalten. Mit Hydroxylaminchlorhydrat liefert es ein Oxim, F. 182° (C. 1906 II, 1061). Mit Acetylchlorid und Benzoylchlorid entstehen dagegen: **Triphenylvinylacetat** und -benzoat, Abkömmlinge der Alkoholform. Mit Brom in  $\text{CS}_2$  giebt es **Triphenylbromaethanon**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CBrCOC}_6\text{H}_5$ , F. 97°, in Eisessig dagegen unter Ersatz des Br durch OH **Triphenyloxyaethanon, Phenylbenzoïn**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{COC}_6\text{H}_5$ , F. 84°, welches auch durch Oxydation des Triphenylaethanons mit Salpetersäure, sowie aus Benzil und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  erhalten wird (B. **32**, 650; **37**, 2758). Durch Reduction des Triphenylaethanons oder seines Bromirungsproductes erhält man **Triphenylaethanol, Benzhydrilphenylcarbinol**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 87°, isomer mit Benzylidiphenylcarbinol (s. oben) (C. 1897 II, 661).

**Triphenylmethylaethan,  $\alpha,\alpha,\beta$ -Triphenylpropan**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$  ist wahrscheinlich das aus Diphenylindon (S. 618) durch Reduction mit Phosphor und HJ-Säure entstehende Product. Das Diphenylindon entsteht



als Nebenproduct bei der Condensation von Benzophenonchlorid mit Phenyl-essigester zu:

**Triphenylacrylsäureester**  $(C_6H_5)_2C:C(C_6H_5)COOR$ . Die entsprechende Säure, F.  $213^{\circ}$ , wird auch aus der **Triphenylpropionsäure**  $(C_6H_5)_2CH.CH(C_6H_5)CO_2H$ , F.  $211^{\circ}$ , dem Anlagerungsproduct von  $C_6H_5MgBr$  an  $\alpha$ -Phenylzimmitsäureester, durch Bromirung und Abspaltung von  $HBr$  (C. 1905 I, 824), sowie aus ihrem Nitril, F.  $163^{\circ}$ , dem Condensationsproduct von Benzophenonchlorid und Benzylcyanid erhalten (B. 28, 2784; 29, 2841; vgl. B. 34, 1963). Durch Schmelzen mit Kali erhält man aus dem Diphenylindon eine mit Triphenylacrylsäure isomere Säure, F.  $186^{\circ}$ , welche wahrscheinlich  $\alpha,\beta$ -Diphenylvinyl-*o*-benzoësäure  $COOH[2]C_6H_4C(C_6H_5):CHC_6H_5$  ist. Beide Säuren werden durch Erhitzen mit  $ZnCl_2$  wieder in Diphenylindon übergeführt (B. 30, 1282).

**sym-Tetraphenylaethan**  $(C_6H_5)_2CH.CH(C_6H_5)_2$ , F.  $209^{\circ}$ , Kp.  $379-383^{\circ}$ , wird durch Erhitzen von Benzophenon (S. 544) oder Diphenylchlor- oder -brommethan (S. 542) mit Zink, molecularem Silber oder Na in Benzollösung und von Thiobenzophenon (S. 545) mit Kupfer erhalten, ferner durch Reduction von Tetraphenylaethylen mit Na und Alkohol, von Benzpinakon oder Benzpinakolin (S. 598) mit HJ und Phosphor, sowie durch Condensation von Stilbenbromid, von Tetrabromaethan oder von Chloral mit Benzol und  $AlCl_3$  (B. 18, 657; 26, 1952; A. 296, 221).

**as-Tetraphenylaethan**  $(C_6H_5)_3C.CH_2C_6H_5$ , F.  $144^{\circ}$ , entsteht durch Einwirkung von  $C_6H_5CH_2MgCl$  auf Triphenylchlormethan oder von Triphenylmethylmagnesiumchlorid  $(C_6H_5)_3CMgCl$  oder Triphenylmethankalium  $(C_6H_5)_3CK$  auf Benzylchlorid (B. 41, 435).

**Tetraphenylaethylen**  $(C_6H_5)_2C:C(C_6H_5)_2$ , F.  $221^{\circ}$ , entsteht neben Tetraphenylaethan aus Benzophenon mit Zink, ferner durch Erhitzen von Benzophenonchlorid mit Silber oder mit Zinkstaub neben den Benzpinakolinen (B. 29, 1789), sowie durch Erhitzen von Benzophenonchlorid mit Diphenylmethan (B. 43, 2958). Durch Oxydation wird es in 2 Mol. Benzophenon gespalten. Mit Chlor vereinigt es sich in  $CCl_4$ -Lösung zum **Tetraphenylaethylendichlorid**  $(C_6H_5)_2CCl.CCl(C_6H_5)_2$ , F.  $186^{\circ}$ , das auch aus Benzophenonchlorid durch Einwirkung von molecularem Silber oder Quecksilber sowie von Jodnatrium in Acetonlösung erhalten wird. Mit 2 Mol.  $CHCl_3$  oder  $CCl_4$  liefert es kristallinische Additionsproducte. Die beiden Chloratome im Tetraphenylaethylendichlorid sind sehr locker gebunden. Beim Erhitzen für sich zerfällt es in Tetraphenylaethylen und Chlor, das z. T. substituierend einwirkt. Beim Kochen mit Wasser entsteht  $\alpha$ -Benzpinakolin, mit Methylalkohol dagegen  $\beta$ -Benzpinakolin. Bei der Einwirkung von  $AlCl_3$  auf die Benzollösung bildet sich unter Abspaltung von  $2HCl$  9,10-Diphenylphenanthren (B. 43, 1533, 2940). **Tetramethyldiamidotetraphenylaethylen**  $(CH_3)_2NC_6H_4(C_6H_5)C:C(C_6H_5)C_6H_4N(CH_3)_2$ , F.  $225^{\circ}$ , durch Reduction von Dimethylamidobenzophenon mit Zinn und  $HCl$ . Giebt in saurer Lösung mit Oxydationsmitteln wie  $FeCl_3$  intensiv rote Färbungen (B. 39, 3765).

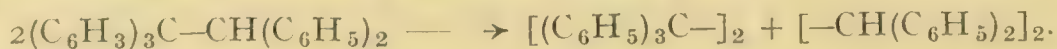
**Alkohole der Tetraphenylaethangruppe** sind die Pinakone des Benzophenons und seiner Homologen, welche wie die Pinakone der Fettreihe aus den Ketonen mit nascirendem Wasserstoff neben den secundären Alkoholen entstehen:

**Benzpinakon**, *Tetraphenylaethylenglycol*  $(C_6H_5)_2C(OH)C(OH)(C_6H_5)_2$ , F.  $187^{\circ}$ , zersetzt sich beim Schmelzen in Benzophenon und Benzhydrol, eine Spaltung, die es auch beim Kochen mit alkohol. Kali erleidet. Es wird aus Benzophenon mit Zn und Schwefelsäure, durch Zersetzung von Natriumbenzophenon (B. 25, R. 15) oder durch Condensation von Oxal-



säuremethylester oder Benzilsäureester mit  $C_6H_5MgBr$  (C. 1903 I, 967; B. 37, 2761) erhalten. Durch Erwärmen mit conc.  $HCl$  oder verd.  $SO_4H_2$  auf  $200^\circ$  geht das Benzpinakon, dem gewöhnlichen Pinakon (Bd. I) analog, unter Abspaltung von Wasser und Wanderung einer Phenylgruppe in das sog.  $\beta$ -Benzpinakolin  $(C_6H_5)_3C.COC_6H_5$ , F.  $179^\circ$ , über, das auch synthetisch durch Einwirkung von Triphenylmethylmagnesiumchlorid (S. 556) auf Benzaldehyd und nachfolgender Oxydation, sowie aus Triphenylacetylchlorid und  $C_6H_5MgBr$  erhalten wird (B. 43, 1140); seine Constitution ergibt sich, ausser durch diese Synthesen, durch die Spaltung in Triphenylmethan und Benzoësäure beim Erhitzen mit Natronkalk, sowie durch die Bildung von Triphenylcarbinol und Benzoësäure bei der Oxydation. Das  $\beta$ -Benzpinakolin kann auch direct aus Benzophenon mit Zinkstaub und Acetylchlorid gewonnen werden, neben dem isomeren  $\alpha$ -Benzpinakolin, F.  $203^\circ$ , das durch Säuren leicht in  $\beta$ -Benzpinakolin übergeht und wahrscheinlich als *Tetraphenylaethylenoxyd*:  $(C_6H_5)_2\overline{C.O.C}(C_6H_5)_2$  zu betrachten ist (B. 29, 2158; 43, 1153). Durch Erhitzen mit Zinkaethyl lässt sich das  $\beta$ -Benzpinakolin zum **Benzpinakolinalkohol**  $(C_6H_5)_3C.CH(OH)C_6H_5$ , F.  $151^\circ$ , reduciren, der beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid unter Rückwanderung der Phenylgruppe in Tetraphenylaethylen übergeht (B. 23, R. 769) (vgl. die analoge Bildung von Tetramethylaethylen aus Pinakolinalkohol Bd. I).  $p_4$ -**Tetrachlorbenzpinakolin** s. C. 1907 I, 475.

**Pentaphenylaethan**  $(C_6H_5)_3C.CH(C_6H_5)_2$ , F.  $179^\circ$  in  $CO_2$ -Atmosphäre, entsteht durch Umsetzung von Diphenylmethylmagnesiumbromid  $(C_6H_5)_2CH.MgBr$  mit Triphenylchlormethan (B. 39, 1466), sowie durch Einwirkung von Zink auf ein Gemisch von Diphenylbrommethan und Triphenylchlormethan in Essigester (B. 43, 2945). Es ist nicht so beständig, wie das völlig stabile Tetraphenylaethan und nähert sich in dieser Hinsicht dem leicht dissociirenden Hexaphenylaethan (s. u.). Beim Erhitzen an der Luft zersetzt es sich unter Sauerstoffaufnahme. Durch Kochen seiner Lösungen in Anisol oder Benzoësäureester wird es in Triphenylmethyl bez. Hexaphenylaethan (s. u.) und sym-Tetraphenylaethan gespalten (B. 43, 3541):



In ähnlicher Weise zerfällt es beim Erhitzen mit benzolischer  $HCl$  oder durch Einwirkung von Sulfurylchlorid (B. 40, 367; 43, 2945).

**Pentaphenylaethylalkohol**  $(C_6H_5)_3C.C(OH)(C_6H_5)_2$ , F.  $179^\circ$ , aus  $\beta$ -Benzpinakolin und  $C_6H_5MgBr$  (B. 43, 1145).

**Hexaphenylaethan**  $(C_6H_5)_3C.C(C_6H_5)_3$ , F. ca.  $95^\circ$ ; dieser ausserordentlich interessante Kohlenwasserstoff wurde zuerst von Gomberg (1900, B. 33, 3150) durch Einwirkung von Zink auf eine Benzollösung von Triphenylchlormethan erhalten (zur Darstellung vgl. A. 372, 17). Er ist ausgezeichnet durch seine grosse Reactionsfähigkeit, die ihn gleichsam als eine ungesättigte Verbindung erscheinen lässt. In Lösung absorbiert er lebhaft den Luftsaauerstoff unter Bildung eines Peroxyds  $[(C_6H_5)_3C]_2O_2$ , F.  $185^\circ$ , welches beim Behandeln mit conc.  $SO_4H_2$  Triphenylcarbinol giebt. Ebenso wird Jodlösung augenblicklich entfärbt unter Bildung von Triphenyljodmethan (B. 35, 1824). Mit Benzol, Aether, Essigester u. a. bildet das Hexaphenylaethan krystallinische, leicht dissociirbare Verbindungen (B. 38, 1333, 2447). Das in festem Zustande farblose Hexaphenylaethan zeigt in Lösung eine gelbe Farbe, die beim Schütteln mit Luft unter Abscheidung des erwähnten Peroxyds verschwindet, sich aber nach kurzer Zeit wieder einstellt. Das Hexaphenylaethan existirt demnach in Lösung in einer farblosen und einer gelben Modification, die sich in einem vom Lösungsmittel und von der



Temperatur abhängigen Gleichgewicht befinden, und von denen nur die farbige Modification das charakteristische, ungesättigte Verhalten des Hexaphenylaethans zeigt (Schmidlin, B. **41**, 2471). Man nimmt an, dass durch die Bindung der 6 ungesättigten Phenylgruppen der verfügbare Affinitätsbetrag der Aethankohlenstoffatome bereits derartig in Anspruch genommen ist, dass der für die Verknüpfung dieser beiden Kohlenstoffatome noch verbleibende Rest zu einer festen, normalen Bindung nicht mehr ausreicht, und demgemäss das Hexaphenylaethan in Lösung z. T. in das gelb gefärbte, ungesättigte und daher ungemein reactionsfähige, freie Radical Triphenylmethyl zerfallen ist:



Es ist danach das Triphenylmethyl das erste Beispiel einer Verbindung in der an einem Kohlenstoffatom nur drei einwertige Atomgruppen gebunden sind, in der der Kohlenstoff also als dreiwertiges Element auftritt. Das Hexaphenylaethan tritt hiernach in Parallele mit dem Stickstofftetroxyd, das bei tiefen Temperaturen farblos, beim Erwärmen in das farbige, äusserst reactionsfähige, semimere Stickstoffdioxyd zerfällt. Es ist von diesem Gesichtspunkte aus bemerkenswert, dass sich das organische Radical  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}$  mit den anorganischen Radicalen NO und  $\text{NO}_2$  zum farblosen Triphenylnitrosomethan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}\cdot\text{NO}$  und Triphenylnitromethan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}\cdot\text{NO}_2$ , F.  $147^\circ$ , vereinigt, Verbindungen, die beim Erwärmen leicht wieder in ihre Componenten zerfallen (B. **44**, 1169).

Durch conc. Salzsäure wird das Hexaphenylaethan bez. Triphenylmethyl in p-Diphenylmethyltetraphenylmethan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$  (S. 577) umgelagert (B. **37**, 4790).

Ausser auf dem bereits angegebenen Wege ist das Hexaphenylaethan noch auf folgende Weise dargestellt worden: 1. aus Triphenylmethylmagnesiumchlorid und Triphenylchlormethan (B. **41**, 423); 2. durch Electrolyse von Triphenylbrommethan in  $\text{SO}_2$ -Lösung (A. **372**, 11); 3. aus dem Hydrazotriphenylmethan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$  (S. 557) durch Oxydation mit Kaliumhypobromit unter Zwischenbildung der unbeständigen Azoverbindung (B. **42**, 3020).

Während das Hexaphenylaethan in festem Zustande überhaupt nicht und in Lösung nur in sehr geringem Betrage (vgl. die Moleculargewichtsbestimmungen B. **37**, 2041 und B. **42**, 3028) in Triphenylmethyl zerfallen ist, existirt das aus dem Tribiphenylchlormethan durch Halogenentziehung mittelst Kupferpulver erhaltene, auch in festem Zustande schwarzviolette Tribiphenylmethyl  $(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}_6\text{H}_4)_3\text{C}$ , den Moleculargewichtsbestimmungen zufolge, in Lösung nur in Form des freien Radicals. Demgegenüber ist der aus

dem ähnlich gebauten Biphenylenbiphenylchlormethan  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{CCl}(\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_6\text{H}_5)$  gewonnene Kohlenwasserstoff auch in Lösung farblos und vermag sich nicht mit Sauerstoff oder Halogen zu vereinigen und ist demnach als völlig undissociirtes Dibiphenyldibiphenylaethan  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 & & \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown & & \diagup \\ \text{C} & \cdots & \text{C} \\ \diagup & & \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 & & \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$

zu betrachten. Zwischen diesen beiden Extremen nehmen die auf analoge Weise gewonnenen Kohlenwasserstoffe: Dibiphenyldiphenylaethan, Tetraphenyldibiphenylaethan und Diphenyltetrabiphenylaethan eine Mittelstellung ein, indem sie in Lösung mehr oder weniger reichlich in die semimeren Triarylmethyle zerfallen sind (Schlenk, A. **372**, 1; B. **43**, 1753).



## Tetraphenylaethandicarbonsäure, Tetraphenylbernsteinsäure

$(C_6H_5)_2CCOOH$ , F. 261° unter Zers., ihr Aethylester, F. 89°, entsteht aus Diphenylchloroessigester mit Silber (B. 22, 1538), ihr Nitril, F. 215°, wird aus Diphenylessigsäurenitril mit Natrium und Jod gewonnen.

Das Dilacton einer **Benzpinakon- $o_2$ -dicarbonsäure**  $\overset{\cdot}{O}COC_6H_4\overset{\cdot}{C}(C_6H_5)$ .  $\overset{\cdot}{C}(C_6H_5)C_6H_4COO$ , F. 265°, entsteht beim Kochen von *o*-Benzoylbenzoësäure (S. 550) mit HJ-Säure und Phosphor (B. 29, R. 498).

**D.  $\omega, \omega$ -Diphenylpropangruppe: Dibenzylmethan,  $\alpha, \gamma$ -Diphenylpropan**  $C_6H_5CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2C_6H_5$ , Kp. 290—300°, entsteht durch Reduction von Dibenzylketon (s. u.) mit HJ-Säure.

**$\alpha, \gamma$ -Diphenylpropylen**  $C_6H_5CH_2 \cdot CH : CHC_6H_5$ , Kp.<sub>15</sub> 179°, hyacinthartig riechendes Oel, entsteht aus  $\alpha, \gamma$ -Diphenylpropylalkohol, Kp.<sub>12</sub> 193°, mit wasserfreier Oxalsäure, sowie aus  $\beta$ -Bromdibenzylessigsäure durch Erwärmen mit verd. Sodalösung (B. 39, 3046).

**Tetraphenylallen**  $(C_6H_5)_2C : C : C(C_6H_5)_2$  (?), F. 164°, entsteht bei der trocknen Destillation von diphenylessigsäurem Baryt (B. 39, 1024).

**Dibenzylketon**  $C_6H_5CH_2 \cdot CO \cdot CH_2C_6H_5$ , F. 40°, Kp. 330° (B. 24, R. 946, A. 308, 175), wird durch Destillation von phenylessigsäurem Kalk oder Baryt dargestellt (B. 37, 1428). In jeder der beiden  $CH_2$ -Gruppen des Ketons ist ein H-Atom leicht durch Natrium und weiterhin durch Alkyl ersetzbar (C. 1900 II, 476). Mit Oxalester und Natriumaethylat condensirt sich Dibenzylketon zu einem *Triketocyclopentanderivat*, dem Oxalylbenzylketon (vgl. S. 5, 18); mit Benzalanilin giebt es ein in verschiedenen Formen auftretendes Additionsproduct (C. 1899 II, 664). Mit  $PCl_5$  liefert es 1,3-Diphenyl-2-chlorpropylen  $C_6H_5CH_2 \cdot CCl : CHC_6H_5$ , Kp.<sub>12</sub> 181°, mit salpetriger Säure Diisonitrosodibenzylketon  $C_6H_5C(NO) \cdot COC(NO)C_6H_5$ , F. 133° (B. 37, 1134). Durch Reduction mit Natrium liefert Dibenzylketon **Dibenzylcarbinol**  $(C_6H_5CH_2)_2CHOH$ , Kp. 327°, mit Phenol vereinigt es sich zu **Dibenzylidiphenolmethan**  $(C_6H_5CH_2)_2C(C_6H_4OH)_2$  (B. 25, 1271). **Dibenzylphenylcarbinol**  $(C_6H_5CH_2)_2C(OH)C_6H_5$ , F. 87°, und **Tribenzylcarbinol**  $(C_6H_5CH_2)_3C(OH)$ , F. 115°, aus Benzoësäureester und Phenylessigester mit 2 Mol.  $C_6H_5CH_2MgCl$  (B. 37, 1456).

**Benzylacetophenon**  $C_6H_5CH_2 \cdot CH_2COC_6H_5$ , F. 73°, ist isomer mit Dibenzylketon; es wird durch Reduction von

**Benzylidenacetophenon, Benzalacetophenon, Chalkon** (B. 32, 1923)  $C_6H_5CH : CHCOC_6H_5$ , F. 58°, Kp. 346°, mit Zinkstaub und Essigsäure gewonnen; letzteres ist durch Condensation von Benzaldehyd mit Acetophenon mittelst Natriummethylat erhältlich. Es liefert zwei stereoisomere Oxime, F. 75° und 116°, von denen das letztere bei der Beckmann'schen Umlagerung Zimmtsäureanilid giebt (A. 351, 172). Mit Salzsäure vereinigt es sich zu **Chlorbenzylacetophenon**  $C_6H_5CHClCH_2COC_6H_5$ , mit Brom zu einem **Dibromid**  $C_6H_5CHBr \cdot CHBr \cdot COC_6H_5$ , F. 157°, welches mit alkoholischem Kali: **Dibenzoylmethan** (S. 602), mit Kaliumacetat zunächst **Monobrombenzylidenacetophenon**  $C_6H_5 \cdot CBr : CHCOC_6H_5$ , F. 44°, liefert (A. 308, 219). Durch Einwirkung nitroser Gase auf Benzalacetophenon entstehen verschiedene Producte, von denen das **Dinitrür**  $(C_{15}H_{12}O)N_2O_4$  erwähnt sein möge, welches durch Behandlung mit verd. Natronlauge **Benzalnitroacetophenon**  $C_6H_5CH : C(NO_2)COC_6H_5$ , F. 90°, liefert; durch Reduction des letzteren mit  $SnCl_2$  und Salzsäure in Methylalkohol entsteht **Benzylisonitrosoacetophenon**  $C_6H_5CH_2 \cdot C(NO) \cdot COC_6H_5$ , F. 126°, ein Oxim des mit Dibenzoylmethan isomeren *Diphenyldiketopropans* (B. 36, 3015; A. 340, 63).



**p<sub>2</sub>-Dichlorbenzylidenacetophenon**, F. 157<sup>0</sup>, liefert mit PCl<sub>5</sub> in Benzol-lösung ein Ketochlorid ClC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH:CH.CCl<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Cl, F. 55<sup>0</sup>, in dem das eine der beiden mittelständigen Chloratome auffallend beweglich ist und durch Behandlung mit feuchtem Silberoxyd oder Methylalkohol leicht durch Hydroxyl bez. Methoxyl ersetzt werden kann. Die Verbindungen lösen sich intensiv gefärbt in conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> (B. 42, 1804) (vgl. auch Dibenzyliden-aceton S. 610).

**o-, m-, p-Oxybenzylidenacetophenon** HOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH:CHCOC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 154<sup>0</sup> u. Z., F. 160<sup>0</sup>, F. 183<sup>0</sup>, aus den entsprechenden Oxybenzaldehyden mit Acetophenon. Die isomeren **Benzyliden-o-, m-, p-oxyacetophenone**, F. 89<sup>0</sup>, 126<sup>0</sup>, 173<sup>0</sup>, entstehen aus Benzaldehyd und den Oxyacetophenonen. Färbung der Isomeren s. B. 32, 1921. Eine Anzahl von Polyoxybenzyliden-acetophenonen sind in der Natur meist in Form von Glucosiden aufgefunden worden: **Butein** (HO)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.COC<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[2',4'] (OH)<sub>2</sub>, orange-gelbe Nadeln, F. 214<sup>0</sup>, als Glucosid in den Blüten von *Butea frondosa*; zerfällt beim Kochen mit Kalilauge in Protocatechusäure und Resacetophenon (C. 1904 II, 451). **Naringenin** HO[4]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH:CH.COC<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[2',4',6'] (OH)<sub>3</sub>, F. 248<sup>0</sup>, und **Hesperitin** (HO)[3](CH<sub>3</sub>O)[4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.COC<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[2',4',6'] (OH)<sub>3</sub>, F. 224<sup>0</sup>, entstehen durch Spaltung der Glucoside *Naringin* und *Hesperidin* (s. d.) mit verdünnten Säuren. Beim Kochen mit Kalilauge liefern sie Phloroglucin und p-Cumarsäure bez. Isoferulasäure (S. 413). Isomer mit dem Hesperitin ist das **Homoeriodictyol** HO[4](CH<sub>3</sub>O)[3]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.COC<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[2',4',6'] (OH)<sub>3</sub>, F. 223<sup>0</sup>, das neben dem **Eriodictyol** (HO)<sub>2</sub>[3,4]C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH:CH.CO C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>[2',4',6'] (OH)<sub>3</sub>, F. 267<sup>0</sup>, aus den Blättern von *Eriodictyon californicum* isolirt worden ist (C. 1911 I, 150). Beim Kochen mit Mineralsäuren werden die Benzyliden-o-oxyacetophenone in die isomeren *Flavanone*

$C_6H_4 \begin{cases} O-CH.C_6H_5 \\ CO.CH_2 \end{cases}$  umgelagert, eine Reaction, die zum Aufbau zahlreicher zu dieser Gruppe gehöriger Pflanzenfarbstoffe gedient hat; vgl. Quercetrin, Fisetin, Luteolin etc. Das Dibromid des Acetyl-o-oxybenzylidenacetophenons geht durch Behandlung mit alkoholischem Kali in *Benzoylcumaron* (s. d.)  $C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagdown \\ CH \end{matrix} CCOC_6H_5$  über. Durch Reduction geht das o-Oxybenzylidenacetophenon in **α-Phenyl-γ-(o-Oxyphenyl)-propylalkohol**, **o-Oxyphenylaethylphenylcarbinol** HOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(OH)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 97<sup>0</sup>, über, welcher durch methylnalkoholische HCl zu einem cyclischen Aether:

$C_6H_4 \begin{matrix} CH_2.CH_2 \\ \diagdown \\ O \end{matrix} - CHC_6H_5$  condensirt wird (B. 29, 244, 375).

**o-Oxystyryldiphenylcarbinol** HO[2]C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH:CHC(OH)(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 164<sup>0</sup> bis 166<sup>0</sup>, aus Cumarin (S. 411) mit 2 Mol. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>MgBr (C. 1903 I, 1179; B. 37, 496).

2 Mol. Acetophenon condensiren sich beim Erhitzen für sich oder mit Zinkaethyl oder mit Chlorzink zu einem Homologen des Benzalacetophenons, dem sog. **Dypnon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(CH<sub>3</sub>):CHCOC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, Kp.<sub>22</sub> 225<sup>0</sup>, welches sich zum Acetophenon verhält, wie das Mesityloxyd zum Aceton (B. 27, R. 339); beim Erhitzen zersetzt sich das Dypnon unter Bildung ungesättigter Kohlenwasserstoffe, Diphenylfurfuran (s. d.) und Triphenylbenzol (S. 539) (C. 1899 II, 96). Mit Hydroxylamin vereinigt sich das Dypnon beim Stehen in alkoholischer Lösung zu **Dypnonhydroxylamin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(CH<sub>3</sub>)(NHOH).CH<sub>2</sub>COC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 110<sup>0</sup>, unter anderen Bedingungen entstehen 2 **Dypnonoxime** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(CH<sub>3</sub>):CHC(NOHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), F. 78<sup>0</sup> und 134<sup>0</sup>, von denen das letztere durch Beckmann'sche Umlagerung das Anilid der β-Methylzimmtsäure (S. 408) liefert (B. 37, 730).



Aehnlich leicht wie mit Acetophenon condensirt sich der Benzaldehyd mit Desoxybenzoin (S. 587) unter dem Einfluss von Alkalien zu **Benzyliden-desoxybenzoin**  $C_6H_5CH:C(C_6H_5)COC_6H_5$ , F.  $101^0$ ; dieses entsteht auch aus Benzamaron (S. 611) durch Destillation neben **Isobenzylidendesoxybenzoin**, F.  $89^0$ ; das letztere wird leicht in das höher schmelzende Isomere umgewandelt, es bildet sich ferner durch Condensation von Benzaldehyd und Desoxybenzoin mittelst HCl neben dem **Chlorbenzylidesoxybenzoin**, F.  $172^0$ , das durch Alkalien leicht in das Benzaldehydesoxybenzoin, F.  $101^0$ , übergeföhrt, durch Destillation aber in Stilben und Benzoylchlorid gespalten wird (B. **26**, 447, 818; **34**, 3897; **35**, 3965):



Durch Reduction liefert Benzaldehydesoxybenzoin: **Benzylidesoxybenzoin**  $C_6H_5CH_2.CH(C_6H_5)COC_6H_5$ , F.  $120^0$ , das man auch direct durch Benzyliren von Desoxybenzoin darstellen kann.

$\beta,\beta$ -**Diphenylpropiophenon**  $C_6H_5COCH_2.CH(C_6H_5)_2$ , F.  $96^0$ , durch Anlagerung von 1 Mol. Phenylmagnesiumbromid an Benzalacetophenon (C. 1904 II, 445). In analoger Weise erhält man aus  $C_6H_5MgBr$  und Benzylidendesoxybenzoin (s. o.) in aetherischer Lösung das

$\alpha,\beta,\beta$ -**Triphenylpropiophenon**  $C_6H_5COCH(C_6H_5)CH(C_6H_5)_2$ , F.  $182^0$ , das auch aus  $\alpha$ -Phenylzimmtsäureester mit überschüssigem  $C_6H_5MgBr$  entsteht. In Ligroinlösung gelingt es als erstes Anlagerungsproduct das **Tetraphenylpropenol**  $C_6H_5C(OH):C(C_6H_5)CH(C_6H_5)_2$  zu isoliren, das bei  $95-100^0$  unter Umlagerung in Triphenylpropiophenon schmilzt. Es absorhirt lebhaft Sauerstoff unter Bildung eines bei  $127^0$  schmelzenden Peroxyds, das beim Erhitzen in Diphenylacetophenon und Benzoësäure zerfällt (C. 1906 II, 1059).

**Benzoyldibenzylmethan**, *Dibenzylacetophenon*  $C_6H_5COCH(CH_2C_6H_5)_2$ , F.  $78^0$ , wird durch Erhitzen von Acetophenon mit Benzylchlorid und Aetzkali auf  $160-170^0$  erhalten (A. **310**, 322).

Durch Condensation von *o*-Phtalaldehydsäure (S. 340) mit Acetophenon entsteht **Phenacylphtalid**  $C_6H_4 \begin{cases} CHCH_2COC_6H_5 \\ \text{COO} \end{cases}$ , F.  $182^0$  (1898 II, 980).

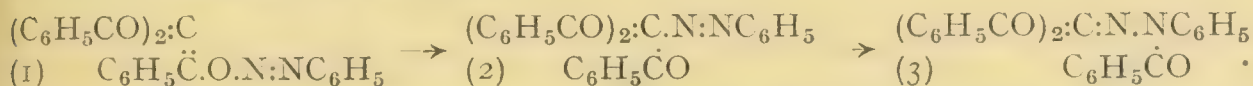
**Benzoylphenylacetylen**  $C_6H_5COC:CC_6H_5$ , F.  $50^0$ , aus Phenylacetylen-natrium (S. 392) und Benzoylchlorid in Aether, wird durch Alkalien in Acetophenon und Benzoësäure gespalten, durch conc. Schwefelsäure in Dibenzoylmethan übergeföhrt (A. **308**, 276; C. 1900 I, 1290). **Phenylacetylenphenylcarbinol**  $C_6H_5C:C.CH(OH)C_6H_5$ , Kp.<sub>20</sub>  $221^0$ , aus Phenylacetylen-natrium und Benzaldehyd (C. 1902 I, 629).

**Dibenzoylmethan**  $C_6H_5CO.CH_2.COC_6H_5$  oder  $C_6H_5C(OH):CHCOC_6H_5$  (vgl. Proc. Chem. Soc. **20**, 48), F.  $81^0$ , entsteht durch Kochen des Dibenzoylessigesters (s. u.) mit Wasser, durch Condensation von Benzoësäureester und Acetophenon oder durch Umlagerung des aus Acetophenon durch Erhitzen mit Benzoylchlorid gebildeten Acetophenon-*O*-benzoats  $C_6H_5C(OCO C_6H_5):CH_2$  beim Kochen mit Natrium in Benzollösung (B. **36**, 3674). Es ist in Alkali löslich, bildet ein schwer lösliches Cu-Salz, ein rotes Eisensalz und ist durch  $MnO_4K$  leichter angreifbar. Durch Behandlung von Benzoylchlorid und Pyridin liefert es ein *O*-Benzoat  $C_6H_5C(OCOC_6H_5):CHCOC_6H_5$ , F.  $109^0$  (B. **36**, 3679). Mit salpetriger Säure bildet es neben anderen Substanzen eine Isonitrosoverbindung  $(C_6H_5CO)_2C:NOH$ , aus welcher sich das entsprechende Triketon:



**Diphenyltriketon**  $C_6H_5COCOCOC_6H_5$  in gelben Krystallen, F.  $67^0$ , Kp.<sub>175</sub>  $289^0$ , gewinnen lässt. Mit Wasser verbindet sich das Triketon zu einem farblosen Hydrate, F.  $89^0$  (B. **23**, 3378; **39**, 1488).

**Dibenzoylacetylmethan**, *Dibenzoylaceton*, existirt in zwei Formen, von denen die eine wahrscheinlich die Diketohydroxylform  $(C_6H_5CO)_2C:C(OH)CH_3$  ( $\alpha$ -F.  $80^0$ ), die andere die Triketoform  $(C_6H_5CO)_2CH.COCH_3$  ( $\beta$ -F.  $107-110^0$ ) darstellt. Es wird aus Benzoylaceton und Benzoylchlorid mit Soda erhalten. Ebenso entsteht aus Dibenzoylmethan: **Tribenzoylmethan**  $(C_6H_5CO)_3CH$ , F.  $225^0$ ; durch Kochen mit Pottasche und Essigester wird die Ketoform in die alkalilösliche Ketoenolform  $(C_6H_5CO)_2C:C(OH)C_6H_5$  umgewandelt (A. **291**, 25). Letztere vereinigt sich mit 1 Mol. Diazobenzolchlorid zu einer gelb gefärbten, durch Mineralsäuren leicht wieder spaltbaren Diazooxyverbindung (1), F.  $125^0$ , die sich beim Erhitzen zunächst in die rot gefärbte, gegen Säuren beständige C-Azoverbindung (2), F.  $164^0$ , und weiterhin unter Wanderung einer Benzoylgruppe in das farblose Benzoylphenylhydrazon des Diphenyltriketons (3), F.  $203^0$ , umlagert (B. **41**, 4012):



Dieser Vorgang entspricht der Umlagerung fettaromatischer Azoverbindungen in Arylhydrazone (S. 154) und ist eine Umkehrung der Umwandlung der Chinonacylphenylhydrazone in O-acylirte Oxyazoverbindungen (S. 202).

Carbonsäuren: **Dibenzylessigsäure**  $(C_6H_5CH_2)_2CHCOOH$ , F.  $87^0$ , entsteht aus  $\alpha$ -**Benzylzimmtsäure**  $C_6H_5CH:C(CH_2C_6H_5)COOH$ , F.  $159^0$ , dem Condensationsproducte von Benzaldehyd mit Hydrozimmtsäure, durch Reduction mit Na-amalgam (J. pr. Ch. [2] **62**, 545) und aus **Dibenzylmalonsäure**  $(C_6H_5CH_2)_2C(COOH)_2$ , deren Ester man durch Benzyliren von Malonsäureester erhält. Die auf gleichem Wege darzustellende *o,o*-**Dinitrodibenzylessigsäure**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH_2-CH-CH_2 \\ | \quad | \quad | \\ NO_2 \quad CO_2H \quad O_2N \end{array} \right\rangle C_6H_4$  wird bei der Reduction mit Zinkstaub zu dem sog. *Tetrahydronaphthinolin* (s. d.) condensirt (B. **27**, 2248; **29**, 636; vgl. C. 1903 I, 628). — **Dibenzylmalonitril**  $(C_6H_5CH_2)C(CN)_2$ , F.  $130^0$ , Kp.  $360^0$ , wird aus dem entsprechenden Nitrilsäureamid, das aus Cyanacetamid dargestellt wird, gewonnen. Durch Reduction mit Na und Alkohol erhält man aus dem Nitril unter Abspaltung einer Cyangruppe: **Dibenzylaethylamin**  $(C_6H_5CH_2)_2CHCH_2NH_2$ , Chlorhydrat, F.  $190^0$  (B. **29**, R. 1111).

**Dibenzylglycolsäure**, **Oxatolylsäure**  $(C_6H_5CH_2)_2C(OH)COOH$ , F.  $156^0$ , entsteht durch Verseifen ihres Nitrils, des Blausäureadditionsproductes von Dibenzylketon (S. 600), sowie durch Kochen von Vulpin- oder Pulvinsäure mit Alkalien (S. 609). Mit conc. Kalilauge gekocht zerfällt die Oxatolylsäure in Oxalsäure und Toluol (A. **219**, 41).

$\alpha$ -**Phenyl- $\beta$ -benzoylpropionsäure**, *Phenylphenacylessigsäure*  $C_6H_5CO.CH_2CH(C_6H_5)COOH$ , F.  $153^0$ ; ihr Nitril, F.  $127^0$ , entsteht aus Chlorbenzylacetophenon (S. 600) mit CNK, ihr Ester aus Phenylbernstein- $\alpha$ -methylestersäurechlorid mit Benzol und  $AlCl_3$  (S. 382). Die Säure liefert beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid das Lacton der isomeren  $\alpha,\gamma$ -**Diphenyl- $\gamma$ -oxycrotonsäure**  $C_6H_5C:CH.CH(C_6H_5)COO$ , F.  $110^0$ , durch Reduction mit Natriumamalgam:  $\alpha,\gamma$ -**Diphenylbutyrolacton**  $C_6H_5CH.CH_2.CH(C_6H_5)COO$  (A. **284**, 1).

Isomer mit der Phenylphenacylessigsäure ist die  $\alpha,\gamma$ -**Diphenylacetessigsäure**, deren Ester  $C_6H_5CH_2CO.CH(C_6H_5)CO_2C_2H_5$ , F.  $79^0$ , durch Conden-



sation zweier Molecüle Phenylessigester mit Natriumaethylat entsteht. Durch conc. Schwefelsäure wird der Ester zu einem Naphtalinderivat, dem Phenyl-naphtoresorcin (S. 625, 642) condensirt (A. **296**, 1).

**$\beta$ -Phenyl- $\gamma$ -benzoylbuttersäure**  $C_6H_5CO.CH_2.CH(C_6H_5).CH_2.COOH$ , F.  $153^0$ , entsteht durch Anlagerung von Acetophenon an Zimmtester mittelst Natriumaethylat, sowie durch Umwandlung des Anlagerungsproductes von Malonester an Benzylidenacetophenon (B. **34**, 653).

**Benzylidenbenzoylessigester**  $C_6H_5CH:C(CO_2C_2H_5).COC_6H_5$ , F.  $98^0$ , aus Benzaldehyd, Benzoylessigester und Piperidin (C. 1903 I, 1420; 1903 II, 1270).

**Dibenzoylessigsäure**  $(C_6H_5CO)_2CHCOOH$  oder  $\begin{matrix} C_6H_5C(OH) \\ C_6H_5CO \end{matrix} \rangle CCOOH$ , F.  $109^0$ , Ester: aus Benzoylessigester mit Benzoylchlorid, giebt bei der trockenen Destillation  $CO_2$  und  $\alpha$ -Oxybenzylidenacetophenon (S. 601), beim Erwärmen mit Schwefelsäure Acetophenon,  $CO_2$  und Benzoësäure. Ihr Nitril, aus Cyanacetophenon (S. 378) mit Benzoylchlorid gewonnen, zeigt stark saure Eigenschaften: das Ag-Salz giebt mit Jodmethyl einen Methylaether  $C_6H_5COC(CN):C(OCH_3)C_6H_5$ , F.  $118^0$ , mit Benzoylchlorid Tribenzoylacetonitril  $(C_6H_5CO)_3C.CN$  oder  $C_6H_5COC(CN):C(OCOC_6H_5)C_6H_5$ , F.  $138^0$  (J. pr. Ch. [2] **58**, 151).

**$\gamma$ -Phenyl- $\beta$ -benzyliden- $\alpha$ -ketobutyrolacton**  $\begin{matrix} C_6H_5CH-O \\ C_6H_5CH:C-CO \end{matrix} \rangle CO$ , F.  $167^0$ ; dieses in gelben Krystallen auftretende Ketolacton erhält man durch Condensation von 2 Mol. Benzaldehyd mit Brenztraubensäure mittelst HCl-Gas (B. **32**, 1450; **34**, 817); es giebt durch Reduction mit Na-amalgam:  **$\gamma$ -Phenyl- $\beta$ -benzyl-ketobutyrolacton**, 2 Mod. F.  $134^0$  und F.  $137^0$  (auch aus Benzylbrenztraubensäure (S. 377) mit Benzaldehyd entstehend). Das isomere  **$\beta$ -Phenyl- $\gamma$ -benzyl- $\alpha$ -ketobutyrolacton**, F.  $171^0$ , bildet sich aus 2 Mol. Phenylbrenztraubensäure unter  $CO_2$ -Abspaltung (B. **35**, 1942).

**$\gamma$ -Benzyl- $\gamma$ -benzylidenbrenzweinsäure**  $\begin{matrix} C_6H_5CH_2 \\ C_6H_5CH \end{matrix} \rangle C.CH \langle \begin{matrix} COOH \\ CH_2COOH \end{matrix}$ , F.  $147^0$ ; ihr Ester entsteht durch Condensation von Dibenzylketon (S. 600) und Bernsteinsäureester durch Natriumalkoholat (A. **308**, 175).

**$\gamma$ -Phenyl- $\gamma$ -phenacylbrenzweinsäure**  $\begin{matrix} C_6H_5COCH_2 \\ C_6H_5 \end{matrix} \rangle CH.CH \langle \begin{matrix} CH_2COOH \\ COOH \end{matrix}$  aus Bernsteinsäureester und Benzalacetophenon mittelst  $NaOC_2H_5$ ; ihr Dimethylester wird leicht weiter condensirt zu einem pentacyclischen Diketone-carbonsäureester  $\begin{matrix} C_6H_5CO.CH.CO.CH_2 \\ C_6H_5\dot{C}H - \dot{C}HCO_2CH_3 \end{matrix}$ , der seinerseits durch Natriummethylat wieder leicht zu dem acyclischen Dimethylester aufspaltbar ist (A. **326**, 347).

**$\alpha, \beta, \gamma$ -Triphenylglutarsäure**  $C_6H_5CH[CH(C_6H_5)COOH]_2$ , F.  $237^0$ ; das Nitril, F.  $138^0$ , dieser Säure bildet sich durch Vereinigung von Benzalbenzylcyanid (S. 594) mit einem zweiten Mol. Benzylcyanid (B. **31**, 3059).

**E.  $\omega, \omega$ -Diphenylbutangruppe:** **Dibenzylaethan**,  **$\alpha, \delta$ -Diphenylbutan**  $C_6H_5CH_2.CH_2.CH_2.CH_2C_6H_5$ , F.  $52^0$ , entsteht durch Reduction von  $\Delta^2$ -Diphenylbutylen  $C_6H_5CH_2.CH:CH.CH_2C_6H_5$ , F.  $45^0$ , mit HJ, das aus Diphenylbutadien und Diphenylbutenin (s. u.) mit Natriumamalgam (A. **342**, 253) oder aus  $\alpha$ -Phenylcinnamenylacrylsäurenitril mit Natrium und Alkohol gewonnen wird (B. **23**, 2857).

**$\alpha, \delta$ -Diphenylbutadien**, **Diphenyldiaethylen**  $C_6H_5CH:CH.CH:CHC_6H_5$  ist in den drei theoretisch möglichen stereoisomeren Formen bekannt:  $\alpha$ -Form (trans-trans) F.  $151^0$ ,  $\beta$ -Form (cis-cis) F.  $70,5^0$ ,  $\gamma$ -Form (cis-trans) ölig. Von diesen ist die  $\alpha$ -Form die stabilste, in die die beiden anderen beim Aufbewahren, rasch durch Sonnenlicht übergehen. Man erhält die  $\alpha$ -Form



1. durch Erhitzen von  $\alpha$ -Phenylcinnamylacrylsäure (S. 607) oder Dibenzalpropionsäure (S. 607), 2. aus dem Dibromid des  $\Delta^2$ -Diphenylbutylens mittels Chinolin, 3. in geringer Menge bei der Reduction von Phenylacetylen mit Zinkstaub und Alkohol, 4. durch Einwirkung von Mg auf  $\omega$ -Bromstyrol (B. 43, 1232). Die  $\beta$ -Form wird aus dem Diphenyldiacetylen, die  $\gamma$ -Form aus dem Diphenylbutenin (F. 97°) durch Reduction mit Zinkstaub und Alkohol gewonnen (A. 342, 238). Mit Brom in Chloroform giebt das Diphenylbutadien ein Dibromid, F. 141°, das auch durch Anlagerung von 2 Mol. HBr an Diphenylbutenin erhalten wird, und wahrscheinlich die Bromatome in 1,4-Stellung enthält (A. 342, 244). Mit 2 Mol. NO<sub>2</sub> vereinigt es sich ebenfalls unter 1,4-Addition zum **Diphenyldinitrobutylen** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH(NO<sub>2</sub>).CH:CH.CH(NO<sub>2</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 158°, farblose Nadeln, aus dem durch Einwirkung von Alkalien unter Abspaltung von salpetriger Säure **Diphenyl- $\alpha$ -nitrobutadien** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(NO<sub>2</sub>):CH.CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 112°, goldgelbe Säulen, erhalten wird (A. 360, 299).

**Diphenylbutenin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CH.C:CC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> tritt ebenfalls in zwei raumisomeren Formen auf, von denen die stabile trans-Form, F. 97°, durch Auflösen von Phenylacetylenkupfer in Eisessig, die labile, flüssige cis-Form, Kp.<sub>12</sub> 188°, durch partielle Reduction des Diphenyldiacetylens mit Zinkstaub und Alkohol erhalten wird. Durch Belichtung oder Spuren von Jod geht die labile Form in die stabile über (A. 342, 225).

**Diphenyldiacetylen** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C:C.C:CC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 88°, wird aus dem Phenylacetylenkupfer (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C:C)<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub> (S. 392) durch Schütteln mit Luft in ammoniakalischer Lösung oder Einwirkung von Ferridcyankalium gewonnen (A. 342, 223). *Es ist der Stammkohlenwasserstoff des Indigoblau.*

Seine o,o-Dinitroverbindung C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{C:C} \\ \text{NO}_2 \quad \text{O}_2\text{N} \end{array} \right\rangle$ C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> (aus o-Nitrophenylacetylen, S. 392) lagert sich durch conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> in das isomere Diisatogen (s. d.) um, welches durch Reduction mit Schwefelammon Indigoblau giebt: C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle$ C:C $\left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle$ C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> (B. 15, 53).

Durch Einwirkung von Brom in CS<sub>2</sub>-Lösung erhält man ein Dibromid, F. 42°, und ein Tetrabromid, F. 173°; dagegen entsteht durch Bromiren in ätherischer oder essigsaurer Lösung unter Ringschluss Tribromphenyl-naphthalin (A. 342, 229).

$\alpha,\alpha,\delta$ -Triphenylbutadien (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C:CH.CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 102°, und  $\alpha,\alpha,\beta,\delta$ -Tetraphenylbutadien (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C:C(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>).CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 147°, entstehen durch Anlagerung von Diphenylketen (S. 580) an Zimmtaldehyd bez. Benzalacetophenon unter CO<sub>2</sub>-Abspaltung (B. 42, 4249).

$\alpha,\alpha,\delta,\delta$ -Tetraphenylbutadien (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C:CH.CH.C:C(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 202°, aus Tetraphenyltetramethylenglycol (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C(OH).CH<sub>2</sub>.CH<sub>2</sub>.C(OH)(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 208°, dem Condensationsproducte von Bernsteinsäureester mit Phenylmagnesiumbromid (C. 1903 I, 967).

Ketone: **Phenaethylbenzylketon**, 1,4-Diphenylbutanon-2 C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COCH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, Kp.<sub>79</sub> 234—238°, entsteht in unreinem Zustande aus Hydrocornicarsäure (S. 609) durch Destillation mit Kali, sowie durch Destillation von phenylessigsäurem und hydrozimmtsaurem Kalk; rein wird es gewonnen durch Reduction von 1,4-Diphenylbutanon, **Styrylbenzylketon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:CHCOCH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 71°, welches aus Benzaldehyd und Phenylaceton durch alkalische Condensation entsteht (vgl. S. 594 u. M. 22, 659, 749). **Phenylisocrotonphenon** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO.CH<sub>2</sub>.CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 93°, wird durch Reduction von



Diphenyl-*a*-nitrobutadien (s. o.) mit  $\text{SnCl}_2$  und  $\text{HCl}$  erhalten; in Alkalien löst es sich unter Bildung von Salzen des Diphenyloxybutadiens  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})\text{:CH}\text{:CH}\text{:CHC}_6\text{H}_5$ ; mit Benzaldehyd condensirt es sich zum **Dibenzalpropio-phenon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COC}(\text{:CHC}_6\text{H}_5)\text{:CH}\text{:CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $117^\circ$  (B. **40**, 4825). **o-Oxystyrylbenzylketon**  $\text{HO}[\text{I}]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}\text{:CHCOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , Kp.<sub>12</sub>  $217\text{--}219^\circ$ , aus Cumarin (S. 411) mit Benzylmagnesiumchlorid (B. **37**, 498).

**Diphenacyl**, *Dibenzoylaethan*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\text{:CH}_2\text{:CH}_2\text{:COC}_6\text{H}_5$ , F.  $145^\circ$ , wird aus Phenacylbenzoylessigester (S. 608), durch Ketonspaltung, sowie durch Reduction des Dibenzoylaethylens und der verschiedenen Halogendiphenacyle (s. u.) erhalten; es bildet als  $\gamma$ -Diketon leicht *Diphenylfurfuran*, *-thiophen* und *-pyrrol*.

$\gamma$ -**Chlor-** und  $\gamma$ -**Bromdiphenacyl**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCHCl}\text{:CH}_2\text{:COC}_6\text{H}_5$  und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCHBr}\text{:CH}_2\text{:COC}_6\text{H}_5$ , F.  $141^\circ$  und F.  $139^\circ$ , entstehen aus Dibenzoylaethylen (s. u.) mit Halogenwasserstoffsäuren, die sie leicht wieder abspalten; mit Jodkalium setzen sie sich zu  $\gamma$ -**Joddiphenacyl**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCHJ}\text{:CH}_2\text{:COC}_6\text{H}_5$ , F.  $121^\circ$ , um. Isomere Halogendiphenacyle bilden sich bei der Einwirkung von alkohol. Kali auf die Phenacylhaloide  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{X}$  (S. 359); sie zeigen im Gegensatz zu den obigen Verbindungen keine Keton- oder Diketonreactionen und sind ausgezeichnet durch die Leichtigkeit der Addition von Carbonsäurehaloïden (Acetylchlorid, -bromid u. s. w.), sowie von Halogenwasserstoffsäuren: sie werden als die verschiedenen stereoisomeren Formen der entsprechenden Diönoformen der Halogendiphenacyle  $\text{C}_6\text{HC}(\text{OH})\text{:CX}\text{:CH}\text{:C}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$  betrachtet. Durch Reduction liefern sie Diphenacyl.  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Chlordiphenacyl**, F.  $117^\circ$  und  $155^\circ$ ,  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Bromdiphenacyl**, F.  $129^\circ$  und  $161^\circ$ ,  $\alpha$ -,  $\beta$ - und  $\delta$ -**Joddiphenacyl**, F.  $82\text{--}83^\circ$  u. Z., F.  $113^\circ$  u. Z. und F.  $150\text{--}153^\circ$  u. Z. — Lässt man Na-Metall auf die aetherische Lösung von Phenacyljodid einwirken, so entsteht: **Tribenzoyltrimethylen**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}\begin{matrix} \text{CHCOC}_6\text{H}_5 \\ \text{CHCOC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$  (B. **36**, 2386, 2425).

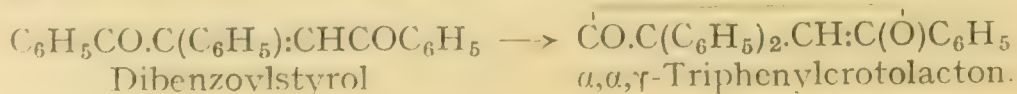
**Dibenzoylaethylen**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}\text{:CHCOC}_6\text{H}_5$ , cis-Form, F.  $134^\circ$ , trans-Form, F.  $111^\circ$ , entsteht beim Erhitzen der Dibenzoyläpfelsäure (S. 609) durch  $2\text{CO}_2$ - und  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung; die cis-Form wird durch  $\text{HCl}$  in die trans-Form, letztere durch Belichtung in die cis-Form umgewandelt; die cis-Form reagirt leichter als die trans-Form mit Hydrazin unter Bildung von *Diphenylpyridazin* (s. d.), auch addirt sie leichter wie diese (B. **35**, 168).

**Phenacylbenzylketon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{COCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $54\text{--}56^\circ$ , aus Phenyl-essigester und Acetophenon mit Natrium in Aether, ist isomer mit Diphenacyl (B. **34**, 1479).

**Desylacetophenon**,  $\alpha,\beta$ -*Dibenzoylphenylaethan*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\text{:CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CO}\text{:C}_6\text{H}_5$ , F.  $126^\circ$ , wird durch Condensation von Benzoin und Acetophenon durch Cyankalium (B. **23**, R. 636; **26**, 60; C. 1899 II, 1027) gewonnen. Einwirkung von Hydrazin s. B. **29**, R. 171.

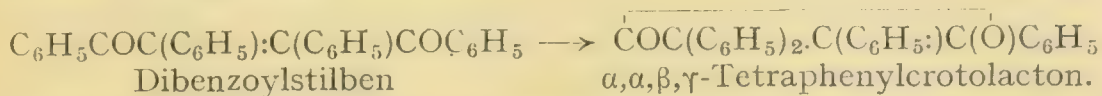
**Bidesyl**, *Dibenzoyldibenzyl*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\text{:CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COC}_6\text{H}_5$ , F.  $255^\circ$ , entsteht aus Desoxybenzoinnatrium mit Jod oder mit Desylbromid (B. **21**, 1355; **25**, 285) neben **Isobidesyl**, F.  $161^\circ$ . Es liefert als 1,4-Diketon *Tetra-phenylfurfuran*, das sog. *Lepiden*, und *Tetra-phenylpyrrol*.

$\alpha,\beta$ -**Dibenzoylstyrol**, *Anhydroacetophenonbenzil*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}\text{:CH}\text{:C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CO}\text{:C}_6\text{H}_5$ , F.  $129^\circ$ , aus Benzol und Acetophenon mit alkoholischer Kalilauge, lagert sich durch Erhitzen um in das isomere **Triphenylcrotolacton**, F.  $118^\circ$ , unter *Wanderung einer Phenylgruppe* (C. 1898 II, 100):





**Dibenzoylstilben**, *nadelförmiges Oxylepiden*  $C_6H_5CO.C(C_6H_5):C(C_6H_5)CO$   $C_6H_5$ , F. 220°, welches durch Oxydation von Lepiden (s. o.) mit Salpetersäure oder von Thionessal (S. 585) mit Kaliumchlorat und Salzsäure entsteht, liefert ebenso durch Erhitzen unter Atomwanderung **Tetraphenylcrotonlacton**, *tafelörmiges Oxylepiden*, F. 136°:



Durch Reduction wird das Dibenzoylstilben in Bidesyl (s. o.) übergeführt.

**Diphenyltetraketone**  $C_6H_5COCOCOCOC_6H_5(+H_2O)$ , F. 87°, ist wasserfrei rot, wasserhaltig gelb gefärbt: es entsteht durch Oxydation aus **Benzoylformoin**  $C_6H_5CO.CO.CH(OH)COC_6H_5$ , F. 170°, das sich aus 2 Mol. Phenylglyoxal mit CNK in ähnlicher Weise bildet wie Benzoin aus Benzaldehyd (S. 589); das Benzoylformoin wird auch leicht durch Einwirkung von Soda auf Isonitrosoacetophenonacetat  $C_6H_5.COCH:NOCOCH_3$  gewonnen. Auf ähnliche Weise sind substituierte Diphenyltetraketone erhalten worden (B. 25, 3468). Das Diphenyltetraketone ist ein Glied folgender CO-homologen Reihe:

- Diphenylketon, Benzophenon  $C_6H_5COC_6H_5$  (S. 544).
- Diphenyldiketon, Benzil . .  $C_6H_5COCOC_6H_5$  (S. 590).
- Diphenyltriketon . . . .  $C_6H_5COCOCOC_6H_5$  (S. 603).
- Diphenyltetraketone . . . .  $C_6H_5COCOCOCOC_6H_5$ .

Mit Hydroxylamin liefert es nur ein 1,4-Dioxim  $[C_6H_5C(NO)CO]_2$ , F. 176° u. Zers.; das 2,3-Dioxim oder Dibenzoyl glyoxim  $C_6H_5COC(NO)C(NO)COC_6H_5$ , F. 108° u. Zers., wird durch Reduction seines Superoxydes gewonnen, welches durch Einwirkung von Salpetersäure auf Acetophenon entsteht: das 2,3-Dioxim liefert mit Hydroxylamin Diphenyltetraketoxim  $C_6H_5[C(NO)]_4C_6H_5$ , F. 225° (B. 26, 528).

Carbonsäuren: Vom Diphenylbutadien (S. 604) leiten sich ab die beiden Säuren:

$\alpha$ -Phenylcinnamenylacrylsäure, *Cinnamyldenphenyllessigsäure*  $C_6H_5C(CO_2H):CH.CH:CHC_6H_5$ , F. 188°, welche aus Zimmtaldehyd und Phenyllessigsäure, und **Dibenzalpropionsäure**  $C_6H_5CH:C(COOH).CH:CHC_6H_5$ , die aus Benzaldehyd und  $\gamma$ -Phenylisocrotonsäure (S. 408) nach der Perkin'schen Synthese erhalten werden. Diese beiden Diolefin-carbonsäuren sind eingehend von Thiele untersucht worden, indem sie für des Letzteren Theorie der conjugirten Doppelbindungen (vgl. S. 42 u. a. O.) geeignetes Material lieferten (A. 306, 87—246; vgl. indessen B. 37, 1121).

Die  $\alpha$ -Phenylcinnamenylacrylsäure giebt mit Brom ein Dibromid, F. 175° u. Z., das die Br-Atome in 1,4-Stellung enthält, da es mit Alkali *aa-Diphenyldihydrofurfuran* (s. d.) neben einer gebromten Säure liefert. Andererseits aber geht das Dibromid beim Erhitzen mit Diaethylanilin (durch Umlagerungen) in das Lacton der **Cornicularsäure**  $C_6H_5C(COOH):CH.COCH_2C_6H_5$ , F. 123°, über, das auch durch Reduction von Vulpinsäure (S. 609) entsteht. Durch Reduction der Phenylcinnamenylacrylsäure entsteht zunächst eine 2,5-Diphenylpentensäure  $C_6H_5CH(COOH)CH:CHCH_2.C_6H_5$ , F. 101°, welche mit Alkali zu der  $\alpha, \beta$ -ungesättigten Säure, mit Eisessig-Schwefelsäure zum Lacton der **Tetrahydrocornicularsäure**  $C_6H_5CH(COOH)CH_2.CH(OH)CH_2C_6H_5$  isomerisirt wird; durch Brom wird die 2,5-Diphenylpentensäure in 1,3-Phenylbenzyl- $\Delta^1$ -crotonlacton  $C_6H_5C:CH.CH.CH_2.C_6H_5$  übergeführt, das mit Alkali Hydrocornicularsäure (S. 609) liefert (A. 319, 211).

Die Dibenzalpropionsäure liefert ebenfalls ein 1,4-Dibromid, das leicht in ein Bromlacton und ein Diolefinlacton: das **Benzalphenylcrotolacton**  $C_6H_5CH:C.CH:CC_6H_5$ , F. 150°, überführbar ist. Letzteres giebt

mit Alkali:  $\alpha$ -**Phenacylzimmtsäure**  $C_6H_5CH:C(COOH)CH_2COC_6H_5$ , F. 171°. Durch Reduction giebt das Bromlacton und das Diolefinlacton ein *labiles* (1) Lacton, F. 101°, und ein *stabiles* (2) Lacton, F. 67°, welche mit Alkali beide  $\alpha$ -**Phenacylhydrozimmtsäure** (3) liefern (vgl. a. S. 595):



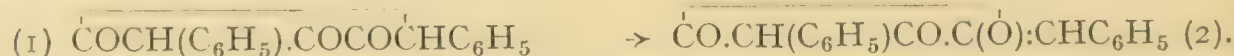
Durch Reduction der Dibenzalpropionsäure entsteht:  $\alpha$ -**Benzylphenylisocrotonsäure**  $C_6H_5.CH_2CH(COOH)CH:CHC_6H_5$ , F. 124°, welche ausgezeichnet ist durch die Leichtigkeit, mit der sie in Naphtalinderivate (S. 625) übergeht: mit Brom giebt sie unter HBr-Abspaltung *Phenylbromtetrahydronaphtoesäure*.

Von dem Nitril der Cinnamenylphenylacrylsäure leitet sich das  $p_2$ -**Diamidodiphenylcyanbutadien**  $NH_2[4]C_6H_4CH:CH.CH:C(CN)C_6H_4[4]NH_2$ , F. 196°, ab, welches ebenso wie Benzidin (S. 531) und  $p_2$ -Diamidostilben ein Generator *substantiver Baumwollfarbstoffe* ist (B. 34, 3109).

**Diphenylbutadienessigsäure**  $C_6H_5CH:CH.CH:C(C_6H_5)CH_2COOH$ , F. 190°, aus Zimmtaldehyd und Phenylbernsteinsäure, giebt beim Kochen mit Essigsäureanhydrid *Diphenylphenol* (S. 539) (B. 36, 1407).

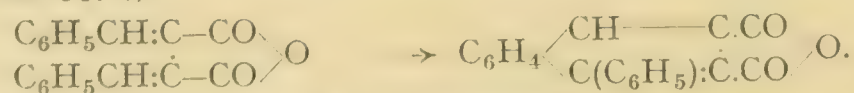
Der Ester der **Benzoylphenacylessigsäure**,  $\alpha,\beta$ -*Dibenzoylpropionsäure*  $C_6H_5COCH_2.CH(COC_6H_5)COOR$  entsteht aus Benzoylessigester mit Phenacylbromid (S. 359); er liefert durch Ketonspaltung Diphenacyl (S. 606), durch Säurespaltung Benzoylpropionsäure (S. 379) und Benzoësäure.

Auf eine mit der Dibenzoylpropionsäure isomere **Benzoyloxalylphenyl-essigsäure**  $C_6H_5CH_2CO.COCH(C_6H_5)COOH$  ist das sog. **Isoxalyldibenzylketon** (2), F. 240—242°, zu beziehen, welches durch Isomerisation des Oxalyldibenzylketons (1) (S. 18) beim Erhitzen über dessen Schmelzpunkt entsteht (A. 284, 293):



Durch Alkali wird das Isoxalylbenzylketon, ähnlich wie die  $CO_2$ -reichere Pulvinsäure (S. 609), in Dibenzylglycolsäure  $(C_6H_5CH_2)_2C(OH)COOH$  umgewandelt.

**Dibenzylidenbernsteinsäure**  $C_6H_5CH:C(COOH).C(COOH):CHC_6H_5$ , F. 201° u. Z., Anhydrid, citronengelbe Krystalle, F. 204°, und **Benzyliden- $\gamma$ -diphenylitaconsäure**  $(C_6H_5)_2C:C(COOH).C(COOH):CHC_6H_5$ , F. 219°, Anhydrid, rote Prismen, F. 218°, werden durch Condensation von Bernsteinsäureester 1. mit 2 Mol. Benzaldehyd, 2. mit Benzophenon und Benzaldehyd durch Natriumaethylat erhalten (B. 37, 2240). Durch Reduction mit Natriumamalgam gehen sie in ein Gemisch von je zwei cis-transisomeren Diphenylbez. Triphenylbutandicarbonsäuren über (B. 37, 2662). Durch Belichtung wird das Dibenzylidenbernsteinsäureanhydrid unter gleichzeitiger Oxydation in das Anhydrid der 1-Phenylnaphtalin-2,3-dicarbonsäure umgewandelt (B. 40, 3374):



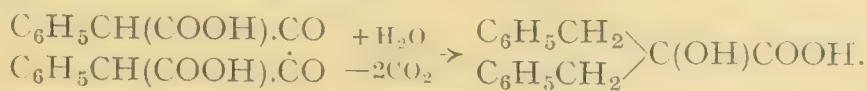
**Dibenzoylbernsteinsäure**  $C_6H_5COCHCO_2H$ , ihr Aethylester, F. 129°, entsteht aus Natriumbenzoylessigester mit Jod in ähnlicher Weise wie Di-



acetylbernsteinsäureester aus Acetessigester und liefert durch  $H_2O$ -Abspaltung *Diphenylfurfurandicarbonsäureester*. Die Ester der Säure treten in drei Formen auf, von denen die einen labilen, alkalilöslichen wahrscheinlich die »Di-enolform«  $C_6H_5C(OH):C(COOH):C(COOH):C(OH)C_6H_5$ , die anderen die Syn- und Antimodificationen der Ketoform darstellen (B. 29, R. 962).

**Dibenzoylmalensäureester**  $C_6H_5COCCO_2C_2H_5$ , F.  $75^{\circ}$ , aus Dinatrium-Dibenzoylbernsteinsäureester mit Jod, wird durch Erhitzen in **Dibenzoylfumarsäureester**  $C_6H_5COCCO_2C_6H_5$ , F.  $88^{\circ}$ , umgelagert; der maleinoide Ester condensirt sich leichter als der fumaroide mit Hydrazin zu *Diphenylpyridazinindicarbonsäureester* (s. d.). Die bei der Verseifung der Ester entstehenden Kaliumsalze geben beim Ansäuern ein Hydrat der Dibenzoylaethyldicarbonsäure, die sog. **Dibenzoyläpfelsäure**  $C_6H_5COC(OH)CO_2H$  (?), welche beim Erhitzen Wasser und  $2CO_2$  verliert unter Uebergang in Dibenzoylaethylen (S. 606) (B. 33, 3784).

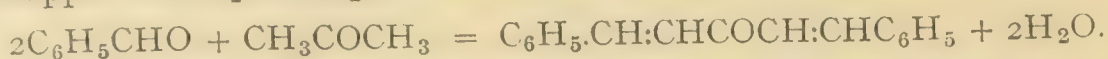
Isomer mit Dibenzoylbernsteinsäure ist die **Diphenyloxalyldiessigsäure**, *Diphenylketipinsäure*  $COOH.CH(C_6H_5)COCOCH(C_6H_5)COOH$ , deren Dinitril, F.  $270^{\circ}$  u. Z., durch Condensation von Oxalester mit 2 Mol. Benzylcyanid, entsteht. Durch Verseifen mit Salz- oder Schwefelsäure liefert das Nitril nicht die freie Säure, sondern sogleich deren Anhydride, ein Monolacton, **Pulvinsäure**  $\overline{OOC.CH(C_6H_5)CO.C:C(C_6H_5)COOH}$ , F.  $214^{\circ}$ , und ein Dilacton  $\overline{OOC.C(C_6H_5):C.C:C(C_6H_5)COO}$ . Die Pulvinsäure entsteht auch aus der **Vulpinsäure**  $C_{19}H_{14}O_5$ , gelbe Prismen, F.  $110^{\circ}$ , einer im Wolfsmoose und in der Flechte *Cetraria (Cornicularia) vulpina* enthaltenen Pflanzensäure, durch Kochen mit Kalkwasser; durch Natriumaethylat wird die Pulvinsäure wieder in Salze der Vulpinsäure übergeführt. Die Vulpinsäure ist demnach wahrscheinlich als ein Methylester der Pulvinsäure zu betrachten (B. 27, R. 869; A. 288, 14). Die Pulvinsäure geht durch Reduction mit Zinkstaub und Ammoniak über in **Hydrocornicularsäure**,  $\alpha,\delta$ -*Diphenyllaevulinsäure*  $C_6H_5CH_2CO.CH_2CH(C_6H_5)COOH$ , F.  $134^{\circ}$  (vgl. S. 607), welche durch Destillation mit Kalk: Phenaethylbenzylketon (S. 605); durch Erhitzen mit Kalilauge: Toluol und Phenylbernsteinsäure (S. 382) bildet. Beim Kochen mit Alkalien zerfallen Pulvinsäure und Vulpinsäure in  $2CO_2$  und Dibenzylglycolsäure; wenn man annimmt, dass sich dabei zunächst Diphenylketipinsäure bildet, ist diese Reaction, abgesehen von der  $CO_2$ -Abspaltung, ein Analogon der Benzilsäureumlagerung (S. 590):



Isomer mit der Dibenzoylbernsteinsäure ist ferner auch die **Aethandibenzoyl- $o_2$ -dicarbonsäure**  $COOH.C_6H_4CO.CH_2.CH_2COC_6H_4.COOH$ , F.  $166^{\circ}$ , welche durch Kochen mit Alkalien aus dem entsprechenden Dilacton, dem **Aethindiphtalyl**  $\overline{OOC.C_6H_4C:CH.CH:C.C_6H_4.CO}$  gewonnen wird. Aethindiphtalyl entsteht durch Condensation von 2 Mol. Phtalsäureanhydrid mit Bernsteinsäure unter Abspaltung von  $2CO_2$  (B. 17, 2770). Durch Natriumalkoholat wird es in ein *Naphtacenderivat* (S. 621) umgelagert.

**F.  $\omega,\omega$ -Diphenylpentangruppe:**  $\gamma$ -Diphenylmethylen- $\alpha,\epsilon$ -diphenylpentadien  $(C_6H_5CH:CH)_2:C:C(C_6H_5)_2$ , schwefelgelbe Nadeln, F.  $174^{\circ}$ , aus Diphenylketen (S. 580) und Dibenzalacetone (B. 41, 1493).

**Ketone:** 1. Diolefinketone dieser Gruppe erhält man allgemein durch Condensation von Benzaldehyden (2 Mol.) mit Ketonen (1 Mol.), welche die Gruppe  $-\text{CH}_2\text{COCH}_2-$  enthalten:



**Dibenzylidenacetone, Dibenzalacetone**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CH.COCH:CHC}_6\text{H}_5$ , gelbe Nadeln, F.  $112^\circ$ ; Oxim, F.  $143^\circ$ , giebt durch Einwirkung eines zweiten Mol. Hydroxylamin 2 isomere Hydroxylaminooxime  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CHC}(\text{NOH})\text{CH}_2\text{CH}(\text{NHOH})\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $165^\circ$  und  $201^\circ$  (C. 1900 I, 336).

Das Dibenzalacetone liefert mit HCl ausser den normalen farblosen Additionsproducten ein gelb gefärbtes, labiles Monochlorhydrat, das in Lösung zum Teil wieder in seine Componenten zerfällt, und sich mit einem zweiten Mol. HCl oder Metallsalzen wie  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{HgCl}_2$  zu intensiv rotgefärbten Doppelverbindungen vereinigt (B. 37, 3277, 3364).

Durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid und conc. Schwefelsäure wird Dibenzalacetone unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Aufnahme in Diphenylcyclopentenolon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}-\text{CH}_2 \rangle \text{CO}$ , F.  $176^\circ$ , umgewandelt (B. 37, 1133).

Das durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf Dibenzalacetone in Benzollösung entstehende **Dibenzalacetondichlorid, Dicinnamenyldichlormethan**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CH})_2\text{CCl}_2$ , F.  $77^\circ$ , weist in seinen Eigenschaften und Umwandlungen weitgehende Analogie mit dem Triphenylchlormethan auf. Es löst sich in conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  mit violetter Farbe und liefert mit Metallsalzen wie  $\text{HgCl}_2$ ,  $\text{SnCl}_4$  etc. ebenso gefärbte Doppelverbindungen. Seine violettrote Lösung in  $\text{SO}_2$  leitet den electricchen Strom. Das eine der beiden Chloratome ist auffallend locker gebunden und kann leicht durch andere Gruppen wie OH,  $\text{OCH}_3$  etc. ausgetauscht werden. Das durch Behandlung mit feuchtem Silberoxyd entstehende, sehr beständige **Dicinnamerylchlorcarbinol**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CH})_2\text{C}(\text{OH})\text{Cl}$ , F.  $56^\circ$ , gleicht dem Triphenylcarbinol. Es löst sich wie dieses intensiv gefärbt in conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , ist ausserordentlich leicht esterificirbar, Methylaether, F.  $55^\circ$ , und wird durch gasförmige HCl leicht wieder in das Dichlorid, durch HBr in ein Chlorobromid verwandelt, in dem sich hauptsächlich das Bromatom als reactionsfähig erweist. Die Ursache dieser Erscheinung ist in der besonders starken Valenzbeanspruchung durch die Cinnamerylgruppe zu suchen (vgl. S. 599), die diejenige der Phenylgruppe noch übertrifft, da in dem Benzophenonchlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2\text{C}_6\text{H}_5$  (S. 545) eine Lockerung eines Chloratoms nicht zu beobachten ist, während bereits das Dichlorid des Benzylidenacetophenons  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CH.CCl}_2\text{C}_6\text{H}_5$  (S. 601) ähnliche Erscheinungen aufweist (B. 39, 2977; 40, 2689; A. 370, 315).

**Benzalbenzylacetone**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CHCOCH}_2\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $53^\circ$ , aus Benzaldehyd und Benzylacetone mit Natronlauge, wird durch Na-amalgam zu **Dibenzylacetone**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CO}$ , Kp.<sub>130</sub>  $280-285^\circ$ , reducirt (A. 330, 185). *p*<sub>2</sub>-Dinitrodibenzylacetone s. B. 37, 1993.

*o*-Oxydibenzalacetone, gelbe Blättchen, F.  $139^\circ$  (B. 31, 728).

*o*<sub>2</sub>-Dioxydibenzalacetone, *o*-Dicumarketone, F.  $160^\circ$ , *p*<sub>2</sub>-Dioxydibenzalacetone, F.  $238^\circ$ , orangegelbe Krystalle, labile Mod.: dunkelgrüne Blättchen (B. 36, 129). **Dibenzaldiaethylketone**, F.  $122^\circ$  (B. 31, 1886).

**Cinnamylidenacetophenone**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH:CH.CH:CHCOC}_6\text{H}_5$ , F.  $103^\circ$ , aus Zimmtaldehyd und Acetophenone; sein Oxim, F.  $131^\circ$ , wird durch Erhitzen zu *aa*<sub>1</sub>-Diphenylpyridin condensirt (B. 28, 1730; Homologe vgl. B. 35, 1065).

**Dibenzoylpropan**  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{COC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $67^\circ$ , entsteht aus Glutarylchlorid, Benzol und  $\text{AlCl}_3$ , sowie durch Spaltung des *aa*<sub>1</sub>-Dibenzoylglutarsäureesters, den man aus Benzoylessigester mit  $\text{CH}_2\text{J}_2$  oder Formaldehyd



erhält. **Dibenzoyldiphenylpropan**  $\text{CH}_2[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COC}_6\text{H}_5]_2$ , F.  $146^\circ$ , aus Formaldehyd und Desoxybenzoin. Durch Reduction dieser 1,5-Diketone erhält man cyclische Pinakone der Pentamethylengruppe (S. 16) (B. **24**, R. 323; A. **302**, 215, 223).

1,5-Diketone dieser Gruppe werden auch durch Condensation von Benzaldehyden (1 Mol.) mit Acetophenonen (2 Mol.) mittelst Natronlauge erhalten: **Benzyldiacetophenon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_2\text{COC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $85^\circ$  (A. **302**, 236), **o-Oxybenzyldiacetophenon**  $(\text{OH})[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_2\text{COC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $131^\circ$ ; unter anderen Bedingungen werden durch Condensation von 2 Mol. Benzaldehyd mit 3 Mol. Acetophenon zwei isomere **Dibenzylidetriacetophenone**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH})_2(\text{CH}_2\text{COC}_6\text{H}_5)_3$ , F.  $198^\circ$  und  $256^\circ$ , erhalten.

**Benzamaron**, *Benzyldenbisdessoxybenzoin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COC}_6\text{H}_5]_2$ , zwei Modificationen, F.  $219^\circ$  und  $180^\circ$ , werden durch Condensation von Benzaldehyd mit Desoxybenzoin, sowie durch Anlagerung von Desoxybenzoin an Benzyldendesoxybenzoin (S. 602) mittelst Natriumaethylat erhalten. In ähnlicher Weise lagert sich das Desoxybenzoin auch an die ungesättigten Bindungen anderer Olefinderivate, wie  $\alpha$ -Phenylzimmtsäurenitril, Benzalacetessigester, Benzalbenzoylbrenztraubensäureester u. a. an (B. **25**, 1087). Durch Spaltung mit Natriumaethylat entsteht aus Benzamaron das Na-salz der sog. Amarsäure  $\text{C}_{23}\text{H}_{20}\text{O}_3$ , mit Natriumisobutylat: Dimethylamarsäure  $\text{C}_{25}\text{H}_{26}\text{O}_3$  (A. **275**, 50). Durch trockene Destillation wird das Benzamaron gespalten in Desoxybenzoin und Benzyldendesoxybenzoin. Mit Hydroxylamin liefert es glatt *Pentaphenylpyridin* (s. d.).

Carboxylderivate der  $\omega,\omega$ -Diphenylpentangruppe: **Styrylphenacylpropionsäure**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}.\text{CH}_2 \end{matrix} \text{CHCH}_2\text{COOH}$ , F.  $125^\circ$ , aus dem Condensationsproducte von Cinnamylidenacetophenon (s. oben) mit Malonester durch Verseifung und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung, giebt durch Oxydation Phenacylbernsteinsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}(\text{COOH})\text{CH}_2\text{COOH}$  (C. 1903 II, 944).

**Diphenacylessigsäure**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2)_2\text{CHCO}_2\text{H}$ , F.  $133^\circ$ , wird aus **Diphenacylmalonsäureester**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2)_2\text{C}(\text{CO}_2\text{R})_2$  oder **Diphenacylacetessigester**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2)_2\text{C}(\text{COCH}_3)\text{COOC}_2\text{H}_5$ , F.  $83^\circ$ , den Einwirkungsproducten von Phenacylbromid auf Malonsäureester und Acetessigester, gewonnen (B. **22**, 3225); sie entsteht ferner durch alkalische Condensation von Acetophenon mit Glyoxylsäure, sowie durch Einwirkung kalter Natronlauge auf Benzoylacrylsäure (S. 420), wobei letztere zunächst in Acetophenon und Glyoxylsäure zerfällt (C. 1909 II, 125). Die Diphenacylessigsäure bildet als  $\epsilon$ -Diketon mit Ammoniak ein *Pyridinderivat* (B. **29**, 798).

**Dibenzylacetondicarbonsäureester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{CO}_2\text{R})\text{COCH}(\text{CO}_2\text{R})\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$  entsteht beim Benzyliren von Acetondicarbonsäureester (Bd. I) neben dem monobenzylirten und tribenzylirten Product (B. **34**, 1996).

**Acetondiphtalid**  $\text{CO}[\text{CH}_2\text{CHC}_6\text{H}_4[2]\text{COO}]_2$ , F.  $137^\circ$ , aus Phtalaldehydsäure und Aceton neben Acetonylmonophtalid (S. 386) (C. 1898 II, 980).

**Benzyldenbisdessigester**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}[\text{CH}(\text{CO}_2\text{R})\text{COC}_6\text{H}_5]_2$  aus Benzaldehydlessigester mit Benzoylessigester, wird durch alkoholisches Natriumaethylat leicht wieder in diese Componenten gespalten (B. **33**, 3183).

**G.  $\omega,\omega$ -Diphenylhexangruppe und höhere Homologe:** 1,6-Diphenylhexadien  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}:\text{CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $82^\circ$ , entsteht neben einem isomeren flüssigen Kohlenwasserstoff durch Einwirkung von Mg auf Cinnamylchlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CHCH}_2\text{Cl}$  (B. **43**, 172). **Tetraphenylhexatrien**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}.\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5):\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , gelbe Prismen, F.  $159^\circ$ , aus Diphenylketen (S. 580) und Cinnamylidenacetophenon (B. **42**, 4249). **Hydrocinnamoin**

$C_6H_5CH:CH.CH(OH).CH(OH).CH:CHC_6H_5$ , F. 154<sup>0</sup>, erhält man neben anderen Producten durch Reduction von Zimmtaldehyd mit Kupfer-Zink in Alkohol (B. 32, 1296). **Dibenzoyldiphenylbutadien**  $C_6H_5COCH:CC_6H_5$  (?),  $C_6H_5COCH:CC_6H_5$  (?),

F. 192<sup>0</sup>, aus Benzil und Acetophenon, lässt sich durch Reduction in Tetraphenylbenzol (S. 539) und Derivate desselben überführen (A. 302, 195). **Oxalyldiacetophenon**  $C_6H_5COCH_2COCOCH_2COC_6H_5$ , F. 180<sup>0</sup>, entsteht durch Condensation von 2 Mol. Acetophenon und Oxalester mit Natriumalkoholat. Ueber Reductionsproducte dieses Tetraketons s. B. 28, 1206.

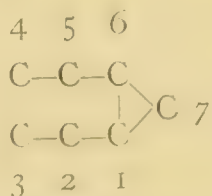
$\omega,\omega$ -**Diphenyldiketohexan**  $(C_6H_5COCH_2CH_2)_2$ , **Diphenyldiketoctan**  $(C_6H_5COCH_2CH_2CH_2)_2$  und **Diphenyldiketononan**  $(C_6H_5COCH_2CH_2CH_2)_2CH_2$  werden aus den Chloriden der Adipinsäure, Sebacinsäure und Azeläinsäure mit Benzol und  $AlCl_3$  erhalten (B. 29, R. 1157). Von einem  $\omega,\omega$ -Diphenylheptan leitet sich das **Cinnamylidenbenzylidenaceton**  $C_6H_5CH:CH.CH:CHCOCH:CHC_6H_5$ , F. 106<sup>0</sup>, ab, das aus Cinnamylidenaceton mit Benzaldehyd entsteht (B. 29, 615). **Diphenyldibutadien**, *Diphenyloktatetren*  $C_6H_5CH:CH.CH:CH.CH:CH.CH:CHC_6H_5$ , F. 225<sup>0</sup> u. Z., goldgelbe Blättchen, entsteht neben **Dicinnamylidenbernsteinsäureanhydrid**  $C_6H_5CH:CH.CH:CCO \rangle O$ , F. 215<sup>0</sup>,  $C_6H_5CH:CH.CH:CCO \rangle O$ , zinnoberrote Nadeln, durch Condensation von Zimmtaldehyd mit bernsteinsäurem Natron durch Essigsäureanhydrid (A. 331, 165). Ein stereoisomeres (?) weisses Diphenyloktatetren, F. 124<sup>0</sup>, wird aus Zimmtaldehyd, Bernsteinsäureester und Natriumaethylat neben anderen Producten erhalten (B. 34, 2190). Durch Belichtung wird der gelbe Kohlenwasserstoff in den weissen umgelagert (B. 42, 565).

## B. Condensirte Kerne.

Die im folgenden Abschnitt zu behandelnden condensirten Kerne sind dadurch gekennzeichnet, dass in ihnen je zwei benachbarte C-Atome eines Benzolkerns noch an der Bildung anderer carbocyclischer Ringe teilnehmen.

Substanzen, denen bicyclische Formeln zugeschrieben werden, haben wir in den früheren Kapiteln schon des öfteren angetroffen, vgl. *Bicyclopentane* (S. 22), *bicyclisches Keton* aus Hexahydroisohomophtalsäure (S. 458), ferner die Terpene und Terpenketone *Caron* (S. 493), *Thujon* (S. 491), *Pinen* (S. 495), *Camphen* (S. 501), *Tricyclen* (S. 504), *Campher* (S. 509), *Fenchon* (S. 524) u. a. Es ist hervorzuheben, dass die Fähigkeit zur Bildung bicyclischer Combinationen bei den hydroaromatischen Substanzen gegenüber den eigentlichen Benzolderivaten, wahrscheinlich in Folge der Aenderung der räumlichen Anordnung der C-Atome, eine mannigfaltigere, nicht bloss auf die 1,2-Stellung beschränkte ist.

Das dem Caron (S. 493) zu Grunde liegende bicyclische System



das einen condensirten Benzol-Trimethylenring darstellt, und dessen hypothetische Wasserstoffverbindung **Norcaran** genannt wird (vgl. S. 493), ist auf einem allgemeiner anwendbaren synthetischen Wege zugänglich ge-



worden, nämlich durch Erhitzen von Diazoessigester (s Bd. 1) mit Benzol oder Benzolderivaten (Buchner, B. **33**, 3453; **34**, 982; **36**, 3502; **37**, 931):



$\Delta^{2,4}$ -Norcaradien-7-carbonsäureaethylester, *Pseudophenylelessigester*  $\text{C}_6\text{H}_5$ :  $\text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$  entsteht aus Benzol und Diazoessigester durch Erhitzen unter Druck auf  $135-140^\circ$ ; der rohe Ester,  $\text{Kp.}_{13} 108^\circ$ , unter teilweiser Umwandlung in  $\beta$ -Cycloheptatriencarbonsäureester, giebt mit conc. Schwefelsäure eine kirschrote, in indigoblau übergehende Färbung; mit Ammoniak entsteht das krystallinische Amid, F.  $141^\circ$ , welches durch Verseifen mit Schwefelsäure die ölige, freie Säure liefert. Diese giebt mit Brom ein Dibromid, F.  $160^\circ$  u. Z., und ein Tetrabromid, F.  $235^\circ$  u. Z. Die Oxydation mit Permanganat ist complicirt: es entsteht Benzoësäure, o- und p-Phtalsäure und Trimethylen-tricarbonsäure (S. 9) (*Sprengung des Benzolrings*). Durch Erhitzen unter Druck wird der Ester in  $\beta$ -Cycloheptatriencarbonsäureester (S. 24) umgelagert, durch Kochen des Esters oder Amids mit Alkalien entsteht  $\alpha$ -Cycloheptatriencarbonsäure (*Sprengung des Trimethylenringes zwischen 1 und 6*). Durch Behandlung mit conc. Schwefelsäure wird das Amid in Phenylacetamid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CONH}_2$  umgelagert (*Sprengung des Trimethylenringes zwischen 1 und 7*).

$\Delta^{2,4}$ -3-Methylnorcaradiencarbonsäureester, *Pseudotolylessigester*  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_5$ :  $\text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ ,  $\text{Kp.}_{12} 122-126^\circ$ , aus Toluol und Diazoessigester, Amid, F.  $131^\circ$ , giebt beim Kochen mit 30 pctger Schwefelsäure p-Tolylessigsäure, durch längeres Schütteln mit Ammoniak Methylcycloheptatriencarbonsäureester, F.  $108^\circ$ .

3,5-Dimethylnorcaradiencarbonsäureester, *Pseudoxilylessigester*  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4$ :  $\text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ ,  $\text{Kp.}_{10} 125-135^\circ$ , aus m-Xylol und Diazoessigester, Amid, F.  $142^\circ$ , giebt mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  2,4-Dimethylphenylelessigsäure (A. **258**, 1).

1,7-Norcarandicarbonsäureester  $\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_9$ :  $\text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ ,  $\text{Kp.}_{18} 160^\circ$ , aus  $\Delta^1$ -Tetrahydrobenzoësäureester (S. 451) mit Diazoessigester; die Säure, F.  $153^\circ$ , giebt ein Anhydrid, F.  $87^\circ$ .

Benznorcaradiencarbonsäureester  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ \text{CH}=\text{CH}-\text{CH} \end{array} \text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ ,  $\text{Kp.}_{11} 163^\circ$  bis  $164^\circ$ , aus Naphtalin (S. 622) mit Diazoessigester; Säure, F.  $166^\circ$ , Amid, F.  $217^\circ$ , giebt durch Oxydation Carboxyphenyltrimethylen-dicarbonsäure  $\begin{array}{c} \text{CO}_2\text{H}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{CH} \\ | \\ \text{CO}_2\text{H}\cdot\text{CH} \end{array} \text{CHCO}_2\text{H}$ , die weiter zu Trimethylen-tricarbonsäure abgebaut worden ist.

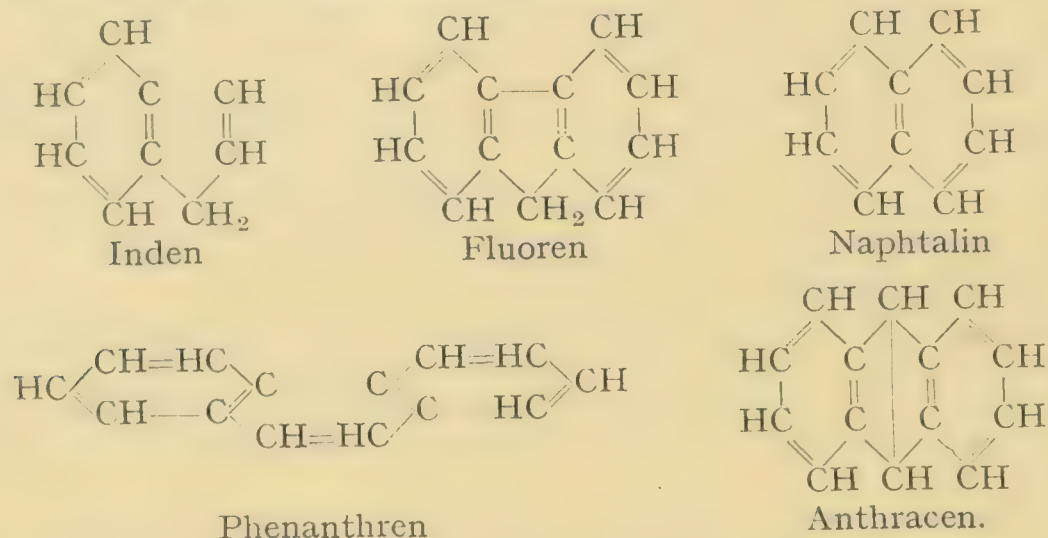
Im Anschluss hieran seien einige Substanzen erwähnt, welche sich von einem condensirten Benzol- und Heptamethylenringe, dem **Benzocycloheptan**, ableiten: **Benzocycloheptanon**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1] \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ [2] \text{CO}\cdot\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{CH}_2$ ,  $\text{Kp.} 270^\circ$ , entsteht durch Condensation von  $\delta$ -Phenylvaleriansäurechlorid mittelst  $\text{AlCl}_3$ ; sein Oxim, F.  $109^\circ$ , giebt durch Reduction Benzo-a-aminocycloheptan, dessen Chlorhydrat beim Erhitzen in  $\text{NH}_4\text{Cl}$  und **Benzocyclohepten**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1] \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ [2] \text{CH}=\text{CH} \end{array} \right\} \text{CH}_2$ ,  $\text{Kp.} 234^\circ$ , zerfällt; letzteres wird durch Oxydation zu o-Phenylenbuttersäure (S. 352) aufgespalten (C. 1903 I, 586, 882).

**Benzocycloheptadion**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1] \text{CO}\cdot\text{CH}_2 \\ [2] \text{CO}\cdot\text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{CH}_2$ , F.  $46^\circ$ , wird gewonnen durch Ketonspaltung des Phtalylglutarsäureesters  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{array}{l} [1] \text{CO}\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{R}) \\ [2] \text{CO}\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{R}) \end{array} \right\} \text{CH}_2$ ,

welcher durch Condensation von Phtalsäureester und Glutarsäureester mittelst Natriumalkoholat dargestellt wird (B. 32, 2227).

**Benzocycloheptadiënon**  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} [1]CH:CH \\ [2]CH:CH \end{array} \right\} CO$ , F.  $67^{\circ}$ , entsteht aus seiner Dicarbonsäure, F.  $210^{\circ}$ , deren Diaethylester, F.  $95^{\circ}$ , durch Condensation von o-Phtalaldehyd mit Acetondicarbonsäureester mittelst Diaethylamin gebildet wird. *Homologe des Benzocycloheptadiënon*s entstehen durch Condensation von o-Phtalaldehyd mit Methylaethylketon, Diaethylketon, Dibenzylketon etc. neben *Acylyhydrindonen* (S. 617). Durch Natrium und Alkohol werden sie zu den entsprechenden *Benzocycloheptanolen* reducirt (A. 377, 1).

Wichtiger sind Combinationen von Benzolkernen mit fünfgliedrigen Kernen und von Benzolkernen miteinander, z. B.:



Obgleich diese condensirten Kerne im allgemeinen noch den aromatischen Character tragen, weisen sie ihrer eigentümlichen Structur gemäss in ihrem Verhalten eine Reihe feinerer Abweichungen von den eigentlichen Benzolabkömmlingen auf (vgl. Naphtalin). Durch geeignete Oxydation werden sie schliesslich, wie die Benzolhomologen, in Benzolcarbonsäuren übergeführt. Die Grundkohlenwasserstoffe der hierher gehörigen Gruppen finden sich meist gleich dem Benzol im Steinkohlenteer und werden daraus in grösserer oder geringerer Menge gewonnen. Technisch wichtig sind: das Naphtalin und besonders das Anthracen, der Grundkohlenwasserstoff des Alizarins.

### 1. Inden- und Hydrindengruppe.



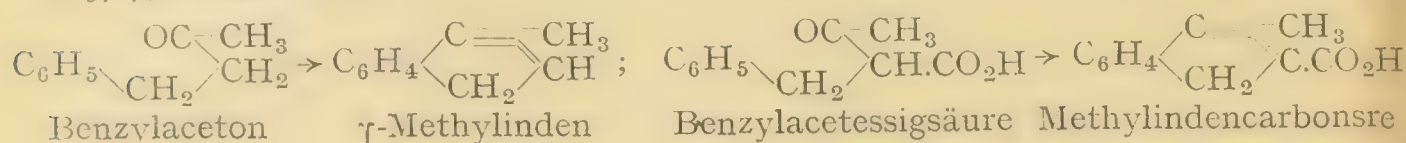
Das Inden hat seinen Namen von der Structurähnlichkeit mit dem schon länger bekannten Indol (s. d.), dessen Formel man durch Ersatz der Methylengruppe des Indens durch NH erhält.

**Inden**  $C_9H_8$ , F.  $-2^{\circ}$ , Kp.  $182,3^{\circ}$ ,  $D_{15} 1,0002$ ,  $n_D^{18} = 1,5773$ , findet sich neben Cumaron (s. d.), dem es in seinem Verhalten sehr ähnlich ist (B. 28, 114), in der von  $175-185^{\circ}$  kochenden Fraction des Steinkohlenteers, aus der es mittelst seines, beim Erhitzen mit Natrium oder Natriumamid ent-

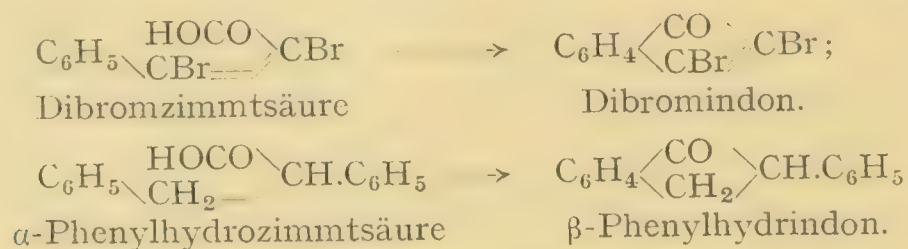




Aehnlich liefern Benzylaceton und Benzylacetessigester beim Erwärmen mit Schwefelsäure  $\gamma$ -Methylinden und  $\gamma$ -Methylinden- $\beta$ -carbonsäure (B. **20**, 1574; A. **247**, 157):



b) Substituierte Zimmtsäuren geben beim Behandeln mit heisser Schwefelsäure oder  $\text{P}_2\text{O}_5$  (C. 1900 II, 1276) Indonderivate; ebenso liefern halogen- und nitrosubstituierte, sowie im Kern und in der Seitenkette alkylierte Hydrozimmtsäuren Dihydroindone; Zimmtsäure und Hydrozimmtsäure selber reagieren ebensowenig wie der Zimmtaldehyd (A. **247**, 140; B. **25**, 2095, 2129; **31**, 2095):



2. Derivate des Hydrindens sind, in analoger Weise wie die Tetra- und Pentamethylenderivate (S. 5), durch Einwirkung von Xylylenhalogeniden auf Malonsäureester und Acetessigester mit Natriumalkoholat erhalten worden (B. **17**, 125; **18**, 378):



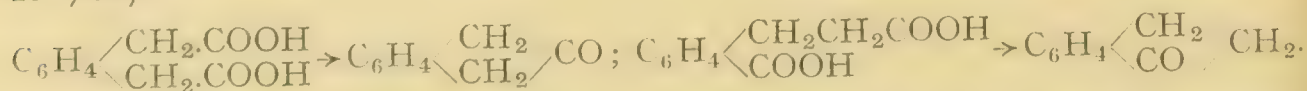
3a. Der Oxalestercondensation zu Pentamethylenderivaten (S. 5) entspricht die Bildung von  $\alpha, \gamma$ -Diketohydrindenen aus *o*-Phtalsäureester mit Fettsäureestern oder mit Ketonen (A. **252**, 72; B. **27**, 104, R. 19):



3b. Die aus Phtalsäureanhydrid mit Fettsäuren gewonnenen Phtalidverbindungen (S. 345, 423) der Formel  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C}=\text{CHR} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \quad \text{O} \end{array}$  werden durch Natriumalkoholate in die Natriumverbindungen der isomeren Diketohydrindene umgewandelt (B. **26**, 954, 2576; **39**, 2202):



4a. Der cyclischen Ketonbildung von Dicarbonsäuren der Adipinsäurereihe (S. 6) entspricht die Bildung von Hydrindonen durch Destillation der Salze von *o*-Phenylendiessigsäure und *o*-Hydrozimmtcarbonsäure (B. **26**, 222, R. 708):



4b. Der cyclischen Acetessigestercondensation (S. 4) analog entstehen Hydrindoncarbonsäureester durch Einwirkung von Natrium oder Natriumalkoholat auf die Ester der *o*-Phenylendiessigsäure oder *o*-Hydrozimmtcarbonsäure:

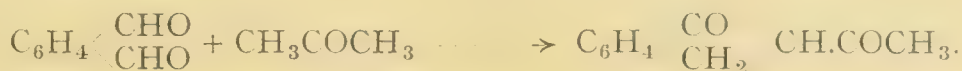




In ähnlicher Weise erhält man aus dem *o*-Phenylendiacetonitril mittels Natriumalkoholat  $\alpha$ -Cyan- $\beta$ -iminohydrinden (vgl. S. 21) (C. 1908 I, 1274):



5. Hydrindonderivate entstehen durch alkalische Condensation von *o*-Phtalaldehyd (S. 336) mit Methylketonen und Methylketoncarbonsäuren (A. 347, 112; 369, 287):



6. Sehr bemerkenswert ist die Bildung von Indenderivaten aus Naphthalinderivaten, wobei ein sechsgliedriger Benzolring in einen fünfgliedrigen Ring umgewandelt wird, ebenso wie aus Benzolderivaten Pentamethylderivate (S. 46) und aus Phenanthrenchinon u. ä. Fluorenderivate (S. 669) gebildet werden. Diese Umwandlungen erfolgen bei der Einwirkung von Chlor oder unterchloriger Säure auf Naphtole, Naphtochinone, Amidonaphtole u. s. w. (vgl. S. 628). Hierbei entstehen zunächst Ketoderivate des Hydronaphtalins mit der Gruppe CO.CO oder CO.CCl<sub>2</sub>, welche die Spaltung erleiden (B. 20, 2890; 21, 2719). So entsteht aus Dichlor- $\beta$ -naphtochinon Dichloroxyindencarbonsäure (Benzilsäureumlagerung):



Dichlor- $\beta$ -naphtochinon Dichloroxyindencarbonsäure.

**Indenderivate:**  $\gamma$ ( $\alpha$ )-Methylinden C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>.CH<sub>3</sub>, Kp. 206°, entsteht durch Methyliren von Inden, sowie synthetisch aus Benzylaceton, ferner aus seiner Carbonsäure durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung.  $\gamma$ ( $\alpha$ )-Benzylinden C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, Kp.<sub>13</sub> 184°, s. S. 615.  $\alpha,\gamma$ -Dibenzylinden C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 63°, durch Benzyliren von Inden, sowie durch Reduction von Benzylbenzylideninden, F. 137°, mit Aluminiumamalgam (A. 347, 262). 1,2,3-Triphenylinden, F. 135° s. C. 1908 II, 1736. 1,1,3-Triphenylinden, F. 135° B. 39, 1030. Bz.-Amido- $\beta$ -methyl-, -aethyl-, -isopropylinden, F. 98°, 89°, 84° (Bildungsweise 1a S. 615).

$\beta$ -Nitroinden C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>, F. 141°, gelbe Krystalle, entsteht aus Indennitrosit (S. 615) durch Destillation mit Wasserdampf; durch Zinkstaub und Eisessig wird es zum  $\beta$ -Hydrindonoxim reducirt (A. 336, 1).

$\beta$ -Indencarbonsäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>.COOH, F. 222—230°, aus Hydrindencarbonsäure (S. 618) mit Brom.  $\gamma$ -Methyl- $\beta$ -indencarbonsäure, F. 200°, aus Benzylacetessigester.

Indenoxalsäureaethylester C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>.COCOOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 87°, orangerote Nadeln, aus Inden, Oxalester und Natriumaethylat, giebt durch Reduction mit Aluminiumamalgam Indenoxoyessigester C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>.CH(OH)CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, Kp.<sub>13</sub> 172°, aus dem durch Verseifung und Wasserabspaltung Benzofulvencarbonsäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>2</sub>:CHCO<sub>2</sub>H, Zers.-P. 175°, orangegelbe Blättchen, entsteht. Letztere liefert bei der Reduction Indenessigsäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>.CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 96°, die durch nochmalige Condensation mit Oxalester, Reduction, Verseifung und Wasserabspaltung in Benzofulvencarbonessigsäure C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>:C<sub>3</sub>H(:CHCO<sub>2</sub>H)CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. ca. 245° u. Z., übergeführt werden kann (A. 347, 275).

$\beta,\gamma$ -Dichlor- $\alpha$ -oxyindencarbonsäure, F. 100°, aus  $\beta$ -Dichlornaphtochinon (s. o.), wird durch Chromsäure zu Dichlorindon oxydirt, durch Erwärmen mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> in Chlorindoncarbonsäure übergeführt (B. 28, R. 279).

**$\beta,\gamma$ -Diphenylindon**  $C_6H_4\langle\begin{smallmatrix} C(C_6H_5) \\ CO \end{smallmatrix}\rangle C(C_6H_5)$ , F. 151<sup>0</sup>, granatrote Kristalle, entsteht neben Triphenylacrylsäure (S. 597) bei der Condensation von Benzophenonchlorid mit Phenylessigester; es wird durch Reduction zu Triphenylpropan, durch Schmelzen mit Kali zu  $\alpha,\beta$ -Diphenylvinyl-o-benzoësäure gespalten, aus der es, ebenso wie aus der Triphenylacrylsäure durch Erhitzen mit Chlorzink wieder gewonnen wird (B. **30**, 1281).

**$\beta$ -Phenyl-o-, -m- und -p-nitroindon**  $NO_2C_6H_3\langle\begin{smallmatrix} CH \\ CO \end{smallmatrix}\rangle C(C_6H_5)$ , F. 139<sup>0</sup>, 205<sup>0</sup> und 215—217<sup>0</sup>, aus o-, m- und p-Nitrophenyl- $\alpha$ -phenylzimmtsäure (C. 1900 II, 1276).

**Indon- $\beta$ -essigsäure**  $C_6H_4\langle\begin{smallmatrix} CH \\ CO \end{smallmatrix}\rangle C.CH_2CO_2H$ , F. 99<sup>0</sup>, citronengelbe Prismen, aus Phenylacidsäure (S. 422) mit conc.  $SO_4H_2$ , wird durch längere Einwirkung der Mineralsäure zu dem gesättigten, farblosen Lacton, F. 123<sup>0</sup>, isomerisirt (B. **41**, 3983). In analoger Weise entstehen  $\gamma$ -Methyl-,  $\gamma$ -Phenylindon- $\beta$ -essigsäure und  $\gamma$ -Phenylindon- $\beta$ -propionsäure, F. 155<sup>0</sup>, 167<sup>0</sup> und 168<sup>0</sup> aus Methylphenylitaconsäure (F. 183<sup>0</sup>) (S. 422), Diphenylitaconsäure (S. 582) und  $\alpha$ -Methyl- $\gamma\gamma$ -diphenylitaconsäure.

**$\gamma$ -Bromindon**  $C_6H_4:C_3BrHO$ , F. 64<sup>0</sup>,  **$\beta,\gamma$ -Dichlor- und Dibromindon**  $C_6H_4:C_3Br_2O$ , F. 90<sup>0</sup> und 123<sup>0</sup>, werden synthetisch aus Monobrom-, Dichlor- und Dibromzimmtsäure (B. **32**, 2477; **33**, 2426) erhalten; das  $\beta$ -Halogenatom ist in diesen Substanzen beim Erwärmen mit Natronlauge bez. fetten oder aromatischen Aminen leicht durch OH und NHR ersetzbar:  **$\beta$ -Chlor- und  $\beta$ -Brom- $\gamma$ -oxyindon**, F. 114<sup>0</sup> und 119<sup>0</sup>;  **$\gamma$ -Anilidoindon**, F. 205<sup>0</sup> u. Z., wird durch Salzsäure in Diketohydrinden (S. 620) verwandelt. Ebenso reagirt ein Halogenatom leicht mit Na-Malonester, Na-Acetessigester u. s. w. Die entstehenden Substanzen:  $(C_9H_4BrO)CH(CO_2C_2H_5)_2$ , F. 130<sup>0</sup>,  $(C_9H_4BrO)CH(COCH_3)CO_2C_2H_5$ , F. 81<sup>0</sup>, sind schwach gelblich gefärbt, geben aber mit Alkalien schön purpurrote, an Cochenillelösungen erinnernde Färbungen (B. **31**, 2079, 2903; **33**, 2418, 2425). Einwirkung von Natriumalkoholaten auf Dichlor- und Dibromindon s. B. **35**, 2938.

**Perchlorindon**  $C_6Cl_4:C_3Cl_2O$ , F. 149<sup>0</sup>, entsteht in eigentümlicher Reaction aus einem monocyclischen *Pentenderivat*, der Hexachloroxycyclopentencarbonsäure, dem Spaltungsproduct von Hexachlordiketocyclohexen, durch Erwärmen mit Wasser oder Natriumacetatlösung (A. **367**, 1).

**Hydrindenderivate: Hydrinden**  $C_6H_4:C_3H_6$ , Oel, Kp. 177<sup>0</sup>, entsteht durch Reduction von Inden mit Na und Alkohol und findet sich auch im Steinkohlenteer in der *Cumolfraction*, aus der es durch Vermittelung seiner Sulfosäure gewonnen wird (B. **33**, 735; **34**, 1257); durch Erhitzen mit Wasserstoff und fein vertheiltem Nickel wird es zu Oktohydrinden  $C_9H_{16}$ , Kp. 164<sup>0</sup>, reducirt (C. 1903 II, 989). **Dichlor- und Dibromhydrinden**  $C_6H_4:C_3H_4Br_2$ , Oel und F. 32<sup>0</sup>, geben beim Erwärmen mit Wasser **Chlor- und Bromoxyhydrinden**, F. 129<sup>0</sup> und 131<sup>0</sup>, die in der Kälte durch Ammoniak in **Amidooxyhydrinden**, F. 133<sup>0</sup>, umgewandelt werden; letzteres geht durch salpetrige Säure in  **$\beta,\gamma$ -Dioxyhydrinden**, *Hydrindenglycol*  $C_6H_4:C_3H_4(OH)_2$ , F. 99<sup>0</sup>, über, das auch aus Inden mit Permanganat entsteht (B. **26**, 1539; **32**, 30).

**Hydrinden- $\beta$ -carbonsäure**  $C_6H_4(CH_2)_2CH.CO_2H$ , F. 130<sup>0</sup>, wird durch Destillation ihrer Salze in Inden, durch Brom in Indencarbonsäure übergeführt, durch  $MnO_4K$  zu Phtalonsäure (S. 387) oxydirt. Sie entsteht durch  $CO_2$ -Abspaltung aus **Hydrinden- $\beta$ -dicarbonsäure**, F. 199<sup>0</sup>, deren Ester synthetisch aus Xylylenbromid mit Malonsäureester entsteht; aus Xylylenbromid mit



Acetessigester entsteht  $\beta$ -Acetylhydrindencarbonsäureester  $C_6H_4(CH_2)_2C \begin{matrix} \langle COCH_3 \\ CO_2R \end{matrix}$ .

$\gamma$ -Methylhydrinden- $\beta$ -carbonsäure, F.  $86^\circ$ , s. C. 1906 I, 1699.

Hydrinden- $\beta$ -methyl-, aethyl- und -phenylketon entstehen durch Destillation der Ca-Salze von Hydrindencarbonsäure mit Essigsäure, Propionsäure, Benzoësäure (B. 26, 1539).

$\alpha$ -Hydrindon,  $\alpha$ -Indanon  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH_2 \\ CO \end{matrix} \rangle CH_2$ , F.  $41^\circ$ , Kp.  $244^\circ$ , entsteht durch trockene Destillation von o-Carbohydrozimmitsäure (S. 352), aus o-Cyanhydrozimmitsäureester (S. 352) beim Erwärmen mit conc. Salzsäure, sowie aus  $\beta$ -Phenylpropionsäurechlorid mit  $AlCl_3$  (A. 376, 271). Phenylhydrazon, F.  $131^\circ$ . Das Oxim, F.  $146^\circ$ , wird durch Reduction in  $\alpha$ -Amidohydrinden, Hydrindamin, Kp.  $220^\circ$ , übergeführt, dessen Chlorhydrat beim Erhitzen fast quantitativ in Chlorammon und Inden zerfällt, mit Nitrit:  $\alpha$ -Oxyhydrinden, F.  $54^\circ$ , liefert (B. 26, R. 708; C. 1899 II, 252; 1900 I, 770). Durch  $PCl_5$  wird  $\alpha$ -Hydrindonoxim in Hydrocarbostyryl umgewandelt (Beckmann'sche Umlagerung) (B. 27, R. 598):



Hydrindonazin  $C_9H_8:N:N:C_9H_8$ , F.  $165^\circ$ , aus dem Oxim mit Hydrazin; mit salpetriger Säure giebt das Hydrindon: Isonitrosohydrindon  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH_2 \\ CO \end{matrix} \rangle C=NOH$ . F.  $210^\circ$  u. Z., das mit Phenylhydrazin ein Osazon, F.  $229^\circ$ , isomer mit dem aus  $\alpha, \gamma$ -Diketohydrinden gewonnenen Dihydrizon (s. u.), durch Reduction:  $\beta$ -Amido- $\alpha$ -hydrindon liefert (B. 29, 2605, R. 869; C. 1897 I, 860); durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  geht es unter Beckmann'scher Umlagerung in Homophtalamidsäure über (C. 1907 I, 727). Mit Benzaldehyd (vgl. B. 34, 412) giebt  $\alpha$ -Hydrindon eine Benzylidenverbindung  $C_9H_6O:CH C_6H_5$ , gelbe Krystalle, F.  $114^\circ$ , die auch aus  $\alpha$ -Benzylzimmitsäure mit conc. Schwefelsäure entsteht (S. 603); 2 Mol. Hydrindon condensiren sich zu Anhydrobishydrindon  $C_9H_6O:C_9H_8$ , F.  $143^\circ$ , das bei weiterer Condensation den Kohlenwasserstoff *Truxen*  $(C_9H_6)_x$  (vgl. S. 615) liefert (C. 1894 II, 92; B. 31, 720; 33, 3085; 36, 645). Mit o-Phtalaldehyd (S. 336) condensirt sich das  $\alpha$ -Hydrindon zum Isonaphtofluoren  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CO \\ C_{10}H_6 \end{matrix} \rangle$  (S. 668) (A. 369, 288).

Durch Erhitzen von o-, m- und p-Methylhydrozimmitsäure entstehen o-, m- und p-Methyl- $\alpha$ -hydrindon, deren Constitution aus der Oxydation zu verschiedenen Methyl-o-phtalsäuren hervorgeht. Aehnlich verhalten sich Bz.-Chlor-, Brom-, Jod- und Nitrohydrindone (B. 25, 2095).

$\beta$ -Methyl- $\alpha$ -hydrindon, Kp.<sub>11</sub>  $168^\circ$  (C. 1902 I, 661) und  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -hydrindon, F.  $78^\circ$ , entstehen aus  $\alpha$ -Methyl- und  $\alpha$ -Phenylhydrozimmitsäure; durch Schütteln der aetherischen Lösung mit Natronlauge wird das  $\beta$ -Phenylhydrindon theils in  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -hydrindon, F.  $129^\circ$ , theils durch Ringspaltung in Desoxybenzoïn-o-carbonsäure  $C_6H_4(COOH).CH_2.COC_6H_5$  (S. 593) übergeführt (B. 26, 2095).  $\gamma$ -Phenyl- $\alpha$ -hydrindon, F.  $78^\circ$ , entsteht aus  $\beta, \beta$ -Diphenylpropionsäure und  $SO_4H_2$  oder aus Zimmitsäurechlorid mit Benzol und  $AlCl_3$  (B. 26, 2128; C. 1910 II, 570).

$\beta, \beta$ -Dimethyl- $\alpha$ -hydrindon  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH_2 \\ CO \end{matrix} \rangle C(CH_3)_2$ , F.  $45^\circ$ , aus  $\alpha, \alpha$ -Dimethyl- $\beta$ -phenylpropionsäurechlorid und  $AlCl_3$  oder durch Methylierung von  $\alpha$ -Hydrindon mittelst  $NaNH_2$  und  $CH_3J$ ; beim Erhitzen mit  $NaNH_2$  in Benzollösung wird es zum Amid der  $\alpha, \alpha$ -Dimethyl- $\beta$ -phenylpropionsäure aufgespalten.  $\beta, \beta$ -Diaethyl- $\alpha$ -hydrindon, F.  $7^\circ$ , Kp.<sub>13</sub>  $138^\circ$  (C. 1910 II, 39).

**Tetrachlor- $\alpha$ -hydrindon**  $C_6H_4:C_3Cl_4O$ , F.  $108^\circ$ , das Additionsproduct von Chlor an Dichlorindon (S. 618), wird durch Erwärmen mit alkoholischer Natronlauge leicht zu *o*-Trichlorvinylbenzoësäure gespalten (S. 402). **Chlor-dibromhydrindon- $\gamma$ -carbonsäure**  $C_6H_4:[C_3ClBr_2O(COOH)]$ , F.  $171^\circ$ , aus Chlorindon- $\gamma$ -carbonsäure (S. 617) und Brom, wird ebenso zu Bromchlormethylenhomophthalsäure gespalten (S. 628).

**$\beta$ -Nitro- $\alpha$ -hydrindon**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{matrix} CH.NO_2$ , schwefelgelbe Nadeln, F.  $117^\circ$  u. Z., entsteht durch Condensation von *o*-Phtalaldehyd mit Nitromethan und Natriumaethylat (A. 377, 15).

**$\beta$ -Hydrindon**,  **$\beta$ -Indanon**  $C_6H_4(CH_2)_2CO$ , F.  $61^\circ$ , Kp.  $220-225^\circ$  u. Z., entsteht durch Destillation von *o*-phenylendiessigsäurem Kalk (S. 616), sowie durch Erwärmen von Hydrindenglycol (S. 618) oder dessen Monomethyläther mit Schwefelsäure; Hydrazon, F.  $120^\circ$ . Das Oxim, F.  $155^\circ$ , giebt durch Reduction  **$\beta$ -Amidohydrinden** (B. 26, R. 709); **Diisonitroso- $\beta$ -hydrindon**  $C_6H_4[C(NO_2)]_2CO$ , F.  $233^\circ$  u. Z. Aehnlich dem  $\alpha$ -Hydrindon und dem Diketohydrinden condensirt sich das  $\beta$ -Hydrindon leicht zu Anhydro-bis- $\beta$ -hydrindon  $C_9H_6O:C_9H_8$ , F.  $170^\circ$  (B. 32, 28).

**Tetrachlor- $\beta$ -hydrindon**  $C_6H_4:C_3Cl_4O$ , F.  $98^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von Chlorkalk auf Tetrachlor-2,3-diketotetrahydronaphtalin (S. 628). **Mono-brom-,  $\alpha,\gamma$ -Dibrom- und Tetrabromhydrindon**, F.  $91^\circ$ ,  $111^\circ$ ,  $173^\circ$ , durch Bromiren von  $\beta$ -Hydrindon in Benzollösung. Tetrachlor- und Tetrabromhydrindon gehen beim Erwärmen mit Alkalien in Phtalidcarbonsäure (S. 386) über (Benzilsäureumlagerung) (A. 334, 346; C. 1908 II, 1183).

**$\beta$ -Acetyl- und  $\beta$ -Benzoyl- $\alpha$ -hydrindon**, F.  $76^\circ$  und  $98^\circ$  (A. 347, 112);  **$\alpha$ -Hydrindon- $\beta$ -oxalsäure**, F.  $212^\circ$ , nach Bildungsweise 5. S. 617 (A. 369, 287).

**$\alpha,\gamma$ -Diketohydrinden**,  **$\alpha,\gamma$ -Indandion**  $C_6H_4(CO)_2CH_2$ , F.  $130^\circ$  u. Z., entsteht aus seiner Carbonsäure (S. 621), über seine Bildung aus  $\alpha$ -Naphtochinon mit salpetriger Säure s. S. 628; es bildet farblose Nadeln, die sich in Alkalien mit gelber Farbe lösen; die H-Atome der zwischen den beiden Keto- gruppen befindlichen Methylengruppe haben sauren Character. Mit Phenylhydrazin bildet es ein Monohydrazon, F.  $163^\circ$ , und ein Dihydrazon  $C_6H_4(C:NNHC_6H_5)_2CH_2$ , F.  $171^\circ$ ; durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid wird das Monohydrazon eines Triketohydrindens  $C_6H_4(CO)_2C:NNHC_6H_5$  gewonnen, das auch durch Spaltung von Benzaldiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2C=CHC_6H_5$ , dem Condensationsproduct von Benzaldehyd mit Diketohydrinden, durch Phenylhydrazin entsteht. Das durch Condensation von Protocatechualdehyd mit Diketohydrinden gewonnene **3,4-Dioxybenzaldiketohydrinden**, F.  $257^\circ$ , ist ein beizenziehender Farbstoff (B. 30, 1185); auch mit *p*-Amidobenzaldehyden entstehen schwach basische Farbstoffe, *o*-Amidobenzaldehyd liefert das sogenannte Chinolenphenylenketon

$C_6H_4 \begin{matrix} [1]CH=C- \\ [2]N \quad \dot{C}.CO \end{matrix} C_6H_4$ , F.  $175^\circ$  (B. 34, 2467). Mit Orthoameisensäureester condensirt sich Indandion zu den Verbindungen  $C_6H_4(CO)_2C:CHOH$  und  $C_6H_4(CO)_2C:CH.CH(CO)_2C_6H_4$ , mit Ammoniak erhält man aus letzterer:

**Dibenzoylenpyridin**  $\begin{matrix} CO & C.CH:C-CO \\ \dot{C}_6H_4 & \dot{C}.N:\dot{C}-\dot{C}_6H_4 \end{matrix}$  (C. 1903 II, 950). Mit Aethoxymethylenacetessigester (Bd. I) vereinigt sich das Indandion zum Indandionmethylenacetessigester  $C_6H_4(CO)_2CH.CH:C(COCH_3)CO_2C_2H_5$ , F.  $118^\circ$ . der durch conc. Alkali zur 3-Oxydiphenylenketon-2-carbonsäure (S. 669) condensirt wird (C. 1906 I, 849). Durch Erwärmen des Diketohydrindens für sich oder Kochen mit Wasser bildet sich **Anhydrobisdiketo-**



hydrinden, *Bindon*  $C_6H_4(CO)_2C=C \begin{matrix} C_6H_4 \\ CH_2 \end{matrix} CO$ , welches intensiv gefärbte Metallverbindungen liefert; durch Erhitzen mit aromatischen Aminen liefert es unter Wasseraustritt schön blaue Farbstoffe, ähnlich wie das Coerulignon (S. 536) (B. **30**, 3137); mit Phenylhydrazin wird es in 2 Moleküle Diketohydrindendihydrazon gespalten (A. **277**, 362; B. **34**, 3269). Das Anhydrobisdiketohydrinden vermag sich noch weiter zu höhermolecularen Körpern zu condensiren (B. **31**, 2935; **33**, 2433).

$\beta$ -Methyldiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2CHCH_3$ , F. 85°, entsteht aus seiner Carbonsäure, sowie durch Umlagerung von Aethylidenphtalid (S. 417, 616); seine Natriumverbindung giebt mit Jodmethyl  $\beta$ -Dimethyldiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2C(CH_3)_2$ , das auch aus dem Dinatriumsalz der Diketohydrindencarbonsäure mit  $JCH_3$  gewonnen wird.  $\beta$ -Phenyldiketohydrinden, F. 145°, wird aus Benzalphtalid erhalten. Das in ähnlicher Weise durch Umlagerung von Aethindiphtalyl (S. 609) mit Natriumalkoholat entstehende *Isäthindiphtalyl*, F. über 350°, violette Nadeln, das früher für Bisdiketohydrinden gehalten wurde, leitet sich neueren Arbeiten zufolge von einem aus 2 Naphtalinkernen bestehenden Kohlenwasserstoff: Naphtacen  $C_{16}H_{12}$  ab, und hat folgende Structur:  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(OH):C.CO \\ \diagdown C(OH):C.CO \end{matrix} C_6H_4$  (B. **31**, 1272).  $\beta, \beta$ -Diaethyldiketohydrindon  $C_6H_4(CO)_2C(C_2H_5)_2$ , Kp.<sub>10</sub> 143—156°, Oxim, F. 143°, aus Benzol, Diaethylmalonylchlorid und  $AlCl_3$  (A. **373**, 291).

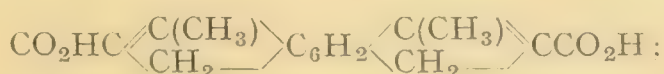
$\beta$ -Dichlordiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2CCl_2$ , F. 125°, entsteht durch Einwirkung von Chlor auf  $\gamma$ -Oxychlorindon (S. 618). Es wird durch verdünnte Natronlauge in o-Phtalsäure gespalten (B. **21**, 491, 2380).

$\beta$ -Bromdiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2CHBr$  ist identisch mit  $\beta$ -Brom- $\gamma$ -oxyindon (S. 618) und entsteht auch aus Diketohydrindencarbonester durch Bromiren und Verseifen. Beim Kochen mit Wasser giebt es **Dibromdiketohydrinden**  $C_6H_4(CO)_2CBr_2$  (Const. vgl. auch A. **322**, 244) und schliesslich **Trisdiketohydrinden**  $C_6H_4(CO)_2C[CH(CO)_2C_6H_4]_2$ ; letzteres entsteht auch bei der Einwirkung von Jod auf Na-Diketohydrindencarbonsäureester, bei Ueberschuss von Jod wird  $\beta$ -Dijoddiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2CJ_2$  gebildet (B. **33**, 2433; **34**, 2145 ff.).

**Diketohydrindencarbonsäureester**  $C_6H_4(CO)_2CH.CO_2R$ , F. 75—78°, aus Phtalsäureester mit Essigester und Natriumalkoholaten, wird ebenso wie die entsprechende Säure, welche auch durch Umlagerung der Phtalylessigsäure (S. 423) entsteht (B. **26**, 954), sehr leicht in Diketohydrinden übergeführt.  $\beta$ -Methyldiketohydrindencarbonsäureester  $C_6H_4(CO)_2C(CH_3)CO_2R$ , aus Phtalsäureester und Propionsäureester. Weitere Derivate des Diketohydrindens s. B. **31**, 2084 ff. **Diketohydrindenaldehyd**  $C_6H_4(CO)_2CH.CHO$ , F. 139° s. M. **31**, 62.

$\beta$ -Acetyl- und  $\beta$ -Benzoyldiketohydrinden  $C_6H_4(CO)_2CH.COR$ , F. 110° und 108°, aus Phtalsäureester mit Aceton und Acetophenon, scheinen durch Alkalien sehr leicht aufspaltbar zu sein (B. **27**, 104).

**Indacen** wird die tricyclische Combination eines Benzolkerns mit zwei Cyclopentenkernen genannt; aus m-Xylylendiacetessigester mit 80procentiger Schwefelsäure entsteht Dimethylindacencarbonsäure:



aus Pyromellithsäureester, Essigester und Natrium **Tetraketohydrindacencarbonsäureester**  $CO_2RCH(CO)_2C_6H_2(CO)_2CHCO_2R$  (B. **34**, 2779).

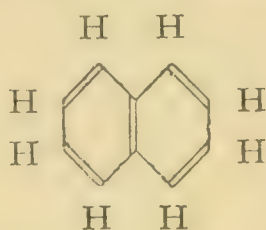
Eine Vereinigung des Pentenkerns mit zwei Benzolkernen, ein Dibenzopenten, stellt das **Fluoren** dar, welches in Gemeinschaft mit dem Chrysenfluoren und Picenfluoren erst im Anschluss an die condensirten Kerne der Phenanthrengruppe (S. 657—663), Phenanthren, Chrysen und Picen, zu denen die erstgenannten Körper in nahen genetischen Beziehungen stehen, abgehandelt wird.

## 2. Naphtalingruppe.

Das Naphtalin  $C_{10}H_8$ , unter den Destillationsproducten des Steinkohlenteers 1816 von Garden aufgefunden, zeigt grosse Aehnlichkeit mit dem Benzol, von dem es sich durch die Zusammensetzungsdifferenz  $C_4H_2$  unterscheidet. Es entsteht gleich dem Benzol durch Einwirkung von Glühhitze auf verschiedene Kohlenstoffverbindungen, daher sein Vorkommen im Steinkohlenteer. Durch Ersetzung der Wasserstoffatome leitet sich vom Naphtalin eine Reihe von den Benzolkörpern ganz analogen Derivaten ab. Von den zahlreichen Abkömmlingen des Naphtalins werden im Folgenden nur die wichtigeren berücksichtigt.

### Constitution des Naphtalinkernes.

Das Verhalten des Naphtalins wird in befriedigender Weise durch die zuerst von Erlenmeyer sen. (A. **137**, 346) aufgestellte Formel erklärt:



derzufolge dasselbe aus 2 Benzolkernen besteht, denen zwei in Orthostellung befindliche C-Atome gemeinsam sind. Bewiesen wurde diese Formel von Graebe 1866 (A. **149**, 20).

Das Vorhandensein eines Benzolkerns ergibt sich aus der Oxydation des Naphtalins zu o-Phtalsäure (S. 38, 343). Durch Oxydation von Dichlornaphtochinon  $C_6H_4:C_4Cl_2O_2$  erhält man ebenfalls o-Phtalsäure; verwandelt man aber das Dichlornaphtochinon mit  $PCl_5$  in Tetrachlornaphtalin; so giebt dieses durch Oxydation Tetrachlor-o-phtalsäure. Es ist also im zweiten Falle der Benzolkern oxydirt worden, der im ersteren unangegriffen blieb. Ein ganz ähnlicher Weg der Beweisführung wurde bereits früher (S. 38) erwähnt: Nitronaphtalin, durch Nitriren von Naphtalin erhalten, liefert Nitro-o-phtalsäure; Amidonaphtalin aber, durch Reduction des obigen Nitronaphtalins erhalten, liefert o-Phtalsäure:



Daraus geht hervor, dass das Naphtalin aus zwei symmetrisch condensirten Benzolkernen bestehen muss. Ueber andere Formeln, wie die



»centrische« von Bamberger und die Armstrong'sche Formel vgl. B. **23**, R. 337, 692; **24**, R. 651, 728; vgl. a. A. **306**, 136.



Bamberger

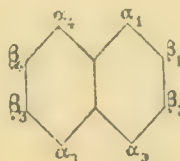


Armstrong.

**Isomerieen der Naphtalinderivate.** Die durch diese Formel des Naphtalins bedingten Isomerieen seiner Derivate stehen mit den tatsächlichen Verhältnissen in Uebereinstimmung. Man bezeichnet die Substituenten nach dem Schema:



oder



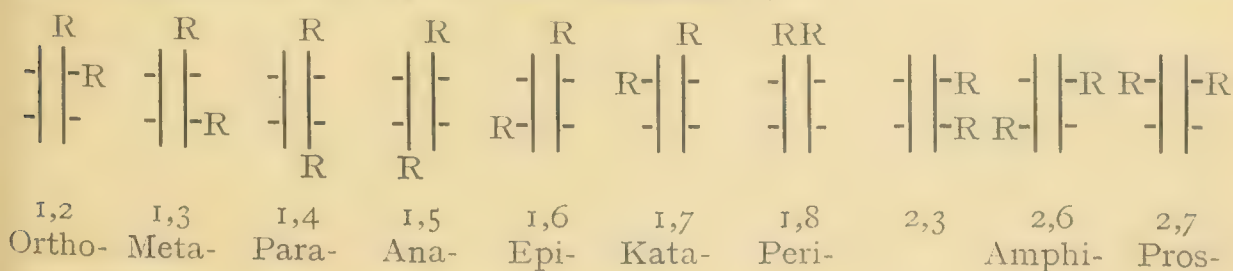
Durch Ersatz eines H-Atoms im Naphtalin können zwei isomere Monoderivate entstehen, die man als  $\alpha$ - und  $\beta$ -Derivate unterscheidet, je nachdem der Substituent dem, beiden Kernen gemeinschaftlichen Complex

$\begin{array}{c} \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{C} \end{array}$  benachbart oder durch eine CH-Gruppe davon getrennt ist. Die

Stellungen 1, 4, 5, 8 ( $\alpha_1, \alpha_2, \alpha_3, \alpha_4$ ) einerseits und 2, 3, 6, 7 ( $\beta_1, \beta_2, \beta_3, \beta_4$ ) andererseits sind gleichwertig. Für die Gleichwertigkeit der vier  $\alpha$ -Stellungen ist der Beweis von Liebermann (A. **183**, 254) und Atterberg (B. **9**, 1736) erbracht worden. Die hierbei angewendete Methode ist eine ähnliche wie die zum Nachweis der Gleichwertigkeit der Benzolwasserstoffatome (S. 31) befolgte.

Ob ein Substituent  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Stellung einnimmt, entscheidet meist die Oxydation zu dem betreffenden o-Phtalsäurederivat, z. B. entsteht aus  $\alpha$ -Nitronaphtalin: [1,2,3]-Nitrophtalsäure, folglich muss die Nitrogruppe der Ansatzstelle des zweiten Benzolkerns im Naphtalin benachbart sein. Die Constitution des  $\alpha$ -Oxynaphtalins oder  $\alpha$ -Naphtols geht auch aus seiner Synthese aus Phenylisocrotonsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$  (S. 408, 625) hervor. Ausserdem können nur  $\alpha$ -Derivate des Naphtalins in dem p-Benzoquinon analoge Chinone übergeführt werden, da nur diese ein freies H-Atom in Parastellung zum Substituenten haben. Durch letzteren Umstand werden auch noch andere Eigentümlichkeiten im Verhalten der Naphtalinderivate bedingt, so das Vereinigungsvermögen der Naphtole und Naphtylamine mit Diazokörpern (S. 639) u. a. m.

Disubstitutionsproducte des Naphtalins vermögen bei gleichen Substituenten bereits in zehn Isomeren aufzutreten, die man durch Zahlen oder Präpositionen (B. **26**, R. 533) bezeichnet<sup>1)</sup>:



<sup>1)</sup> In dem folgenden Schema ist, in ähnlicher Weise wie bei dem Benzol (S. 36), das Doppelsechseck des Naphtalins durch zwei parallele Striche ersetzt.

Ueber Berechnung der Isomeriemöglichkeiten bei Naphthalinderivaten s. B. **33**, 2131.

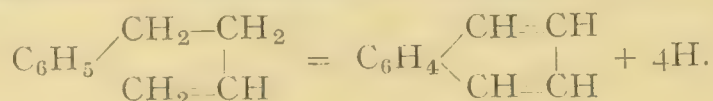
Die Stellung der Substituenten in Diderivaten lässt sich häufig ebenfalls durch das Oxydationsverfahren entscheiden, indem man dadurch zunächst feststellen kann, ob die Substituenten in demselben Kern — *isonuclear* — oder in verschiedenen Kernen — *heteronuclear* — stehen. Isonucleare Substitutionsproducte mit benachbarten Substituenten zeigen im Allgemeinen das nämliche Verhalten wie die Orthosubstitutionsproducte des Benzols, indem sie ähnliche Condensationsproducte (S. 117, 198, 205, 210) bilden wie jene. Indessen scheint ein Unterschied zwischen Stellungen, wie 1,2 und 2,3 zu bestehen; z. B. zeigen sich nur solche Amidonaphthaline zur Naphtochinolinringbildung (s. d.) befähigt, in denen sich der Pyridinring an  $\alpha$ - $\beta$ -ständige C-Atome anschliessen kann. Man muss annehmen, dass die doppelten Bindungen im Naphtalin nicht so leicht verschiebbar sind wie im Benzol (S. 40). Eigentümlich ist ferner das Verhalten der 1,8- oder Periderivate des Naphtalins, welche ganz ähnlich den o-Diderivaten eine Reihe von Heteroringbildungen zeigen.

### Naphthalinringbildungen.

Naphtalin bildet sich durch pyrogene Condensation aus einer Reihe von Kohlenstoffverbindungen, wie *Aethylen*, *Acetylen*, *Aether* u. s. w. Wichtiger sind solche Bildungsweisen des Naphtalinkerns, bei denen bereits ein Benzolkern vorgebildet ist:

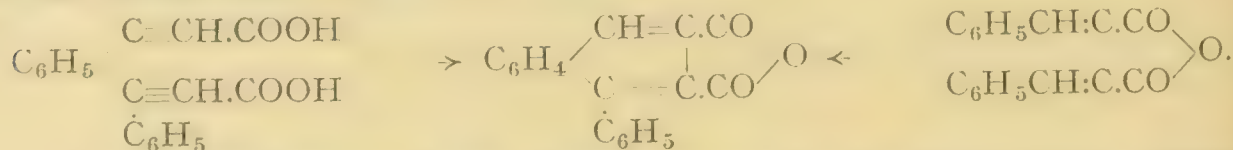
1. Ein Gemisch von *Benzol* und *Acetylen* durch glühende Rohre geleitet liefert Naphtalin (Bull. **7**, 306).

2. Beim Leiten von *Phenylbutylen*  $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$  oder dessen Dibromid in Dampfform über glühenden Aetzkalk entsteht Naphtalin:

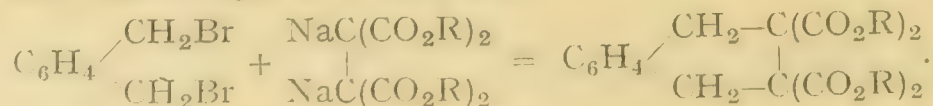


Aehnliche Reactionen sind die Bildung der *Phenyldihydronaphtoësäure* aus *Dibenzalpropionsäure* (S. 607) mit Eisessig-Schwefelsäure, der *Phenylbromtetrahydronaphtoësäure* aus *Benzylphenylisocrotonsäure* (S. 608) mit Brom, sowie des 1-*Phenyltribromnaphthalins* beim Bromiren von *Diphenyldiacetylen* (S. 605) (A. **341**, 198).

3. *Phenylpropionsäure* (S. 414) geht beim Erwärmen mit Essigsäureanhydrid oder durch Einwirkung von  $POCl_3$  in das Anhydrid, Phenylpropionsäureester durch Erhitzen auf  $200^\circ$  in den Ester der 1-*Phenyl-naphtalin-2,3-dicarbonsäure* über. Das gleiche Anhydrid entsteht auch beim Belichten des Dibenzalbernsteinsäureanhydrids (S. 608) in Benzollösung (B. **40**, 3372, 3839; C. 1908 II, 1357):

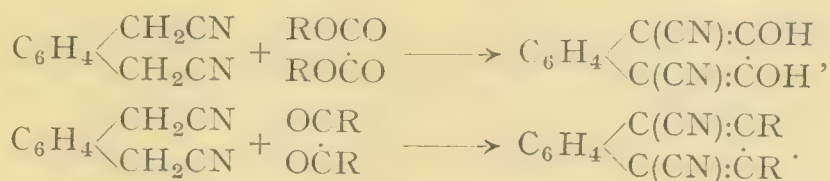


4. Aus *Xylylenbromid* und *Acetylentetracarbonsäureesternatrium* entsteht Tetrahydronaphtalintetracarbonsäureester, der beim Verseifen Tetrahydronaphtalindicarbonsäure liefert, deren Silbersalz durch Destillation in Naphtalin übergeht (Baeyer und Perkin, B. **17**, 488; vgl. Bildung des Tetramethylen- und Indenringes S. 4 und 618):

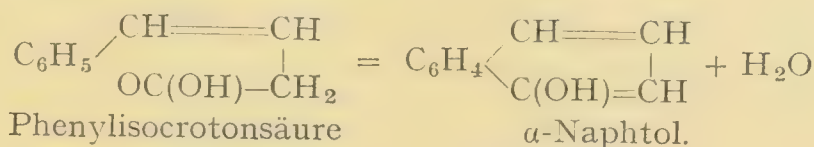




5. *o*-Xylylencyanid (S. 352) condensirt sich bei Gegenwart von Natrium-*aethylat* mit Oxalester und  $\alpha$ -Diketonen zu Naphtalinderivaten (B. **43**, 1360):



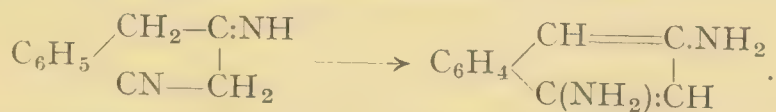
6. Aus *Phenylisocrotonsäure* bildet sich beim Erhitzen  $\alpha$ -Naphtol (Fittig und Erdmann, B. **16**, 43; A. **247**, 372; **255**, 263; **275**, 284; vgl. Bildung von Indenderivaten S. 617):



Ganz ähnlich entstehen 5-, 6- und 7-*Chlor-1-naphtol* aus *o*-, *m*- und *p*-*Chlorphenylparaconsäure*, aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -*Methylparaconsäure*: 2- und 4-Methylnaphtol, aus  $\beta$ -*Benzallaevulinsäure*  $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{C.COCH}_3 \\ \text{OC(OH)-CH}_2 \end{array}$  :  $\alpha$ -Naphtol-

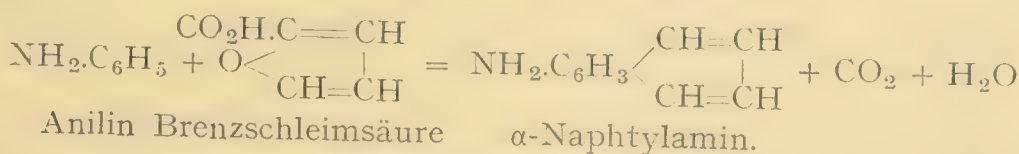
3-methylketon (B. **26**, 345);  $\alpha,\gamma$ -Diphenylacetessigester  $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO} \\ \text{ROCO.CH(C}_6\text{H}_5) \end{array}$  liefert beim Erhitzen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ : 2-Phenyl-1,3-dioxynaphtalin (A. **296**, 14); ähnlich giebt Phenacetylmalonsäureester: 1,3-Dioxynaphtalin-2-carbonsäureester (A. **298**, 374), Cinnamylidenhippursäure, bez. die aus dieser durch Zersetzung entstehende Cinnamylbrenztraubensäure  $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{CO(COOH).CH}_2 \end{array}$  :  $\alpha$ -Naphtoësäure (B. **35**, 384).

7.  $\gamma$ -Phenyl- $\beta$ -iminobutyronitril condensirt sich unter der Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  zum 1,3-Diamidonaphtalin (C. 1909 I, 857):



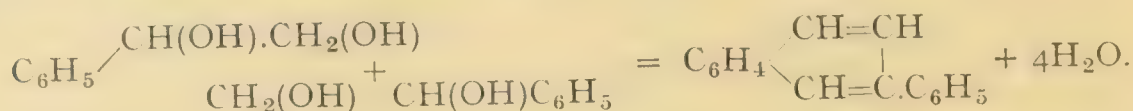
In analoger Weise entsteht aus dem  $\gamma$ -Phenyl- $\gamma$ -imino- $\alpha$ -cyanbutter-säureester:  $\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{l} \text{C(:NH).CH}_2 \\ \text{CN}-\text{CH.CO}_2\text{R} \end{array}$  der 1,4-Diamidonaphtalin-2-carbonsäure-ester, sowie aus den durch Condensation von *o*-Tolunitril mit Benzylcyanid oder Cyanessigester entstehenden Iminonitrilen:  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C(:NH).CHC}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_3-\text{CN} \end{array}$  und  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{C(:NH).CHCO}_2\text{R.} \\ \text{CH}_3-\text{CN} \end{array}$  das 1,3-Diamido-2-phenylnaphtalin bez. der 1,3-Diamidonaphtalin-2-carbonsäureester (C. 1907 I, 728; II, 68, 539, 2053).

8. Beim Erhitzen von *Anilin* mit *Brenzschleimsäure* (s. d.) und Chlorzink auf 300° entsteht  $\alpha$ -Naphtylamin (B. **20**, R. 221):



Aehnlich bildet sich  $\alpha$ -Naphtylamin durch Erhitzen von HCl-Anilin mit Mannit unter Druck.

9. 2 Mol. Styrolenalkohol oder Phenylglycol (S. 355) werden durch verdünnte  $\text{SO}_4\text{H}_2$  zu  $\beta$ -Phenylnaphtalin condensirt (A. **240**, 137):



Als Zwischenproduct entsteht dabei Phenylacetaldehyd.

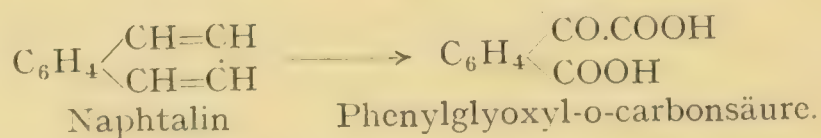
10. Eigentümlich ist die Bildung eines Naphtalinderivats bei der Oxydation von Bromprotocatechusäure mit Salpetersäure; es entsteht dabei eine Dibrom- $\beta$ -naphtochinoncarbonsäure (A. **293**, 120):



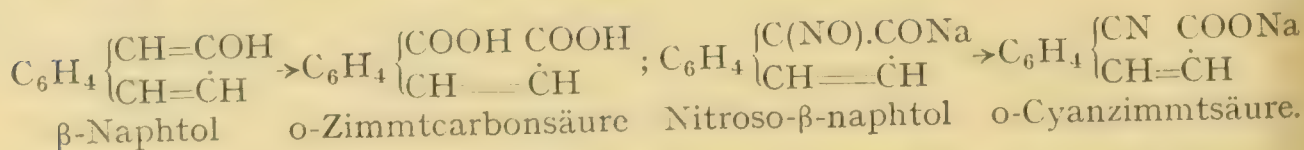
### Naphtalinringspaltungen.

Das Naphtalin und die meisten Naphtalinderivate werden durch energisch wirkende Oxydationsmittel in o-Phtalsäure und substituirte o-Phtalsäuren unter Zerstörung eines Benzolkernes übergeführt; erleichtert wird die Oxydation durch Einführung einer Amidogruppe in den zu oxydirenden Kern (vgl. S. 622). Naphtole und Naphtolderivate werden durch Erhitzen mit Alkali und oxydirenden Metalloxyden bis zu Phtalsäure und Benzoësäure abgebaut (C. 1903 I, 1106). In manchen Fällen ist es gelungen, durch Mässigung der Oxydationswirkung Zwischenproducte der Oxydation oder sogar die primären Ringspaltungsproducte festzuhalten.

1. Aufspaltung durch gelinde Oxydation: a) Naphtalin liefert bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat neben Phtalsäure *Phenylglyoxyl-o-carbonsäure* (S. 387) (B. **28**, R. 490; **31**, 369; C. 1907 II, 67):



b)  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtol mit alkalischer Permanganatlösung oxydirt liefern ebenfalls o-Carbophenylglyoxylsäure; aus  $\beta$ -Naphtol wurde bei vorsichtiger Oxydation neben andern Körpern: o-Zimmtcarbonsäure (S. 418) erhalten (M. **10**, 115); neben diese Reaction stellen wir die Aufspaltung des Nitroso- $\beta$ -naphtolnatriums (S. 646) durch Erhitzen auf  $250^\circ$  zu o-Cyanzimmtsäure (C. 1901 I, 69):



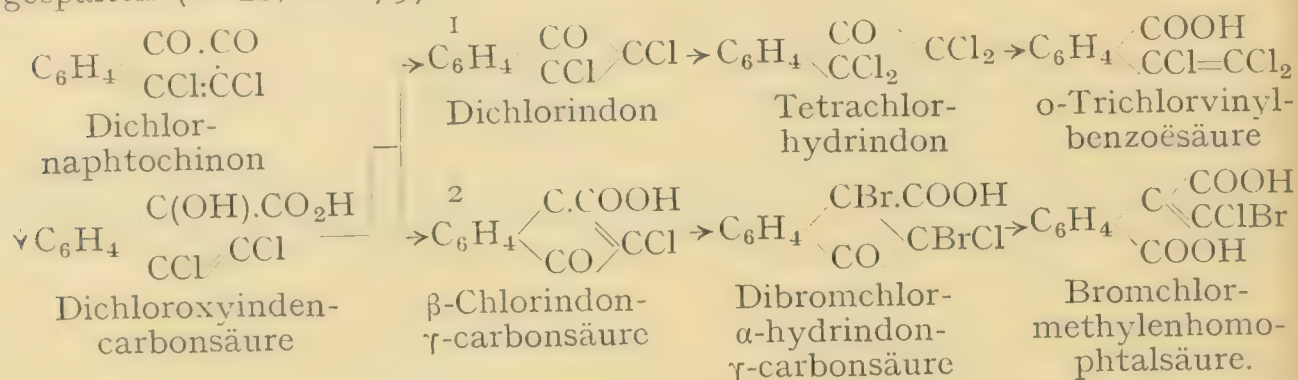
Bei der Oxydation von  $\alpha$ -Nitronaphtalin mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  treten Producte auf, die bei der Reduction u. a. *Isatincarbonsäure*  $\text{NH}_2[3]\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{[1]COOH} \\ | \\ \text{[2]COCO} \end{array}$  ergeben (B. **28**, 1641). Naphtalsäure (S. 650) liefert *Phenylglyoxyldicarbon-säure* (S. 388).

c) Besonders leicht gelingt die Spaltung hydrirter Naphtalinderivate (S. 654): Dihydro- $\beta$ -naphtol giebt mit Permanganat *Dihydroisocumarincarbonsäure*, Tetrahydro-naphtylenglycol liefert mit Bichromat in der Kälte *Phenylen-o-diessigsäure* (S. 352) (B. **26**, 1833):

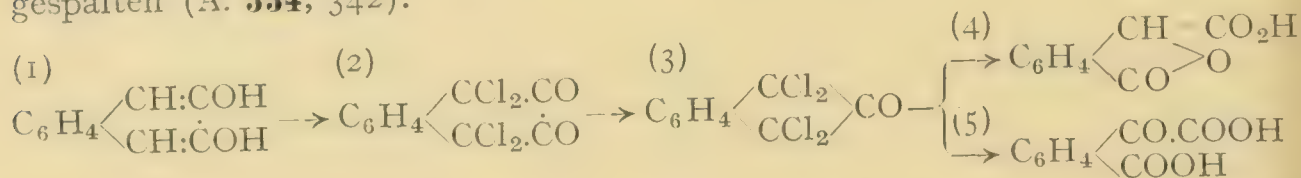




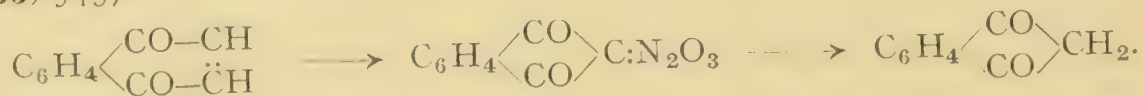
liefert; oder 2. man erhitzt die Säure mit Vitriolöl auf 100° bis 110°, wobei sie in  $\beta$ -Chlorindon- $\gamma$ -carbonsäure übergeht; das Bromadditionsproduct letzterer Säure wird durch Alkali zu  $\alpha$ -Chlorbrommethylenhomophtalsäure gespalten (B. 28, R. 279):



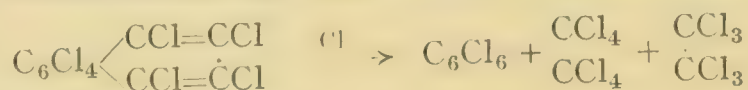
d) 2,3-Dioxyaphtalin (1) liefert bei der Einwirkung von Chlor Tetrachlor-2,3-diketotetrahydronaphtalin (2), das durch Behandlung mit Chlorcalcium in Tetrachlor- $\beta$ -hydrindon (3) übergeht; letzteres wird durch Alkalien zur Phtalidcarbonsäure (4), durch conc.  $\text{NO}_3\text{H}$  zur Phtalonsäure (5) aufgespalten (A. 334, 342):



3. Ein Uebergang des Naphtalinkerns in den Indenkern ist auch bewirkt worden durch Einwirkung von flüssiger salpetriger Säure auf  $\alpha$ -Naphtochinon; dabei entsteht zunächst Diketohydrindennitrosit, welches bei vorsichtiger Behandlung mit Wasser in  $\alpha, \gamma$ -Diketohydrinden (S. 620) übergeht (B. 33, 543):

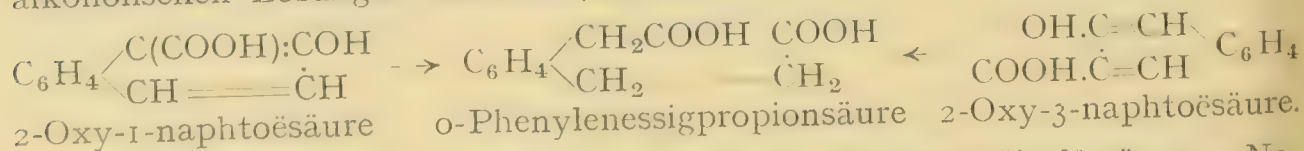


4. Perchlornaphtalin wird beim Erwärmen mit  $\text{SbCl}_5$  auf 280—300° in Perchlorbenzol, Tetrachlormethan und Hexachloräthan zerlegt (B. 9, 1486):

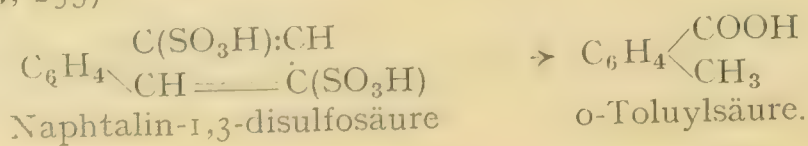


Perchlornaphtalin.

5. Aufspaltung durch Reduction in alkalischer Lösung. Der Ringspaltung der Salicylsäure (S. 49) analog ist diejenige, welche die 2,1- und 2,3-Oxyaphtoësäure (S. 649) durch Einwirkung von Natrium auf die alkoholischen Lösungen erleiden (A. 286, 268):



6. Eine eigentümliche Spaltung erleiden Naphtalindisulfosäuren, Naphtylamin- und Naphtolsulfosäuren, welche die Substituenten in 1,3-Stellung enthalten, indem sie beim Schmelzen mit Kali o-Toluylsäure liefern (B. 28, R. 364; A. 350, 253):





Aehnlich bilden 1,3,6- und 1,3,8-Naphtalintrisulfosäure beim Schmelzen mit Kali: m-Kresol (Ch. Ztg. 1895, Nr. 48).

Das **Naphtalin**  $C_{10}H_8$ , F.  $79^{\circ}$ , Kp.  $218^{\circ}$ , findet sich im Steinkohlenteer und wird aus dem von  $180$ — $300^{\circ}$  destillirenden Teil durch Auskrystallisiren gewonnen. Man reinigt es durch Destillation mit Wasserdampf und Sublimation. Auch in einigen aetherischen Oelen ist Naphtalin aufgefunden worden (C. 1902 II, 1117; 1907 I, 1413). Es ist in kaltem Alkohol schwer, in Aether und heissem Alkohol leicht löslich, krystallisirt und sublimirt in glänzenden Blättern. Naphtalin ist ausgezeichnet durch seine grosse Flüchtigkeit und besitzt einen charakteristischen Geruch. Mit *Pikrinsäure* bildet es eine krystallinische Doppelverbindung  $C_{10}H_8.C_6H_2(NO_2)_3OH$ , F.  $149^{\circ}$  (Fritzsche, J. 1857, 456); ähnliche Doppelverbindungen liefern m- und p-Dinitrobenzol, Trinitrobenzol, Trinitrotoluol u. a. m.

Technisch wird Naphtalin zur Darstellung von Phtalsäure und Farbstoffen verwandt. Es dient ferner zur Carburirung von Wassergas; wegen seiner stark antiseptischen Eigenschaften, sowie der betäubenden Wirkung auf niedere Tiere wird es als Mittel gegen Schimmelpilze, Krätze, Motten u. s. w. angewandt.

Vermöge seiner ungesättigten Bindungen addirt das Naphtalin unter geeigneten Bedingungen Wasserstoff und Chlor; die dadurch entstehenden Verbindungen werden im Verein mit den anderen Hydronaphtalinderivaten zum Schluss der Naphtalingrouppe beschrieben. Durch Halogen, Salpetersäure, Schwefelsäure wird das Naphtalin, analog dem Benzol, chlorirt, nitriert, sulfurirt. Ueber Oxydationsproducte des Naphtalins s. S. 626.

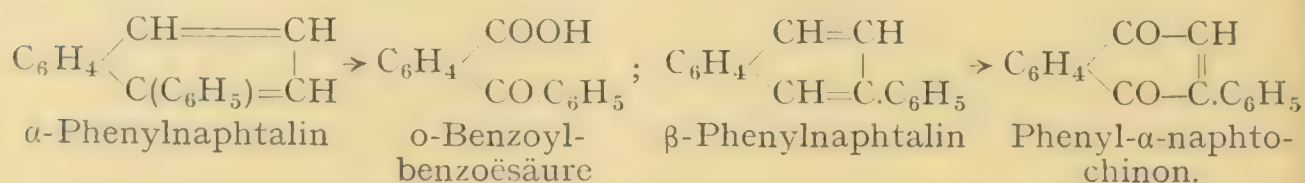
**Homologe Naphtaline.** Die methyilirten Naphtaline finden sich im Steinkohlenteer und im Erdöl (C. 1898 I, 812; 1899 II, 118). Alkyilirte Naphtaline werden ferner erhalten aus Bromnaphtalinen mit Alkylhalogeniden und Natrium, aus Naphtalin mit Alkyljodiden oder -bromiden und  $AlCl_3$ , sowie durch Reduction der Acylnaphtaline mit Wasserstoff und fein vertheiltem Nickel bei  $180^{\circ}$ , oder mit HJ und rotem Phosphor (C. 1908 I, 2100; II, 948):

$\alpha$ -Methylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\alpha-CH_3$ . . . . .	F. $-20^{\circ}$	Kp. $240-243^{\circ}$
$\beta$ -Methylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\beta-CH_3$ . . . . .	» $+32,5^{\circ}$	» $241-242^{01}$
1,4-Dimethylnaphtalin . .	$C_{10}H_6-1,4-(CH_3)_2$ . . . .	flüssig	» $262-264^{02}$
$\alpha$ -Aethylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\alpha-C_2H_5$ . . . . .	»	» $258^{\circ}$
$\beta$ -Aethylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\beta-C_2H_5$ . . . . .	F. $-19^{\circ}$	» $251^{\circ}$
$\alpha$ -n-Propylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\alpha-(CH_2)_2CH_3$ . . .	flüssig	» $274^{\circ}$
$\beta$ -n-Propylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\beta-(CH_2)_2CH_3$ . . .	»	» $278^{\circ}$
$\alpha$ -n-Butylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\alpha-(CH_2)_3CH_3$ . . .	»	» $282^{\circ}$
$\beta$ -n-Butylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\beta-(CH_2)_3CH_3$ . . .	»	» $284^{\circ}$
$\alpha$ -Isobutylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\alpha-CH_2CH(CH_3)_2$ . .	»	» $137^{\circ}(11\text{mm})$
$\beta$ -Isobutylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\beta-CH_2CH(CH_3)_2$ . .	»	» $112^{\circ}(6\text{mm})$
$\alpha$ -Phenylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\alpha-C_6H_5$ . . . . .	F. $0^{\circ}$	» $325^{\circ}$
$\beta$ -Phenylnaphtalin . . .	$C_{10}H_7-\beta-C_6H_5$ . . . . .	» $102^{\circ}$	» $347^{\circ}$

1) B. 25, R. 857; 2) B. 28, R. 619.

$\alpha$ - und  $\beta$ -Phenylnaphtalin sind durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Naphtalin unter Zusatz von  $AlCl_3$  erhalten worden; ähnlich entsteht Nitrophenylnaphtalin, F.  $129^{\circ}$ , aus Nitrophenylnitrosaminatrium mit Naphtalin (B. 29, 168; vgl. S. 132).  $\beta$ -Phenylnaphtalin ent-

steht auch aus Brombenzol und Naphtalin beim Leiten der Dämpfe durch glühende Röhren, ferner durch Condensation von 2 Mol. Phenylglycol (S. 626) (B. **26**, 1119, 1748) und durch Destillation von  $\beta$ -Phenylhydroxy- $\alpha$ -naphtochinon mit Zinkstaub (A. **296**, 28). Auf die Constitution der beiden isomeren Phenylnaphtaline kann aus ihren Oxydationsproducten geschlossen werden:  $\alpha$ -Phenylnaphtalin liefert *o*-Benzoylbenzoësäure,  $\beta$ -Phenylnaphtalin dagegen Phenyl- $\alpha$ -naphtochinon:



Olefinnaphtaline:  $\alpha$ -Vinylnaphtalin  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{.CH:CH}_2$ , Kp.<sub>15</sub> 137°, aus  $\alpha$ -Naphtylmagnesiumbromid und Acetaldehyd.  $\alpha$ -Allylnaphtalin  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{.CH}_2\text{.CH:CH}_2$ , Kp. 266°, aus Allylbromid und  $\alpha$ -Naphtylmagnesiumbromid; beim Erwärmen mit alkoh. KOH wird es in das isomere  $\alpha$ -Propenylnaphtalin  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{.CH:CHCH}_3$ , Kp.<sub>10</sub> 138°, umgelagert, das auch aus  $\alpha$ -Naphtaldehyd (S. 648), Propionsäureanhydrid und Na-Propionat durch  $\text{H}_2\text{O}$ - und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung entsteht (C. 1897 II, 800; 1908 II, 1779).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Isopropenylnaphtalin  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{.C}(\text{:CH}_2)\text{CH}_3$ ,  $\alpha$ - Kp.<sub>8</sub> 125°,  $\beta$ - F. 45–47°, Kp.<sub>7</sub> 139°, entstehen aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylmethylketon (S. 648) mit  $\text{CH}_3\text{MgJ}$ : die  $\beta$ -Verbindung direct, die  $\alpha$ -Verbindung aus dem zunächst sich bildenden  $\alpha$ -Naphtyldimethylcarbinol (S. 647) durch Behandlung mit Essigsäureanhydrid (C. 1901 I, 1321).

### Substituirte Naphtaline.

1. **Halogenderivate des Naphtalins.** Halogenderivate des Naphtalins entstehen 1. durch directe Substitution der H-Atome durch Halogene; 2. durch Ersatz von  $\text{NH}_2$ -Gruppen in Amidonaphtalinen durch Halogene mittelst der Diazoverbindungen (S. 62); 3. durch Ersatz von OH-, sowie auch von  $\text{SO}_3\text{H}$ - und  $\text{NO}_2$ -Gruppen in Oxy-, Nitro- oder Sulfosäurederivaten des Naphtalins durch Erhitzen mit  $\text{PCl}_5$ . Letztere Reaction kann zu Ortsbestimmungen bei Naphtalin- und Naphtolsulfosäuren verwertet werden.

Die Bindung der Halogene und ebenso der anderen Substituenten wie  $\text{NO}_2$ ,  $\text{SO}_3\text{H}$  (vgl. B. **26**, 3028) ist im allgemeinen in den Naphtalinderivaten eine minder feste als in den entsprechenden Benzolabkömmlingen.

**Fluornaphtaline**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Fl}$ ,  $\alpha$ - Kp. 216°,  $\beta$ - F. 59°, Kp. 213°.

**Chlornaphtaline**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ ,  $\alpha$ - Kp. 263°,  $\beta$ - F. 56°, Kp. 265°:  $\alpha$ -Chlornaphtalin entsteht 1. beim Chloriren von kochendem Naphtalin, ferner 2. aus Naphtalindichlorid mit alkohol. Kali, 3. aus Naphtalin- $\alpha$ -sulfosäure mit  $\text{PCl}_5$ , 4. aus  $\alpha$ -Amidonaphtalin;  $\beta$ -Chlornaphtalin wird aus  $\beta$ -Amidonaphtalin oder aus  $\beta$ -Naphtol gewonnen. **Dichlornaphtaline**  $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2$ : es sind alle zehn möglichen Isomeren bekannt: 1,2- F. 35°, Kp. 281°; 1,3- F. 61°, Kp. 289°; 1,4- F. 68°, Kp. 287°; 1,5- F. 107°; 1,6- F. 48°; 1,7- F. 62°, Kp. 286°; 1,8- F. 83°; 2,3- F. 120°; 2,6- F. 135°, Kp. 285°; 2,7- F. 114° (B. **24**, 3475, R. 653, 704, 709; **26**, R. 536). **Trichlornaphtaline**, 14 Isomere, s. B. **29**, R. 227; C. 1897 II, 551.

**Pentachlornaphtalin**  $\text{C}_{10}\text{H}_3\text{Cl}_5$ , F. 168°, **Perchlornaphtalin**  $\text{C}_{10}\text{Cl}_8$ , F. 203°, Kp. 403°.



**Bromnaphtaline**  $C_{10}H_7Br$ ,  $\alpha$ -F.  $5^{\circ}$ , Kp.  $279^{\circ}$ ;  $\beta$ -F.  $59^{\circ}$ , Kp.  $282^{\circ}$ . **Jodnaphtaline**  $C_{10}H_7J$ ,  $\alpha$ -Verbindung Kp.  $305^{\circ}$ ;  $\beta$ -Verbindung F.  $54,5^{\circ}$ .  $\alpha$ -Jodnaphtalin wird auch durch Eintragen von Jod in eine Lösung von Quecksilberdinaphtyl  $Hg(C_{10}H_7)_2$  in Schwefelkohlenstoff, sowie durch Jodieren von Naphtalin mit Jodschwefel und Salpetersäure (C. 1901 II, 750) gewonnen. **Bromjodnaphtaline** s. B. **29**, 1408. Ueber **Naphtyljodidchloride**  $C_{10}H_7JCl_2$ , **Jodosonaphtaline**  $C_{10}H_7JO$ , **Jodonaphtaline**  $C_{10}H_7JO_2$  und **Naphtylphenyljodiniumhydroxyd**  $(C_{10}H_7)(C_6H_5)J.OH$  s. B. **29**, 1573; **33**, 692.

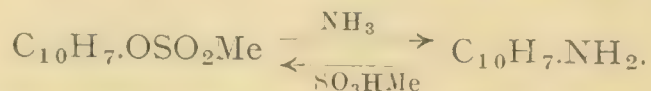
2. **Nitronaphtaline**:  $\alpha$ -**Nitronaphtalin**  $C_{10}H_7\text{-}\alpha\text{-NO}_2$ , F.  $61^{\circ}$ , Kp.  $304^{\circ}$ , gelbe Nadeln, entsteht bei der Behandlung von Naphtalin mit Salpetersäure bei gewöhnlicher Temperatur (vgl. C. 1899 II, 707); es liefert mit  $PCl_5$  erhitzt:  $\alpha$ -Chlornaphtalin, durch Oxydation mit Chromsäure:  $\nu$ -Nitrophtalsäure, mit  $MnO_4K$ : s. S. 627.  $\beta$ -**Nitronaphtalin**, F.  $79^{\circ}$ , wird aus  $\beta$ -Nitronaphtylamin durch Ersatz der  $NH_2$ -Gruppe durch Wasserstoff, oder besser aus  $\beta$ -Diazonaphtalinnitrit  $C_{10}H_7.N_2.O.NO$  mit  $Cu_2O$  gewonnen (B. **20**, 1494; **36**, 4157). Beim Erwärmen mit methylalkoholischem Kali werden  $\alpha$ - und  $\beta$ -Nitronaphtalin über eine Reihe von Zwischenstufen in 1,4- und 1,2-Naphtochinonmonoxim bez. 4,1- und 2,1-Nitrosonaphtol (S. 646) umgelagert (A. **355**, 299). Verschiedene **Dinitronaphtaline** wurden durch Nitriren von Naphtalin bei höheren Temperaturen erhalten; Trennung der 1,5- und 1,8-Verbindung s. B. **29**, 1243, 1521: 1,5- ( $\alpha$ -) Verbindung, F.  $216^{\circ}$ ; 1,8- ( $\beta$ -) Verbindung, F.  $170^{\circ}$ ; 1,6-**Dinitronaphtalin**, F.  $161^{\circ}$ , wird aus dem Dinitro- $\beta$ -naphtylamin gewonnen (A. **335**, 142). Durch Einwirkung von rauchender Schwefelsäure in der Kälte werden alle drei eben erwähnten Dinitronaphtaline in Nitro- $p$ -nitrosonaphtole umgelagert (A. **335**, 139, 145). Beim Erhitzen von 1,5- und 1,8-Dinitronaphtalin mit rauchender Schwefelsäure, zweckmässig unter Zusatz von reducirenden Mitteln entsteht *Naphtazarin* oder Dioxynaphtochinon (S. 644 u. B. **27**, R. 959). 1,8-Dinitronaphtalin liefert beim Erhitzen mit CNK sog. *naphtocyaminsaures* Kalium  $C_{28}H_{17}N_8O_9K$ . Das 1,3- ( $\gamma$ -) **Dinitronaphtalin**, F.  $144^{\circ}$ , wird aus Amidodinitronaphtalin durch Entamidieren gewonnen. Auch bei sehr niedrigen Temperaturen,  $-50$  bis  $-55^{\circ}$ , entstehen aus Naphtalin mit Salpetersäure verschiedene Dinitronaphtaline (B. **26**, R. 362). Durch längeres Kochen von Naphtalin oder Dinitronaphtalinen mit rauchender Salpetersäure und rauchender Schwefelsäure (B. **28**, 367) entstehen **Tri- und Tetranitronaphtaline**; letztere explodieren zum Teil beim Erhitzen heftig.

3. **Nitrosonaphtaline**: **Mononitrosonaphtalin**  $C_{10}H_7.NO$ , F.  $89^{\circ}$ , Zers.  $134^{\circ}$ , wird durch Einwirkung von  $NOBr$  auf Quecksilberdinaphtyl oder durch Oxydation von  $\alpha$ -Naphtylhydroxylamin (S. 634) mit  $Ag_2O$  oder  $PbO_2$  gewonnen (B. **41**, 1937). 1,4-**Dinitrosonaphtalin**, bei  $120^{\circ}$  verpuffendes Pulver, entsteht aus  $\alpha$ -Naphtochinondioxim (S. 646) durch Oxydation mit rotem Blutlaugensalz; ähnlich entsteht aus  $\beta$ -Naphtochinondioxim 1,2-**Dinitrosonaphtalin**, F.  $127^{\circ}$  (B. **19**, 349; **21**, 434; C. 1906 I, 1700).

4. **Amidonaphtaline, Naphtylamine**. a) Primäre Amine. Im Gegensatz zu den Anilinen werden die Naphtylamine leicht durch Erhitzen der Oxynaphtaline oder Naphtole mit Chlorzink-Ammoniak gewonnen (S. 83).

Sie entstehen ferner beim Verschmelzen der Naphtalinsulfosäuren mit Natriumamid. Auch Naphtalin selbst liefert beim Erhitzen mit Natriumamid auf  $220^{\circ}$ , bei Gegenwart von Phenol als Oxydationsmittel,  $\alpha$ -Naphtylamin neben 1,5-Naphtylendiamin (B. **39**, 3011).

Die sauren Schwefligsäureester von Naphtolen und Naphtolderivaten werden durch Behandlung mit Ammoniak in wässriger Lösung schon bei Temperaturen um 100° in Naphtylamine umgewandelt; andererseits werden die Amine durch Kochen mit Alkalibisulfitlösung wiederum in Schwefligsäureester der Naphtole zurückgeführt (J. pr. Ch. [2] **69**, 49):



**$\alpha$ -Naphtylamin**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\alpha\text{-NH}_2$ , F. 50°, Kp. 300°, wird durch Reduction von  $\alpha$ -Nitronaphtalin oder durch Erhitzen von  $\alpha$ -Naphtol mit  $\text{ZnCl}_2$ - oder  $\text{CaCl}_2$ -Ammoniak auf 250° erhalten und bildet sich auch synthetisch beim Erhitzen von Anilin und Chlorzink mit Brenzschleimsäure (S. 625). Es krystallisirt in flachen Nadeln, besonders schön aus Anilin, färbt sich an der Luft rot, sublimirt leicht und besitzt einen unangenehmen stechenden Geruch. Es verhält sich im allgemeinen den Phenylaminen ganz ähnlich (vgl. S. 84). Durch Na in amyalkoholischer Lösung wird es zu  $\alpha$ -Tetrahydronaphtylamin (S. 655) reducirt, durch Kochen mit Chromsäure zu  $\alpha$ -Naphtochinon oxydirt. In den Lösungen der Salze des  $\alpha$ -Naphtylamins erzeugen Oxydationsmittel, wie Eisenchlorid, Chromsäure, Silbernitrat, einen azurblauen Niederschlag (*Oxy-naphtylamin*  $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{NO}$ : A. **129**, 255).

In Derivaten des  $\alpha$ -Naphtylamins kann die Amidogruppe wieder durch die Hydroxylgruppe ersetzt werden durch Behandlung mit schwefliger Säure und darauf mit Alkali (s. oben und C. 1900 II, 359).

**$\beta$ -Naphtylamin**, F. 112°, Kp. 294°, aus  $\beta$ -Naphtol und  $\text{ZnCl}_2$ -Ammoniak, ist geruchlos und wird durch Eisenchlorid u. dgl. nicht gefärbt, durch Chamäleonlösung wird es zu Phtalsäure oxydirt. Durch Reduction liefert es  $\beta$ -Tetrahydronaphtylamin.

Secundäre und tertiäre Naphtylamine: Naphtylalkylamine entstehen analog den Alkylanilinen aus Naphtylaminen mit Halogenalkylen oder Erhitzen der HCl-Naphtylamine mit Alkoholen, ferner aus den Schwefligsäureestern der Naphtole durch Erhitzen mit primären und secundären aliphatischen Aminen (vgl. o.). Die Schwefligsäureester des  $\beta$ -Naphtols und seiner Derivate, nicht aber diejenigen des  $\alpha$ -Naphtols reagiren in analoger Weise auch mit aromatischen Aminen (J. pr. Ch. [2] **70**, 345; **71**, 433).  **$\alpha$ -Naphtylmethylamin**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NHCH}_3$ , Kp. 293°;  **$\alpha$ -Naphtylaethylamin**, Kp. 303°;  **$\beta$ -Naphtyldimethylamin**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\beta\text{-N}(\text{CH}_3)_2$ , F. 46°, Kp. 305° (B. **13**, 2053; C. 1902 II, 1210). Beim Erhitzen von HCl- $\alpha$ - und - $\beta$ -Naphtylamin mit Anilin und Chlorzink entstehen die **Phenylnaphtylamine**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{.NH.C}_6\text{H}_5$ .  **$\alpha$ -Naphtylphenylendiamine** siehe C. 1900 I, 348. Beim Erhitzen der Naphtylamine mit  $\text{ZnCl}_2$  oder mit HCl auf 180—190°, oder mit  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtol entstehen verschiedene Dinaphtylamine.  **$\beta,\beta$ -Dinaphtylamin**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\beta\text{-NH-}\beta\text{-C}_{10}\text{H}_7$ , F. 171°, Kp. 471°, tritt als Nebenproduct bei der technischen Darstellung von  $\beta$ -Naphtylamin auf. Es zerfällt mit conc. Salzsäure auf 150° erhitzt in  $\beta$ -Naphtylamin und  $\beta$ -Naphtol. Mit Schwefel erhitzt liefert es das dem Thiodiphenylamin (S. 206) entsprechende **Thiodinaphtylamin**  $\text{NH}(\text{C}_{10}\text{H}_6)_2\text{S}$ . Durch Einwirkung von Schwefelsäure (80 pct.) auf  $\beta$ -Naphtylamin bei Gegenwart von Oxydationsmitteln entsteht durch Verkettung zweier Naphtalinkerne *Naphtidin*  $(\text{C}_{10}\text{H}_6\text{.NH}_2)_2$  (B. **25**, R. 949) (S. 651).

Säurederivate der Naphtylamine gleichen denjenigen der Aniline (vgl. S. 95—110).  **$\alpha$ -Naphtylsulfaminsäure**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{.NHSO}_3\text{H}$  s. C. 1904 II, 227.



Bemerkenswert ist das Verhalten der **Naphtylbenzolsulfamide**  $C_{10}H_7.NH.SO_2C_6H_5$ , welche ein den Naphtolen (S. 637) ähnliches Verhalten zeigen, indem sie in Alkalien löslich sind, mit Diazosalzen in ganz ähnlicher Weise kupeln u. s. w. (B. **27**, 2370). Ueber **Naphtylcarbaminchloräthylester**  $C_{10}H_7.NH.COOC_2H_4Cl$  und deren Umsetzungsproducte vgl. B. **25**, R. 9.  $\alpha$ -Naphtylaminabkömmlinge der Bernstein-, Wein- und Citronensäure siehe B. **29**, R. 184.

Substituirte Naphtylamine: Halogensubstituirte Naphtylamine bilden sich durch directe Substitution oder aus den substituirten Naphtolen mit  $NH_3$  (vgl. C. 1900 I, 815).

Nitrirt man Acet- $\alpha$ -naphtylamin und verseift darauf, so entstehen 1,2- und 1,4-**Nitronaphtylamin**. Die 1,4-Verbindung, F.  $191^0$ , giebt durch Oxydation  $\alpha$ -Naphtochinon; durch Eliminirung der  $NH_2$ -Gruppe:  $\alpha$ -Nitronaphtalin, durch Kochen mit Kalilauge: 1,4-Nitronaphtol (B. **19**, 796; **25**, R. 432); die 1,2-Verbindung, F.  $144^0$ , liefert  $\beta$ -Nitronaphtalin (S. 631) und 2,1-Nitronaphtol (S. 638).

Durch Nitriren von Acet- $\beta$ -naphtylamin und Verseifen der Acetverbindung entsteht 1-**Nitro-2-naphtylamin**, F.  $127^0$ , welches mit  $N_2O_3$  und Alkohol  $\alpha$ -Nitronaphtalin liefert. Durch Eintragen von salpetersaurem  $\beta$ -Naphtylamin in conc.  $SO_4H_2$  entstehen 5,2- und 8,2-**Nitronaphtylamin** (B. **25**, 2076). 2-**Nitro-1-naphtylamin**, F.  $144^0$ , s. B. **39**, 2541.

**Naphtylendiamine**: Diamidonaphtaline, Naphtylendiamine sind durch Reduction von Dinitro- und Nitroamidonaphtalinen, ferner durch Spaltung von Amidoazonaphtalinen, aus Dioxy- und Amidooxynaphtalinen durch Erhitzen mit  $NH_3$ , sowie durch Verschmelzen der Naphtylamine mit Natriumamid erhalten worden (B. **21**, R. 839; **22**, R. 42; **26**, 188; **39**, 3012). Die o-Naphtylendiamine eignen sich wie die o-Phenylendiamine zu Condensationsreactionen, indem sie *Naphtoderivate heterocyclischer Ringe* (vgl. S. 118) bilden. Den o-Naphtylendiaminen gleichen hierin in vieler Hinsicht die 1,8- oder *Periverbindungen* (S. 623).

1,2-**Naphtylendiamin**, F.  $98^0$ , aus  $\beta$ -Nitro- $\alpha$ -naphtylamin und aus  $\beta$ -Naphtochinondioxim (S. 646) durch Reduction gewonnen, und 2,3-**Naphtylendiamin**, F.  $191^0$ , aus 2,3-Dioxynaphtalin mit  $NH_3$  bei  $240^0$ , geben mit  $N_2O_3$  *Naphtoazimide*, mit Carbonsäuren *Anhydrobasen*, mit o-Diketonen *Chinoxaline* u. s. w. (B. **25**, 2714; **26**, 188; **27**, 761). Ganz ähnliche Heteroringbildungen (C. 1901 II, 447; 1902 I, 353; A. **365**, 53) zeigt das 1,8- (Peri-) **Naphtylendiamin**, F.  $67^0$ , aus 1,8-Dinitro- oder 1,8-Dioxynaphtalin; jedoch condensirt es sich im Gegensatz zu den o-Diaminen nicht mit o-Diketonen, wie Phenanthrenchinon, zu *Azinen* (B. **22**, 861).

1,3-**Naphtylendiamin**, F.  $96^0$  (B. **28**, 1953) ist kernsynthetisch durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  auf  $\gamma$ -Phenyl- $\beta$ -iminobutyronitril gewonnen worden (S. 625). 1,3- (m-) Naphtylendiaminderivate erhält man auch aus Naphtylaminsulfosäuren (S. 635), welche die  $SO_3H$ -Gruppe in Metastellung zum  $NH_2$  enthalten, durch Einwirkung von Aminen.

1,4-**Naphtylendiamin**, F.  $120^0$ , durch Spaltung von  $\alpha$ -Amidoazonaphtalin mit Zn und Salzsäure oder aus  $\alpha$ -Nitroamidonaphtalin gewonnen, bildet mit  $FeCl_3$   $\alpha$ -Naphtochinon, mit Chlorkalk Naphtochinondichlorimin.

1,5-**Naphtylendiamin**, F.  $189^0$ , ist auch aus  $\alpha$ -Naphtylamin, 1,6-**Naphtylendiamin**, F.  $78^0$ , aus  $\beta$ -Naphtylamin durch Verschmelzen mit  $NaNH_2$  erhalten worden (B. **39**, 3021).

1,7-**Naphtylendiamin**, F.  $117^0$ , s. B. **25**, 2082. 2,6-**Naphtylendiamin**, F.  $216^0$ , s. A. **323**, 130. 2,7-**Naphtylendiamin**, F.  $159^0$ , J. pr. Ch. [2] **69**, 80

5. Diazo- und Azoverbindungen des Naphtalins: Durch Einwirkung von salpetriger Säure oder Natriumnitrit auf die Salze der Naph-

tylamine entstehen Diazoverbindungen des Naphtalins, welche den Benzoldiazoverbindungen (S. 133) analog mit Anilinen und Phenolen Azofarbstoffe bilden. Bemerkenswert ist, dass bei der Kuppelung von Diazoniumsalzen mit Naphtylaminen auch bei Abwesenheit von Mineralsäuren die jedenfalls intermediär auftretenden Diazoamidoverbindungen nicht festgehalten werden können. Dagegen entstehen aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtalindiazoniumchlorid und Anilin  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Naphtalindiazoamidobenzol**, *Naphtylphenyltriazen*  $C_{10}H_7N:N.NHC_6H_5$ , F.  $84^{\circ}$  und  $150^{\circ}$  u. Z.  $\alpha$ -Naphtylphenyltriazen ist auch durch Umsetzung von  $\alpha$ -**Diazonaphtalinimid**,  $\alpha$ -*Naphtylazid*  $C_{10}H_7N_3$ , F.  $12^{\circ}$ , mit Phenylmagnesiumbromid und von Diazobenzolimid mit  $\alpha$ -Naphtylmagnesiumbromid erhalten werden (B. **40**, 2400).  $\beta$ -**Diazonaphtalinimid**, F.  $33^{\circ}$ , s. C. 1908 I, 527; J. pr. Ch. [2] **76**, 461. **1-Nitro-2-diazonaphtalinimid**  $C_{10}H_6[1]NO_2[2]N_3$ , F.  $117^{\circ}$ , zerfällt beim Erwärmen mit Alkohol oder Eisessig in  $N_2$  und 1,2-Dinitrosonaphtalin (C. 1908 I, 526).  $\beta$ -**Diazonaphtalinsäure**,  $\beta$ -*Naphtylnitramin*  $C_{10}H_7-\beta-NH.NO_2$  (vgl. S. 120) giebt durch Umlagerung 2-Amido-1-Nitronaphtalin (B. **30**, 1262).

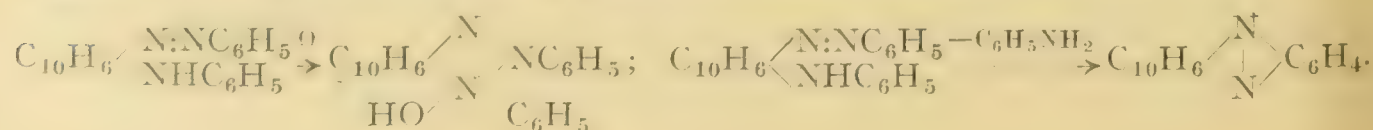
**Azonaphtaline**: Die Reduction der Nitronaphtaline zu Azoxy- und Azonaphtalinen verläuft weit weniger glatt als bei den Nitrobenzolen.  $\alpha$ -Nitronaphtalin giebt bei der Reduction mit Zinkstaub in neutraler Lösung neben Naphtylhydroxylamin  $C_{10}H_7[\alpha]NHOH$ , F.  $72^{\circ}$  u. Z.,  $\alpha\alpha$ -**Azoxynaphtalin**  $C_{10}H_7[\alpha]N_2O[\alpha]C_{10}H_7$ , F.  $127^{\circ}$ ; letzteres liefert durch weitere Reduction mit Zinkstaub und Alkali  $\alpha\alpha$ -**Azonaphtalin**  $C_{10}H_7[\alpha]N:N[\alpha]C_{10}H_7$ , F.  $190^{\circ}$ , rote Nadeln, das auch durch Entamidiren von Amidoazonaphtalin gewonnen wurde (A. **321**, 61).  $\beta\beta$ -**Azonaphtalin**  $C_{10}H_7[\beta]N:N[\beta]C_{10}H_7$ , F.  $208^{\circ}$ , rote Blätter, entsteht neben Dinaphto-orthodiazin  $\begin{matrix} C_{10}H_6-N \\ | \\ C_{10}H_6-N \end{matrix}$  und 2,2-Diamido-1,1-dinaphtyl (s. unten) durch Reduction von  $\beta$ -Nitronaphtalin (B. **36**, 4153).

**Benzolazonaphtalin**  $C_{10}H_7.N_2C_6H_5$ , F.  $65^{\circ}$ , **o-Toluolazonaphtalin**  $C_{10}H_7.N_2C_7H_7$ , F.  $52^{\circ}$  (B. **26**, 143). **Naphtylazoacetessigester**  $C_{10}H_7.N_2.CH(COCH_3)CO_2R$  (?), F.  $94^{\circ}$ , aus Diazonaphtalinchlorid mit Natracetessigester, wird durch Kali in Naphtylazoacetone, durch Säurespaltung in Naphtylazoessigsäure übergeführt (B. **25**, R. 571).

**Amidoazonaphtaline**:  $\alpha$ -**Amidoazonaphtalin**  $C_{10}H_7-\alpha-N_2-\alpha-C_{10}H_6-\alpha_1-NH_2$ , F.  $175^{\circ}$ , wird durch Vermischen einer Lösung von 2 Mol. HCl-Naphtylamin mit 1 Mol. Natriumnitrit erhalten, indem sich das zunächst entstehende Diazoamidonaphtalin  $C_{10}H_7N_2.NHC_{10}H_7$  umlagert. Durch Reduction mit Zinn und Salzsäure wird  $\alpha$ -Amidoazonaphtylamin in  $\alpha$ -Naphtylamin und 1,4-Naphtylendiamin zerlegt; beim Erhitzen mit HCl-Naphtylamin geht es in *Naphtalinrot*, einen Safraninfarbstoff, über.  $\beta$ -**Amidoazonaphtalin**, F.  $156^{\circ}$ , aus  $\beta$ -Naphtylamin (B. **19**, 1282).

$\alpha$ -**Naphtylaminazobenzolsulfosäure**  $C_6H_4(SO_3H).N_2.C_{10}H_6.NH_2$ , aus Sulfanilsäure mit HCl- $\alpha$ -Naphtylamin, wird durch Kali orange, durch Säuren *rot* gefärbt (Reaction auf salpetrige Säure).

Die o-Azoverbindungen der  $\beta$ -Naphtylarylamine, wie **Benzolazo- $\beta$ -naphtylphenylamin**  $C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{[[1]N:N.C}_6\text{H}_5 \\ \text{[[1]NH.C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ , geben durch Oxydationsmittel *Ammoniumbasen* der *Pseudoazimidgruppe*, durch Erhitzen mit starken Mineralsäuren unter Anilinabspaltung *Naphtophenazine* (A. **28**, 328):





Ueber die Constitution der Einwirkungsproducte von Diazosalzen auf  $\beta$ -Naphtylamine, deren Salze wahrscheinlich als  $\beta$ -Naphtochinonderivate aufzufassen sind, vgl. S. 201.

6. Hydrazinverbindungen des Naphthalins: dem Hydrazobenzol entspricht  $\alpha,\alpha$ -Hydrazonaphtalin  $C_{10}H_7NH.NHC_{10}H_7$ , F.  $275^{\circ}$ , das aus Azonaphtalin durch Reduction mit alkoh. Natronlauge und Zinkstaub entsteht und beim Erwärmen mit Salzsäure in ein Gemisch von 4,4-Diamido-1,1-dinaphtyl oder Naphtidin (S. 651) und 1,1-Diamido-2,2-dinaphtyl oder Dinaphtylin (S. 651) umgelagert wird (B. 38, 136);  $\beta,\beta$ -Hydrazonaphtalin, F.  $141^{\circ}$ , wird sowohl durch Säuren als durch Alkalien in 2,2-Diamido-1,1-dinaphtyl umgelagert (vgl. Benzidinumlagerung S. 147).

Naphtylhydrazine  $C_{10}H_7.NHNH_2$ ,  $\alpha$ -Verbindung, F.  $117^{\circ}$ ,  $\beta$ -Verbindung, F.  $125^{\circ}$ , entstehen aus den Diazochloriden der beiden Naphtylamine durch Reduction mit Zinnchlorür und Salzsäure (B. 19, R. 303) und werden auch aus den Naphtolen durch Erhitzen mit Hydrazinhydrat und Hydrazinsulfit erhalten (B. 31, 2909). Sie verbinden sich mit Aldehyden und Ketonen zu Hydrazonen, welche durch Condensation Naphtindolderivate bilden, und weisen überhaupt die gleichen Abkömmlinge und Heteroringbildungen auf wie die Phenylhydrazine (vgl. S. 153—163) (B. 19, R. 831; 22, R. 672 u. a.); über  $\beta$ -Naphtylhydrazone von Zuckerarten vgl. B. 35, 1841. 2,3-Naphtylen-dihydrazin  $C_{10}H_6[2,3](NHNH_2)_2$ , F.  $156^{\circ}$ , s. B. 38, 266; J. pr. Ch. [2] 76, 205.

7. Sulfosäuren: Beim Erwärmen von Naphthalin mit Schwefelsäure entstehen  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtalinsulfosäure und zwar bei niedriger Temperatur ( $80^{\circ}$ ) vorwiegend  $\alpha$ -Säure, F.  $88^{\circ}$ , bei höherer Temperatur ( $160^{\circ}$ ) und Ueberschuss von  $SO_4H_2$  mehr  $\beta$ -Säure, F.  $124^{\circ}$ ; die  $\alpha$ -Säure wandelt sich beim Erhitzen mit Schwefelsäure in die  $\beta$ -Säure um. Die freien Säuren sind zerfliessliche, krystallinische Substanzen, man trennt die beiden Säuren von einander mittelst der Calcium- oder Bleisalze (C. 1909 II, 1560). Die  $\alpha$ -Säure zerfällt beim Erhitzen mit verdünnter Salzsäure auf  $200^{\circ}$  in Naphthalin und Schwefelsäure, während die  $\beta$ -Säure dabei unverändert bleibt.  $\alpha$ -Sulfosäurechlorid, F.  $66^{\circ}$ , Kp.<sub>13</sub>  $195^{\circ}$ ,  $\beta$ -Sulfosäurechlorid, F.  $78^{\circ}$  Kp.<sub>13</sub>  $201^{\circ}$  (B. 35, 3779). Bei längerem Erhitzen von Naphthalin mit conc.  $SO_4H_2$  entstehen zwei isomere Disulfosäuren: 2,6- und 2,7-Naphtalindisulfosäure, die man durch Krystallisation ihrer Chloride aus Benzol trennt (B. 9, 592). Weitere Naphtalindisulfosäuren wurden durch Sulfirung der Naphtalinmonosulfosäuren, durch Oxydation von Thionaphtolsulfosäuren, aus den Naphtylamindisulfosäuren u. a. m. erhalten; nach ähnlichen indirecten Methoden wurden auch eine Reihe isomerer Naphtalindisulfosäuren dargestellt (B. 24, R. 654, 707, 715; 27, R. 81; 32, 3186). Chlornaphtalinsulfosäuren sind theils durch Sulfuriren der Chlornaphtaline, theils aus den Naphtylaminsulfosäuren durch Ersatz der  $NH_2$ -Gruppe durch Halogen erhalten worden (B. 24, R. 658, 707 u. f.; 25, 2479; Ch. Ztg. 1895, 1114). Nitronaphtalinsulfosäuren werden durch Sulfiren der Nitronaphtaline oder Nitriren der Sulfosäurechloride gewonnen (B. 26, R. 536).

Naphtylaminsulfosäuren sind zum Teil technisch wichtig, indem sie mit Tetrakörpern der Benzidinreihe combinirt wertvolle Farbstoffe liefern.

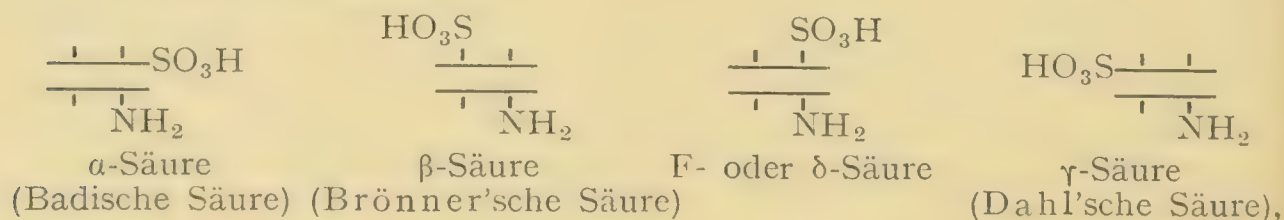
a)  $\alpha$ -Naphtylamin mit übersch. conc.  $SO_4H_2$  bei  $130^{\circ}$  behandelt, liefert zunächst 1,4-Naphtylaminsulfosäure, Naphtionsäure, die auch aus Nitronaphtalin mit Ammoniumsulfit durch gleichzeitige Reduction und Sulfirung entsteht (A. 78, 31; Ch. Ztg. 1895, 1114); die Säure krystallisirt mit  $1/2H_2O$ , ist schwer löslich in Wasser, Na-Salz  $C_{10}H_6(NH_2)$

$\text{SO}_3\text{Na} + 4\text{H}_2\text{O}$ ; mit der Tetrazoverbindung des Benzidins combinirt bildet sie das *Congorot*. Durch Spaltung mit Zinn und Salzsäure erhält man aus letzterem: 1,2-Naphtylendiamin-4-sulfosäure. Weitere Naphtylendiaminsulfosäuren vgl. B. **29**, 1978; C. 1909 II, 1950.

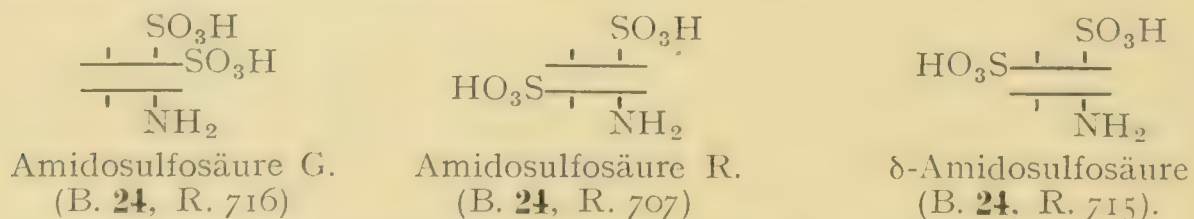
Bei längerem Erwärmen von  $\alpha$ -Naphtylamin mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auf  $130^\circ$  entsteht statt der 1,4-Säure die 1,5-Naphtylaminsulfosäure, *Naphtalidinsäure*, und auch diese weicht schliesslich der 1,6-Säure (B. **26**, R. 534). 1,8- oder peri-Naphtylaminsulfosäure entsteht aus der peri-Nitrosulfosäure. Die Säure selbst sowie ihre Derivate zeigen Neigung zur Wasserabspaltung, indem sich sog. Sultame bilden, z. B.: Naphtsultam  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{smallmatrix} \text{SO}_2 \\ \diagup \text{NH} \end{smallmatrix}$ , F.  $178^\circ$ , aus der Säure mit  $\text{POCl}_3$  (C. 1908 I, 848). 1,8-Naphtsultam-2,4-disulfosäure  $(\text{SO}_3\text{H})_2\text{C}_{10}\text{H}_4 \begin{smallmatrix} \text{SO}_2 \\ \diagup \text{NH} \end{smallmatrix}$ , 1,8-Naphtsultamtrisulfosäure  $(\text{SO}_3\text{H})_3\text{C}_{10}\text{H}_3 \begin{smallmatrix} \text{SO}_2 \\ \diagup \text{NH} \end{smallmatrix}$  (B. **27**, 2137), Nitronaphtsultame s. C. 1909 II, 83. Durch Verschmelzen dieser Sultame mit Kali erhält man peri-Amidonaphtolderivate, bei höherer Temperatur 1,8-Dioxynaphtaline (B. **28**, R. 636).

Dimethyl- $\alpha$ -naphtylaminsulfosäuren  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_{10}\text{H}_6\text{SO}_3\text{H}$  vgl. B. **35**, 976. Mit Aldehyden condensiren sich naphtionsaure Salze sehr leicht zu  $\text{RCH:N C}_{10}\text{H}_6\text{SO}_3\text{Me}$  (C. 1901 II, 903).

b) Durch Sulfurirung von  $\beta$ -Naphtylamin entstehen je nach der angewandten Temperatur vier verschiedene isomere  $\beta$ -Naphtylaminsulfosäuren (A. **275**, 262):



die auch aus den entsprechenden Naphtolsulfosäuren (S. 640) mit  $\text{NH}_3$  gewonnen werden. Wertvoll sind besonders die  $\beta$ - und die F- oder  $\delta$ -Säure, welche mit o-Tetrazoditoyl combinirt schöne rote, blau-stichige Farbstoffe liefern. Technisch wichtig sind ferner noch einige  $\beta$ -Naphtylamindisulfosäuren:



Ueber weitere  $\beta$ -Naphtylamidopolysulfosäuren s. B. **27**, 1193. In denjenigen  $\beta$ -Naphtylaminsulfosäuren, welche eine Sulfogruppe in m-Stellung zur  $\text{NH}_2$ -Gruppe enthalten, wird beim Erhitzen mit Aminen die Sulfogruppe leicht durch den Aminrest ersetzt (B. **28**, R. 311).

Durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Naphtionsäure (s. o.) entsteht: 1,4-Diazonaphtalinsulfosäure, Diazonaphtionsäure  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{smallmatrix} \text{SO}_2 \\ \diagup \text{N}_2 \end{smallmatrix} \text{O}$ , welche durch Paarung mit  $\alpha$ -Naphtol den Farbstoff Roccelin, mit  $\alpha$ -Naphtol- $\alpha$ -sulfosäure das Azorubin S liefert. Durch Paarung verschiedener Azo-naphtalindiazosulfosäuren, wie  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_2\text{C}_{10}\text{H}_5 \begin{smallmatrix} \text{N}_2 \\ \diagup \text{SO}_2 \end{smallmatrix} \text{O}$  mit Naphtolsulfosäu-



ren entstehen Azoschwarzfarbstoffe, wie Naphtholschwarz, Wollschwarz u. a.

8. Naphtalinsulfinsäuren entstehen durch Reduction der Sulfosäurechloride, durch Behandlung der Naphtalindiazoniumsalze mit  $\text{SO}_2$  und Cu-Pulver, sowie durch Einwirkung von  $\text{SO}_2$  auf Naphtalin bei Gegenwart von  $\text{AlCl}_3$  (vgl. S. 132 u. B. **32**, 1141; **41**, 3319):  $\alpha$ -Naphtalinsulfinsäure  $\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{SO}_2\text{H}$ , F.  $84^\circ$ ,  $\beta$ -Säure, F.  $105^\circ$  (B. **26**, R. 271), verhalten sich ganz ähnlich wie die Benzolsulfinsäuren (B. **25**, 230). Aus den Salzen wurden mit Alkylbromiden gemischte Naphtylsulfone dargestellt (B. **29**, R. 979).

9. **Naphthole**: Die Oxyderivate des Naphtalins, die Naphthole, zeigen im Allgemeinen ein ähnliches Verhalten wie die Phenole, jedoch ist die Hydroxylgruppe in den ersteren leichter beweglich; mit Ammoniak erhitzt bilden sie glatt Naphtylamine. Auch tritt die Ester- und Aetherbildung (B. **15**, 1427; C. 1900 I, 131, 349) bei den Naphtolen leichter ein als bei den Phenolen. Naphthole finden sich im Steinkohlenteer (A. **227**, 143).

$\alpha$ -Naphtol  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\alpha\text{-OH}$ , F.  $94^\circ$ , Kp.  $278\text{--}280^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Naphtalinsulfosäure durch Schmelzen mit Kali, und aus  $\alpha$ -Naphtylamin mittelst der Diazoverbindung. Bemerkenswert ist seine Bildung durch Erhitzen von Phenylisocrotonsäure (S. 625).  $\alpha$ -Naphtol ist auch in heissem Wasser schwer löslich, leicht löslich in Alkohol und Aether, krystallisirt in glänzenden Nadeln, riecht phenolartig und ist leicht flüchtig. Eisenchlorid fällt aus der wässerigen Lösung violette Flocken von Dinaphtol  $(\text{C}_{10}\text{H}_6\text{OH})_2$ ; alkalische Jodlösung erzeugt eine Violettfärbung ( $\beta$ -Naphtol bleibt dabei farblos C. 1902 II, 281); mit salpetriger Säure entstehen 2,1- und 4,1-Nitrosonaphtol (S. 646); Chlor in eisessigsaurer Lösung liefert verschiedene gechlorte Naphthole und Ketohydro-naphtaline; mit  $\text{ClONa}$  in alkalischer Lösung bildet sich 2-Chlor- $\alpha$ -naphtol (B. **44**, 856), mit Sulfurylchlorid 4-Chlor- $\alpha$ -naphtol (B. **44**, 1337);  $\text{ClO}_3\text{K}$  und  $\text{HCl}$  giebt Dichlornaphtochinon (A. **152**, 301); Reduction mit Na und Alkohol führt in *ar*-Tetrahydronaphtol (S. 655) über, Oxydation mit alkalischer Permanganatlösung spaltet zu *o*-Carbophenylglyoxylsäure (S. 626). Acetverbindung  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\alpha\text{-OC}_2\text{H}_3\text{O}$ , F.  $46^\circ$ . Carbonat, Phosphat vgl. B. **28**, 3049.

$\beta$ -Naphtol  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\beta\text{-OH}$ , F.  $122^\circ$ , Kp.  $286^\circ$ , aus  $\beta$ -Naphtalinsulfosäure oder  $\beta$ -Naphtylamin gewonnen, ist in heissem Wasser leicht löslich, krystallisirt in Blättchen. Die Lösung wird durch Eisenchlorid grün gefärbt und scheidet dann ebenfalls ein Dinaphtol aus. Mit salpetriger Säure bildet  $\beta$ -Naphtol 1,2-Nitrosonaphtol (S. 646). Acetverbindung  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-}\beta\text{-OC}_2\text{H}_3\text{O}$ , F.  $70^\circ$ . Beim Vermischen der Eisessiglösungen von  $\beta$ -Naphtol und Quecksilberacetat fällt:  $\beta$ -Oxynaphtylquecksilberacetat  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})\cdot\text{Hg}\cdot\text{OCOCH}_3$  (B. **31**, 2624).

Ein Wismutsalz des  $\beta$ -Naphtols wird unter dem Namen *Orpholum* als Darmantisepticum empfohlen.

Naphtolalkylaether entstehen aus den Naphtolen beim Erhitzen mit Alkoholen und Salzsäure oder Schwefelsäure auf  $150^\circ$ , oder aus den Naphtolalkalisalzen mit Halogenalkylen oder alkylschwefelsauren Salzen (B. **34**, 3172).  $\alpha$ -Naphtolaethylaether, Kp.  $277^\circ$ .  $\beta$ -Naphtolmethylaether und -aethylaether, F.  $52^\circ$  und  $37^\circ$ , werden unter den Namen Jara-Jara und Nerolin als Par-

füeriemittel in den Handel gebracht (B. **26**, 2706; C. 1898 I, 893).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Dinaphtylaether, F. 110° und 106° (B. **13**, 1840; **14**, 195; C. 1906 I, 364).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylphenylaether, F. 55° und 93°, aus den Diazonaphtalinen mit Phenol (C. 1902 II, 1470). —  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtoxyessigsäure  $C_{10}H_7OCH_2COOH$  vgl. B. **34**, 3191.

Homologe Naphtole, wie 2,1- und 3,1-Methylnaphtol  $C_{10}H_6(CH_3)OH$ , F. 80° und 92°, sind aus Phenyl- $\alpha$ - und - $\beta$ -methylisocrotonsäure gewonnen worden (A. **255**, 272). 1,4-Dimethyl-3-naphtol  $C_{10}H_5(CH_3)_2OH$ , F. 136°, entsteht aus *Santonin* (s. d.) (B. **28**, R. 116, 619; **31**, 1675). 1,2-Methylnaphtol  $C_{10}H_6[1]CH_3[2]OH$ , F. 110°, aus  $\beta$ -Dinaphtolmethan (S. 652) durch Reduction mit Zinkstaub und Natronlauge (vgl. S. 214). In sehr eigenartiger Weise wirkt salpetrige Säure auf 1,2-Methylnaphtol und seine Substitutionsproducte ein. Es entstehen hierbei je nach den Bedingungen o-Chinitrole oder o-Methylenchinone (vgl. S. 309f.). 1,2-Methylnaphtochinitrol  $C_{10}H_6[2]:O[1](NO_2)CH_3$ , F. 60°, giebt beim Erhitzen über den Schmp. unter Abspaltung von Stickoxyden 1,2-Methylnaphtochinol  $C_{10}H_6[2]:O[1](OH)CH_3$ , F. 89°, das auch direct aus dem 1,2-Methylnaphtol durch Oxydation mit  $CrO_3$  in Eisessig erhalten wird (C. 1907 II, 1415). 1,2-Naphtomethylenchinon  $C_{10}H_6[2]:O[1]:CH_2$ , F. 132°, gelbe Nadeln, zeigt die gleiche auffallende Reactionsträgheit der o-Methylenchinone der Benzolreihe (B. **39**, 435; vgl. auch B. **41**, 2614).

Substituirte Naphtole: Substituirte  $\alpha$ -Naphtole werden auf synthetischem Wege aus substituirten Phenylisocrotonsäuren erhalten (vgl. B. **26**, R. 537). Im übrigen werden sie nach ähnlichen Methoden gewonnen wie die substituirten Phenole (S. 191).

Nitronaphtole: 4,1-Nitronaphtol  $C_{10}H_6[4](NO_2)[1]OH$ , F. 164°, 2,1-Nitronaphtol  $C_{10}H_6[2]NO_2[1]OH$ , F. 195°, entstehen durch Oxydation von 4,1- bez. 2,1-Nitrosnaphtol (S. 646) mit Ferridcyankalium oder Salpetersäure (B. **25**, 973), oder durch Kochen der entsprechenden Nitronaphtylamine mit Kalilauge. Durch Einwirkung von Salpetersäure auf diese Nitronaphtole, oder auf Naphtalin- $\alpha$ -sulfosäure,  $\alpha$ -Naphtylamin,  $\alpha$ -Naphtoldisulfosäure (A. **152**, 299) entsteht: 2,4-Dinitro- $\alpha$ -naphtol, F. 138°. Es ist in Wasser fast unlöslich, schwer löslich in Alkohol und Aether, zerlegt kohlen saure Alkalien und bildet mit 1 Aeq. der Basen gelbe Salze, die Seide goldgelb färben. Das Natriumsalz  $C_{10}H_5(NO_2)_2ONa + H_2O$  findet in der Färberei als *Naphtalingelb* oder *Martiusgelb* Anwendung, dient auch zum Färben von Nahrungsmitteln. Das Kaliumsalz der Dinitronaphtolsulfosäure  $C_{10}H_4(NO_2)_2 \begin{matrix} [[1]OK \\ [[8]SO_3K \end{matrix}$  (B. **24**, R. 709), welche durch Nitriren von Naphtoltrisulfosäure gewonnen wird, bildet das *Naphtolgelb*. Trinitro- $\alpha$ -naphtol, *Naphtopikrinsäuren* s. B. **31**, 2420; **32**, 2877.

Durch Oxydation von  $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphtol (S. 646), oder aus Nitro- $\beta$ -naphtylamin mit Kali entsteht  $\alpha$ -Nitro- $\beta$ -naphtol, F. 103°. Andere Nitro- $\beta$ -naphtole und -naphtolaether s. B. **25**, 2079, R. 670; **31**, 2418.

Amidonaphtole erhält man durch Reduction von Nitronaphtolen, durch Spaltung von Naphtolazoverbindungen (s. u.), aus Dioxynaphtalinen mit  $NH_3$ , aus Naphtylaminsulfosäuren durch Kalischmelze, aus Naphtolsulfosäuren, sowie auch direct aus Naphtolen durch Verschmelzen mit Natriumamid (B. **39**, 3006). In den isonuclearen, namentlich den 1,3-Amidonaphtolen ist die  $NH_2$ -Gruppe viel leichter beweglich als in den heteronuclearen Isomeren. 1,4-Amidonaphtol  $C_{10}H_6(NH_2).OH$ , durch Reduction von 1,4-Nitronaphtol oder Spaltung von  $\alpha$ -Naphtolorange  $C_{10}H_6(OH)N_2.C_6H_4SO_3H$  (s. u.) erhalten, ist sehr unbeständig, giebt durch Oxydation  $\alpha$ -Naphtochinon. Aethylaether



$C_{10}H_6(OC_2H_5)NH_2$ , F.  $96^{\circ}$ ; Formyl-4-amido-1-naphtol, F.  $168^{\circ}$  (C. 1904 I, 769); 4-Acetamido-1-naphtol, *Naphtacetol*, F.  $187^{\circ}$ , eignet sich besonders zur Herstellung echter Naphtolazofarbstoffe (S. 640); 4-Acetamino-1-naphtolaethylaether, *Naphtacetin*, F.  $189^{\circ}$  (B. 25, 3059). 2-Amido- $\alpha$ -naphtol, aus 2,1-Nitronaphtol, oxydirt sich an der Luft zu Imidoxynaphtylamin oder  $\beta$ -Naphtochinonimin  $C_{10}H_6 \begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{O} \end{smallmatrix}$  (S. 647), das sich in violetten Häutchen abscheidet; mit Carbonsäuren u. s. w. bildet 2,1-Amidonaphtol *Anhydrobasen* oder *Naphtoxazole* (vgl. S. 197 u. B. 25, 3430). 2-Diazo- $\alpha$ -naphtol,  $\beta$ -Naphtochinondiazid  $C_{10}H_6 \begin{smallmatrix} \text{N} \\ [2] \text{N} \\ [1] \text{O} \end{smallmatrix}$ , gelbe Nadeln, F.  $77^{\circ}$ , aus 1-Chlor-2-naphtalindiazoniumsulfat beim Stehen in wässriger Lösung; vgl. *Chinondiazide* (S. 231) (C. 1903 I, 401).

1-Amido- $\beta$ -naphtol, durch Reduction von 1-Nitro- oder 1-Nitroso- $\beta$ -naphtol oder Spaltung von  $\beta$ -Naphtolorange (s. u.) erhalten, giebt durch Oxydation  $\beta$ -Naphtochinon. 1,3-Amidonaphtol zersetzt sich bei  $185^{\circ}$  (B. 28, 1952). 2,3-Amidonaphtol, F.  $234^{\circ}$ , entsteht aus 2,3-Dioxynaphtalin mit conc. Ammoniak bei  $135-140^{\circ}$  (B. 27, 763). 1,6-Amidonaphtol, F.  $186^{\circ}$ , wird aus  $\beta$ -Naphtol, 2,6- und 2,8-Naphtolsulfosäure, 1,5-Amidonaphtol aus  $\alpha$ -Naphtol und 1,5-Naphtolsulfosäure beim Verschmelzen mit Natriumamid gewonnen. 1,8-(Peri)-Amidonaphtol, F.  $96^{\circ}$ , aus 1,8-Naphtylaminsulfosäure durch Kalischmelze (B. 39, 3331; 42, 4748). 1,7-Amidonaphtol, F.  $165^{\circ}$ , s. B. 42, 350.

Azonaphtole: Die Naphtole lassen sich mit allen Diazoverbindungen leicht zu Azokörpern zusammensetzen. Die  $\alpha$ -Naphtole nehmen die Diazogruppe sowohl in Para-(4-) als in die Ortho-(2-)Stellung auf; jedoch wird mit Vorliebe die p-Stellung aufgesucht und meist nur, wenn diese besetzt ist, die o-Stellung (B. 29, 2945; 30, 50; 31, 2156); schliesslich werden o,p-Disazoverbindungen erhalten. Bei den  $\beta$ -Naphtolen tritt die Diazogruppe nur in die der OH-Gruppe benachbarte  $\alpha$ -Stellung: aus  $\alpha$ -Naphtol entsteht zunächst: 1,4-Naphtolazobenzol (OH)[1] $C_{10}H_6$ [4]N:NC $_6H_5$  und weiterhin 1-Naphtol-2,4-disazobenzol (OH)[1] $C_{10}H_5$ [2,4](N:NC $_6H_5$ ) $_2$ , aus  $\beta$ -Naphtol: 2-Naphtol-1-azobenzol (OH)[2] $C_{10}H_6$ [1]N:NC $_6H_5$ .

Dieselben Substanzen gewinnt man auch durch Einwirkung von Phenylhydrazin auf die *Naphtochinone* (S. 644). Das  $\alpha$ -Naphtochinonphenylhydrazon ist identisch mit 1-Naphtol-4-azobenzol; aus  $\beta$ -Naphtochinon mit Phenylhydrazin erhält man das aus  $\alpha$ -Naphtol direct nicht darstellbare 1-Naphtol-2-azobenzol, F.  $128^{\circ}$ , das durch Diazobenzolchlorid in das 1-Naphtol-2,4-disazobenzol übergeführt wird.

Die Azonaphtole sind trotz dieser Bildungsweise ebenso wie die Azophenole (S. 201) als wahre Oxyazoverbindungen aufzufassen. Das Bestreben zur Herstellung der Azostructur ist beim 1-Naphtol-2-azobenzol so gross, dass sich die aus  $\beta$ -Naphtochinon und  $\alpha$ -Acylphenylhydrazinen jedenfalls zunächst entstehenden Acylphenylhydrazone sofort in die isomeren O-Acylverbindungen umlagern, die auch direct durch Acylierung des 1-Naphtol-2-azobenzols erhalten werden (A. 359, 353):



Die Naphtolazofarbstoffe haben für die Farbstoffindustrie grosse Bedeutung gewonnen. Sie werden fast ausschliesslich in Form ihrer Sulfosäuren angewandt, welche 1. durch Combination der Naphtole mit Diazosulfosäuren gewonnen werden, wie  $\alpha$ -Naphtolorange OH[1] $C_{10}H_6$ [4].N $_2$ .C $_6H_4$ .SO $_3$ H,  $\beta$ -Naphtolorange OH[2] $C_{10}H_6$ [1]N $_2$ .C $_6H_4$ SO $_3$ H, *Roccellin* OH[2] $C_{10}H_6$ [1]N $_2$ .C $_10$ H $_6$ .

SO<sub>3</sub>H, Biebricher Scharlach OH[2]C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>[1]N<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(SO<sub>3</sub>H)N<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>H, aus α- bez. β-Naphtol mit Diazobenzolsulfosäure, Diazonaphtalinsulfosäure und Sulfobenzolazobenzolsulfosäure; 2. durch Combination von Diazosalzen mit Naphtolsulfosäuren entstehen. Ueber Farbstoffe aus Naphtacetol und Diazoverbindungen vgl. B. **29**, 2945.

Durch Reduction der Azonaphtole entstehen Amidonaphtole neben Aminen. Die Benzolazo-p-naphtoläther liefern bei der Reduction mit SnCl<sub>2</sub> 2-Anilido-1,4-amidonaphtoläther C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>(OR)(NH<sub>2</sub>)(NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); der Anilinrest wandert also in den Kern (B. **25**, 1013); vgl. Semidinumlagerung (S. 147).

d) Naphtolsulfosäuren sind in grosser Anzahl dargestellt und in die Technik eingeführt worden. Sie bieten ihren Darstellungsweisen und ihrem Verhalten nach gegenüber den Phenolsulfosäuren (S. 203) im Wesentlichen nichts Neues; im Folgenden wird daher nur eine Uebersicht über die technisch wichtigen Vertreter dieser Gruppe gegeben<sup>1)</sup>:

α-Naphtolmonosulfosäuren  
C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>OH.SO<sub>3</sub>H

- |   |   |   |
|---|---|---|
| I | 2 | Schäffer'sche α-Säure<br>A. <b>152</b> , 293.   |
| I | 3 | B. <b>26</b> , R. 31.   |
| I | 4 | Neville u. Winther-<br>sche Säure, B. <b>24</b> , 3157;<br><b>27</b> , 3458; A. <b>273</b> , 102. |
| I | 5 | L-Säure, A. <b>247</b> , 343.   |
| I | 7 | B. <b>22</b> , 993.   |
| I | 8 | Schöllkopf'sche Sre,<br>A. <b>247</b> , 306; B. <b>23</b> ,<br>3088.                              |

α-Naphtoldisulfosäuren  
C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>OH.SO<sub>3</sub>H.SO<sub>3</sub>H

- |   |   |   |   |
|---|---|---|---|
| I | 2 | 4 | Disulfosäure für<br><i>Martiusgelb</i><br>S. 638. |
| I | 2 | 7 | B. <b>25</b> , 1400.                              |
| I | 3 | 8 | ε-Disulfosäure,<br>B. <b>22</b> , 3227.           |
| I | 4 | 6 | D. R.-P. 41957.                                   |
| I | 4 | 7 | B. <b>24</b> , R. 709;<br><b>29</b> , 38.         |
| I | 4 | 3 | Disulfosäure S,<br>B. <b>23</b> , 3090.           |

α-Naphtoltrisulfosäuren  
C<sub>10</sub>H<sub>4</sub>OH.SO<sub>3</sub>H.SO<sub>3</sub>H.SO<sub>3</sub>H

- |   |   |   |   |   |
|---|---|---|---|---|
| I | 2 | 4 | 7 | Sulfosäure<br>f. <i>Naphtol-</i><br><i>gelb</i> (S. 638).                                     |
| I | 3 | 6 | 8 | Sulfosäure<br>f. <i>Chromo-</i><br><i>trop</i> B. <b>24</b> ,<br>R. 485; <b>31</b> ,<br>2156. |

β-Naphtolmonosulfosäuren  
OHSO<sub>3</sub>H

- |   |   |   |
|---|---|---|
| 2 | 6 | Schäffer'sche β-Säure,<br>A. <b>152</b> , 296.                          |
| 2 | 8 | <i>Croceinsäure</i> , B. <b>22</b> , 453; <b>24</b> ,<br>R. 654.        |
| 2 | 5 | γ-Monosulfosäure, B. <b>22</b> ,<br>R. 336.                             |
| 2 | 7 | F- oder δ-Säure (vgl. S. 636),<br>B. <b>20</b> , 1426; <b>22</b> , 724. |

β-Naphtoldisulfosäuren  
OHSO<sub>3</sub>HSO<sub>3</sub>H

- |   |   |   |   |
|---|---|---|---|
| 2 | 3 | 6 | <b>R-Säure</b> , B. <b>22</b> , 396.      |
| 2 | 3 | 7 | δ-Disulfosäure, B. <b>20</b> ,<br>2906.   |
| 2 | 4 | 8 | Disulfosäure C, B. <b>26</b> ,<br>R. 259. |
| 2 | 6 | 8 | <b>G-Säure</b> , B. <b>24</b> , R. 707.   |

β-Naphtoltrisulfosäuren  
OH.SO<sub>3</sub>H.SO<sub>3</sub>H.SO<sub>3</sub>H

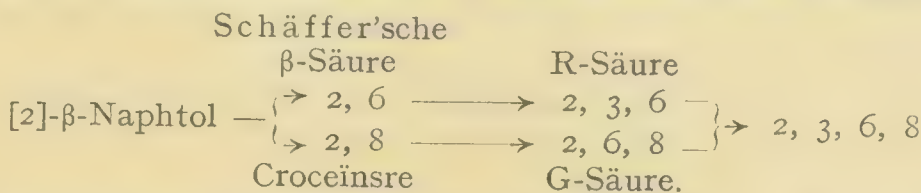
- |   |   |   |   |                     |
|---|---|---|---|---------------------|
| 2 | 3 | 6 | 8 | B. <b>16</b> , 462. |
|---|---|---|---|---------------------|

(Andere β-Naphtoltrisulfosäuren  
s. B. **27**, 1207, 1209.)

<sup>1)</sup> Vgl. Nietzki, Organische Farbstoffe.



Von diesen Säuren finden zur Darstellung von Azofarbstoffen hauptsächlich die Säure von Neville und Winther, welche der Naphtionsäure (S. 635) entspricht und am reinsten aus  $\alpha$ -Naphtylcarbonat mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen wird, ferner die R-Säure und die G-Säure Anwendung, die mit Benzol- und Naphtalindiazosalzen eine Reihe von *Ponceau*- und *Bordeaux*farbstoffen der verschiedensten Nuancen erzeugen. Die wichtigsten Sulfosäuren des  $\beta$ -Naphtols werden alle durch Sulfuriren des letzteren neben- oder nacheinander in der folgenden schematisch angedeuteten Weise erhalten:



Von denjenigen Naphtolsulfosäuren, welche eine OH- und  $\text{SO}_3\text{H}$ -Gruppe in 1,8- oder Peristellung enthalten, leiten sich lactonartige Anhydride ab, sog. Sultone (vgl. Sultame S. 636). **Naphtsulton**  $\text{C}_{10}\text{H}_6$   $\left\{ \begin{array}{l} [1]\text{O} \\ [8]\text{SO}_2 \end{array} \right.$ , F.  $154^\circ$ , Kp. über  $360^\circ$ , entsteht durch Zersetzen der Diazoverbindung der Perinaphtylaminsulfosäure. In heissen Alkalien löst sich das Sulton zu Salzen der Perinaphtolsulfosäure. Sultone sind ferner von 1-Naphtol-3,8- und -4,8-di- und -3,6,8-trisulfosäure erhalten worden.

Amidonaphtolsulfosäuren entstehen durch reductive Spaltung der Azoverbindungen von Naphtolsulfosäuren, aus Naphtylaminpolysulfosäuren durch partielle Kalischmelze, aus Diamidonaphtalinsulfosäuren durch Erhitzen mit Natriumsulfit und darauf mit Natronlauge, ferner aus Nitronaphtolen durch Reduction und Sulfurirung, welche beiden Prozesse man gemeinsam bewirken kann durch Behandlung der Nitronaphtole mit schwefliger Säure (B. **27**, 23, 3050): aus 1,2-Nitronaphtol entsteht so 1,2,4-**Amidonaphtolsulfosäure**  $\text{C}_{10}\text{H}_5[1]\text{NH}_2[2]\text{OH}[4]\text{SO}_3\text{H}$ . Die isomere 2,1,4-Säure  $\text{C}_{10}\text{H}_5[1]\text{OH}[2]\text{NH}_2[4]\text{SO}_3\text{H}$  bildet durch Oxydation schon an der Luft *Imidooxynaphtalinsulfosäure*  $\text{SO}_3\text{HC}_{10}\text{H}_5 \llcorner \text{NH}$ , einen schwarzvioletten, seifen- und lichtechten Farbstoff (B. **25**, 1400; **26**, 1279). Die 2,1,6-Säure  $\text{C}_{10}\text{H}_5[1]\text{OH}[2]\text{NH}_2[6]\text{SO}_3\text{H}$  ist unter dem Namen *Eikonogen* als photographischer Entwickler bekannt. Farbtechnisch wichtig sind: die 2-Amido-8-naphtol-6-sulfosäure G. (B. **25**, R. 830; **29**, 2267), die 1-Amido-8-naphtol-3,6-disulfosäure H. (B. **26**, R. 460, 917), die 2-Amido-5-naphtol-7-sulfosäure (C. 1907 II, 1467), ferner einige 1,8-Amidonaphtolsulfosäuren für Wollschwarzfarbstoffe. 2-Amido-5-naphtol-1-sulfosäure (C. 1911 I, 1263). Weitere Amidonaphtolsulfosäuren s. J. pr. Ch. [2] **80**, 201.

**Dioxynaphtaline**: Die zehn möglichen isomeren Dioxynaphtaline sind bekannt. Hervorzuheben sind die durch Reduction der Naphtochinone entstehenden Naphtohydrochinone:  $\beta$ -**Naphtohydrochinon**  $\text{C}_{10}\text{H}_6[1,2](\text{OH})_2$ , F. gegen  $60^\circ$ , wird aus  $\beta$ -Naphtochinon (S. 644) durch Kochen mit schwefliger Säure erhalten, wirkt stark ätzend, löst sich in Alkalien mit gelber Farbe, die an der Luft intensiv grün wird.  $\alpha$ -**Naphtohydrochinon**  $\text{C}_{10}\text{H}_6[1,4](\text{OH})_2$ , F.  $173^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Naphtochinon durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor, oder Zink und Salzsäure, durch Chromsäure wird es leicht wieder zu  $\alpha$ -Naphtochinon oxydirt. -2,6-**Dioxynaphtalin**, F.  $218^\circ$ , aus der Schäffer'schen  $\beta$ -Naphtolsulfosäure durch Kalischmelze, geht durch Oxydation mit  $\text{PbO}_2$  in Benzollösung in das 2,6- oder *amphi*-Naphtochinon (S. 645) über, aus dem es durch Reduction mit verdünnter Jodwasserstoffsäure regenerirt wird (B. **40**, 1410). 2,3-**Dioxynaphtalin**, F.  $216^\circ$ , Monomethylaether,

F. 108°, wirkt physiologisch wie Guajacol (S. 209) (B. **27**, 762; C. 1902 II, 554, 744). Vgl. ferner A. **247**, 356; B. **23**, 519 u. a.

**1,3-Dioxynaphtalin**, *Naphtoresorcin*, F. 124°, aus der 1,3,4-Amidonaphtolsulfosäure gewonnen, giebt beim Schmelzen mit Kali o-Toluylsäure (vgl. S. 268 u. B. **29**, 1611). **2-Phenyl-1,3-dioxynaphtalin**, *Phenylnaphtoresorcin*, F. 166°, aus  $\alpha,\gamma$ -Diphenylacetessigester mit conc. Schwefelsäure (S. 625), wird durch Sauerstoffaufnahme leicht in Phenylhydroxy- $\alpha$ -naphtochinon übergeführt. **1,7-Dioxynaphtalin**, F. 175°, s. B. **29**, 40; **2,7-Dioxynaphtalin** s. B. **30**, 1119. **1,8-(peri-)Dioxynaphtalin**, F. 140°, aus Naphtsulton (s. o.) durch Kalischmelze (A. **247**, 356). Die 1,8-Dioxynaphtalin-3,6-disulfosäure führt den Namen *Chromotropsäure*; sie entsteht durch Kalischmelze der betr. Naphtoltrisulfosäure (S. 640) und ist wichtig als Komponente für wertvolle o-Oxyazofarbstoffe (B. **31**, 2156).

Trioxynaphtaline sind das  $\alpha$ - und  $\beta$ -Hydrojuglon, die sich in den grünen Schalen unreifer Wallnüsse von *Juglans regia* finden (B. **18**, 463, 2567).  **$\alpha$ -Hydrojuglon**  $C_{10}H_5[1,4,5](OH)_3$ , F. 169°, entsteht auch durch Reduction von *Juglon* (S. 644), zu welchem es sich in Lösung an der Luft schnell wieder oxydirt. Beim Destilliren verwandelt es sich in  **$\beta$ -Hydrojuglon**, F. 97°, das sich nicht zu Juglon oxydiren lässt, aber durch alkohol. Salzsäure wieder in die  $\alpha$ -Verbindung zurückgeführt wird. **1,2,4-Trioxynaphtalin**, F. 154°, wird in Form seines Triacetats, F. 134°, durch Einwirkung von Essigsäureanhydrid-Schwefelsäure auf  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Naphtochinon erhalten (A. **311**, 345). **1,3,6-Trioxynaphtalin**, F. 95°, s. B. **38**, 3945.

**1,2,5,6-Tetraoxynaphtalin**, F. 154°, wird durch Reduction von Naphtazarin (S. 644) erhalten (B. **28**, R. 543). Durch Reduction von Isonaphtazarin (S. 644) erhält man **1,2,3,4-Tetraoxynaphtalin**, das sehr leicht in Isonaphtazarin wieder umwandelbar ist; bei weiterer Reduction giebt das Isonaphtazarin ein **1,2,3-Trioxynaphtalin**, *Naphtopyrogallol* (A. **307**, 16).

Thionaphtole werden durch Reduction von Naphtalinsulfosäurechloriden oder aus den Diazonaphtalinen (vgl. S. 132, 205) gewonnen. **Thionaphtol**, *Naphtylmercaptan*  $C_{10}H_7.SH$ ,  $\alpha$ - flüssig, Kp. 286°,  $\beta$ - F. 81°, Kp. 286° (B. **22**, 821; **23**, R. 327; C. 1900 I, 253). Das Bleisalz  $(C_{10}H_7-\beta-S)_2Pb$  giebt mit Brombenzol erhitzt **Phenyl- $\beta$ -naphtylsulfid**, F. 51° (B. **24**, 2266); durch Erhitzen der Naphtylbleimercaptide für sich sind verschiedene **Dinaphtylsulfide** dargestellt worden, die sich auch nach anderen Methoden gewinnen lassen (B. **26**, 2816). Durch Einwirkung von Chlorschwefel auf  $\beta$ -Naphtol erhält man **Dioxydinaphtylsulfid**  $S(C_{10}H_6.OH)_2$ , F. 211°, das sich leicht oxydiren lässt zu einer *Dehydroverbindung*:  $S \begin{matrix} C_{10}H_6O \\ C_{10}H_6O \end{matrix}$  (B. **27**, 2993; **28**, 114). **Naphtalindisulfhydrate**  $C_{10}H_6(SH)_2$  s. B. **25**, 2735.

**10. Chinone:** Unter Zugrundelegung der Diketonformel für die Chinone (S. 221) sind theoretisch sechs verschiedene Naphtochinone denkbar, drei Einkernchinone, die den Benzochinonen entsprechen und drei Zweikernchinone:



$\alpha$ -Naphtochinon     $\beta$ -Naphtochinon    2,3-Naphtochinon    1,5-Naphtochinon    Amphi-Naphtochinon    1,7-Naphtochinon.



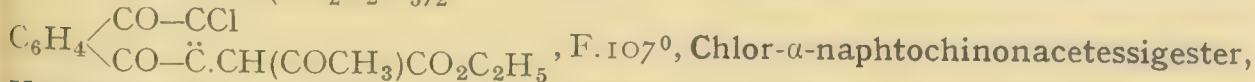
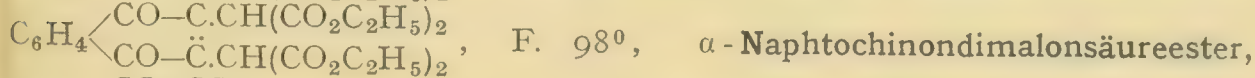
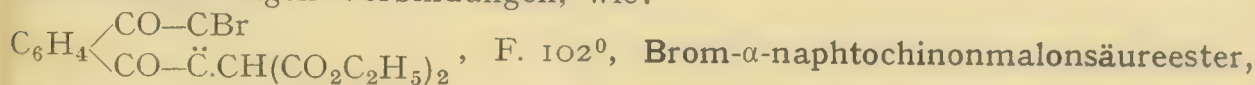
Von diesen sind bisher nur das 1,4- oder  $\alpha$ -, das 1,2- oder  $\beta$ - und das 2,6- oder amphi-Naphtochinon sowie ein Derivat des 2,3-Naphtochinons dargestellt worden.

**$\alpha$ -Naphtochinon** O:[1]C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>[4]:O, F. 125°, krystallisirt aus Alkohol in gelben Tafeln, die schon unter 100° sublimiren. Es besitzt den eigentümlichen Chinongeruch und ist leicht mit Wasserdämpfen flüchtig. Es entsteht 1. durch Oxydation von Naphtalin mit Chromsäure in Eisessiglösung, oder durch electrolytische Oxydation (C. 1902 II, 898); 2. leichter gewinnt man es durch Oxydation von 1,4-Diamido- oder 1,4-Dioxynaphtalin, von 1,4-Amidonaphtol (A. 286, 70),  $\alpha$ -Naphtylamin u. a. mit Natriumbichromat und Schwefelsäure (B. 20, 2283). 3. Benzolazonaphtol wird durch PbO<sub>2</sub> und Schwefelsäure in der Kälte in Diazobenzolsulfat und  $\alpha$ -Naphtochinon zerlegt (B. 24, R. 733).

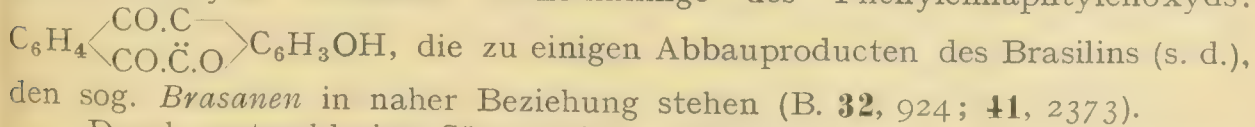
Durch Salpetersäure wird  $\alpha$ -Naphtochinon zu Phtalsäure oxydirt, durch Reduction bildet es  $\alpha$ -Naphtohydrochinon. Durch flüssige salpetrige Säure wird es in  $\alpha,\gamma$ -Diketohydrindennitrosit (vgl. S. 628) übergeführt. Ueber Verbindungen mit Phenylhydrazin und Hydroxylamin s. bei den stickstoffhaltigen Naphtochinonabkömmlingen (S. 645).

Substituirte  $\alpha$ -Naphtochinone:  $\alpha$ -Naphtochinon addirt zwei Atome Chlor oder Brom, die Additionsproducte spalten leicht HCl und HBr ab und geben  $\beta$ -Chlor- und  $\beta$ -Brom- $\alpha$ -naphtochinon, F. 117° und 130°. 2,3-Dichlor- und 2,3-Dibromnaphtochinon, F. 189° und 218°.

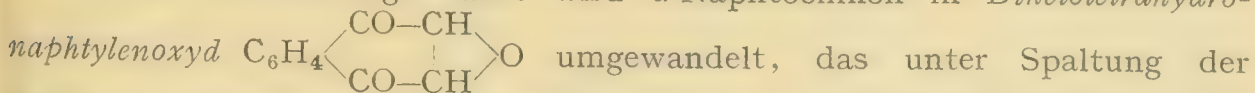
In diesen Halogenchinonen sind ähnlich wie in den  $\alpha,\beta$ -Dihalogenindonen (S. 618) die Halogenatome leicht durch andere Gruppen austauschbar. Aus den Dihalogen- $\alpha$ -naphtochinonen erhält man z. B. mit Natriumacetessigester und Natriummalonsäureester unter intermediärem Auftreten schöner Rot- und Blaufärbungen Verbindungen, wie:



Verbindungen, aus denen durch weitere Umformungen mannigfache Derivate der Naphtochinonreihe erhältlich sind (B. 33, 566; 2402; 34, 1543). Durch Condensation des 2,3-Dichlor- $\alpha$ -naphtochinons mit Resorcin oder Orcin und Natriumaethylat entstehen Abkömmlinge des Phenylennaphtylenoxyds:



Durch unterchlorige Säure wird  $\alpha$ -Naphtochinon in *Diketotetrahydro-*



Aethylenoxydbindung leicht die Elemente von H<sub>2</sub>O, HCl und NH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> aufnimmt; die primären Additionsproducte sind den verschiedensten Umformungen zugänglich und liefern: *Oxynaphtochinon*, *Chloroxynaphtochinon*, *Anilidooxynaphtochinon*, *Oxynaphtochinonanil* und andere Körper; vgl. B. 25, 3599.

Amidoderivate: Mit primären Aminen erhitzt liefert  $\alpha$ -Naphtochinon:

Alkyl- oder Arylamidonaphtochinone: 2-Anilido- $\alpha$ -naphtochinon C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>[2]NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, rote Nadeln, F. 191°. Das 2-Amido- $\alpha$ -naphtochinon, F. 203°,

wird neben dem isomeren Oxy- $\alpha$ -naphtochinonimin aus Amido- $\alpha$ -naphtochinonimin (S. 647) durch Kochen mit Wasser gewonnen (B. **27**, 3337; vgl. B. **28**, 348).

Oxynaphtochinone: 2-Oxy- $\alpha$ -naphtochinon, *Naphtalinsäure*  $C_{10}H_5O_2[2]OH$ , F.  $188^\circ$ , entsteht durch Oxydation von  $\alpha$ -Naphtochinon mit einer alkalischen Lösung von Wasserstoffsperoxyd (B. **38**, 3376), sowie durch Kochen von Anilidonaphtochinon (s. o.) mit verdünnter Natronlauge oder von Oxynaphtochinonanil (S. 647) mit Alkohol und Schwefelsäure.  $\beta$ -Phenyl- $\beta_1$ -oxy- $\alpha$ -naphtochinon, F.  $147^\circ$ , wird aus  $\beta$ -Phenyl-1,3-dioxynaphtalin durch Oxydation mittelst Luftsauerstoff in alkalischer Lösung gewonnen (A. **296**, 18). Jodoxynaphtochinon, *Jodnaphtalinsäure*  $C_{10}H_4O_2[2]OH[3]J$ , durch Jodieren von Naphtalinsäure (B. **28**, 348). Die o-Oxy- und o-Amidonaphtochinonderivate (vgl. auch die entsprechenden Naphtochinonanile S. 647) liefern mit o-Diaminen und o-Oxyaminen leicht Farbstoffe der *Paradiazin-* und *Paroxazin-*reihe (s. d. und B. **28**, 353).

5-Oxy- $\alpha$ -naphtochinon, *Juglon*, F.  $150^\circ$  bis  $155^\circ$  u. Zers., gelbe Nadeln, entsteht durch Oxydation von  $\alpha$ -Hydrojuglon (S. 642) mit Eisenchlorid, wird auch durch Oxydation von 1,5-Dioxynaphtalin mit Chromsäure (B. **20**, 934), sowie durch Oxydation des reductiven Spaltungsproductes von 1,8-Amidoxynaphtalin-4-azobenzolsulfosäure gewonnen (C. 1902 II, 744). Ist in Alkalien mit violetter Farbe löslich. Durch Oxydation mit Salpetersäure entsteht Dinitrooxynaphtalinsäure, *Juglonsäure* (B. **19**, 164).

Dioxy- $\alpha$ -naphtochinon, *Oxyjuglon*, F.  $220^\circ$  u. Zers., entsteht durch Oxydation der alkalischen Juglonlösung an der Luft. Ein isomeres 5,6-Dioxy- $\alpha$ -naphtochinon, *Naphtalizarin* oder *Naphtazarin* genannt, entsteht aus 1,5- und 1,8-Dinitronaphtalin durch Erhitzen mit conc. Schwefelsäure unter Zusatz reducirender Agentien (S. 631 und B. **27**, 3462, R. 959; A. **286**, 26). Es entspricht in seiner Structur dem Alizarin (S. 682), welches letztere man sich aus Naphtazarin durch Anlagerung eines Benzolkerns entstehend denken kann, und ist ein wertvoller Beizenfarbstoff. Durch Oxydation mit  $MnO_2$  und Schwefelsäure liefert das Naphtazarin: *Naphtopurpurin*, 5,7,8-Trioxy- $\alpha$ -naphtochinon (C. 1899 II, 1053). Ein 2,3-Dioxy- $\alpha$ -naphtochinon ist wahrscheinlich das sog. *Isonaphtazarin*, das aus  $\beta$ -Naphtochinon durch wenig Chlorkalklösung, sowie aus 2,3-Oxyanilido- $\alpha$ -naphtochinon (S. 643) durch Erhitzen mit Brom erhalten wird (B. **25**, 409, 3606). Das Isonaphtazarin giebt bei der Reduction Tetra- und Trioxynaphtalin (S. 642), durch Oxydation: *Tetraketonaphtalin*  $C_6H_4(CO)_4$ , das schon beim Erhitzen teilweise Isonaphtazarin regeneriert, und Phenylglyoxyl-o-carbonsäure, mit Hydroxylamin ein Dioxim, F.  $228^\circ$ , giebt, welches bei der Oxydation Dinitroso- $\alpha$ -naphtochinon  $C_6H_4[C_4O_2(NO)_2]$  liefert (A. **307**, 1). Dem Isonaphtazarin ist das durch Oxydation der Carminsäure gewonnene *Carminazarin* (s. d.) nahe verwandt. Ueber 6,7-Dioxy- $\alpha$ -naphtochinon vgl. C. 1902 II, 744.

$\beta$ -Naphtochinon  $C_{10}H_6[1,2]O_2$  entsteht durch Oxydation von  $\beta$ -Amido- $\alpha$ -naphtol (S. 639) am besten mit Eisenchlorid (B. **17**, R. 531; **21**, 3472). Es bildet rote Nadeln, die sich bei  $115$ — $120^\circ$  zersetzen; es ist im Gegensatz zu den Parachinonen geruchlos und nicht flüchtig; es gleicht dem Anthrachinon (S. 677) und mehr noch dem Phenanthrenchinon (S. 660), indem es wie letzteres die Reactionen eines Orthodiketons zeigt.

Mit zwei Atomen Chlor und Brom bildet es wie  $\alpha$ -Naphtochinon Additionsproducte, die durch Halogenwasserstoffabspaltung Chlor- und Brom- $\beta$ -naphtochinon bilden. 3,4-Dichlor- und -Dibrom- $\beta$ -naphtochinon, F.  $91^\circ$  und  $173^\circ$ .



$\beta$ -Naphtochinonmalonsäureester  $C_6H_4[C_4O_2H.CH(CO_2R)_2]$ , F.  $108^\circ$ , 3-Chlor- $\beta$ -naphtochinonacetessigester, F.  $175^\circ$ , s. B. **32**, 264, 2412.

Durch wenig Chlorkalklösung wird aus  $\beta$ -Naphtochinon neben verschiedenen anderen Producten (A. **286**, 59): Isonaphtazarin, ein Dioxy- $\alpha$ -naphtochinon (S. 644) gewonnen; eine derartige Umlagerung von Oxy- oder Amido- $\beta$ -naphtochinonderivaten in Oxy- $\alpha$ -naphtochinonderivate ist eine häufiger beobachtete Erscheinung (vgl. Oxy- $\alpha$ -naphtochinonanil S. 647). Durch Ueberschuss von Chlorkalk wird  $\beta$ -Naphtochinon unter Ringspaltung in o-Phenylglycerincarbonsäurelacton übergeführt (S. 627). Aehnlich wird das durch Nitriren von  $\beta$ -Naphtochinon gewonnene 3-Nitro-1,2-naphtochinon, F.  $158^\circ$  (vgl. a. B. **31**, 2405), durch Behandlung mit Chlor und Wasser in o-Derivate des Benzols gespalten (S. 627); dagegen erleidet das 3,4-Dichlor-1,2-naphtochinon (s. o.) durch Alkali zunächst Umlagerung in Dichloroxyindencarbonsäure (S. 627). Mit Eisenchlorid wird das  $\beta$ -Naphtochinon zu einem Oxyd  $O(C_{10}H_5O_2)_2$ , F.  $245^\circ$  (B. **30**, 2199), durch Permanganat zu Phtalsäure oxydirt, durch schweflige Säure zu  $\beta$ -Naphtohydrochinon (S. 641), durch HJ-Säure zu  $\beta$ -Naphtol reducirt (B. **26**, R. 586).

6-Brom-4-chlor-1-methyl-2,3-naphtochinon  $C_{10}H_3[6]Br[4]Cl[1]CH_3[2,3]O_2$ , gelbe Prismen, Zers. P.  $220^\circ$ , ist aus dem Bleisalz des entsprechenden 2,3-Dioxy-naphtalins durch Einwirkung von Jod gewonnen worden. Es ist geruchlos und nicht flüchtig. Durch Zinkstaub und Eisessig wird es z. T. zum entsprechenden Dioxynaphtalin reducirt. Mit o-Phenylendiamin vereinigt es sich den Orthodiketonen analog zu einem Derivat des Naphtophenazins (B. **42**, 3375).

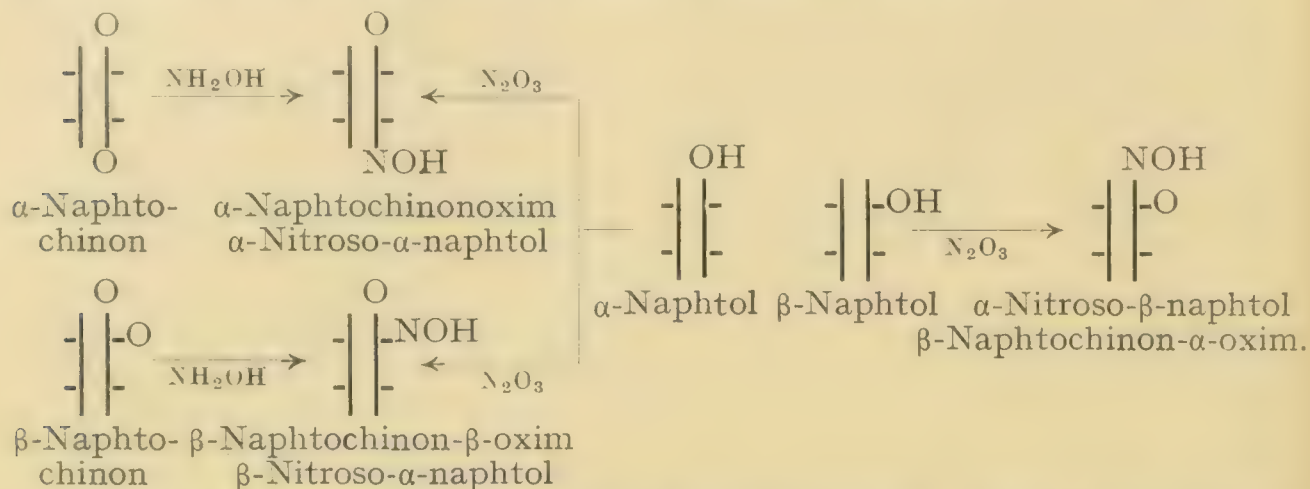
2,6- oder amphi-Naphtochinon  $C_{10}H_6[2,6]O_2$ , rotgelbe Krystalle, die sich bei  $130$ — $135^\circ$  zersetzen, entsteht durch Oxydation des 2,6-Dioxy-naphtalins mit  $PbO_2$  in Benzollösung. Es ist nicht flüchtig und geruchlos und unterscheidet sich von den übrigen Naphtochinonen durch weit kräftigere Oxydationswirkungen. Durch verdünnte Jodwasserstoffsäure wird es zum 2,6-Dioxynaphtalin reducirt, mit dem es sich in molecularem Verhältnis zu einem in blaugrünen Nadeln krystallisirenden Chinhydron, Zers. P.  $124^\circ$ , vereinigt. Beständiger noch, als das schon durch verdünnte Säuren und Alkalien leicht veränderliche amphi-Naphtochinon selbst ist dessen Dichlor-substitutionsproduct, das 1,5-Dichlor-amphi-naphtochinon, F.  $206^\circ$ , das in analoger Weise aus dem 1,5-Dichlor-2,6-dioxynaphtalin erhalten wird (B. **40**, 1406, 3971).

### Stickstoffhaltige Abkömmlinge der Naphtochinone.

1. Naphtochinonphenylhydrazone: Ungleich den Benzochinonen (S. 220) bilden sowohl  $\alpha$ - als  $\beta$ -Naphtochinon mit Phenylhydrazin Phenylhydrazone (B. **28**, 2414). Die Chinonphenylhydrazone sind identisch mit den Benzolazonaphtolen (S. 639) (B. **32**, 3100); ebenso sind die Einwirkungsproducte von  $\alpha$ -Acylphenylhydrazinen auf  $\beta$ -Naphtochinon wahrscheinlich als O-acylirte Azonaphtole aufzufassen (S. 639 und B. **40**, 2153; A. **359**, 353). Dagegen sind aus  $\alpha$ -Naphtochinon mit  $\alpha$ -Benzoyl- und -Methylphenylhydrazin andere Producte:  $C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NN}(\text{COC}_6\text{H}_5) \\ \text{O} \end{matrix} C_6H_5$  und  $C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NN}(\text{CH}_3) \\ \text{O} \end{matrix} C_6H_5$ , erhalten worden, als beim Methyliren und Benzoyliren des 1,4-Naphtolazobenzols:  $C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \text{OCOC}_6\text{H}_5 \end{matrix}$  und  $C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \text{OCH}_3 \end{matrix}$  (C. 1900 I, 31).

2. Nitrosonaphtole, Naphtochinonoxime: Durch Kochen mit Hydroxylaminchlorhydrat in alkoholischer Lösung bilden  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtochinon Naphtochinonoxime, die auch aus den beiden Naphtolen durch

Einwirkung von salpetriger Säure entstehen und daher auch als Nitrosonaphtole aufgefasst werden können:  $C_{10}H_6(O)(NOH)$  oder  $C_{10}H_6(OH)(NO)$  (vgl. Nitrosophenole S. 196). Es entstehen so drei isomere Verbindungen, deren genetische Beziehungen durch das folgende Schema ausgedrückt sind:



Auch durch Umlagerung von Nitronaphtalinen erhält man Nitrosonaphtole, so giebt  $\beta$ -Nitronaphtalin beim Erwärmen mit alkoholischem Kali  $\beta$ -Nitroso- $\alpha$ -naphtol,  $\alpha$ -Nitronaphtalin  $\alpha$ -Nitroso- $\alpha$ -naphtol (A. **355**, 299); 1,5-, 1,6- und 1,8-Dinitronaphtalin liefern beim Behandeln mit rauch. Schwefelsäure 5-, 6- und 8-Nitro- $\alpha$ -nitroso- $\alpha$ -naphtol (S. 631 und A. **335**, 139, 145); 1,3,8-Nitronaphtalindisulfosäure wird durch Alkali in Nitrosonaphtoldisulfosäure umgelagert (B. **36**, 4164; **32**, 2876).

Alle drei isomeren Nitrosonaphtole sind schwache Säuren. Durch Oxydation geben sie die entsprechenden Nitronaphtole (S. 638).

$\alpha$ -Nitroso- $\alpha$ -naphtol,  $\alpha$ -Naphtochinonoxim, farblose Nadeln, F.  $190^\circ$ , und  $\beta$ -Nitroso- $\alpha$ -naphtol,  $\beta$ -Naphtochinon- $\beta$ -oxim, gelbe Nadeln, F.  $162^\circ$  bis  $164^\circ$  u. Z. (B. **36**, 4165); das  $\beta$ -Naphtochinonoxim wird am besten aus 1-Oxy-2-naphtoësäure (S. 649) mit salpetriger Säure, unter Abspaltung der Carboxylgruppe (B. **26**, 1280), gewonnen,  $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphtol,  $\beta$ -Naphtochinon- $\beta$ -oxim, gelbbraune Prismen, F.  $106^\circ$ , fällt verschiedene Metalle aus ihren Salzen und kann zur Trennung des Nickels von Kobalt, des Eisens von Aluminium, ferner zur Bestimmung des Kupfers dienen (B. **18**, 2728; **20**, 283). Das Eisensalz der aus Schäffer'scher  $\beta$ -Naphtolsulfosäure (S. 640) mit  $N_2O_3$  gewonnenen  $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphtolsulfosäure  $C_{10}H_5(SO_3H)O(NO)$  ist der Wollfarbstoff *Naphtolgrün* (B. **24**, 3741). Ueber das Product der Einwirkung von  $NO_2$ -Dämpfen auf die Schäffer'sche  $\beta$ -Säure s. B. **30**, 187.

Die Aether der Nitrosonaphtole, die aus den Silbersalzen mit Jodalkyl und zum Teil auch aus den Chinonen mit Alkylhydroxylaminen gewonnen werden (B. **18**, 571, 2225), geben bei der Reduction Amidonaphtole, was für die »Oximformel« (S. 196) der sog. Nitrosonaphtole spricht.

$\alpha$ -Naphtochinondioxim  $C_{10}H_6-1,4-(NOH)_2$ , F.  $207^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Nitroso- $\alpha$ -naphtol mit Hydroxylaminchlorhydrat (B. **21**, 433).

$\beta$ -Naphtochinondioxim  $C_{10}H_6-1,2-(NOH)_2$ , F.  $149^\circ$ , entsteht sowohl aus  $\beta, \alpha$ - als auch aus  $\alpha, \beta$ -Nitrosonaphtol mit HCl-Hydroxylamin (B. **17**, 2064, 2582). Beim Erwärmen mit Alkalien bildet es nach Art der Glyoxime ein Anhydrid  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{array}{l} [1]N \\ [2]N \end{array} \right\} O$ , F.  $78^\circ$ , das man als *Naphtofurazan* bezeichnen kann. Durch Reduction der Naphtochinondioxime entstehen Naphtylendiamine (S. 633).

3. Naphtochinonchlorimine (vgl. S. 228): Die Naphtochinonmonochlorimine werden aus Amidonaphtolen, die Dichlorimine aus Naphtylendiaminen mit Chlorkalklösung gewonnen (B. **27**, 238); sie gleichen den Benzo-



chinonchloriminen, zeigen jedoch nicht dieselben Farbstoffcondensationen wie jene (B. **27**, 242):  $\alpha$ -**Naphtochinonchlorimin**  $C_{10}H_6[1,4](NCl)O$ , F. 109°. **Naphtochinondichlorimin**  $C_{10}H_6[1,4](NCl)_2$ , F. 137°.

$\beta$ -**Naphtochinon- $\alpha$ -chlorimin**, F. 87°, und  $\beta$ -**Naphtochinon- $\beta$ -chlorimin**, Zersetzung bei 98°, entstehen aus 2,1- und 1,2-Amidonaphtol und geben mit Hydroxylamin  $\beta,\alpha$ - und  $\alpha,\beta$ -Nitrosonaphtol.  $\beta$ -**Naphtochinondichlorimin**, F. 105°.

4. **Naphtochinonimine** und -**anile**: Hierher gehören die Indophenol- und Indoanilinfarbstoffe der Naphtalinreihe (vgl. S. 331), wie das  $\alpha$ -**Naphtolblau**  $C_{10}H_6[1]O[4]N.C_6H_4N(CH_3)_2$ , welches aus Naphtol mit Dimethyl-p-phenylendiamin oder Nitrosodimethylanilin entsteht. Das einfache  $\alpha$ -**Naphtochinonimin** ist nicht bekannt, ein Derivat desselben ist das 2-**Amido-1,4-naphtochinonimin**  $C_{10}H_5[2]NH_2[1]O[4]NH$  (A. **154**, 303), das durch Oxydation von 1-Oxy-2,4-diamidonaphtalin entsteht, durch Kochen mit Wasser in 2-**Oxy-1,4-naphtochinonimin**, F. 195° (B. **23**, 2454), durch Behandlung mit Anilin in 2-**Amido-1,4-naphtochinonanil**  $C_{10}H_5[2]NH_2[1]O[4]NC_6H_5$ , F. 129°, und weiterhin in 2-**Anilido-1,4-naphtochinonanil**  $C_{10}H_5[2]NHC_6H_5[1]O[4]NC_6H_5$ , F. 187°, übergeht (B. **13**, 123; **21**, 391, 676; C. 1910 I, 926); mit Hydroxylamin giebt es ein **Oxynaphtochinonoxim**, welches in 2 in einander überführbaren, rot und gelb gefärbten Modificationen auftritt (B. **29**, 1415).  $\alpha$ -**Naphtochinonanil**  $C_{10}H_6[1]O[4]NC_6H_5$ , rote Säulen, F. 100°, und  $\beta$ -**Naphtochinonanil**  $C_{10}H_6[1]O[2]NC_6H_5$ , F. 103°, dunkelgrüne Nadeln, entstehen durch alkalische Condensation von Nitroso-benzol mit  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Naphtol (B. **39**, 1035). 2-**Oxy-1,4-naphtochinonanil**, F. 240° u. Zers., wird aus  $\beta$ -Naphtochinon-4-sulfosäure, dem Oxydationsproducte von 1,2-Amidonaphtol-4-sulfosäure, durch Einwirkung von Anilin in der Kälte erhalten: *Umlagerung eines  $\beta$ - in ein  $\alpha$ -Naphtochinonderivat*. Wie Anilin reagiren hierbei auch p-Diamine, so dass auf diesem Wege hydroxylierte Indoanilinfarbstoffe (s. o.) gewonnen werden (B. **27**, 25, 3050).  $\alpha$ -**Naphtochinoniminanil**  $C_{10}H_6(NH)(NC_6H_5)$ , F. 129°, entsteht durch Oxydation von p-Amidonaphtylphenylamin mit  $HgO$  (A. **286**, 186).

$\beta$ -**Naphtochinonimine**, auch *Imidooxy-* oder *Imidoketonaphtaline* genannt, wie  $C_{10}H_6-1,2-O(NH)$  (S. 639), entstehen aus 1,2-Amidonaphtolen in alkalischer Lösung durch Oxydation mit Luft.

## 11. Alkohole der Naphtalinreihe und ihre Oxydationsproducte.

A. Alkohole: **Naphtobenzylalkohole**, *Naphtylcarbinole*  $C_{10}H_7.CH_2OH$ ,  $\alpha$ - F. 60°, Kp. 301°,  $\beta$ - F. 80°, werden aus den entsprechenden Aminen mit salpetriger Säure gewonnen (B. **21**, 257); die **Naphtobenzylchloride**  $C_{10}H_7CH_2Cl$ ,  $\alpha$ - Kp.<sub>25</sub> 178°,  $\beta$ - F. 47°, bilden sich durch Einwirkung von Chlor auf die beiden Methylnaphtaline (S. 629) in der Kochhitze (B. **24**, 3928). **Naphtobenzylamine**, *Menaphtylamine*  $C_{10}H_7CH_2NH_2$ ,  $\alpha$ - Kp. 292°,  $\beta$ - F. 60°, sind durch Reduction der entsprechenden Naphtoësäurethiamide, sowie der Naphtonitrile dargestellt worden.  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Naphtylnitromethan**  $C_{10}H_7.CH_2NO_2$ , F. 73° und 72°, zeigen ähnliche Isomerieerscheinungen wie das Phenylnitromethan (S. 239); sie sind aus den Naphtylacetonitrilen durch Einwirkung von Aethylnitrat und Natriumaethylat und Spaltung der entstehenden Nitroacetonitrile durch Kochen mit Natronlauge gewonnen worden (S. 239 und B. **38**, 508).

$\alpha$ -**Naphtyldimethylcarbinol**  $C_{10}H_7[\alpha]C(OH)(CH_3)_2$ , F. 80°, aus  $\alpha$ -Naphtylmethylketon mit  $CH_3MgJ$  (vgl. S. 630) und aus  $\alpha$ -Naphtylmagnesiumbromid und Aceton.  $\alpha$ -**Naphtylphenylcarbinol**  $C_{10}H_7CH(OH)C_6H_5$ , F. 86°, und  $\alpha$ -**Naphtyldiphenylcarbinol**  $C_{10}H_7C(OH)(C_6H_5)_2$ , F. 133°, aus  $\alpha$ -Naphtylmag-



nesiumbromid mit Benzaldehyd bez. Benzophenon (B. **37**, 625, 2755). Weitere Naphtylcarbinole s. C. 1910 I, 1144.

B. Aldehyde, Ketone: Durch Oxydation der Naphtylcarbinole entstehen:  $\alpha$ -Naphtaldehyd  $C_{10}H_7CHO$ , Kp.  $291^{\circ}$ , und  $\beta$ -Naphtaldehyd, F.  $59^{\circ}$  (B. **20**, 1115; **22**, 2148; **44**, 447).  $\alpha$ -Naphtylacetaldehyd  $C_{10}H_7CH_2CHO$ , Kp.<sub>13</sub>  $163-166^{\circ}$ , aus  $\alpha$ -Vinylnaphtalin mit HgO und J (C. 1908 II, 1780).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylmethylacetaldehyd  $C_{10}H_7CH(CH_3)CHO$ , Kp.<sub>4</sub>  $132^{\circ}$  und F.  $53^{\circ}$ , entstehen aus den durch Condensation von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylmethylketon (s. u.) mit Chloressigester und Natriumaethylat erhaltenen Glycidestern durch Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung (vgl. S. 248; C. 1908 I, 644). Die  $\alpha$ -Verbindung ist ferner durch Einwirkung von HgO und J auf  $\alpha$ -Propenylnaphtalin dargestellt worden (C. 1908 II, 1780).

$\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylmethylketon,  $\alpha$ - und  $\beta$ -Acetonaphton  $C_{10}H_7COCH_3$ ,  $\alpha$ -flüssig, Kp.<sub>12</sub>  $167^{\circ}$ ,  $\beta$ - F.  $51^{\circ}$ , Kp.<sub>11</sub>  $172^{\circ}$  (C. 1896 I, 495), entstehen aus Naphtalin mit Acetylchlorid und  $AlCl_3$  und werden mittelst ihrer Pikrate getrennt; die Naphtylmethylketonchloride geben durch HCl-Abspaltung  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylacetylen, welche mit Schwefelsäure die Ketone regenerieren. Durch Oxydation des  $\alpha$ -Acetonaphtons mit  $MnO_4K$  entsteht:  $\alpha$ -Naphtylglyoxylsäure  $C_{10}H_7CO.COOH$ , F.  $113^{\circ}$ , die auch aus dem mittelst  $\alpha$ -Naphtoylchlorid gewonnenen Naphtoylcyanid durch Verseifen entsteht.  $\alpha$ -Naphtoyl-*o*-benzoë-säure  $C_{10}H_7COC_6H_4COOH$ , F.  $173^{\circ}$ , aus Phtalsäureanhydrid, Naphtalin und  $AlCl_3$  (B. **33**, 448). Durch Einwirkung von Natriumamid und Jodalkylen sind aus den Naphtylmethylketonen analog wie aus dem Acetophenon (S. 259) Trialkylacetonaphtone erhalten worden (C. 1910 II, 83). Weitere Acylnaphtylketone s. C. 1908 II, 948. Phenylnaphtylketone  $C_{10}H_7COC_6H_5$  s. C. 1908 II, 1357.

1,4- und 2,1-Naphtolaldehyd  $C_{10}H_6(OH)CHO$ , F.  $181^{\circ}$  und  $81^{\circ}$ , werden am besten nach der Gattermann'schen Methode (S. 312) in Form ihrer Aldimine durch Einwirkung von Blausäure und Salzsäure bei Gegenwart von Chlorzink auf die Naphtole gewonnen (B. **32**, 284; vgl. C. 1901 I, 1010). 1,2-Naphtolaldehyd, F.  $59^{\circ}$ , ist aus dem Condensationsproduct von  $\alpha$ -Naphtol mit Isatinchlorid (s. d.) durch Spaltung mit Natronlauge erhalten worden (M. **29**, 382; **30**, 277). Aus den Naphtolsulfosäuren erhält man nach der Reimer'schen Aldehydsynthese mit Chloroform und Alkali Naphtolaldehydsulfosäuren (C. 1898 II, 799). 1-Naphtol-3-methylketon  $C_{10}H_6[1](OH)[3](COCH_3)$ , F.  $174^{\circ}$ , entsteht durch Condensation von  $\beta$ -Benzallaevulinsäure (vgl. S. 625 und B. **24**, 3201). 1,2-Naphtolmethylketon s. B. **28**, 1946. peri-Dioxynaphtylketone  $(HO)_2[1,8]C_{10}H_5COR$ , aus peri-Dioxynaphtalin mit Carbonsäuren und Zinkchlorid, sind lackbildende Beizenfarbstoffe (C. 1901 II, 1287).

C. Naphtalinmonocarbonsäuren:  $\alpha$ -Naphtoësäure  $C_{10}H_7-\alpha-COOH$ , F.  $160^{\circ}$ , entsteht 1. aus  $\alpha$ -Naphtonitril (S. 651) durch Verseifen (B. **20**, 242; **21**, R. 834); 2. aus  $\alpha$ -Naphtalinsulfosäure durch Schmelzen mit Natriumformiat; 3a. aus  $\alpha$ -Bromnaphtalin, Magnesium und  $CO_2$  in Aether (B. **37**, 627); 3b. aus Bromnaphtalin, Chlorkohlensäureester und Na; 4. aus Naphtalin, Oxalylchlorid oder Harnstoffchlorid und  $AlCl_3$  (B. **23**, 1190; **44**, 204).  $\beta$ -Naphtoësäure, F.  $182^{\circ}$ , entsteht aus  $\beta$ -Naphtonitril (B. **24**, R. 725), sowie durch Oxydation von  $\beta$ -Alkylnaphtalinen (B. **17**, 1527; **21**, R. 355). Beide Säuren spalten beim Erhitzen mit Baryt  $CO_2$  ab und bilden Naphtalin.

Homologe Naphtalincarbonsäuren:  $\alpha$ -Naphtylessigsäure  $C_{10}H_7-\alpha-CH_2COOH$ , F.  $131^{\circ}$ , Nitril, Kp.<sub>18</sub>  $194^{\circ}$ , wurde durch Reduction von  $\alpha$ -Naphtylglyoxylsäure (s. o.) gewonnen, die  $\beta$ -Säure, F.  $139^{\circ}$ , Nitril, F.  $80^{\circ}$ ,



aus dem  $\beta$ -Naphthobenzylchlorid mittelst des Cyanides (B. **29**, 2373).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylacrylsäure  $C_{10}H_7.CH:CHCOOH$ , F.  $205^{\circ}$  und  $196^{\circ}$ , erhält man durch Perkin'sche Synthese aus den Naphthaldehyden mit Na-Acetat und Essigsäureanhydrid. Mit Na-Propionat entsteht unter  $CO_2$ -Abspaltung grösstenteils Propenyl-naphthalin (S. 630) (C. 1897 II, 800).  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthocumarin  $C_{10}H_6 \begin{cases} CH:CH \\ O-\dot{C}O \end{cases}$ , F.  $141^{\circ}$  und  $118^{\circ}$ , sowie deren alkylierte Abkömmlinge sind nach den allgemein zur Darstellung von Cumarinen anwendbaren Methoden (vgl. S. 409) aus Naphthol mit Aepfelsäure, Acetessigester etc. und  $SO_4H_2$ , aus den Naphtholaldehyden durch Perkin'sche Synthese dargestellt worden (B. **36**, 1966; **37**, 4484; M. **30**, 280).

$\beta$ -Phenyl- und  $\beta$ -Naphtyl- $\alpha$ -Naphthoësäure sind die *Chrysen-* und die *Picen-säure* (s. Chrysen und Picen S. 663).

Substituirte Naphthoësäuren: Beim Nitriren von  $\alpha$ -Naphthoësäure entstehen 1,5- und 1,8-Nitronaphthoësäure, F.  $239^{\circ}$  und  $275^{\circ}$ , welche beim Kochen mit Salpetersäure 1,5-( $\alpha$ -) bez. 1,8-( $\beta$ -)Dinitronaphthalin (S. 631) liefern. 1,4-Nitronaphthoësäure, F.  $220^{\circ}$ , wird durch Verseifen ihres Nitrils gewonnen, welches durch Behandlung der Diazoverbindung des 1,4-Nitronaphtylamins mit Kupfercyanür-cyankali entsteht. Durch Reduction mit Eisenvitriol und Ammoniak liefert die 1,5-Säure die beständige 1,5-Amidonaphthoësäure  $C_{10}H_6(NH_2)COOH$ , F.  $212^{\circ}$  (B. **19**, 1982); die aus der 1,8-Säure entstehende 1,8- oder peri-Amidonaphthoësäure geht dagegen ähnlich den 1,8-Amidosulfosäuren (S. 636), leicht in ein Anhydrid über, das sog. Naphthostyryl  $C_{10}H_6 \begin{cases} [1]CO \\ [8]NH \end{cases}$ , F.  $179^{\circ}$  (B. **19**, 1131; **20**, 242; **35**, 4218). 1,4-Amidonaphthoësäure, F.  $177^{\circ}$  (B. **28**, 1842). Ueber Nitro- $\beta$ -naphthoësäuren s. B. **24**, R. 637. 2,3-Amidonaphthoësäure, F.  $214^{\circ}$ , wird aus der entsprechenden Oxynaphthoësäure mit Ammoniak gewonnen (B. **28**, 3089). Weitere Nitro- und Amidonaphthoësäuren s. C. 1899 I, 288. 1,3- und 1,4-Diamido- $\beta$ -naphthoësäure, F.  $85^{\circ}$  und  $185^{\circ}$ , unter Zerfall in  $CO_2$  und 1,3- bez. 1,4-Naphtylendiamin. Ihre Ester sind auf kernsynthetischem Wege (S. 625) erhalten worden (C. 1907 II, 68, 539).

Oxynaphthoësäuren, Naphtholcarbonsäuren, welche die OH- und COOH-Gruppen in Orthostellung enthalten, werden ähnlich den Orthophenolcarbonsäuren (S. 319) durch Erhitzen der Natriumnaphthole mit  $CO_2$  unter Druck oder Erhitzen der Naphthole in Toluollösung mit Na und  $CO_2$  gewonnen: 1,2-( $\alpha$ -)Naphtholcarbonsäure  $C_{10}H_6[1](OH)[2](COOH)$ , F.  $186^{\circ}$ , entsteht so aus  $\alpha$ -Naphthol; aus  $\beta$ -Naphtholnatrium mit  $CO_2$  entsteht bei  $120^{\circ}$  bis  $145^{\circ}$ : 2,1( $\beta$ -)Naphtholcarbonsäure, F.  $156^{\circ}$  u. Zers., bei  $200^{\circ}$  bis  $250^{\circ}$  dagegen 2,3-Naphtholcarbonsäure, F.  $216^{\circ}$ . Aether der  $\beta$ -Naphtholcarbonsäure  $AlkO[2]C_{10}H_6COOH$  sind durch Grignard'sche Reaction aus  $\alpha$ -Brom- $\beta$ -naphtholaethern mit Magnesium und  $CO_2$  dargestellt worden (C. 1904 I, 519). Die 2,1-( $\beta$ -)Naphtholcarbonsäure ist durch leichte Beweglichkeit ihrer Carboxylgruppe ausgezeichnet; beim Erhitzen für sich oder Kochen mit Wasser liefert sie  $\beta$ -Naphthol, mit salpetriger Säure:  $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphthol (S. 646), mit Diazobenzolsalzen: Benzolazo- $\beta$ -naphthol u. s. f. Die 2,3-Säure dagegen ist sehr beständig und gleicht der Salicylsäure; ihrer auffallend gelben Farbe wegen hat man für diese Säure die Formel einer Ketodihydronaphthoësäure  $C_6H_4 \begin{cases} CH_2-CO \\ CH=\dot{C}COOH \end{cases}$  in Betracht gezogen; diese Formel wird gestützt durch das Verhalten der Säure gegen Phenylhydrazin: es bildet sich wahrscheinlich zunächst ein Hydrazon, das weiterhin unter Indolcondensation Phenonaphthocarbazolcarbonsäure bildet (B. **29**, 265; vgl. auch M. **31**, 917).

Mit Thionylchlorid liefern  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtolcarbonsäure die entsprechenden Chloride (C. 1901 II, 1119). Die 2,3-Naphtolcarbonsäure giebt mit  $\text{PCl}_5$ : 2-Chlor-3-naphtoësäurechlorid, farblos, F.  $56^\circ$ , Kp.<sub>160</sub>  $248^\circ$  (B. 34, 4158).

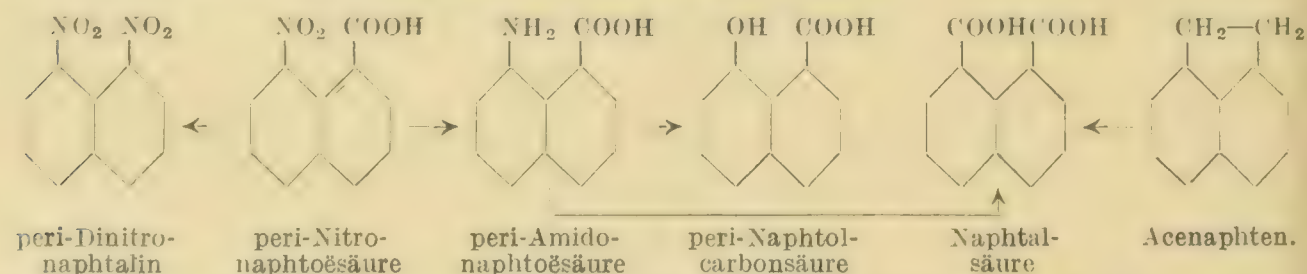
Aus 1,2-Naphtoësäurechlorid und Acetyl-2,3-naphtoësäurechlorid sind durch Umsetzung mit Natriummalonsäureester in analoger Weise, wie aus Acetylsalicylsäurechlorid (vgl. S. 419)  $\beta$ -Oxy-1,2- und -2,3-naphtocumarin, Naphtotetronsäure  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{matrix} \text{C(OH):CH} \\ \text{O} \text{---} \text{CO} \end{matrix}$ , F.  $258^\circ$  und  $240^\circ$ , gewonnen worden (A. 367, 253; 368, 43).

Alle drei o-Naphtolcarbonsäuren liefern beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid Naphtoxanthone  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \langle \begin{matrix} \text{O} \\ \text{CO} \end{matrix} \rangle \text{C}_{10}\text{H}_6$  (B. 25, 1642).

1,8- oder peri-Naphtolcarbonsäure entsteht durch Zersetzen der Diazoverbindung von 1,8-Amidonaphtoësäure und bildet gleich dieser leicht ein Anhydrid: das  $\gamma$ -Lacton  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{matrix} \text{[1]O} \\ \text{[8]CO} \end{matrix}$ , F.  $169^\circ$ .

Die 2,3-Oxynaphtoësäure giebt mit Diazobenzolchlorid eine gemischte Azoverbindung, welche durch Reduction zu 1,2,3-Amidooxynaphtoësäure gespalten wird; letztere liefert beim Kochen mit Schwefelsäure 1,2,3-Dioxy-naphtoësäure, F.  $215^\circ$  u. Z., die auch aus  $\beta$ -Naphtohydrochinonnatrium mit  $\text{CO}_2$  gewonnen und durch Oxydation in  $\beta$ -Naphtochinoncarbonsäure übergeführt wird (B. 28, 3089). Aus  $\alpha$ -Naphtohydrochinonnatrium und  $\text{CO}_2$  erhält man 1,4-Dioxy-2-naphtoësäure, F.  $186^\circ$  u. Z., daneben wird ein der Anthracenreihe angehöriges Condensationsproduct dieser Säure gebildet (J. pr. Ch. [2] 62, 47). 1,3-Dioxy-2-naphtoësäure, Naphtovesorcincarbonsäure, F.  $145^\circ$  u. Z., wurde durch Verseifen ihres Aethylesters, F.  $83^\circ$ , dargestellt, welcher synthetisch durch Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auf Phenacetylmalonester (vgl. S. 625) entsteht (A. 298, 383). Weitere Dioxynaphtoësäuren s. B. 29, 39.

D. Naphtalindi- und -polycarbonsäuren: Von den neun bekannten Naphtalindicarbonsäuren ist bemerkenswert die 1,8- oder peri-Säure, die sog. Naphtalsäure  $\text{C}_{10}\text{H}_6[1,8](\text{COOH})_2$ , dargestellt aus Acenaphten (S. 652) durch Oxydation, sowie aus ihrem Halbnitril, das aus der Diazoverbindung von peri-Amidonaphtoësäure gewonnen wird, durch Verseifung. Das folgende Schema stellt die genetischen Beziehungen einer Reihe von Perinaphtalinderivaten zusammen:



Wie die anderen ähnlichen Periverbindungen (vgl. oben u. S. 640) zerfällt die Naphtalsäure schon beim Erhitzen auf  $180^\circ$ , ohne zu schmelzen, in Wasser und ihr Anhydrid  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO})_2\text{O}$ , F.  $266^\circ$ , das sich auch beim Behandeln der Säure mit Salzsäure in Alkohol und bei verschiedenen anderen Operationen leicht bildet; dem Phtalsäureanhydrid ähnlich (S. 572) condensirt es sich mit

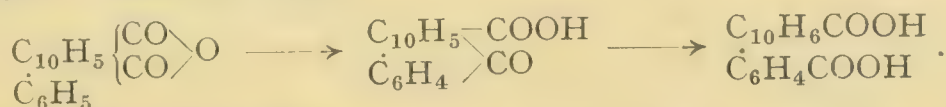
Phenol zu Phenolnaphtalein  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \langle \begin{matrix} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \\ \text{CO} \end{matrix} \rangle \text{O}$  (B. 28, R. 621), mit

Malonsäureester und  $\text{ZnCl}_2$  zum peri-Naphtindandion  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{matrix} \text{[1]CO} \\ \text{[8]CO} \end{matrix} \text{---CH}_2$  (C. 1911 I, 1633). Naphtalimid  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO})_2\text{NH}$ , F.  $300^\circ$ , liefert beim Behan-



deln mit Natriumhypochlorit Naphtostyryl (S. 649) (B. **43**, 440). Ueber Naphtalanil, -phenylhydrazil und weitere Abkömmlinge der Naphtalensäure vgl. B. **28**, 360; **32**, 3283; C. 1902 II, 898; A. **327**, 77. **1,2-Naphtalindicarbonsäure**, aus ihrem Nitril (s. u.) durch Verseifen gewonnen, schmilzt bei 175° unter Uebergang in ihr Anhydrid, F. 105° (B. **25**, 2475). **1,5-Naphtalindicarbonsäure** s. B. **29**, R. 516. **1-Phenylnaphtalin-2,3-dicarbonsäure**

$C_6H_4 \begin{cases} CH=CCOOH \\ C(C_6H_5):CCOOH \end{cases}$  entsteht in Form ihres Anhydrids, F. 255°, in einer an die Benzolringbildungen aus Acetylenen (S. 42) erinnernden Reaction beim Erhitzen von Phenylpropionsäure  $C_6H_5C:CCOOH$  mit Essigsäureanhydrid (S. 414, 624), sowie durch Belichten einer benzolischen Lösung von Dibenzalbernsteinsäureanhydrid (S. 608). Durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  geht das farblose Anhydrid in die in bordeauxroten Nadeln krystallisirende Allochrysoketocarbonsäure, F. 288°, über, die beim Schmelzen mit Alkali eine isomere 1-Phenylnaphtalindicarbonsäure, F. 288°, liefert (B. **40**, 3372, 3839; C. 1908 II, 1357):



**Naphtalintetracarbonsäure**  $C_{10}H_4[1,4,5,8](COOH)_4$ , mit den Carboxylen in den zwei Peristellungen des Naphtalins entsteht aus *Pyrensäure* (S. 664) durch Oxydation (B. **20**, 365).

**Naphtonitrile, Cyannaphtaline:** Naphtonitrile werden durch Destillation der Alkalisalze der Naphtosulfosäure oder der Phosphorsäureester der Naphtole mit Cyankalium oder gelbem Blutlaugensalz, oder aus den Naphtylaminen mittelst der Diazoverbindungen gewonnen (B. **21**, R. 834).

**$\alpha$ -Naphtonitril,  $\alpha$ -Cyannaphtalin**  $C_{10}H_7.CN$ , F. 37°, Kp. 298°, ist auch aus Formnaphtalid  $CHO.NHC_{10}H_7$  erhalten worden.  **$\beta$ -Cyannaphtalin**, F. 66°, Kp. 304°. **1,2-Dicyannaphtalin**  $C_{10}H_6[1,2](CN)_2$ , F. 190°, entsteht durch Destillation von 1,2-Chlornaphtalinsulfosäure mit Ferrocyanium (B. **25**, 2475). Ueber weitere isomere Dicyannaphtaline s. A. **152**, 289; J. 1869, 483 u. a. O. **1,4-Dicyan-2,3-dioxynaphtalin**  $C_6H_4 \begin{cases} C(CN):COH \\ C(CN):COH \end{cases}$ , F. 291°, entsteht kernsynthetisch durch Condensation von Oxalester mit o-Xylylcyanid (S. 625).

**12. Dinaphtyl-, Dinaphtylmethan- und Trinaphtylmethan-derivate:** Verschiedene isomere **Dinaphtyle** sind aus Naphtalin durch Leiten des Dampfes durch glühende Röhren, durch Erhitzen mit  $AlCl_3$  oder aus Brom- und Jodnaphtalin mit Na oder Kupferbronze, Erhitzen von Mercuridinaphtyl  $Hg(C_{10}H_7)_2$  (B. **28**, R. 184) u. a. m. dargestellt worden. Das  $\alpha, \alpha$ -Dinaphtyl liefert beim Erhitzen mit  $AlCl_3$  auf 140° unter Verknüpfung der beiden Naphtalinreste in Peri-Stellung einen aus 5 condensirten Benzolringen bestehenden Kohlenwasserstoff, das **Perylen**  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{matrix} [1] \\ [8] \end{matrix} \right\} C_{10}H_6$ , bronzeglänzende Blättchen, F. 262—265°, dessen Constitution aus seiner Bildung aus 1,8-Dijodnaphtalin beim Erhitzen mit Kupferbronze hervorgeht (B. **43**, 2202). Die den Benzidinen oder 4,4-Diamidodiphenylen entsprechenden 4,4-**Diamido-1,1-dinaphtyle** oder **Naphtidine** entstehen neben den 1,1-**Diamido-2,2-dinaphtylen** oder **Dinaphtylinen** durch Umwandlung der Hydrazonaphtaline (S. 635) oder direct aus den Naphtylaminen durch Einwirkung von 80 pct. Schwefelsäure bei Gegenwart von Oxydationsmitteln, wie Eisenoxyd und dergl. (B. **25**, R. 949); ebenso entstehen aus den Naphtolen mit Eisenchlorid **Dinaphtole**. Ueber Zweikernchinone der Dinaphtylreihe s. J. pr. Ch. [2] **62**, 31; B. **42**, 1058.

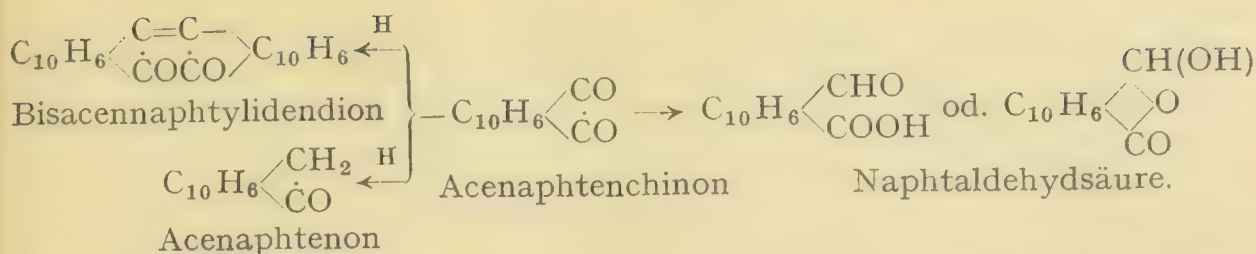
Dinaphtylmethane und ihre Abkömmlinge bilden sich nach analogen Methoden wie die Körper der Diphenylmethanreihe (S. 539):  $\alpha_2$ - und  $\beta_2$ -**Dinaphtylmethan**  $\text{CH}_2(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2$ , F.  $109^\circ$  und  $92^\circ$ ;  $\alpha, \beta$ -**Dinaphtylmethan**, F.  $96^\circ$ , s. B. **44**, 449;  $\alpha_3$ -**Trinaphtylmethan**  $(\text{C}_{10}\text{H}_7)_3\text{CH}$ , F.  $191^\circ$ , aus seinem Carbinol durch Reduction mit HJ in Eisessig (B. **44**, 1105); **Trichloräthyliden- $\alpha, \alpha$ -dinaphtyl**  $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2$ , F.  $156^\circ$ , geht beim Erwärmen mit Alkohol und Zinkstaub (vgl. S. 579) in  $\alpha, \alpha$ -**Naphtostilben**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}:\text{CHC}_{10}\text{H}_7$ , F.  $161^\circ$ , über; letzteres steht in naher Beziehung zum Picen (S. 663), in welches es beim Ueberhitzen umgewandelt wird.  $\beta, \beta$ -**Naphtostilben**, F.  $255^\circ$  (B. **38**, 509). Besonders leicht entstehen aus Naphtylaminen und aus Naphtolen mit Aldehyden: Alkylidendinaphtylamine (C. 1900 II, 481 u. a. O.) und Alkylidendinaphtole; die aus  $\beta$ -Naphtol mit Aldehyden sich bildenden Producte spalten leicht Wasser ab, indem sie in sog. *Xanthene* (s. d.) übergehen, enthalten daher wahrscheinlich die Alkylidengruppen in o-Stellung zu den Hydroxylen:  $\beta$ -**Dinaphtolmethan**, F.  $194^\circ$ , liefert mit  $\text{POCl}_3$ : Dinaphtoxanthen  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \diagup \text{O} \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_6$ , Benzaldehyd und  $\beta$ -Naphtol liefern, neben einem Acetal sogleich ms.-Phenylnaphtoxanthen  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{C}_{10}\text{H}_6)_2\text{O}$  (B. **25**, 3477; **26**, 83). Aus  $\beta$ -Napholnatrium und Chloroform bei  $150^\circ$  entsteht ein Anhydrid des Trioxytrinaphtylmethans  $\text{HOC}_{10}\text{H}_6\text{CH}[\text{C}_{10}\text{H}_6]_2\text{O}$ , F.  $273^\circ$ , welches auch durch Condensation von  $\beta$ -Naphtol mit  $\beta$ -Naphtolaldehyd gebildet wird (C. 1901 I, 945, 1010).

$\alpha, \alpha$ - und  $\beta, \beta$ -**Dinaphtylcarbinol**  $(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CHOH}$ , aus  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Naphtylmagnesiumbromid und Ameisensäureester;  $\alpha, \alpha, \alpha$ - und  $\alpha, \alpha, \beta$ -**Trinaphtylcarbinol**  $(\text{C}_{10}\text{H}_7)_3\text{COH}$ , F.  $169^\circ$  und  $264^\circ$ . Die Dinaphtylcarbinole, auffallenderweise dagegen nicht die Trinaphtylcarbinole, zeigen die gleiche Beweglichkeit der Hydroxylgruppe wie im Diphenyl- und Triphenylcarbinol (S. 543, 555). Mit Salzsäure entstehen leicht die entsprechenden Chloride  $(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CHCl}$ , aus denen mit Mg und  $\text{CO}_2$   $\alpha, \alpha$ - und  $\beta, \beta$ -**Dinaphtylelessigsäure**  $(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CHCO}_2\text{H}$ , F.  $228^\circ$  und  $179^\circ$ , erhalten wurden. Beim Behandeln mit Zink und Salzsäure gehen die Dinaphtylcarbinole leicht unter Abspaltung von Wasser in  $\alpha, \alpha$ - bez.  $\beta, \beta$ -**Dinaphtofluoren** (S. 666) über (B. **42**, 2377, 2392; **43**, 2824).

Eine grössere Anzahl von Farbstoffen der Naphtyldiphenyl-, Dinaphtylphenyl- und Trinaphtylmethanreihe sind nach bekannten Methoden dargestellt worden. Sie besitzen jedoch wegen ihrer Schwerlöslichkeit und ihres hohen Preises kein practisches Interesse (B. **37**, 1899).

13. **Acenaphten**: Ein eigentümliches Derivat des Naphtalins ist das peri-**Aethylennaphtylen** oder **Acenaphten**:  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \{ [1]\text{CH}_2 \\ | \\ [8]\text{CH}_2 \end{array}$ , F.  $95^\circ$ , Kp.  $277^\circ$ , welches pyrogen aus  $\alpha$ -Aethylnaphtalin, oder durch Einwirkung von alkoholischem Kali auf  $\alpha$ -*Bromäthylnaphtalin*  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$  entsteht. Es findet sich im Steinkohlenteer und wird daraus gewonnen. Die 1,8-Stellung der Aethylengruppe wird bewiesen durch die Oxydation des Acenaphtens zu Naphtalsäure (S. 650) mittelst Natriumbichromat und Schwefelsäure; als Nebenproduct bei dieser Oxydation entsteht **Acenaphtenchinon**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO})_2$ , F.  $261^\circ$ , welches durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig in das auch synthetisch aus  $\alpha$ -Naphtylelessigsäurechlorid und  $\text{AlCl}_3$  erhaltene (C. 1911 I, 359) **Acenaphtenon**  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{O}$ , F.  $121^\circ$ , mit HJ und Phosphor in **Bisacenaphtylidendion**  $(\text{C}_{12}\text{H}_6\text{O})_2$ , F.  $294^\circ$ , umgewandelt, durch Alkali zu Naphtaldehydsäure aufgespalten wird (B. **26**, R. 710; A. **290**, 195; C. 1899 II, 378; 1909 II, 775):





Das Monoxim des Acenaphtenchinons  $\text{C}_{12}\text{H}_6\text{O}(\text{NOH})$ , F.  $230^\circ$ , giebt durch Beckmann'sche Umlagerung: Naphtalimid (C. 1903 I, 881).

Durch Bromiren, Nitriren und Acidyliren wird Acenaphten in 4-Stellung substituiert, was durch Umwandlung der entsprechenden Derivate in Abkömmlinge der Naphtalsäure bewiesen wird (A. 327, 77; B. 43, 2473).

Acenaphtenchinon vereinigt sich bei Gegenwart von Condensationsmitteln wie  $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{ZnCl}_2$  leicht mit aromatischen Kohlenwasserstoffen, Aminen und Phenolen zu Diarylacenaphtenonen  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C}(\text{R})_2 \end{array} \right\rangle$  (B. 43, 2915). 9,9-Di-

phenylacenaphtenon  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \end{array} \right\rangle$ , F.  $174^\circ$ , entsteht auch aus dem 9,10-Diphenylacenaphtenglycol  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \left\langle \begin{array}{c} \text{C(OH)C}_6\text{H}_5 \\ \text{C(OH)C}_6\text{H}_5 \end{array} \right\rangle$ , F.  $156^\circ$ , dem Einwirkungs-

product von  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  auf Acenaphtenchinon, beim Erwärmen mit conc.  $\text{HCl}$  (Pinakolinumlagerung). Mit Indoxyl (s. d.) und Thioindoxyl ( $\beta$ -Oxythionaphten) condensirt sich Acenaphtenchinon zu einem violetten bez.

roten Küpenfarbstoff:  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C}:\text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \end{array} \right\rangle$  und  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array} \right\rangle \text{C}:\text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \end{array} \right\rangle$  (B. 41, 3331; C. 1909 II, 775).

Leitet man Acenaphtendampf über glühendes Bleioxyd, so entsteht durch Abspaltung von  $2\text{H}$ : Acenaphtylen  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{C}\ddot{\text{H}} \end{array} \right\rangle$ , gelbe Tafeln (B. 26, 2354),

F.  $92^\circ$ , Kp.  $270^\circ$  u. Z., das durch Chromsäure ebenfalls zu Naphtalsäure oxydirt wird. Ueber eine Synthese substituierter Acenaphtylene s. A. 369, 157. Erhitzt man Acenaphten mit Schwefel auf ca.  $290^\circ$ , so entsteht Dinaphtylen-

thiophen  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \left\{ \begin{array}{c} \text{C} \text{---} \text{C} \\ \text{C} \text{---} \text{S} \text{---} \text{C} \end{array} \right\} \text{C}_{10}\text{H}_6$ , rote Nadeln, F.  $278^\circ$ , neben dem gelben Koh-

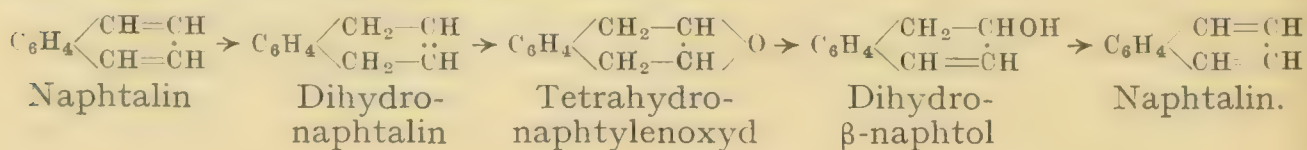
lenwasserstoff  $\left[ \text{C}_{10}\text{H}_6 \left\langle \begin{array}{c} \text{C} \\ \text{C} \end{array} \right\rangle \right]_3$ : Trinaphtylenbenzol, F.  $387^\circ$  (B. 36, 962). Durch

Reduction mit Wasserstoff und fein vertheiltem Nickel erhält man aus Acenaphten Tetrahydroacenaphten, Kp.  $254^\circ$  (C. 1901 II, 202), und Dekahydroacenaphten Kp.  $230\text{--}234^\circ$  (B. 42, 2094).

#### 14. Hydronaphtalinverbindungen.

Wie an das Benzol die hydroaromatischen Verbindungen, so schliessen sich an das Naphtalin die Hydronaphtaline. Das Naphtalin und seine Derivate addiren leichter als die Benzolabkömmlinge Wasserstoff und Halogen. Die nur in einem Kern hydrirten Naphtalinderivate sind deshalb bemerkenswert, weil sie an einer Substanz die Unterschiede zwischen aromatischem und hydroaromatischem oder alicyclischem Kern erkennen lassen. Indem der nicht hydrirte Kern des betreffenden Naphtalinderivats aromatische Eigenschaften behält, der hydrirte, alicyclische dagegen diejenigen eines Fettradicls annimmt, gewinnt das ganze System den Character eines homologen Benzolderivats (Bamberger, A. 257, 1).

**A. Dihydronaphtalinderivate:** Durch Reduction von Naphtalin in aethylalkoholischer, siedender Lösung mit Natrium entsteht **Dihydronaphtalin**  $C_{10}H_{10}$ , F.  $15^{\circ}$ , Kp.  $212^{\circ}$ , welches die beiden hinzutretenden H-Atome in 1,4-Stellung enthält, da es durch Oxydation in o-Phenylendiessigsäure übergeführt wird. Es ist als der Kohlenwasserstoff des  $\alpha$ -Naphtochinons aufzufassen. Das Dihydronaphtalin verhält sich den Olefinen, z. B. dem Aethylen, darin ähnlich, dass es leicht zwei einwertige Atome oder Radicale addirt: mit Brom bildet es ein Dibromid, mit ClOH ein Glycolchlorhydrin (s. S. 656); das aus letzterem leicht zu gewinnende Tetrahydronaphtylenoxyd (S. 656) vermag sich umzulagern in 1,2-Dihydro- $\beta$ -naphtol  $C_{10}H_{10}O$ , Kp.<sub>28</sub>  $162-168^{\circ}$ , das durch Oxydation: Dihydroisocumarincarbonsäure (S. 626), durch  $H_2O$ -Abspaltung leicht: Naphtalin bildet (A. 288, 74):

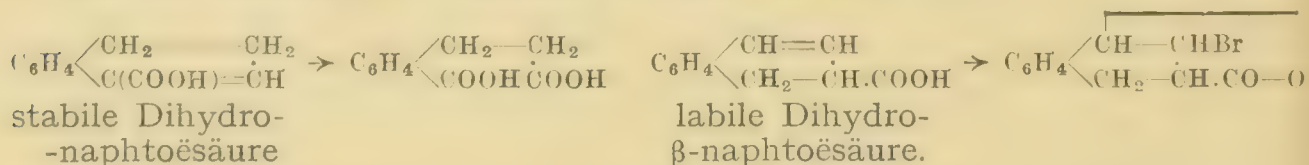


**Phenyldihydronaphtalin**  $C_6H_4 \begin{array}{l} \langle CH(C_6H_5).CH \\ \langle CH_2-\dot{C}H \end{array}$ , F.  $50^{\circ}$ , entsteht aus Phenylbromtetrahydronaphtoësäure (S. 656) beim Kochen mit Sodalösung oder besser Diaethylanilin (A. 306, 235).

**Naphtalindichlorid**  $C_{10}H_8Cl_2$ , aus Naphtalin mit Kaliumchlorat und Salzsäure, ist ein gelbliches Oel, das schon bei  $40-50^{\circ}$  unter HCl-Abspaltung in  $\alpha$ -Chlornaphtalin übergeht.

**Dihydronaphtoësäuren:** Durch Reduction mit Natriumamalgam nehmen  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtoësäure zunächst 2H-Atome in den mit Carboxyl verbundenen Ring auf und bilden in der Kälte: *labile*,  $\beta, \gamma$ -ungesättigte, in der Wärme: *stabile*,  $\alpha, \beta$ -ungesättigte **Dihydronaphtoësäuren**  $C_{10}H_9.CO_2H$ :  $\alpha$ -, stabil F.  $125^{\circ}$ ,  $\alpha$ -, labil F.  $91^{\circ}$ ,  $\beta$ -, stabil F.  $161^{\circ}$ ,  $\beta$ -, labil F.  $104^{\circ}$ .

Durch Kochen mit Natronlauge werden die labilen Modificationen in die stabilen umgewandelt. Die stabile  $\alpha$ -Säure giebt bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  Hydrozimmtcarbonsäure, die labile nur Oxalsäure und Phtalsäure; das Dibromid der labilen  $\beta$ -Säure geht im Gegensatz zur stabilen Modification leicht in ein gebromtes Lacton über; aus diesen Tatsachen folgen für die stabile  $\alpha$ - und die labile  $\beta$ -Säure folgende Formeln (A. 266, 169):



Die Dihydro- $\beta$ -naphtoësäuren geben durch Oxydation mit Ferridcyankalium wieder  $\beta$ -Naphtoësäure. Die stabile  $\alpha$ -Dihydronaphtoësäure addirt ähnlich anderen  $\alpha, \beta$ -ungesättigten Carbonsäuren in Form ihres Esters Natriumacetessigester unter Bildung eines  $\delta$ -Ketonsäureesters, der sich indessen unter Alkohol-Abspaltung sogleich weiter zu einem hydrirten Abkömmling des Phenanthrens (S. 658) condensirt (B. 31, 1896).

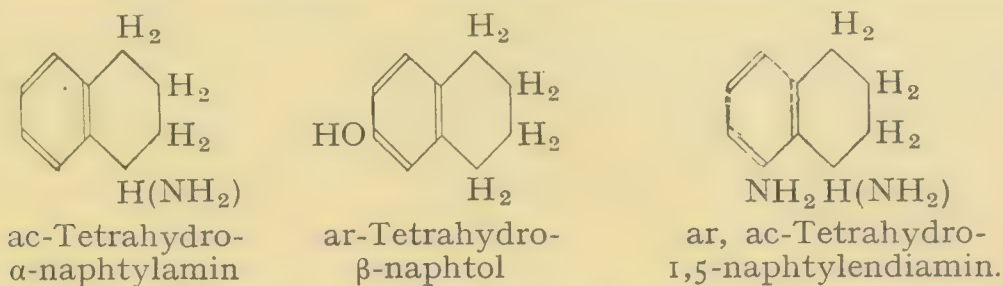
$\alpha$ -Phenyldihydro- $\beta$ -naphtoësäure  $C_{10}H_8(C_6H_5)COOH$ , F.  $191^{\circ}$ , erhält man durch Condensation von Dibenzalpropionsäure (S. 607) mittelst Eisessig-Schwefelsäure (A. 306, 156).

**B. Tetrahydronaphtalinderivate:** Tetrahydronaphtalin  $C_{10}H_{12}$ , Kp.  $206^{\circ}$ , entsteht durch Reduction von Naphtalin mit Natrium und Amylalkohol, HJ-Säure und Phosphor, oder Wasserstoff und feinvertheiltem Ni bei  $190^{\circ}$ , ferner aus  $\alpha$ -Tetrahydronaphtylamin durch Eliminiren der  $NH_2$ -Gruppe: die H-Atome stehen daher nur in einem Kern (S. 655). **Naphtalintetrachlorid**



$C_{10}H_8Cl_4$ , F.  $182^{\circ}$ , durch Einleiten von Chlor in eine Chloroformlösung von Naphtalin erhalten, bildet beim Kochen mit alkoholischem Kali Dichlornaphtalin (S. 630). Ueber Oxydation des Naphtalintetrachlorids s. B. **28**, R. 392. Ueber Chloradditionsproducte gechlorter und sulfurirter Naphtaline s. B. **24**, R. 713. **Naphtalintetrabromid**, F.  $111^{\circ}$  (C. 1897 I, 984).

Besonders bemerkenswert sind die Hydrirungsproducte der Naphtylamine und Naphtole, welche in siedender amyalkoholischer Lösung mit Na behandelt je 4 H-Atome in einen Kern aufnehmen. Ist dieser Kern der Träger der  $NH_2$ - oder OH-Gruppe, so verliert das betreffende Derivat den Character eines Naphtylamins oder Naphtols und nimmt denjenigen eines in der Seitenkette amidirten oder hydroxydirten homologen Benzols an; wird jedoch der nicht substituirte Kern hydrirt, so erhalten die Substanzen den Character homologer Aniline oder Phenole; letztere Tetrahydroderivate werden als *aromatische* (ar-), die ersteren als *aliphatisch-cyclische* oder *alicyclische* (ac-) bezeichnet:



$\alpha$ -Naphtylamin und  $\alpha$ -Naphtol bilden bei der Reduction ar-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtylamin und  $\alpha$ -naphtol, die  $\beta$ -Verbindungen bilden nebeneinander das ar- und das ac-Tetrahydroderivat, und zwar letzteres vorwiegend. 1,5-Naphtylendiamin liefert ac-, ar-Tetrahydronaphtylendiamin, das durch Ersatz der aromatischen  $NH_2$ -Gruppe durch Wasserstoff ac-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtylamin bildet.

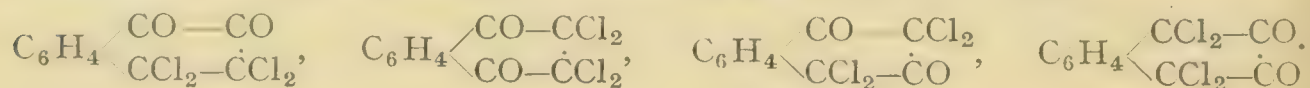
ar-Tetrahydronaphtylamine  $NH_2.C_6H_3:(C_4H_8)$ ,  $\alpha$ - Kp.  $275^{\circ}$ ,  $\beta$ - Kp.  $276^{\circ}$ , schwache Basen, bilden Diazo- und Azoverbindungen; sie reduciren leicht die Salze von Edelmetallen; durch Oxydation mit  $MnO_4K$  geben sie Oxalsäure und Adipinsäure (S. 627). Die  $\alpha$ -Verbindung liefert durch Oxydation mit Chromsäure ar-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtochinon  $C_6H_2O_2:(C_4H_8)$ , F.  $55^{\circ}$ , das durchaus dem Benzochinon gleicht, und weit stärker oxydirende Eigenschaften als das  $\alpha$ -Naphtochinon besitzt. ac-Tetrahydronaphtylamine  $C_6H_4:(C_4H_7.NH_2)$ ,  $\alpha$ - Kp.  $246^{\circ}$ ,  $\beta$ - Kp.  $249^{\circ}$ , starke Basen, die  $CO_2$  aus der Luft aufnehmen; sie bilden keine Diazoverbindungen; Oxydation mit  $MnO_4K$  öffnet nur den hydrirten Ring unter Bildung von o-Zimmtcarbonsäure. Aus dem  $\beta$ -, ac-Tetrahydronaphtylamin ist mittelst d-Bromcamphersulfosäure eine optisch aktive rechtsdrehende Modification erhalten worden (C. 1899 II, 255; 1900 I, 862). ac-, ar-Tetrahydro-1,5-naphtylendiamin  $NH_2.C_6H_3:(C_4H_7.NH_2)$ , F.  $77^{\circ}$ , Kp.  $264^{\circ}$ , vereinigt in sich zugleich die Eigenschaften eines aromatischen und eines alicyclischen Amins; es ist in eine rechts- und eine linksdrehende Modification gespalten worden.

ar-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtol  $OH.C_6H_3:(C_4H_8)$ , F.  $69^{\circ}$ , Kp.  $265^{\circ}$ , entsteht auch aus ar-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtylamin mittelst der Diazoverbindung. ac-Tetrahydro- $\beta$ -naphtol  $C_6H_4:(C_4H_7.OH)$ , Oel, Kp.  $264^{\circ}$ , zeigt den Character eines Fettalkohols und gleicht den ähnlich zusammengesetzten Campheralkoholen, dem Menthol und Borneol (S. 477, 505).

Eine Reihe von Tetrahydronaphtalinderivaten sind vom Dihydronaphtalin (S. 654) ausgehend erhalten worden: Phenol addirt sich an Dihydronaphtol zu Tetrahydronaphtylphenol  $C_6H_4:(C_4H_7.C_6H_4.OH)$ , F.  $130^{\circ}$  (B. **24**, 179), Brom zu Dihydronaphtalindibromid  $C_6H_4:(C_4H_6.Br_2)$ . Letzteres giebt beim Kochen

mit Kalicarbonat oder durch Umsetzung mit Silberacetat und darauffolgende Verseifung **Tetrahydronaphtylenglycol**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CHOH} \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{HOH} \end{matrix}$ , cis-Form F. 135°, trans-Form F. 118°, das durch Oxydation zu o-Phenylendiessigsäure gespalten wird. Es ist ein Analogon des Aethylenglycols; das Chlorhydrin (S. 654)  $C_{10}H_{10}Cl(OH)$ , F. 117°, giebt mit Kali **Tetrahydronaphtylenoxyd**  $C_{10}H_{10}O$ , F. 43°, Kp. 258°, das alle chemischen Eigenschaften des Aethylenoxyds (Bd. I) zeigt. Durch Einwirkung von Basen sind aus dem Chlorhydrin eine Reihe von „Alkinen“ dargestellt worden, von denen das **Trimethyl-oxytetrahydronaphtylenammoniumhydroxyd**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CHOH} \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{HN}(\text{CH}_3)_3\text{OH} \end{matrix}$  wegen seiner nahen Beziehungen zum Cholin (Bd. I) erwähnt werden möge. Durch Einwirkung schwacher Alkalien wird das Chlorhydrin in das mit Tetrahydronaphtylenoxyd isomere  $\beta$ -**Ketotetrahydronaphtalin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{O} \end{matrix}$ , F. 18°, Kp.<sub>16</sub> 138°, übergeführt, welches auch durch Destillation von o-Phenylpropionessigsäure (S. 352) erhalten wird (B. 28, R. 745); es verhält sich gegen Natriumbisulfit, Phenylhydrazin, Hydroxylamin wie ein Fettketon (B. 27, 1547).  $\alpha$ -**Ketotetrahydronaphtalin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CO}-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{matrix}$  erhält man durch intramolekulare Condensation von  $\gamma$ -Phenylbuttersäurechlorid (S. 271) mittelst  $AlCl_3$  (C. 1899 I, 792).

Diketotetrahydronaphtaline werden in Form ihrer Chlorderivate durch Einwirkung von Chlor auf die entsprechenden Dioxynaphtaline oder Naphtochinone (S. 643, 644) gewonnen (A. 300, 180; 334, 342):



**Diketotetrahydronaphtylenoxyd**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO}-\text{CH} \\ \text{CO}-\dot{\text{C}}\text{H} \end{matrix} \text{O}$ , F. 136°, entsteht aus  $\alpha$ -Naphtochinon mit Chlorkalklösung (s. S. 643 und A. 286, 71).

Die Tetrahydronaphtoësäuren sind wiederum in aromatische und alicyclische zu trennen. **ar-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtoësäure**  $COOH.C_6H_3:(C_4H_8)$ , Amid F. 182°, entsteht aus ihrem Nitril, dem Umsetzungsproduct von ar-Tetrahydro- $\alpha$ -naphtalindiazochlorid mit Cyankalium-Cyankupfer.

**ac-Tetrahydronaphtoësäuren**,  $\alpha$ - F. 85°,  $\beta$ - F. 96°, entstehen durch Reduction der Naphtoë- und Dihydronaphtoësäuren mit Natriumamalgam. Sie sind gegen Permanganat beständiger als die Dihydro-säuren, wodurch sie sich diesen gegenüber als gesättigte Säuren erweisen. Bei längerer Einwirkung des Oxydationsmittels werden sie zu Phtalsäure und Oxalsäure oxydirt (A. 266, 202). Spaltung der Tetrahydronaphtoësäuren in ihre optisch activen Componenten s. C. 1906 II, 962. **ac-Phenyltetrahydro- $\beta$ -naphtoësäure**  $C_6H_4[C_4H_6(C_6H_5)COOH]$ , F. 177°, wird durch Reduction der Phenylbromtetrahydronaphtoësäure, F. 205°, erhalten, die man synthetisch durch Einwirkung von Brom bei 0° auf die Chloroformlösung von Benzylphenylisocrotonsäure (S. 608) gewinnt (A. 306, 231).

**ac-Tetrahydronaphtalindicarbonsäure**  $C_6H_4[C_4H_6(CO_2H)_2]$  schmilzt bei 199° unter Bildung ihres bei 184° schmelzenden Anhydrids. Letzteres entsteht beim Erhitzen des Kaliumsalzes der Tetrahydronaphtalintetracarbonsäure, deren Ester synthetisch aus o-Xylylenbromid mit der Natriumverbindung des Dimalonsäureesters gewonnen wird (S. 624) (B. 17, 448). **Tetrahydro-1,5-naphtalindicarbonsäure**, F. 238° (B. 29, R. 517).

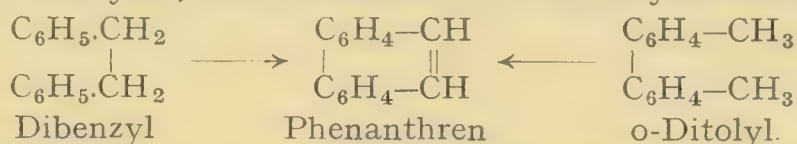
C. **Hexa-, Octo- und Dekahydronaphtalin**  $C_{10}H_{14}$ ,  $C_{10}H_{16}$  und  $C_{10}H_{18}$ , Kp. 200°, 185—190° und 188°, sind durch Erhitzen von Naphtalin mit Jod-



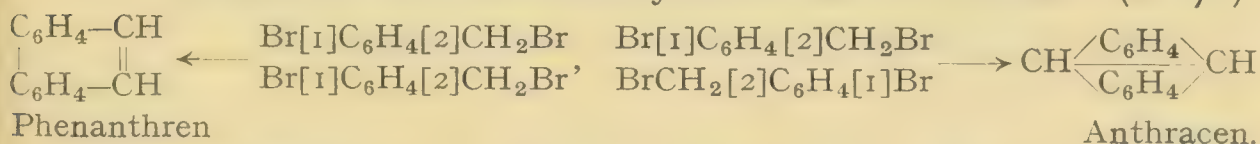
wasserstoffsäure und Phosphor erhalten worden, Dekahydronaphtalin auch durch Reduction mit Wasserstoff und Nickel bei 160° (B. 16, 796, 3032; A. 187, 164). **Dekahydro- $\alpha$ -** und **- $\beta$ -naphtol** C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>OH, F. 62° und 75°, Kp.<sub>14</sub> 109° und 112°, entstehen leicht durch Reduction von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtol mit Wasserstoff und Ni; durch Abspaltung von Wasser liefern sie zwei isomere **Octohydronaphtaline**, Kp. 190° und 191°, durch Oxydation mit CrO<sub>3</sub> die entsprechenden Ketone C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O, F. 32° und Kp. 240°, deren Oxime durch Na und Alkohol zum  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Dekahydronaphtylamin** C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>NH<sub>2</sub>, Kp.<sub>14</sub> 97° und 112°, reducirt werden (C. 1911 I, 318).

### 3. Phenanthrengruppe.

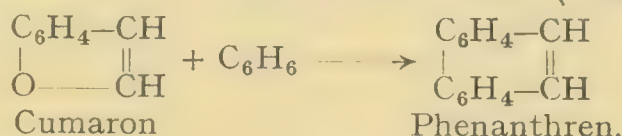
Das Phenanthren findet sich im Steinkohlenteer neben dem Anthracen (S. 670), ferner neben Fluoranthen und Pyren (S. 663) im *Stubb*, einem Destillationsproduct der Quecksilbererze von Idria. Es entsteht synthetisch 1. neben Diphenyl, Anthracen und anderen Kohlenwasserstoffen aus verschiedenen Benzolverbindungen, wenn man ihre Dämpfe durch glühende Röhren leitet, so aus Toluol, aus Stilben, aus Diphenyl mit Aethylen, und besonders aus Dibenzyl sowie aus o-Ditolyl:



2. Aus Natrium und o-Brombenzylbromid neben Anthracen (S. 670):



3. Durch Erhitzen von Cumaron mit Benzol (B. 23, 85):



Aehnlich entsteht aus Cumaron und Naphtalin Chrysen (S. 663), aus Furfuran und Anilin Amidonaphtalin (S. 625).

4. o-Amido- $\alpha$ -phenylzimmtsäure giebt beim Behandeln ihrer Diazoverbindung mit Cu-Pulver: Phenanthrencarbonsäuren (B. 29, 496):

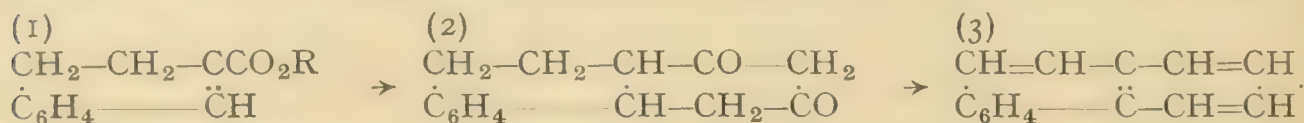


Die Reaction erinnert an die Bildung des Diphenyls aus Benzol und Diazobenzol, sowie die des Diphenylenketons aus der Diazoverbindung des o-Amidobenzophenons (S. 547, 665). Durch Verallgemeinerung dieser Synthese sind noch mehrere Phenanthrenderivate dargestellt worden. Die Methode gestattet Abkömmlinge des Phenanthrens mit bekannter Stellung der Substituenten herzustellen (B. 33, 162, 1810; 34, 3998; 39, 3106).

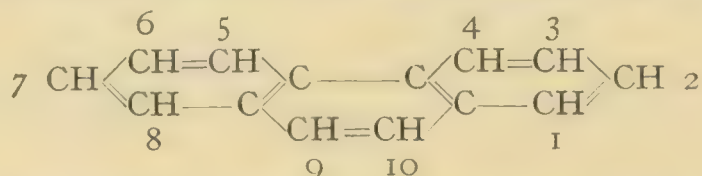
5. Der Synthese des  $\alpha$ -Naphtols aus Phenylisocrotonsäure (S. 625) völlig analog ist die Bildung von 4-Oxyphenanthren durch Erhitzen von  $\beta$ -Naphylisocrotonsäure (A. 379, 351, 362):



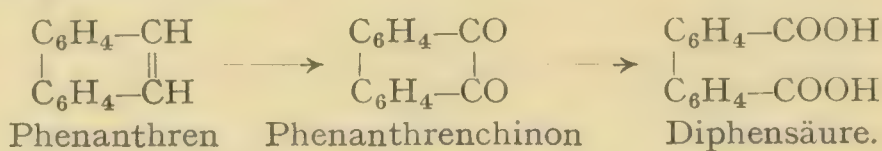
6. Von Interesse ist ferner folgende von einem Naphtalinderivat ausgehende Synthese des Phenanthrens: *Dihydro-β-naphtoësäureester* (1) condensirt sich mit Acetessigester zu einem Diketoctohydrophenanthrencarbonsäureester, der durch Verseifung und CO<sub>2</sub>-Abspaltung *Octohydrodiketophenanthren* (2) liefert, das durch Zinkstaubdestillation Phenanthren (3) giebt (B. **31**, 1896):



Diesen Bildungsweisen gemäss muss das Phenanthren als ein Diphenyl-derivat aufgefasst werden, in welchem 2 Orthostellen der 2 Benzolringe durch die Gruppe CH=CH verbunden sind, welche daher mit 4 C-Atomen der 2 Benzolringe einen dritten normalen Benzolring bildet:



Zu denselben Schlüssen führt die Oxydation des Phenanthrens, bei der zunächst Phenanthrenchinon, weiterhin Diphensäure (S. 537) und o-Phtalsäure gebildet wird:

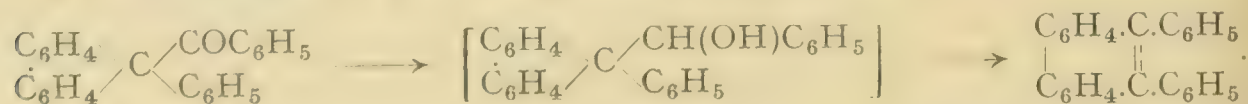


Da Phenanthren und Phenanthrenderivate als Abbauprodukte der wichtigen Alkaloide *Morphin*, *Codein* und *Thebain* erhalten wurden, hat die Chemie des Phenanthrens neuerdings eingehendere Bearbeitung gefunden.

**Phenanthren** C<sub>14</sub>H<sub>10</sub>, F. 99°, Kp. 340°, farblose Krystalle, löst sich leicht in Aether und Benzol, schwerer in Alkohol und Wasser: die Lösungen fluoresciren bläulich.

Pikrat C<sub>14</sub>H<sub>10</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>O(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>, gelbe Nadeln, F. 144°. Ueber Gewinnung des Phenanthrens aus dem Rohanthracen s. A. **196**, 34; B. **19**, 761.

**Alkylierte Phenanthrene:** 1- und 3-Methylphenanthren C<sub>14</sub>H<sub>9</sub>.CH<sub>3</sub>, F. 123° und 65°, entstehen aus den synthetisch nach Methode 4 (S. 657) gewonnenen 1- und 3-Methylphenanthren-9-carbonsäuren durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung. 9,10-Dimethylphenanthren C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, F. 139°, durch Reduction des 9,10-Dimethyl-9,10-dioxydihydrophenanthrens (S. 660) mit HJ und Phosphor (B. **39**, 3110; A. **362**, 250). 9,10-Diphenylphenanthren C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, F. 235°, ist kernsynthetisch durch Einwirkung von AlCl<sub>3</sub> auf Tetraphenylaethylen (S. 597) gewonnen worden (B. **38**, 203). Es entsteht ferner durch eine bemerkenswerte Atomverschiebung bei der Reduction des Benzoylphenylfluorens (S. 667) mit HJ und Phosphor, eine Reaction, die der Bildung von Tetraphenylaethylen aus β-Benzpinakolin (S. 598) entspricht (B. **37**, 2887):



**Halogenphenanthrene:** Durch Einwirkung von Chlor auf Phenanthren entstehen Substitutionsproducte: 9,10-Dichlor- und 2,9,10-Trichlorphenanthren C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>Cl<sub>2</sub> und C<sub>14</sub>H<sub>7</sub>Cl<sub>3</sub>, F. 161° und 124° (B. **39**, 3891); das Octochlorphenanthren C<sub>14</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>8</sub>, F. 270—280°, wird durch weiteres Chloriren



in  $C_6Cl_6$  und  $CCl_4$  gespalten. Brom in  $CS_2$ -Lösung addirt sich zu Phenanthrendibromid  $C_{14}H_{10}Br_2$ , das unter  $HBr$ -Abspaltung in 9-Bromphenanthren  $C_{14}H_9Br$ , F.  $63^\circ$ , übergeht, welches durch Chromsäure zu Phenanthrenchinon oxydirt wird und beim weiteren Bromiren 4,9-(4,10)-Dibromphenanthren  $C_{14}H_8Br_2$ , F.  $112-113^\circ$ , giebt, das durch Oxydation 4-Bromphenanthrenchinon liefert (A. **321**, 330; B. **37**, 3553).

Nitrophenanthrene: Beim Nitriren von Phenanthren entstehen drei Nitrophenanthrene, von denen eines als 3-Nitrophenanthren  $C_{14}H_9[3]NO_2$ , F.  $170-171^\circ$ , bestimmt wurde (B. **34**, 3532); nitriert man mit einem Gemisch von Essigsäureanhydrid und Salpetersäure in Eisessig, so entsteht 9-Nitrophenanthren, F.  $116-117^\circ$ , welches auch aus einem Einwirkungsproduct von Salpetrigsäure-Gas auf Phenanthren durch Behandlung mit Natriumaethylatlösung gewonnen wird (B. **36**, 2508). Durch Kochen mit methylalkoholischem Kali wird das 9-Nitrophenanthren unter primärer Anlagerung von 2 Mol.  $CH_3OK$  und Zwischenbildung des Phenanthrenchinonoximidmethylacetals in das isomere Phenanthrenchinonmonoxim umgelagert (A. **355**, 307):



vgl. die analoge Umlagerung des 7-Nitrostilbens (S. 585), des 1- und 2-Nitro-naphthalins (S. 631) und des 9-Nitroanthracens (S. 673).

Amidophenanthrene, Phenanthrylamine sind theils durch Reduction der Nitrophenanthrene, theils aus den Phenanthrolen (s. u.) durch Erhitzen mit  $NH_3$ -Salzen erhalten worden: 2-Amidophenanthren  $C_{14}H_9(NH_2)$ , F.  $85^\circ$ , 3-Amidophenanthren, F.  $87^\circ$ ; 9-Amidophenanthren, F.  $135-136^\circ$ , ist auch aus dem Azid der 9-Phenanthrencarbonsäure bereitet worden (A. **321**, 312; B. **34**, 1461; **35**, 2726). 9,10-Diamidophenanthren  $\begin{array}{l} C_6H_4-CN H_2 \\ C_6H_4-\dot{C}NH_2 \end{array}$ , aus Phenanthrenchinondioxim durch Reduction gewonnen, giebt durch Luftoxydation Diphenanthrylazin  $C_{14}H_8:N_2:C_{14}H_8$  (B. **35**, 2738).

Phenanthrensulfosäuren: Beim Sulfuriren von Phenanthren entstehen 3-, 2- und 9-Phenanthrensulfosäuren  $C_{14}H_9.SO_3H$  (3-Sulfochlorid, F.  $108^\circ$ , 2-Sulfochlorid, F.  $156^\circ$ , 9-Sulfochlorid, F.  $125^\circ$ ), deren Constitution durch Ueberführung in die Oxy- und Cyanphenanthrene bestimmt wurde (A. **321**, 251; **369**, 104; **379**, 79; B. **34**, 4004).

Oxyphenanthrene, Phenanthrole sind durch Kalischmelze aus den Sulfosäuren und aus den Phenanthrylaminen, ihre Aether auch aus den synthetisch gewonnenen methoxylirten Phenanthren-9-carbonsäuren durch  $CO_2$ -Abspaltung dargestellt worden, wodurch die Constitution der fünf möglichen und bekannten Isomeren festgelegt wurde: 1-Methoxyphenanthren  $C_{14}H_9-[1-](OCH_3)$ , F.  $106^\circ$ , 2-Phenanthrol  $C_{14}H_9[2]OH$ , F.  $168^\circ$  (Methylaether F.  $99^\circ$ ), 3-Phenanthrol, F.  $124^\circ$  (Methylaether F.  $63^\circ$ ), 4-Phenanthrol, F.  $108^\circ$  (Methylaether F.  $68^\circ$ ), entsteht kernsynthetisch durch Erhitzen von  $\beta$ -Naphtylisocrotonsäure (S. 657); 9-Phenanthrol, Phenanthron  $\begin{array}{l} C_6H_4-CH \\ C_6H_4-\dot{C}OH \end{array}$  oder  $\begin{array}{l} C_6H_4-CH_2 \\ C_6H_4-\dot{C}O \end{array}$ , F.  $153^\circ$ , entsteht auch durch Reduction von Phenanthrenchinon mit  $HJ$ -Säure oder aus Phenanthrenchinondichlorid  $C_{14}H_8OCl_2$ ; es liefert mit Diazobenzol-salzen das 10-Benzolazo-9-phenanthrol, F.  $165^\circ$ , das identisch ist mit dem Einwirkungsproduct von Phenylhydrazin auf Phenanthrenchinon (vgl. S. 661). 2-, 3- und 9-Phenanthrol gleichen dem  $\beta$ -Naphthol (A. **321**, 276; B. **34**, 1461, 3998; **41**, 4215). Von den Amidophenanthrolen (vgl. A. **321**, 286, 295) und den Dioxyphenanthrenen sind die 9,10-Derivate hervorzuheben. 9,10-Amido-oxyphenanthren  $C_{12}H_8 \begin{array}{l} \text{C(OH)} \\ \text{C}(\text{NH}_2) \end{array}$ , aus Phenanthrenchinonoxim, -imin oder



-phenylhydrazon durch Reduction gewonnen, geht leicht in **Phenanthrenhydrochinon**, 9,10-Dioxyphenanthren  $C_{14}H_8(OH)_2$ , F. 147—148°, über, das am besten durch Reduction von Phenanthrenchinon mit Zink und Eisessig oder mit  $H_2S$  in alkoholischer Lösung dargestellt wird und dieses leicht regenerirt; ähnlich sind **Nitrophenanthrenhydrochinone** erhalten worden (B. 35, 3117).

3,4-Dimethoxyphenanthren, *Dimethylmorphol*  $C_{14}H_8(OCH_3)_2$ , F. 44°, aus der 9-Carbonsäure (s. u.), wird auch gewonnen durch Methyliren des entsprechenden Monomethyläthers, des **Methylmorphols**  $C_{14}H_8(OH)(OCH_3)$ , das ein Abbauprodukt des Alkaloids *Codein* (s. d.) ist (B. 33, 1816). 3,4,5-Trioxyphenanthren  $C_{14}H_7(OH)_3$ , F. 148°, entsteht durch Verschmelzen des *Morphenols* (s. d.) mit Aetzkali (B. 39, 1718).

Phenanthrencarbonsäuren: Ihre Nitrile sind aus den Salzen der Sulfosäuren durch Destillation mit Ferrocyankali erhalten worden, 9-Phenanthrencarbonsäure und deren Substitutionsproducte auch synthetisch nach Methode 4 (S. 657). 2-, 3- und 9-Cyanphenanthren  $C_{14}H_9.CN$ , F. 105°, 102° und 103°, 2-, 3- und 9-Phenanthrencarbonsäure, F. 254°, 269° und 250° (A. 321, 322). 8,9-Phenanthrendicarbonsäure, Anhydrid, F. 284°, synthetisch nach Methode 4 (B. 39, 3115).

1-, 2-, 3- und 4-Methoxyphenanthren-9-carbonsäure  $C_{14}H_8(OCH_3)CO_2H$ , F. 215°, 228°, 239° und 224°, und 3,4-Dimethoxyphenanthren-9-carbonsäure  $C_{14}H_7(OCH_3)_2COOH$ , F. 228°, aus den entsprechenden Methoxyamido- $\alpha$ -phenylzimmtsäuren gewonnen, spalten bei der Destillation  $CO_2$  ab unter Bildung der Methoxyphenanthrene (B. 34, 3998). 2,3- und 3,2-Phenanthrolcarbonsäure  $C_{14}H_8(OH).CO_2H$ , F. 227° u. Z. und F. 303° u. Z., sind durch Salicylsäuresynthese aus 2- und 3-Phenanthrolnatrium durch Erhitzen mit  $CO_2$  unter Druck erhalten worden; sie sind gelb gefärbt und gleichen der 2,3-Oxynaphtoësäure (S. 649) (B. 35, 4419). 3,4-Dimethoxyphenanthren-8-carbonsäure, F. 196°, wurde aus dem Apomorphin, einem Umwandlungsproduct des Morphins (s. d.), durch Methylierung und Abbau erhalten (B. 40, 1998).

**Hydrophenanthrene.** Durch Reduction von Phenanthren mit Natrium und Amylalkohol, oder mittelst Wasserstoff in Gegenwart von fein vertheiltem Nickel, colloidalem Platin oder Palladium, sowie durch Erhitzen mit HJ und Phosphor entstehen: 9,10-Dihydrophenanthren  $C_{14}H_{12}$ , F. 94°, Kp. 313°, **Tetra-, Hexa-, Octo-, Deka-, Dodeka- und Perhydrophenanthren**  $C_{14}H_{14}$ ,  $C_{14}H_{16}$ ,  $C_{14}H_{18}$ ,  $C_{14}H_{20}$ ,  $C_{14}H_{22}$  und  $C_{14}H_{24}$ , Kp. 310°, 306°, 280—285°, 275°, 269° und 270—275° (B. 41, 1000, 4225; C. 1905 I, 1396; 1911 I, 651).

Abkömmlinge des 9,10-Dihydrophenanthrens sind die durch Einwirkung von Alkyl- und Arylmagnesiumhaloiden auf Phenanthrenchinon entstehenden ditertiären Glycole: 9,10-Dimethyl-, Diaethyl- und Diphenyl-9,10-dioxydihydrophenanthren  $(C_6H_4)_2 \begin{matrix} \diagup C(OH)R \\ \diagdown C(OH)R \end{matrix}$ , F. 164°, 122° und 179°; durch HJ und Phosphor werden sie zu 9,10-Dialkylphenanthrenen (S. 658) reducirt, durch Chromsäure zu o,o'-Diacyldiphenylen  $(C_6H_4)_2 \begin{matrix} \diagup COR \\ \diagdown COR \end{matrix}$  oxydirt, aus denen durch Reduction die ursprünglichen Glycole bez. deren stereoisomere Formen regenerirt werden. Beim Erhitzen mit wasserentziehenden Mitteln gehen sie unter Pinakolinumlagerung in 10,10-Dialkylphenanthrone  $(C_6H_4)_2 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CR_2 \end{matrix}$  (?) über: 10,10-Dimethyl-, Diaethyl- und Diphenylphenanthron, F. 75°, 65° und 198° (vgl. auch 10,10-Diphenylenphenanthron S. 667) (A. 362, 242; B. 37, 2887; C. 1905 I, 878).

**Phenanthrenchinon**  $(C_6H_4)_2(CO)_2$ , F. 198°, orangegelbe unzersetzt destillirende Nadeln, entsteht durch Einwirkung von Chromsäure auf



Phenanthren in Eisessiglösung, oder Erwärmen mit Chromsäuremischung (A. 196, 38). Es löst sich leicht in heissem Alkohol, Aether und Benzol, wenig in Wasser; die dunkelgrüne Lösung in conc. Schwefelsäure wird durch Wasser wieder gefällt. Fügt man zu der Lösung von Phenanthrenchinon in Eisessig thiophenhaltiges Benzol und Schwefelsäure, so entsteht eine blaugrüne Färbung (s. Thiophen). In seinem Verhalten erinnert das Phenanthrenchinon sehr an das  $\beta$ -Naphtochinon (S. 644). Es ist geruchlos, mit Wasserdämpfen nicht flüchtig, verbindet sich mit ein und zwei Mol. Hydroxylamin, mit Blausäure und wird durch schweflige Säure reducirt.

**Phenanthrenchinonmonoxim**  $C_{14}H_8O(NO_2H)$ , goldgelbe Nadeln, F.  $158^\circ$ , erleidet beim Erhitzen mit Eisessig und Salzsäure auf  $130^\circ$  Umlagerung unter Bildung von Diphenimid (S. 538) (B. 21, 2356):



Das **Dioxim** bildet das Anhydrid  $C_{14}H_8 \langle \langle N \rangle \rangle O$ , F.  $181^\circ$ , ein Furazan-derivat.

Das Monophenylhydrazon des Phenanthrenchinons ist identisch mit dem 9,10-Benzolazophenanthrol  $(C_6H_4)_2 \langle \begin{array}{l} C.OH \\ \dot{C}.N:NC_6H_5 \end{array} \rangle$  (S. 659). Auch die durch Umsetzung von *as*-Acetyl- und Benzoylphenylhydrazin mit Phenanthrenchinonen entstehenden Acylphenylhydrazone gehen spontan unter Wanderung des Acylrestes in die isomeren O-Acylverbindungen des 9,10-Benzolazophenanthrols über (A. 378, 211) (vgl. das analoge Verhalten des  $\beta$ -Naphtochinons S. 645).

Als *o*-Diketon verbindet sich das Phenanthrenchinon mit *o*-Diaminen zu Phenazinderivaten, mit *o*-Amidophenol zu Phenoxazinen. Ueber Condensationen mit Acetessigester und Aceton siehe B. 24, R. 630, 631. Durch Chromsäuremischung oder Kochen mit alkoholischem Kali wird Phenanthrenchinon zu Diphenensäure oxydirt (s. o.), beim Glühen mit Natronkalk entstehen *Diphenylenketon* (S. 667), *Fluoren* (S. 665) und Diphenyl. Beim Kochen mit wässriger Natronlauge wird *Diphenylenglycolsäure* (S. 668), *Fluorenalkohol* (S. 667) und *Diphenylenketon*, beim Glühen mit Zinkstaub *Phenanthren* gebildet.

Durch schweflige Säure oder Schwefelwasserstoff wird es zu Phenanthrenhydrochinon (S. 660), durch HJ-Säure zu Phenanthron (S. 659) reducirt; mit HJ-Säure und Phosphor in Eisessig entsteht Acetphenanthrenhydrochinon  $C_{14}H_8(OH)(OCOCH_3)$ , F.  $78^\circ$  (B. 26, R. 585; C. 1897 II, 1072); Gemenge von Phenanthrenchinon und Aldehyden geben im Sonnenlicht Acidylphenanthrenhydrochinone (A. 249, 137); mit Phenolen kann es zu Phenoxypheanthrenhydrochinonen condensirt werden (C. 1900 II, 360).

Brom wirkt auf Phenanthrenchinon bei niedriger Temperatur unter Bildung eines Additionsproductes  $C_{14}H_8O_2Br_2$  (B. 37, 3556), bei  $100^\circ$  entstehen Substitutionsproducte: 2-Brom- und 2,7-Dibromphenanthrenchinon, F.  $234^\circ$  und  $323^\circ$ ; 3- und 4-Bromphenanthrenchinon, F.  $286^\circ$  und  $126^\circ$ , sind aus 3,9- und 4,9-Dibromphenanthren, 2-Chlorphenanthrenchinon, F.  $236^\circ$ , aus 2,9,10-Trichlorphenanthren durch Oxydation mit  $CrO_3$  gewonnen worden (B. 37, 3551; 39, 3893).

Durch Erhitzen mit Salpetersäure wird Phenanthrenchinon bei kurzer Einwirkung in 2- und 4-Nitrophenanthrenchinon  $C_{14}H_7(NO_2)O_2$ , F.  $257^\circ$  und

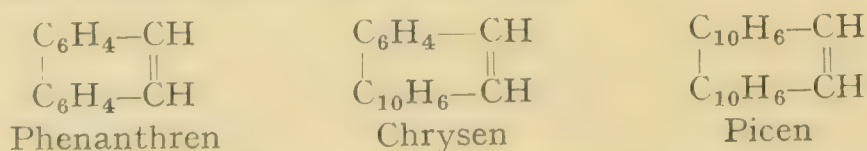
180°, bei energischer Behandlung in 2,7- und 4,5-Dinitrophenanthrenchinon  $C_{14}H_6(NO_2)_2O_2$ , F. 300—303°, und F. 228°, übergeführt. 3-Nitrophenanthrenchinon, F. 275°, entsteht aus 9-Bromphenanthren (S. 659), sowie aus 9,10-Diacetamidophenanthren mit Salpetersäure (B. 41, 3679). Durch Oxydation mit Chromsäuremischung erhält man aus den Nitrophenanthrenchinonen Nitrodiphenensäuren (S. 538); durch Reduction sind Amidophenanthrenchinone und aus diesen Oxyphenanthrenchinone erhalten worden (B. 36, 3726; A. 322, 135); letztere entstehen auch aus den acidylirten Phenanthrolen (S. 659) durch Oxydation mit  $CrO_3$ : 3-Oxyphenanthrenchinon  $C_{14}H_7(OH)O_2$ , alizarinähnliche Nadeln, sublimirbar; 2-Oxyphenanthrenchinon, violettschwarze Nadeln, F. 280—283°; 4-Oxyphenanthrenchinon, rotes Pulver, F. 285° (B. 44, 740). 3,4-Dioxyphenanthrenchinon, *Morpholchinon*  $C_{14}H_6(OH)_2O_2$  (Diacetverb. F. 196°), ist aus 3-Oxyphenanthrenchinon über die Nitro- und Amidoverbindung erhalten worden (B. 41, 3696).

3-Phenanthrenchinonsulfosäure  $C_{14}H_7O_2(SO_3H)$  aus 3-Phenanthren-sulfosäuren mit  $CrO_3$  (A. 321, 339).

Ein homologes Phenanthren ist das **Reten** oder 1-Methyl-7-isopropylphenanthren  $CH_3[1]C_6H_3 \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{CH:CH} \\ \diagup \end{array} C_6H_3[7]C_3H_7$ , F. 98°, Kp. 394°, das sich im Teer zahlreicher Nadelhölzer, sowie in einigen Erdharzen findet, aus deren höchstsiedenden Fractionen es abgeschieden wird. Es entsteht durch Destillation der Abiätinsäure, die vielleicht als Dekahydroretencarbonsäure aufzufassen ist (S. 527), mit Schwefel (B. 36, 4200). Pikrat, F. 123°. Durch Oxydation in Eisessig mit Chromsäure bildet es **Retenchinon** oder 1-Methyl-7-isopropylphenanthrenchinon  $C_{18}H_{16}O_2$ , F. 197°, das sich dem Phenanthrenchinon durchaus analog verhält. Durch Einwirkung von Natronlauge bildet es **Retendiphenensäure**  $C_{16}H_{16} \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{CO}_2\text{H} \\ \diagup \end{array}$  und **Retenglycolsäure**  $C_{16}H_{16}:C(OH).COOH$ . Durch Oxydation mit  $MnO_4K$  entstehen **Retenketon**  $CH_3[1]C_6H_3 \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{array} C_6H_3[7]C_3H_7$  (S. 668), **7-Oxyisopropyldiphenylenketon-1-carbonsäure**  $CO_2H[1]C_6H_3 \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{array} C_6H_3[7]C(OH)(CH_3)_2$ , und **Diphenylenketon-1,7-dicarbonensäure**  $CO_2H[1]C_6H_3 \begin{array}{c} \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagup \end{array} C_6H_3[7]CO_2H$  (S. 669), welche letztere weiterhin in ein Gemisch von 1,2,3- und 1,2,4-Benzoltricarbonensäure übergeht. Die 7-Oxyisopropyldiphenylenketon-1-carbonsäure kann durch Aufspaltung mit KOH, Reduction mit HJ und Abspaltung der Carboxyle zum p-*Isopropyldiphenyl*  $C_6H_5.C_6H_4[4]C_3H_7$  abgebaut werden, wodurch die Stellung der Seitenketten im Reten bewiesen ist (C. 1910 I, 1530).

Durch Erhitzen von Reten mit HJ-Säure und Phosphor auf 250° entsteht **Retendodekahydrür**, *Dehydrofichtelit*  $C_{18}H_{30}$ , Oel, Kp. 336°, das sich auch bildet durch Einwirkung von Jod auf den **Fichtelit**  $C_{18}H_{32}$ , F. 46°, der sich neben Reten im Torf fossiler Fichten findet (B. 22, 498, 635, 780, 3369).

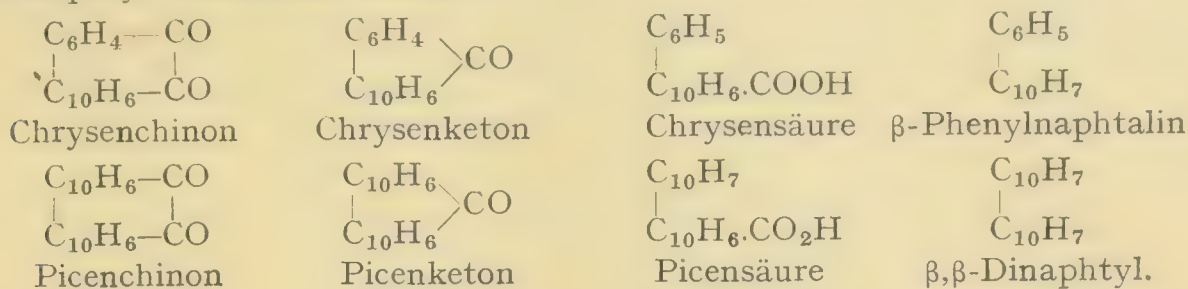
Aehnliche Structur wie das Phenanthren besitzen **Chrysen** und **Picen**, welche man ebenso vom Phenylnaphtalin und Dinaphtyl ableiten kann, wie das Phenanthren vom Diphenyl:



Die Constitution dieser Substanzen wird durch die Oxydationsproducte erschlossen. Mit Chromsäure oxydirt liefern sie zunächst, dem Phenanthrenchinon entsprechend, Chrysenchinon und Picenchinon, die sich weiter in



Chrysen- und Picenketon, Chrysen- und Picensäure,  $\beta$ -Phenylnaphtalin und  $\beta,\beta$ -Dinaphtyl überführen lassen:



**Chrysen**  $\text{C}_{18}\text{H}_{12}$ , F.  $250^\circ$ , Kp.  $448^\circ$ , bildet in reinem Zustande silberweisse, violett fluorescirende Blättchen, in unreinem Zustande ist es gelb gefärbt, daher sein Name, von χρύσεος goldgelb. Es findet sich in den sehr hoch siedenden Anteilen des Steinkohlenteers. Synthetisch wird es aus Phenylnaphtylaethan  $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{C}_{10}\text{H}_7$ , ähnlich wie Phenanthren aus Dibenzyl (S. 657), ferner aus Cumaron und Naphtalin (S. 657) gewonnen. Es bildet sich auch in guter Ausbeute durch Erhitzen von Inden (S. 614):  $2\text{C}_9\text{H}_8 = \text{C}_{18}\text{H}_{12} + 4\text{H}$  (B. **26**, 1544). Substituirte Chrysene s. B. **24**, 949. Durch Erhitzen von Chrysen mit HJ-Säure und Phosphor entstehen die Hydrüre  $\text{C}_{18}\text{H}_{28}$ , Kp.  $360^\circ$ , und  $\text{C}_{18}\text{H}_{30}$ , F.  $115^\circ$ , Kp.  $353^\circ$  (B. **22**, 135).

Durch Erwärmen von Chrysen in Eisessig mit Chromsäure entsteht **Chrysenchinon**  $\text{C}_{18}\text{H}_{10}\text{O}_2$ , rote Nadeln, F.  $235^\circ$ . Beim Destilliren mit Bleioxyd geht das Chrysenchinon in Chrysenketon  $\text{C}_{17}\text{H}_{10}\text{O}$  über, das sich zu Chrysenfluoren  $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{C}_{10}\text{H}_6$  (S. 665) reduciren lässt. Beim Kochen mit Permanganat giebt Chrysenchinon, leichter noch das Chrysenketon: Diphthylsäure  $\text{COOHC}_6\text{H}_4\text{CO.COC}_6\text{H}_4\text{COOH}$  (S. 593). Durch Erhitzen mit Natronkalk oder Kali und  $\text{PbO}_2$  bildet das Chrysenchinon Chrysensäure oder  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -naphtoësäure (S. 649), die durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung  $\beta$ -Phenylnaphtalin liefert (B. **26**, 1745). Durch Umlagerung des Chrysenchinonoxims  $\text{C}_{16}\text{H}_{10} \begin{array}{l} \diagup \text{C:NOH} \\ \diagdown \text{CO} \end{array}$ , F.  $161^\circ$ , entstehen bei  $100^\circ$  2 isomere Amidosäuren  $\text{C}_{16}\text{H}_{10} \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{CONH}_2 \end{array}$ , F.  $220^\circ$  und  $275^\circ$ , welche beim Verseifen **Chryso-**  
**diphensäure**  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H} \\ | \\ \text{C}_{10}\text{H}_6\text{CO}_2\text{H} \end{array}$ , F.  $199^\circ$ , liefern und der Diphenaminsäure (S. 538) analog durch Natriumhypochlorit in  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Naphtanthridon  $\begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_6.\text{NH} \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4.\text{CO} \end{array}$ , F.  $332^\circ$ , und  $\begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_6.\text{CO} \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4.\text{NH} \end{array}$ , F.  $338^\circ$ , übergehen (A. **311**, 257; **335**, 124; B. **35**, 2744).

**Picen**  $\text{C}_{22}\text{H}_{14}$ , F.  $364^\circ$ , wird durch Destillation von Braunkohlenpech und Petroleumrückständen erhalten. Synthetisch ist es aus Naphtalin und Aethylenbromid mit  $\text{AlCl}_3$ , sowie durch Ueberhitzen von  $\alpha$ -Naphtostilben  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH:CHC}_{10}\text{H}_7$  (S. 652) dargestellt worden (B. **24**, R. 963; **32**, 3341; C. 1910 II, 471). Es ist in den meisten Lösungsmitteln schwer löslich, am leichtesten in rohem Cymol. Durch HJ-Säure und Phosphor bei  $250^\circ$  wird es zu **Picenperhydrür**  $\text{C}_{22}\text{H}_{36}$ , F.  $175^\circ$ , reducirt. Durch Chromsäure wird das Picen zu **Picenchinon** oxydirt, das sich analog dem Chrysen einerseits in Picenketon, Picenfluorenalkohol und Picenfluoren  $(\text{C}_{10}\text{H}_6)_2\text{CH}_2$ , andererseits in Picensäure oder Dinaphtylcarbonsäure und in  $\beta,\beta$ -Dinaphtyl überführen lässt (B. **26**, 1751).

**Pyren**  $\text{C}_{16}\text{H}_{10}$ , citronengelbe Tafeln, F.  $149^\circ$ , Kp.  $260^\circ$ , Pikrat, F.  $222^\circ$ , wird durch Chromsäure in Eisessig zu **Pyrenchinon**  $\text{C}_{16}\text{H}_8\text{O}_2$ , durch





3. Die Diazoverbindung des o-Amidobenzophenons giebt unter Stickstoffentwicklung Fluorenketon; ebenso entsteht aus o-Amidophenyl- $\alpha$ -Naphthylketon das Chrysenketon (B. 29, 826; 31, 1694; vgl. Bildungsweise 4 der Phenanthrene auf S. 657).



4. Phenanthren-, Chrysen- und Picenchinon (S. 660, 663) geben durch oxydirende Agentien die Ketone der entsprechenden Fluorene:



**Fluoren**, *Diphenylenmethan*  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}$ , F.  $113^\circ$ , Kp.  $295^\circ$ , farblose, violett fluorescirende Nadeln, Pikrat, F.  $81^\circ$ , findet sich im Steinkohlenteer (Fraction  $270\text{--}300^\circ$ ); es bildet beim Erhitzen mit Natrium oder besser Natriumamid auf  $120\text{--}150^\circ$  ein Natriumsalz  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{:CHNa}$ , mittelst dessen es von den begleitenden Kohlenwasserstoffen abgetrennt werden kann (B. 41, 2913). Fluoren entsteht pyrogen aus Diphenylmethan (s. o.), aus Diphenylketon (S. 667) durch Reduction mit Zinkstaub oder HJ-Säure und Phosphor bei  $160^\circ$ . Mit Chromsäure oxydirt bildet es wieder Diphenylketon. Im Fluoren sind die Wasserstoffatome der  $\text{CH}_2$ -Gruppe in ähnlicher Weise wie im Cyclopentadien (S. 15) und Inden (S. 614), allerdings in geringerem Grade beweglich. Durch Erhitzen mit Aetzkali und Benzylchlorid bildet es **Dibenzylfluoren**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $148^\circ$ ; mit Benzaldehyd, Zimmtaldehyd u. a. condensirt es sich mittelst Natriumaethylat zu dem im Gegensatz zu den Fulvenen (S. 15) farblosen oder nur schwach gefärbten **Benzylidenfluoren**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C:CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $76^\circ$ , und **Cinnamylidenfluoren**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C:CH.CH:CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $154^\circ$ , mit Oxalester zum **Fluorenoxalester**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHCOCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $75^\circ$ , mit Ameisensäureester zum Formylfluoren oder Diphenylenacetaldehyd  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CH.CHO}$ , F. ca.  $70^\circ$  (B. 43, 2719); mit Amylnitrit und Aethylnitrat liefert es unter dem Einfluss von alkoholfreiem Kaliumaethylat Fluorenonoxim  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C:NOH}$  bez. **9-Nitrofluoren**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHNO}_2$ , das ähnlich wie das Phenylnitromethan (S. 239) in einer sauren, alkalilöslichen aci-Form, F.  $135^\circ$ , und einer neutralen alkaliunlöslichen Form, F.  $182^\circ$ , auftritt (A. 347, 290; B. 33, 852; 41, 3334).

Durch Reduction von Fluoren mit HJ und Phosphor oder Wasserstoff und Ni entsteht **Perhydrofluoren**  $\text{C}_{13}\text{H}_{22}$ , Kp.  $256\text{--}258^\circ$ ,  $D_{22} 0,9203$  (B. 42, 920, 2093). Bemerkenswert ist die Isolirung eines **Hexahydrofluorens**  $\text{C}_{13}\text{H}_{16}$ , aus Steinkohle durch Extraction mit Benzol oder Destillation im Vacuum (B. 44, 2486).

Durch Bromiren von Fluoren in siedendem Chloroform entsteht **2,7-Dibromfluoren**  $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{Br}_2$ , F.  $164^\circ$ , und **2,6(?)7-Tribromfluoren**  $\text{C}_{13}\text{H}_7\text{Br}_3$ , F.  $200^\circ$  (B. 38, 3764). **9-Chlorfluoren**  $\text{C}_{13}\text{H}_9\text{Cl}$ , F.  $90^\circ$ , aus Fluorenalkohol (S. 667) mit  $\text{PCl}_5$  (B. 37, 2896).

Durch Nitriren von Fluoren in Eisessig entsteht **2-Nitrofluoren**  $\text{NO}_2\text{-C}_{13}\text{H}_9$ , F.  $153^\circ$ , welches nach bekannten Methoden in **2-Amido-**, **Diazo-** und **Oxyfluoren** und **2-Fluorylhydrazin** überführbar ist; durch Nitriren des Acetamidofluorens werden **2,7-** und **2,1-Aminonitrofluoren**, F.  $232^\circ$  und  $206^\circ$  (corr.), erhalten, welche **2,7-** und **2,1-Diamidofluoren**, F.  $164^\circ$  und  $193^\circ$  (corr.), liefern (B. 34, 1758; 35, 3284); **9-Amidofluoren**, 2 Modif. F.  $54^\circ$  und  $123^\circ$ , durch Reduction von Fluorenonoxim (B. 41, 1243).

**Retenfluoren**, *1-Methyl-7-isopropylidiphenylenmethan*  $\begin{array}{c} (\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \\ (\text{C}_3\text{H}_7)\text{C}_6\text{H}_3 \end{array}$ , F.  $97^\circ$ , entsteht aus seinem Keton durch Zinkstaubdestillation. **Chrysofluoren**,

*Naphthofluoren*  $\beta\text{C}_{10}\text{H}_6[\alpha]$   
 $\text{C}_6\text{H}_4 \searrow \text{CH}_2$ , F. 188°, aus Chrysoketon durch Reduction (A. 335, 134), sowie aus  $\beta$ -Benzylnaphtalin (?) beim Hindurchleiten der Dämpfe durch glühende Röhren (B. 27, 953). Ein *Isonaphthofluoren*  $\beta\text{C}_{10}\text{H}_6[\beta]$   
 $\text{C}_6\text{H}_4 \searrow \text{CH}_2$ , F. 208°, ist aus Isonaphthofluorenon (S. 668) gewonnen worden (A. 376, 276). *Picenfluoren*, *Picylenmethan*, *Dinaphthofluoren*  $(\text{C}_{10}\text{H}_6)_2\text{CH}_2$ , F. 306° aus seinem Keton mit HJ-Säure bei 160—175° (A. 284, 70). Es ist isomer mit dem aus  $\alpha,\alpha$ - und  $\beta,\beta$ -Dinaphtylcarbinol (S. 652) mit Zink und Eisessig erhaltenen  $\alpha,\alpha$ - und  $\beta,\beta$ -*Dinaphthofluoren*, F. 236° und 186° (B. 43, 2832). Die Constitution dieser drei Isomeren ist noch zweifelhaft. *Methylhexahydrofluoren*  $\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_9$   
 $\text{C}_6\text{H}_4 \searrow \text{CH}_2$ , Kp.<sub>14</sub> 128°, aus Benzylmethylcyclohexanol  $(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_9(\text{OH})$ .  $\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$  mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  (B. 29, 2962; A. 305, 264).

*Diphenylenphenylmethan*, *9-Phenylfluoren*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHC}_6\text{H}_5$ , F. 146°, entsteht 1. aus Triphenylchlormethan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CCl}$  oder Triphenylmethan-kalium (S. 533) beim Erhitzen, 2. aus Triphenylcarbinol durch Destillation mit krystallisirter Phosphorsäure (B. 38, 284), 3. aus Fluorenalkohol, Benzol und Schwefelsäure (B. 22, R. 660), 4. aus 9-Chlorfluoren, Benzol und  $\text{AlCl}_3$ , 5. aus Hydrofluoransäure (S. 570) durch Destillation über Natronkalk, sowie 6. durch Reduction von *Diphenylenphenylcarbinol*, *9-Phenylfluorenol*  $\text{C}_6\text{H}_4 \searrow \text{C} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$ , F. 107°. Letzteres, ein Analogon des Triphenylcarbinols (S. 555), wird aus Diphenylenketon mit Phenylmagnesiumbromid, oder durch Oxydation von 9-Phenylfluoren mit Chromsäure erhalten; es giebt wie jenes intensiv gefärbte Doppelsalze und ein stark gefärbtes Perchlorat, mit Anilin-chlorhydrat condensirt es sich zu *Diphenylen-p-amido-diphenylmethan*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ , F. 179°, mit Phenol und Schwefelsäure zu *Diphenylen-p-oxydiphenylmethan*, F. 191° (B. 37, 73). Durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$ , Acetylchlorid oder gasförmiger Salzsäure, geht es in *9,9-Phenylchlorfluoren*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CClC}_6\text{H}_5$ , F. 79°, über, das ähnlich wie das Triphenylchlormethan durch die Beweglichkeit seines Chloratoms ausgezeichnet ist. Durch Erhitzen mit Kupferpulver in Benzollösung geht es in das dem Hexaphenylaethan (S. 598) analog gebaute, aber wesentlich beständigere *Dibiphenylen-diphenylaethan*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2(\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}\cdot\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{C}_6\text{H}_4)_2$ , F. 254°, über. Dasselbe bildet farblose Krystalle, die sich in der Kälte farblos lösen und sich erst beim Erwärmen unter teilweisem Zerfall in 2 Mol. Biphenylenphenylmethyl  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)$  dunkelbraun färben. An der Luft geht es allmählich unter Sauerstoffaufnahme in das zugehörige Peroxyd, F. 193°, über. Noch beständiger ist das auf analoge Weise aus dem *9,9-Biphenylchlorfluoren*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CClC}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 139°, gewonnene *Dibiphenylen-dibiphenylaethan*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}_6\text{H}_4)\text{C}\cdot\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{C}_6\text{H}_5)(\text{C}_6\text{H}_4)_2$ , F. 176°, das erst in siedendem Anisol eine geringfügige Dissociation erleidet und sowohl in Lösung, wie in festem Zustande gegen Sauerstoff unempfindlich ist (A. 372, 21; B. 43, 1753).

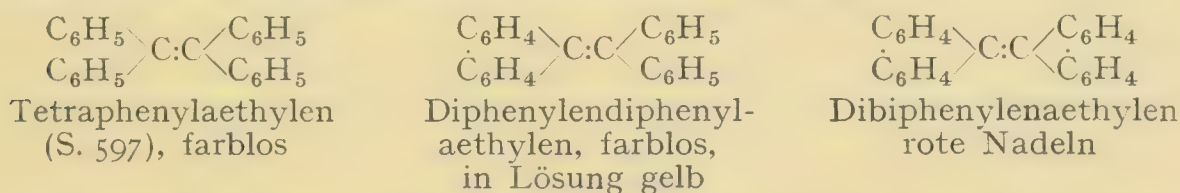
*Phenylchrysofluoren*  $\text{C}_{10}\text{H}_6$   
 $\text{C}_6\text{H}_4 \searrow \text{CHC}_6\text{H}_5$ , F. 195°, aus Diphenyl- $\alpha$ -naphtylcarbinol mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  oder  $\text{ZnCl}_2$  (B. 38, 2215); *9,9-Diphenylfluoren*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 222°, analog aus Diphenylmonobiphenylcarbinol (B. 38, 4105).

*Diphenylen-diphenylaethan*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CH}\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 217° und *Diphenylen-diphenylaethylen*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}\cdot\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 229°, entstehen durch Abbau des *Diphenylen-diphenylbernsteinsäure-anhydrids*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\cdot\text{C}\cdot\text{CO}$   
 $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\cdot\text{C}\cdot\text{CO}$   
 $\searrow \text{O}$ , F. 256°, einem der Reactionsproducte, die man bei der Einwirkung von kalter conc.



SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> auf Benzilsäure (S. 581) erhält. Das Diphenylendiphenyläthylen wird auch durch Erhitzen von Benzophenonchlorid mit Fluoren erhalten; es bildet farblose Krystalle, deren Lösungen stark gelb gefärbt sind. Durch gelinde Oxydation des Diphenylendiphenyläthylens mit Chromsäure entsteht durch Pinakolinumlagerung aus dem primär gebildeten Pinakon das 9,9-**Benzoylphenylfluoren** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)COC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 172°, das man auch aus Triphenylmethankalium, oder 9-Phenylfluorenkalium mit Benzoylchlorid erhält, und das durch alkoh. Kali in 9-Phenylfluoren und Benzoësäure gespalten wird. Durch Reduction mit HJ und Phosphor wird das Benzoylphenylfluoren unter Umkehrung der Pinakolinumlagerung und Ringerweiterung in 9,10-Diphenylphenanthren (S. 658) umgewandelt (B. 37, 2887).

**Dibiphenyläthan** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CH.CH(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>, farblose Nadeln, F. 246°, entsteht neben **Dibiphenyläthylen**, *Bifluoren* (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C:C(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>, F. 188°, durch Erhitzen von Fluoren mit Bleioxyd. Der letztere Kohlenwasserstoff wird auch beim Erhitzen von Fluoren mit Brom, Chlor oder Schwefel, sowie durch Einwirkung von methylalkoh. Kali auf 9-Bromfluoren (A. 376, 271), oder von Kupferpulver auf Fluorendichlorid (B. 43, 1796) erhalten; er bildet schön rote Nadeln, giebt ein farbloses Bromadditionsproduct, das in Xylol-lösung mit Natrium erhitzt den roten Kohlenwasserstoff zurückbildet (B. 25, 3140; A. 290, 238; 291, 1). Bezüglich der Färbung hochcondensirter Kohlenwasserstoffe ist folgende Zusammenstellung von Interesse:



vgl. auch die gelbe Färbung des Acenaphtylens (S. 653) und die rote des Diphenylfulvens (S. 15). Bei der Oxydation mit Chromsäure bildet das Dibiphenyläthylen durch eine der Pinakolinumlagerung analoge Atomverschiebung neben Fluorenon unter Ringerweiterung 10,10-**Diphenylphenanthron** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C—C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> (OC—C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>) (?), F. 258°, das durch alkohol. Kali zu der Säure (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>):CH—C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.COOH gespalten wird. Dasselbe Pinakolin entsteht auch bei der Reduction von Fluorenon mit Zinkstaub und Acetylchlorid; es ist ferner wahrscheinlich identisch mit dem aus Dibiphenyläthylen dibromid durch Erhitzen mit Wasser gewonnenen sog. Dibiphenyläthylenoxyd. Durch Reduction mit HJ wird es unter abermaliger Umlagerung in 9,10-**Diphenylphenanthren** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.CH.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>) (?), F. 215°, übergeführt (B. 29, 2152; 37, 2894; A. 291, 1)

**Fluorenalkohol**, *Fluorenol* (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CHOH, F. 153°, entsteht aus dem Keton durch Natriumamalgam und aus dem Natriumsalz der Diphenylenglycolsäure beim Erhitzen auf 120°. Ebenso wie der Fluorenalkohol werden der **Reten-**, **Chrysen-** und **Picenfluorenalkohol**, F. 134°, 167°, 230°, gewonnen. **Fluorenaether** [(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CH]<sub>2</sub>O, F. 228°, aus 9-Chlorfluoren und Ag<sub>2</sub>O (B. 43, 2490). **Methyl-**, **Aethyl-** und **Benzylfluorenol** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C(OH)R, F. 174°, 101° und 139°, entstehen aus Fluorenon mit den entsprechenden Alkylmagnesiumhaloïden (B. 38, 4105).

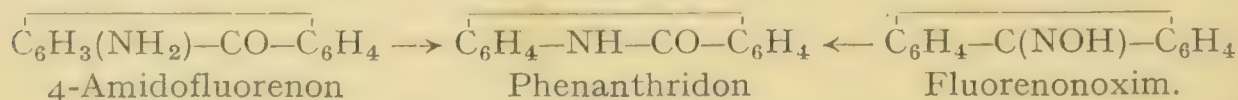
**Diphenylketon**, **Fluorenon** (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO, F. 84°, Kp. 341° (B. 27, R. 641), entsteht aus Diphensäure, Isodiphensäure und aus o-Diphenylcarbon-säure (S. 537, 538) durch Erhitzen mit Kalk, aus Fluoren mit Natriumbichromat und Eisessig, aus Phenanthrenchinon durch Erhitzen mit Natronkalk

(A. **196**, 45; **279**, 257), ferner aus der Diazoverbindung des o-Amidobenzophenons (S. 665) durch Kochen mit Wasser; auf dieselbe Weise sind auch einige substituirte Fluorenone dargestellt worden (B. **28**, 111; **31**, 1694). Mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  oxydirt bildet es Phtalsäure, beim Schmelzen mit Kali o-Phenylbenzoësäure. Oxim  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C:NOH}$ , F.  $193^\circ$  (vgl. S. 665); Phenylhydrazon, F.  $151^\circ$  (B. **29**, 230, R. 26). Fluorenondichlorid  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CCl}_2$ , F.  $99^\circ$ , aus Fluorenon mit  $\text{PCl}_5$  (B. **43**, 1796).

**Retenketon**  $(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3.\text{CO}.\text{C}_6\text{H}_3(\text{C}_3\text{H}_7)$ , F.  $90^\circ$ . **Chrysoketon**, *Naphtofluorenon*  $\text{C}_6\text{H}_4.\text{CO}.\text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $130^\circ$ ; über die Bildung des letzteren aus o-Amidophenyl- $\alpha$ -naphtylketon s. S. 665. Ein **Isonaphtofluorenon**, F.  $152^\circ$ , ist durch Condensation von o-Phtalaldehyd mit  $\alpha$ -Hydrindon mittelst Kaliummethylat gewonnen worden (A. **376**, 269). **Picenketon**  $(\text{C}_{10}\text{H}_6)_2\text{CO}$ , F.  $185^\circ$ ;  $\alpha,\alpha$ - und  $\beta,\beta$ -**Dinaphtofluorenon**, F.  $225^\circ$  und  $161^\circ$ , aus den entsprechenden Dinaphtofluorenen (S. 666) (B. **43**, 2833).

Fluorenon liefert mit conc.  $\text{NO}_3\text{H}$  in der Kälte ein lockeres Additionsproduct  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO},\text{NO}_3\text{H}$ , das leicht wieder in seine Componenten zerfällt. Beim energischen Nitriren entstehen 2,7-**Dinitro-** und 2,6,7-**Trinitrofluorenon**, F.  $290^\circ$  und  $181^\circ$  (B. **38**, 3758).

**1-Oxydiphenylenketon**, *Oxyfluorenon*  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}).\text{CO}.\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $115^\circ$ , entsteht aus sym. o-Diamidobenzophenon (S. 548) durch Kochen der Diazosalze mit Wasser neben Xanthon (B. **31**, 3034), sowie aus **1-Amidodiphenylenketon**, F.  $110^\circ$ , das aus Diphenylenketon-1-carbonsäureamid (s. u.) mit  $\text{BrOK}$  gewonnen wurde (C. 1902 II, 1472); das 1-Oxyfluorenon bildet gelbrote oder dunkelrote Alkalisalze, welche schwachen Farbstoffcharacter zeigen. Durch Schmelzen mit Aetzkali wird es in o-Phenylsalicylsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH}$  (S. 537) gespalten, die durch conc. Schwefelsäure wieder zu dem Oxydiphenylenketon condensirt wird (B. **23**, 112). Das isomere 4-**Oxydiphenylenketon**, F.  $249^\circ$ , entsteht auch aus dem 4-**Amidodiphenylenketon** 4-*Amidofluorenon*, F.  $138^\circ$ , welches aus dem Diphenylenketon-4-carbonsäureamid (s. u.) mit Brom und Kalilauge erhalten wird. Durch Schmelzen mit Kali wird das 4-Amidofluorenon in Phenanthridon (s. d.) umgelagert (B. **28**, R. 455); Phenanthridon entsteht auch durch Beckmann'sche Umlagerung aus dem Oxim des Fluorenonoxims beim Erhitzen mit Chlorzink (B. **29**, 230):

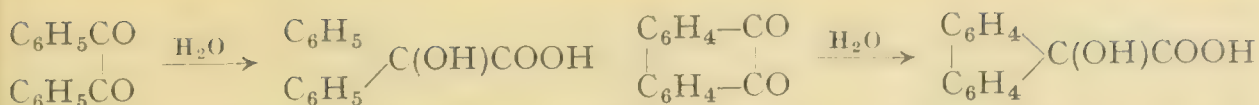


**2-Amidofluorenon**, F.  $163^\circ$ , aus 2-**Nitrofluorenon**, F.  $222-223^\circ$ , dem Oxydationsproduct von 2-Nitrofluoren (S. 665), durch Reduction mit Schwefelammon, giebt mittelst der Diazosalze 2-**Oxyfluorenon**, F.  $210-211^\circ$  (B. **34**, 1764). 3-**Oxyfluorenon**, F.  $229^\circ$ , entsteht aus der synthetisch gewonnenen 3-Oxyfluorenon-4-carbonsäure (S. 669) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung.

Carbonsäuren: **Diphenylenessigsäure**, *ms-Fluorencarbonsäure*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHCO}_2\text{H}$ , F.  $221^\circ$ , wird durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor aus Diphenylenglycolsäure und aus Trichloressigester mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$  erhalten (C. 1902 II, 991). Ihr Nitril, F.  $152^\circ$ , entsteht aus dem Diphenylenacetaldoxim (vgl. S. 665) mit Acetylchlorid.

**Diphenylenglycolsäure**, *ms-Oxyfluorencarbonsäure*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $162^\circ$ , entsteht beim Kochen von Phenanthrenchinon mit Natronlauge. Es findet eine ähnliche Umlagerung statt wie beim Uebergange von Benzil in Benzilsäure (S. 581) oder von  $\beta$ -Naphtochinonen in Oxyindencarbonsäuren (S. 617):





Durch  $\text{CrO}_3$  wird die Säure zu Diphenylenketon oxydirt. Analoge der Diphenylenglycolsäure sind aus Reten- und Chrysenchinon (S. 662, 663) und anderen substituirten Phenanthrenchinonen gewonnen worden (B. **38**, 3737). Mit Phenolen und Phenolaethern condensirt sich die Diphenylenglycolsäure ähnlich wie die Benzilsäure (S. 581) unter dem Einfluss von Zinntetrachlorid zu substituirten Diphenylenphenylessigsäuren (B. **43**, 2496). Mit  $\text{PCl}_5$  liefert sie Diphenylenchloroessigsäurechlorid, F.  $112^\circ$ , das durch Behandlung mit Zinkspähnen in aetherischer Lösung in **Diphenylenketen**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}:\text{CO}$ , goldgelbe Spiesse, F.  $90^\circ$ , ein Analogon des Diphenylketens (S. 580) übergeht (B. **39**, 3062).

**Fluorenoxalsäure**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CH}.\text{COCOOH} + \text{H}_2\text{O}$ , F.  $150\text{--}151^\circ$ , zerfällt beim Erhitzen in  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$  und Fluoren; ihre Ester, welche aus Fluoren, Oxal-ester und Natrium entstehen (vgl. S. 665), geben mit Na-alkoholat und  $\text{JCH}_3$  oder  $\text{JC}_2\text{H}_5$  Methyl- und Aethyl-fluorenoxalester und durch Spaltung der letzteren 9-**Methylfluoren**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHCH}_3$ , F.  $46\text{--}47^\circ$ , und 9-**Aethylfluoren**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CHC}_2\text{H}_5$ , F.  $108^\circ$ , Kp.<sub>13</sub>  $166^\circ$  (B. **35**, 759).

**Diphenylenketoncarbonsäuren:  $\alpha$ - oder 1-Säure**  $\begin{array}{c} \text{CO} \\ | \\ \text{---} \\ | \\ \text{COOH} \end{array}$  F.  $191^\circ$ , entsteht aus Fluoranthen (s. u.) durch Oxydation mit Chromsäure (C. 1902 II, 1472); sie bildet durch Reduction mit Natriumamalgam  $\alpha$ -Fluorencarbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2.\text{C}_6\text{H}_3.\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $245^\circ$ , die durch Destillation mit Kalk in Fluoren übergeht; durch Schmelzen mit Kali bildet die Ketonsäure Isodiphenylsäure (S. 538), beim Erhitzen mit Kalk Diphenylenketon.  $\gamma$ -, Ortho- oder

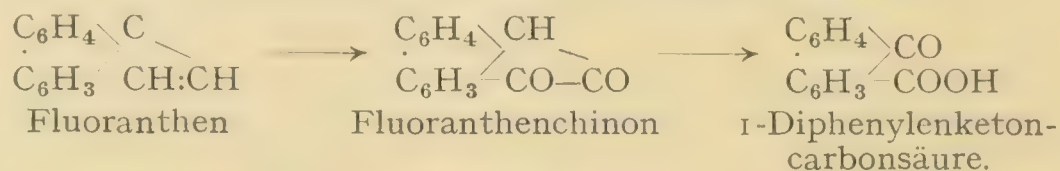
4-Säure  $\begin{array}{c} \text{CO} \\ | \\ \text{---} \\ | \\ \text{HOCO} \end{array}$ , F.  $227^\circ$ , entsteht durch Erhitzen der Diphenylsäure (S. 537), in die sie durch Kalischmelze wieder verwandelt wird (B. **20**, 846; **22**, R. 727); ferner aus Diphenylsäureanhydrid mit  $\text{AlCl}_3$  in Benzol neben o-Benzoylfluoren, F.  $95^\circ$  (C. 1902 I, 875).

**Diphenylenketon-1,7-dicarbonensäure**  $\begin{array}{c} \text{HOCO} \quad \text{CO} \\ | \quad | \\ \text{---} \quad \text{---} \\ | \quad | \\ \text{COOH} \end{array}$  entsteht aus Retenchinon (S. 662) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ , gelbes Pulver, das sich bei  $270^\circ$  in  $\text{CO}_2$  und **Diphenylenketon-2-carbonsäure**, F.  $275^\circ$ , zersetzt, mit Kalk destillirt Diphenyl, durch Erhitzen des Silbersalzes Diphenylenketon bildet und durch weitere Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in ein Gemisch von 1,2,3- und 1,2,4-Benzoltricarbonsäure übergeht (A. **229**, 158; C. 1904 II, 449; 1910 I, 1530).

**3-Oxydiphenylenketon-2-carbonsäure**  $\begin{array}{c} \text{CO} \\ | \\ \text{---} \\ | \\ \text{COOH} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$ , F.  $278^\circ$ , entsteht kernsynthetisch durch Einwirkung von conc. Kalilauge auf Indandionmethenylacetessigester (S. 620) (C. 1906 I, 849). **Chrysoketoncarbonsäure**  $\begin{array}{c} \text{CO}_2\text{H} \\ / \\ \text{C}_{10}\text{H}_5 \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \backslash \\ \text{CO} \end{array}$ , F.  $283^\circ$ , bildet sich neben geringen Mengen einer isomeren Säure durch Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auf Chrysodiphenylsäure (S. 663) (A. **335**, 119). Eine dritte isomere **Allochrysoketoncarbonsäure**, F.  $288^\circ$ , ist aus der 1-Phenylnaphtalin-2,3-dicarbonensäure (S. 651) durch Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen worden (C. 1908 II, 1360).

In den hochkochenden Fractionen des Steinkohlentheers findet sich ausser den bisher behandelten condensirten Kohlenwasserstoffen noch das Fluoranthen oder Idryl, das auch im *Stubb fett* von Idria (S. 657) vorkommt.

**Fluoranthen** oder **Idryl**  $C_{15}H_{10}$ , F.  $110^{\circ}$ , Kp.<sub>60</sub>  $250^{\circ}$ , Pikrat, F.  $182^{\circ}$ , wird durch Chromsäuremischung zu **Fluoranthenchinon**  $C_{15}H_8O_2$ , F.  $188^{\circ}$ , oxydirt, das durch weitere Oxydation unter Abspaltung von  $CO_2$  1-Diphenylketoncarbonsäure (s. oben) liefert; das Fluoranthen und Fluoranthenchinon entsprechen daher wahrscheinlich folgenden Formeln (A. **200**, 1):



Vgl. auch **Phtalacen**  $C_{21}H_{16}$  (B. **17**, 1389; C. 1908 I, 644; 1909 I, 535).

### 5. Anthracengruppe.

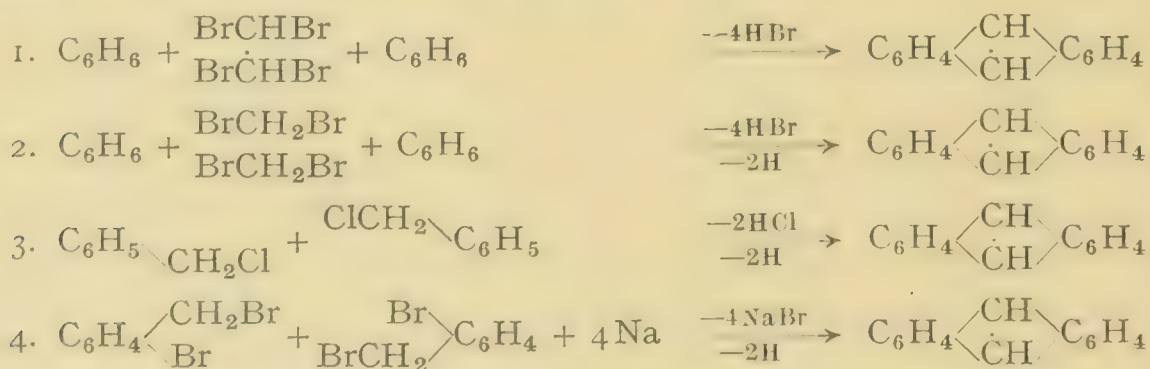
Das Anthracen ( $\acute{\alpha}\nu\theta\rho\alpha\acute{\zeta}$ , Kohle), welches neben dem isomeren Phenanthren in den hochsiedenden Anteilen des Steinkohlenteers enthalten ist, bildet den Stammkörper einer grösseren Gruppe von Substanzen, zu denen vor allem die wichtigen Farbstoffe der Krappwurzel: *Alizarin*, *Purpurin* u. s. w., sowie eine Reihe anderer Pflanzenstoffe gehören.

Synthetische Bildungsweisen von Anthracenderivaten:

1. Aus Benzol, Acetylentetrabromid und  $AlCl_3$  entsteht Anthracen (B. **16**, 623). 2. Ebenso entsteht Anthracen aus Chloroform, Benzol und  $AlCl_3$  (A. **228**, 255), sowie aus Methylenbromid, Benzol und  $AlCl_3$  unter H-Abspaltung aus primär gebildetem Dihydroanthracen. 3. Ferner entsteht Dihydroanthracen und weiterhin Anthracen aus 2 Mol. Benzylchlorid mit  $AlCl_3$ , wobei als Nebenproduct Toluol auftritt, oder mit Wasser bei  $200^{\circ}$  (Limpricht 1866), wobei als Nebenproduct Dibenzyl (S. 583) gebildet wird.

Auch aus Diphenylmethan mit  $AlCl_3$  entsteht Anthracen, indem wahrscheinlich zunächst eine Zerlegung des ersteren in Benzylchlorid und Benzol stattfindet; as.-Diphenylaethan (S. 578) liefert analog ms-Dimethylanthracen (B. **27**, 3238).

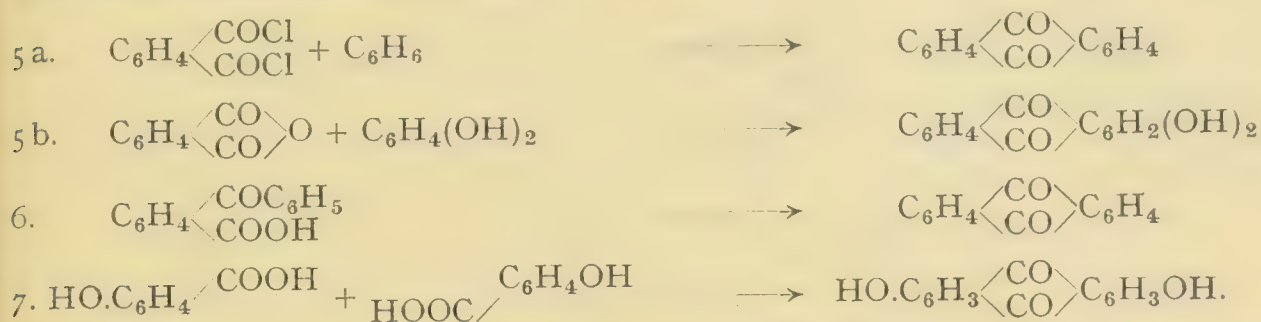
4. Schliesslich bildet sich Dihydroanthracen aus 2 Mol. o-Brombenzylbromid mit Natrium (B. **12**, 1965) (vgl. S. 657):



5a. Anthrachinone entstehen aus Phtalsäurechlorid und Benzolen mit Zinkstaub. 5b. Aehnlich entstehen beim Erhitzen von Phtalsäureanhydrid mit 1 Mol. eines ein- oder mehrwertigen Phenols und Schwefelsäure auf  $150^{\circ}$  Oxyanthrachinone, während sich bei Ueberschuss der Phenole: Phtaleine bilden (vgl. S. 571). 6. Aus o-Benzoylbenzoësäure entsteht beim Erhitzen mit  $P_2O_5$  oder conc.  $SO_4H_2$  Anthrachinon; die substituirten Benzoyl-

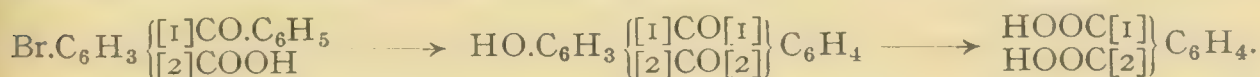


benzoësäuren geben die substituirten Anthrachinone, ähnlich bildet sich aus Benzylbenzoësäure Anthron (S. 674). 7. Aus Metaoxy- und Dimeta-dioxybenzoësäuren entstehen beim Erhitzen mit Schwefelsäure Di- und Tetraoxyanthrachinone (S. 319):

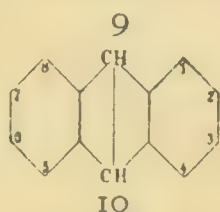


Diese Bildungsweisen, sowie eine Reihe anderer, wie die des Anthrachinons aus o-Tolylphenylketon mit Bleioxyd, des Anthracens und Methylanthracens aus o-Tolylphenylketon und o-Ditolylketon mit Zinkstaub (B. 23, R. 198), bestätigen die angenommene Symmetrie der Anthracenderivate, für welche zudem nachfolgende Tatsache beweisend ist:

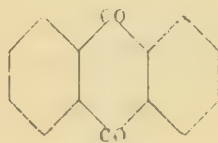
Bromirte o-Benzoyl-benzoësäure aus o-Phtalsäure (S. 550) liefert Bromanthrachinon; das aus diesem gewonnene Oxyanthrachinon aber lässt sich zu o-Phtalsäure oxydiren; es tritt also sowohl beim Aufbau als beim Abbau des Molecüls o-Phtalsäure auf, welche das erste Mal mit der einen, das zweite Mal mit der anderen Hälfte des Molecüls in Beziehung steht (vgl. Constitutionsbeweis des Naphtalins (S. 622) (B. 12, 2124):



Das Anthrachinon und das mit diesem genetisch verknüpfte Anthracen haben demnach symmetrische Constitution, entsprechend den Symbolen:



Anthracen



Anthrachinon.

Das Anthracen ist ein aus drei Benzolkernen condensirter Kern, von denen der mittelste eine Parabindung aufweist. Die Stellungen 1, 4, 5, 8 ( $\alpha$ -) und 2, 3, 6, 7 ( $\beta$ -) sind gleichwertig. Durch Ersetzung der zwei mittleren H-Atome entstehen 9- und 10-,  $\gamma$ - oder Meso-derivate; im Gegensatz dazu bezeichnet man auch die Substituenten der beiden äusseren Benzolkerne durch die Vorsilbe Benz-. Bei den meisten Umwandlungen des Anthracens werden zunächst die mittleren C-Atome angegriffen.

**Anthracen**  $C_{14}H_{10}$ , F.  $213^{\circ}$ , Kp.  $351^{\circ}$ , isomer mit Phenanthren (S. 658), entsteht nach den S. 670 und S. 671 angeführten Methoden (vgl. auch B. 28, R. 148). Es findet sich in grösserer Menge im Steinkohlenteer.

Man kann das käufliche Rohanthracen, das von  $340^{\circ}$  bis über  $360^{\circ}$  kocht, durch Behandlung mit flüssiger, schweflicher Säure reinigen, welche grösstenteils die Beimengungen aufnimmt (B. 26, R. 634). Ueber weitere Reinigungsverfahren s. B. 18, 3034; 21, R. 75; A. 191, 288; C. 1901 II, 517. Chemisch reines Anthracen stellt man durch Erhitzen von Anthrachinon mit Zinkstaub dar.

Das Anthracen krystallisirt in farblosen monoclinen Tafeln mit schön blauer Fluorescenz. Es ist in Alkohol und Aether schwer, leicht in heissem Benzol löslich. Mit Pikrinsäure bildet es die Verbindung  $C_{14}H_{10} \cdot C_6H_2(NO_2)_3OH$ , rote Nadeln, F. 138<sup>o</sup>.

Setzt man eine gesättigte Lösung von Anthracen in Benzol oder besser Xylol (B. 26, R. 547) dem Sonnenlicht aus, so scheidet sich eine dimoleculare Modification aus, das sog. **Paranthracen**  $(C_{14}H_{10})_2$ , das bei 270—280<sup>o</sup> unter Rückbildung von gew. Anthracen schmilzt, in Benzol schwer löslich ist und von Brom und Salpetersäure nicht angegriffen wird (C. 1905 II, 1635).

**Alkylierte Anthracene.** a)  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH \\ \dot{C}H \rangle \end{matrix} C_6H_3R$ , b)  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CR \\ \dot{C}H \rangle \end{matrix} C_6H_4$

Benz-Alkylderivate ms- od.  $\gamma$ -Alkylderivate.

a) Die Benz-Monalkylanthracene können in zwei Isomeren ( $\alpha$ - und  $\beta$ -) existiren.

$\alpha$ -**Methylanthracen**  $C_6H_4(CH)_2C_6H_3[1]CH_3$ , F. 86<sup>o</sup>, wird durch Zinkstaubdestillation aus 1,4-Chlormethylanthrachinon gewonnen (J. pr. Ch. [2] 83, 201).

$\beta$ -**Methylanthracen**  $C_6H_4(CH)_2C_6H_3[2]CH_3$ , F. 207<sup>o</sup>, ist dem Anthracen sehr ähnlich und findet sich im Rohanthracen des Steinkohlenteers. Pyrogen bildet es sich aus Ditolylmethan und -aethan (J. pr. Ch. [2] 79, 555); ferner durch Kochen von Benzoylxylol  $C_6H_5CO \cdot C_6H_3(CH_3)_2$ , durch Reduction mit Zinkstaub aus  $\beta$ -Methylanthrachinon (A. 311, 181) und aus den Pflanzenstoffen *Chrysophansäure* und *Emodin*, welche hydroxylierte Methylanthrachinone (S. 684) sind. Durch Oxydation mit Salpetersäure bildet das Methylanthracen: Methylanthrachinon, mit Chromsäuregemisch unter gleichzeitiger Oxydation der Methylgruppe: Anthrachinoncarbonsäure (S. 685). Im Sonnenlicht polymerisirt es sich ähnlich dem Anthracen zu Dimethyldianthracen, F. 229<sup>o</sup> (C. 1899 II, 623).

1,6- und 2,6-**Dimethylanthracen**  $C_{14}H_8(CH_3)_2$ , F. 240<sup>o</sup> und 244<sup>o</sup>, entstehen nebeneinander aus Toluol und Methylenchlorid oder Acetylentetramid mit  $AlCl_3$  nach Bildungsweise 2. Das letztere ist auch durch Kochen von m-Xylyltolylketon gewonnen worden (C. 1910 II, 1386; 1911 I, 1294). Auch aus den hochkochenden Anilinölen ist ein Dimethylanthracen gewonnen worden.

b) Meso- oder  $\gamma$ -Alkylanthracene werden aus den alkylierten Hydranthranolen  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CR(OH) \\ \dot{C}H_2 \rangle \end{matrix} C_6H_4$  (S. 677) durch  $H_2O$ -Abspaltung beim Kochen mit Alkohol, Salzsäure oder Pikrinsäure erhalten (A. 212, 100). Sie liefern durch Oxydation Alkyloxanthrone (S. 676):  $\gamma$ - oder 9-**Aethyl-, Isobutyl-, Amylanthracen** schmelzen bei 60<sup>o</sup>, 57<sup>o</sup>, 59<sup>o</sup>.

$\gamma$ - oder 9-**Phenylanthracen**  $C_{14}H_9C_6H_5$ , F. 152<sup>o</sup>, entsteht durch Reduction von Phenylanthron (S. 675).  $\gamma$ - oder 9,10-**Diphenylanthracen**  $C_6H_4(C_6H_5)_2C_6H_4$ , F. 240<sup>o</sup>, aus Diphenyldioxyanthracenhydrür (S. 677) mit Zinkstaub und Eisessig (C. 1904 II, 117; 1906 I, 44).

$\gamma$ - oder 9,10-**Dimethylanthracen**  $C_6H_4(C \cdot CH_3)_2C_6H_4$ , F. 179<sup>o</sup>, entsteht aus seinem Dihydrür, dem Condensationsproduct von Aethylidenchlorid und Benzol durch  $AlCl_3$  (S. 676) (vgl. B. 21, 1176). 9,10-**Dibenzylanthracen**  $C_6H_4(C \cdot CH_2C_6H_5)_2C_6H_4$ , F. 240<sup>o</sup>, entsteht durch längeres Kochen von Anthracen mit Benzylchlorid und wenig Zinkstaub in  $CS_2$ -Lösung (C. 1902 II, 745; 1904 II, 1136).

**Substituirte Anthracene:** Durch Einwirkung von Chlor und Brom auf Anthracen in  $CS_2$ -Lösung werden zuerst die mittleren CH-Gruppen substi-



tuirt unter Bildung von  $\gamma$ -**Mono-** und **-Dihalogenanthracenen**;  $\gamma$ -Dibromanthracen entsteht auch aus Anthracenhydrür (S. 676) mit Brom.

Die Einwirkung von Salpetersäure auf Anthracen führt leicht zu Anthrachinon und nitrierten Anthrachinonen. Nitriert man jedoch in Eisessig mit Essigsäureanhydrid-Salpetersäure bei 15—20°, so entsteht 9-**Nitroanthracen** C<sub>14</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>2</sub>, gelbe Nadeln, F. 145—146°, unter verm. Druck destillirbar, und 9,10-**Dinitroanthracen** C<sub>10</sub>H<sub>8</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, F. 294°. Leichter erhält man diese Verbindungen auf indirectem Wege; beim Digeriren von Anthracen in Eisessig mit 1 Mol. Salpetersäure bei 30—35° bildet sich das Acetat des **Nitrohydranthranols** CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>  $\left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{H} \end{array} \right\rangle \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{H} \end{array} \right\rangle \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \text{H} \end{array} \right\rangle$ , welches mit HCl das entsprechende Chlorid,

mit N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> das Nitrit, mit Alkohol die Aether liefert, die auch direct beim Nitriren mit Salpetersäure und den Alkoholen entstehen; das Chlorid giebt beim Behandeln mit Lauge das 9-Nitroanthracen; wird dieses mit NO<sub>2</sub> in Chloroform

behandelt, so resultirt **Trinitrohydranthranol** (NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C  $\left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{CH}(\text{NO}_2)$ , das mit Lauge 9,10-Dinitroanthracen liefert. Auf ähnlichem Wege wurde 9-**Aethyl-10-nitroanthracen** C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)(NO<sub>2</sub>), F. 135°, aus Aethylanthracen dargestellt. Durch Kochen mit alkohol. Kali wird 9-Nitroanthracen über einige Zwischenproducte, welche durch Anlagerung von Kaliumalkoholat u. s. w. entstehen, in

Anthrachinonoxim (S. 677) umgelagert  $\text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{NO}_2 \rightarrow \text{CO} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{C} : \text{NOH}$ .

(Vgl. 9-Nitrophenanthren S. 659). Lässt man auf Anthracen Salpetersäure in Isobutylalkohol einwirken, so entsteht **Nitroanthron** CO(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CH.NO<sub>2</sub> (vgl. Anthron S. 674), welches durch Alkali in ein rotes Isomeres CO(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>C:NOOH (?) umgewandelt wird (A. 330, 133; B. 42, 1216).

9- oder meso-**Amidoanthracen**, *Anthramin*, F. 145—150°, aus 9-Nitroanthracen mit SnCl<sub>2</sub> und Salzsäure; Dinitroanthracen lässt sich nicht zu Diamidoanthracen reduciren. Das 9-Anthramin ist ferner, wie auch das  $\alpha$ - oder 1-**Anthramin**, F. 130°, und das  $\beta$ - oder 2-**Anthramin**, F. 237°, aus den entsprechenden Oxyanthracenen durch Erhitzen mit NH<sub>3</sub> gewonnen worden (B. 38, 2826). Mit Diazobenzolchlorid vereinigt sich das 9-Amidoanthracen zum **Benzolazo-meso-anthramin** C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N:N.C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>.NH<sub>2</sub>, F. 183°, das durch Säuren in Anthrachinon, Phenylhydrazin und Ammoniak gespalten wird (B. 40, 518), und durch Reduction in das leicht oxydable 1,4-**Anthradiamin** übergeht (B. 41, 1434); meso-**Phenylanthramin**, F. 203° (C. 1909 II, 1249).

Anthracensulfosäuren bilden sich aus Anthracen mit Schwefelsäure und durch Reduction von Anthrachinonsulfosäuren (S. 680). 1-**Anthracensulfosäure** s. B. 37, 70. Durch vorsichtige Behandlung mit verdünnter Schwefelsäure liefert Anthracen: 2-**Anthracenmonosulfosäure** C<sub>14</sub>H<sub>9</sub>.SO<sub>3</sub>H, Chlorid, F. 122° (B. 28, 2258); durch conc. Schwefelsäure entstehen 1,5- und 1,8-**Anthracendisulfosäuren** (Chloride, F. 249° und 225°), die durch Schmelzen mit Kali die entsprechenden Dioxyanthracene: *Rufol* und *Chrysazol* (S. 674) bilden (B. 42, 1413).

Oxyanthracene: 1. C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \right\rangle$  C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH. 2. C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{c} \text{COH} \\ \text{CH} \end{array} \right\rangle$  C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>.

1. 1- und 2-**Monoxyanthracen**,  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Anthrol** zeigen ein den Phenolen oder Naphtolen ähnliches Verhalten.  $\alpha$ -Anthrol aus 1-Anthracenmonosulfosäure durch Kalischmelze, gelbliche Blätter, F. 152° (B. 37, 71).  $\beta$ -Anthrol, Zersp. 200°, aus  $\beta$ -Anthracensulfosäure und aus  $\beta$ -Oxyanthrachinon.  $\alpha$ -Anthrol liefert mit salpetriger Säure: 2- und 4-**Nitroso- $\alpha$ -anthrol** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(CH)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)(NO),  $\beta$ -Anthrol das isomere 1-**Nitroso- $\beta$ -anthrol**. Durch Reduction entstehen aus diesen Nitrosoanthrolen 2- und 4-**Amido- $\alpha$ -anthrol** und 1-**Amido- $\beta$ -anthrol**,

die durch Oxydation mit  $\text{FeCl}_3$  in das, dem gewöhnlichen Anthrachinon isomere **1,2-Anthrachinon**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}-\text{C}-\text{CO}-\text{CO} \\ \text{CH}-\ddot{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH} \end{matrix}$ , F.  $180^\circ$  u. Z., und **1,4-Anthrachinon**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}-\text{C}-\text{CO}-\text{CH} \\ \text{CH}-\ddot{\text{C}}-\text{CO}-\ddot{\text{C}}\text{H} \end{matrix}$ , F.  $208^\circ$  u. Z., übergeführt werden.

Dieselben gleichen in ihren Eigenschaften und Umwandlungen völlig dem  $\beta$ - bez.  $\alpha$ -Naphtochinon (B. **39**, 926; **41**, 1434; A. **344**, 78). Das 1,2-Anthrachinon giebt durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig **1,2-Anthrahydrochinon**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$ , F.  $131^\circ$  u. Z. (A. **342**, 59). Die Anthrole können erst nach Acetylierung der OH-Gruppe durch  $\text{CrO}_3$  zu Oxyanthrachinonen oxydirt werden (vgl. Oxydation der Phenole S. 185); das 1,2-Anthrahydrochinon liefert auf diesem Wege Alizarin (S. 682).

**Benz-Dioxyanthracene**: **1,8- und 1,5-Dioxyanthracen**  $\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3:(\text{CH})_2\text{:C}_6\text{H}_3\text{OH}$ , das **Chryszol** und **Rufol**, F.  $225^\circ$  und  $265^\circ$ , entstehen aus der 1,8- und 1,5-Anthracendisulfosäure und geben durch Oxydation und Verseifung ihrer Acetylverbindungen die entsprechenden Dioxyanthrachinone: *Chryszazin* und *Anthrarufin* (S. 684). **2,3-Dioxyanthracen**, Zersp.  $180^\circ$ , durch Reduction von Hystazarindimethylaether mit Zinkstaub und  $\text{NH}_3$  und Verseifung mit HJ (A. **342**, 90).

2. **ms-Oxyanthracen, Anthranol**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COH} \\ \text{CH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ , braungelbe Nadeln, F.  $120^\circ$  (rasch erhitzt), desmotrop mit **Anthron**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$ , farblose, glänzende Nadeln, F.  $155^\circ$  (A. **379**, 37). Letzteres entsteht synthetisch aus *o*-Benzylbenzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{COOH} \end{matrix}$  (S. 550) mit conc. Schwefelsäure bei  $90^\circ$  (B. **27**, 2789), sowie aus Phtalidchlorid (S. 338), Benzol und  $\text{AlCl}_3$  (Privatmitteilung von R. Anschütz) und wird durch Reduction von Anthrachinon mit Zinn oder Zink und Eisessig neben dem Dianthryl  $(\text{C}_{14}\text{H}_9)_2$  gewonnen (A. **379**, 55; C. 1908 II, 1218). Anthranolacetat, F.  $134^\circ$ , bildet sich auch durch Oxydation von Anthracen mit  $\text{PbO}_2$  in Eisessig (A. **379**, 75). Das Anthron ist in kaltem Alkali unlöslich, löst sich jedoch beim Erwärmen unter Bildung von Salzen des Anthranols, das aus dieser Lösung durch vorsichtigen Zusatz von verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  abgeschieden werden kann. Die in festem Zustande getrennt existenzfähigen Isomeren bilden beim Lösen oder Schmelzen ein alleotropes Gemisch beider Formen, in dem das stabilere Anthron stark vorherrscht. Die Lösungen zeigen daher die für beide Formen charakteristischen Reactionen: beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid entsteht Anthranolacetat, dagegen erhält man bei der Alkylierung mit  $\text{JC}_2\text{H}_5$  und Kalilauge nebeneinander **Anthranolaethylaether**  $\text{CH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{COC}_2\text{H}_5$ , flüssig, **Aethylanthranolaethylaether**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{COC}_2\text{H}_5$ , F.  $77^\circ$ , und **Diaethylanthron**  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{CO}$ , F.  $136^\circ$  (B. **21**, 2505). Mit Benzaldehyd condensirt sich das Anthron unter dem Einfluss von Piperidin zum **Benzylidenanthron**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , gelbe Nadeln, F.  $127^\circ$  (C. 1906 I, 138), mit Benzophenonchlorid zum **Diphenylanthrachinomethan**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , F.  $196^\circ$  (C. 1910 I, 1722). Mit Benzoldiazoniumchlorid bildet es **Benzolazoanthranol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{NC} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{COH}$ , F.  $183^\circ$ , identisch mit dem aus Dibromanthron  $\text{CBr}_2(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , F.  $157^\circ$ , und Phenylhydrazin entstehenden Anthrachinonmonophenylhydrazon (B. **40**, 518). Durch den Luftsauerstoff oder durch gelinde wirkende Oxydationsmittel wie  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{HgO}$  etc. wird das Anthron bez. das Anthranol zum **meso-Dihydrodianthron**  $\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CH}\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , F.  $245^\circ$ , oxydirt, das



auch aus Monobromanthron, F. 148°, durch Erhitzen mit Kupferpulver gewonnen wird. Dasselbe ist unlöslich in Alkalien, geht aber beim Erwärmen mit alkoholischem Alkali in das Alkalisalz des **Dianthranols**

$\text{HOC} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{C} \cdot \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{COH}$ , gelbliche Krystalle, F. 230°, über, das man leicht durch Reduction von Anthrachinon mit Zinkstaub und Natronlauge unter Druck bei 160° erhält und durch alkoholische Salzsäure in das meso-Dihydrodianthron umgelagert wird. Durch Oxydation mit  $\text{FeCl}_3$  geht es in das dem Diphenochinon (S. 535) analog gebaute Zweikernchinon, das meso-**Dianthron**  $\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , citronengelbes Pulver, über, aus dem mit Zinkstaub und Eisessig das Dianthranol regeneriert wird (M. 30, 165).

**β-Methylanthron**, F. 87° (C. 1910 I, 1722). **Oxyanthron**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})$ , F. 221°, wird aus Oxydiphenylmethan-o-carbonsäure (B. 31, 2793) dargestellt. **Dimethylamidoanthron**  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}[\text{N}(\text{CH}_3)_2]$ , F. 80—85°, aus o-Dimethylamido-benzylbenzoësäure mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen (A. 307, 313).

Ein **Dioxyanthron**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$ , das sog. **Anthrarobin**, wird durch Reduction von Alizarin mit Zinkstaub und Ammoniak erhalten; es wird therapeutisch gegen Hautkrankheiten angewandt. — Einige isomere Dioxyanthranole wurden durch Reduction von Chinizarin, Anthrarufin, Hystazarin und Chrysazin (S. 684) durch Reduction mit HJ-Säure gewonnen (B. 35, 2923, 2930; 36, 2938).

**ms-Phenylanthron**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , F. 141—144°, entsteht aus Triphenylmethan-o-carbonsäure mit Schwefelsäure (vgl. S. 569); es liefert durch Oxydation Phenylloxanthron, durch Reduction Phenylanthracen. Aus substituirten Triphenylmethancarbonsäuren wurden substituirte Phenylanthrone gewonnen (C. 1898 I, 209). Ihrer Herkunft gemäss wurden die hydroxylierten Phenylanthrone, wie **Dioxyphenylanthron**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \end{array} \right\rangle \text{CO}$ , als Phtalidine bezeichnet, da sie aus den Phtalinen, den Reductionsproducten der Phtaleine oder Diphenolphthalide (S. 572) entstehen. Durch Oxydation werden die Phtalidine in Phtalideine, Oxyphenylloxanthrone (S. 677) übergeführt.

Ein Abkömmling des Anthrons ist das **Diphenylanthron**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{CO} \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_4$ , F. 192°, welches aus unsymmetr. Phtalylentetrachlorid (S. 344) durch Condensation mit Benzol sowie aus Phenylloxanthron mit Benzol und Schwefelsäure entsteht (B. 28, R. 772) und durch Reduction mit Zinkstaub und Eisessig 9,9-Diphenyldihydroanthracen (S. 676) liefert. Gemischte Diarylanthrone erhält man entweder aus Phenylloxanthron, Benzolhomologen und  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , oder mit Benzolderivaten und  $\text{AlCl}_3$  aus **Phenylloxanthranylchlorid**  $\text{CO} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right\rangle \text{C} \left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{Cl} \end{array} \right\rangle$ , F. 164°; letzteres entsteht aus Diphenylphtalid (S. 570) beim Erhitzen mit  $\text{PCl}_5$  auf 140° (C. 1898 I, 209; 1899 II, 204). Mit Phenolen condensirt es sich bereits beim Erhitzen der Componenten zu Oxydiphenylanthronen (B. 38, 3802). — **ms-Dichloranthron**  $\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CCl}_2$ , F. 133°, aus o-Tolylphenylketon durch Erhitzen mit Chlor auf 120°, sowie aus Anthron und Chlor erhalten, giebt mit Dimethylanilin und  $\text{AlCl}_3$  **Tetramethyldiamidodiphenylanthron**  $[(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4]_2\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$ , gelbe Nadeln, F. 278° (C. 1903 I, 837).

Vom Anthron kann man ferner die Gruppe der Anthracumarine ableiten, welche durch Condensation von Zimmtsäuren und Oxybenzoësäuren mittelst Schwefelsäure entstehen: **Anthracumarin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{c} \text{C}=\text{CH} \\ \text{CO}-\text{C}_6\text{H}_3-\text{O} \end{array} \right\rangle \text{CO}$ , F. 260°,





durch Reduction von Diphenylanthron (S. 675) mit Zinkstaub in Eisessig (B. 38, 1800).

Zu den Abkömmlingen des Dihydroanthracens ist das Anthrachinon oder Diketodihydroanthracen zu rechnen; es gehören ferner dahin das bereits im Anschluss an das Anthranol und Dioxyanthrachinon besprochene Anthron (S. 674) und Oxanthron (S. 675) und deren Abkömmlinge, sowie das

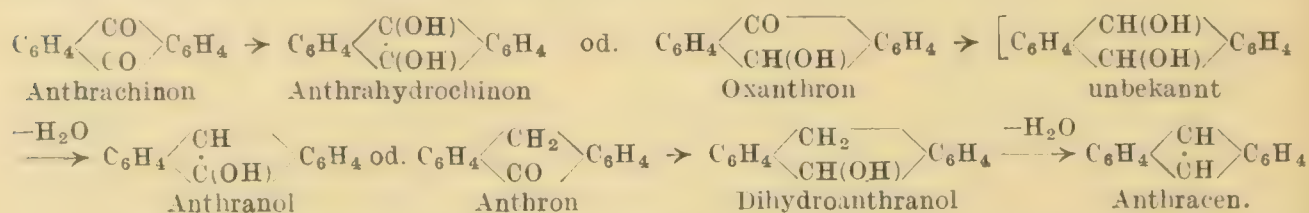
**Dihydroanthranol**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH(OH) \\ CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_4$ , F. 76°, das durch Reduction von Anthrachinon mit Zinkstaub und Ammoniak erhalten wird. Es zerfällt leicht, schon beim Liegen an der Luft, in Wasser und Anthracen. Die Alkylderivate des Dihydroanthranols:  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CR(OH) \\ CH_2 \end{array} \right\rangle C_6H_4$  werden durch Reduction der Alkyloxanthrone (S. 675), oder direct durch Reduction von Anthrachinon mit Zinkstaub und Natronlauge bei Gegenwart von Halogenalkylen gewonnen. Sie gehen wie das Dihydroanthranol selbst beim Kochen mit Salzsäure leicht unter Wasserabspaltung in  $\gamma$ -Alkylanthracene über (B. 18, 2150; 24, R. 768; A. 212, 67). **ms-Triphenylhydranthranol**  $(C_6H_5)_2C(C_6H_4)_2C(OH)C_6H_5$ , F. 200°, aus Diphenylanthron (s. o.) mit  $C_6H_5MgBr$ , giebt durch Reduction **Triphenylhydranthracen**  $(C_6H_5)_2C(C_6H_4)_2CHC_6H_5$ , F. 220°; letzteres entsteht auch aus dem Condensationsproducte des Triphenylmethan-o-carbonsäureesters (S. 569) mit  $C_6H_5MgBr$  durch Behandlung mit  $SO_4H_2$  (C. 1904 II, 530).

**Phenyloxanthron** entsteht durch Oxydation von Phenylanthron (S. 675), sowie durch Einwirkung von  $C_6H_5MgBr$  auf Anthrachinon; ähnlich sind eine Reihe weiterer *ms*-Aryl- und auch *ms*-Alkylanthracene zu den entsprechenden Oxanthronen oxydirt worden. So entsteht das **Tetramethyldiamidophenyloxanthron**  $(CH_3)_2NC_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} HO \\ C \\ C_6H_4 \\ C_6H_3N(CH_3)_2 \end{array} \right\rangle CO$ , F. 213°, aus dem Condensationsproducte von Tetramethyldiamidodiphenylmethan-o-carbonsäure. Es vereinigt sich mit Dimethylanilin und  $POCl_3$  zu dem Farbstoff **Phtalgrün**, dem Chlorid der Base  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(OH)[C_6H_4N(CH_3)_2] \\ C(OH)[C_6H_4N(CH_3)_2] \end{array} \right\rangle C_6H_3N(CH_3)_2$  (vgl. S. 571) (C. 1903 II, 1180), deren Grundsubstanz: das **Diphenyldioxyanthracenhydrür**  $C_6H_4[C(OH)C_6H_5]_2C_6H_4$ , F. 242°, ist. Letzteres, das aus Anthrachinon mit Phenylmagnesiumbromid entsteht, condensirt sich ebenso wie das *ms*-Triphenylhydranthranol (s. o.), beides Analoga des Triphenylcarbinols, leicht mit Phenolen und aromatischen Aminen zu Tetraaryldihydroanthracenen (C. 1904 I, 814; 1905 I, 744). **Dimethyl- und Diaethyldioxyanthracenhydrür**  $C_6H_4[CR(OH)]_2C_6H_4$ , F. 181° und 175°, aus Anthrachinon mit Methyl- bez. Aethylmagnesiumjodid (C. 1906 I, 47).

**Anthrachinon**, *Diphenylendiketon*  $C_6H_4(CO)_2C_6H_4$ , F. 285°, Kp. 382°, bildet gelbe, sublimirende Nadeln. Ausser nach den synthetischen Methoden (S. 670) entsteht es sehr leicht durch Oxydation von Anthracen mit Chromsäuremischung, wobei letztere eventuell auf electrolytischem Wege regenerirt wird (Darstellung A. Suppl. 7, 285), ferner von Anthracenhydrür, *ms*-Dichlor-, Dibrom-, Dinitro- und Dimethylanthracen, sowie anderen mesosubstituirten Anthracenderivaten. Es ist im Unterschied zu dem isomeren Phenanthrenchinon (S. 660) sehr beständig gegen Oxydationsmittel. Mit Hydroxylamin verbindet es sich zu Anthrachinonoxim, das über 200° sublimirt und auch aus 9-Nitroanthracen (S. 673) durch

Kochen mit methylalkoholischem Kali erhalten wird. Unähnlich den wahren Chinonen wird Anthrachinon durch  $\text{SO}_2$  nicht reducirt.

Mit HJ-Säure auf  $150^\circ$  oder mit Zinkstaub und  $\text{NH}_3$  erhitzt, bildet es wieder Anthracen; durch Anwendung verschiedener Reducionsmittel werden verschiedene Zwischenstufen dieser Reaction erhalten:



Beim Digeriren mit Zinkstaub und Natronlauge entsteht Anthrahydrochinon, dessen rote Lösung in Alkali beim Schütteln mit Luft Anthrachinon regenerirt (*Qualitativer Nachweis von Anthrachinon*).

Durch Reduction mit Zinkstaub und Alkali unter Druck bei  $160^\circ$  bildet sich unter Vereinigung zweier Molecüle Dianthranol (S. 675).

Durch Erhitzen mit Kalihydrat auf  $250^\circ$  wird Anthrachinon in 2 Mol. Benzoësäure gespalten, durch Erhitzen mit Natronkalk bildet es Benzol neben Diphenyl, mit Aetzkalk hauptsächlich Diphenylenketon (B. 18, 935).

**Homologe Anthrachinone** werden teils synthetisch, teils durch geeignete Oxydation der Benz-Alkylanthracene gewonnen; 1- und 2-Methylantrachinon  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$ , F.  $167^\circ$  und  $177^\circ$ ; 2-Methylantrachinon findet sich auch im rohen Anthrachinon, und wird synthetisch aus p-Toluyl-o-benzoësäure mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen (A. 311, 180; B. 43, 2890).

Durch Oxydation mit Bleioxyd liefert es unter Zusammenschweissung zweier Molecüle einen gelben Küpenfarbstoff, das **Anthraflavon**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \diagup [1]\text{CH}[2] \\ \diagdown [2]\text{CH}[1] \end{array} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$  (?) (C. 1908 II, 460; B. 43, 1001).

**Substituirte Anthrachinone:** Halogenanthrachinone entstehen 1. durch Einwirkung von Chlor oder Brom auf Anthrachinon, 2. aus Chlor- und Bromanthracenen durch Oxydation, 3. aus Amidoanthrachinonen mittelst deren Diazoniumsalze (B. 37, 59), 4. durch Einwirkung von Chlor und Brom auf Anthrachinon- oder Anthracensulfosäuren in wässriger Lösung, wobei die Sulfogruppen leicht durch Halogen ersetzt werden (C. 1909 I, 414; 1911 I, 102), 5. durch Synthese aus Halogenbenzophenon-o-carbonsäuren: 1-Chlor-, -Brom- und -Jodanthrachinon, F.  $204^\circ$ ,  $180^\circ$  und  $177^\circ$ , 2-Chlor-, -Brom- und -Jodanthrachinon, F.  $209^\circ$ ,  $205^\circ$  und  $176^\circ$ ; aus 2-Bromanthrachinon sowie aus den **Dibromanthrachinonen** entsteht durch Kalischmelze Alizarin (S. 682). Die in  $\alpha$ -Stellung befindlichen Halogenatome können durch Erhitzen mit Kalkmilch, Natriumalkoholat oder -phenolat, Ammoniak oder Aminen eventuell unter Zusatz von Kupfersalzen leicht durch die Gruppen OH, OR,  $\text{OC}_6\text{H}_5$ ,  $\text{NH}_2$  und NHR ersetzt werden.

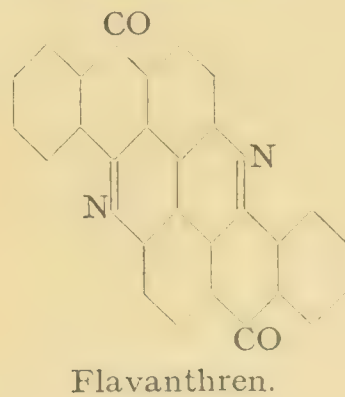
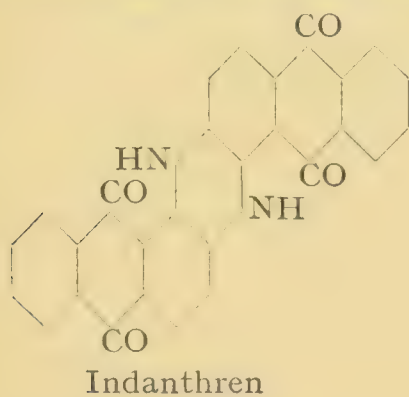
**Nitroanthrachinone:** Aus Anthracen oder Anthrachinon durch Erhitzen mit Salpetersäure entsteht neben 1-Nitroanthrachinon, F.  $230^\circ$ , hauptsächlich 1,5-Dinitroanthrachinon (C. 1906 I, 1070). 2-Nitroanthrachinon, F.  $185^\circ$ , ist aus 2-Amidoanthrachinon durch Umsetzung des Diazoniumsalzes mit Kalium-Kupferninitrit (vgl.  $\beta$ -Nitronaphtalin S. 631), ferner aus 3-Amido-2-nitroanthrachinon durch Eliminirung der Amidogruppe, sowie endlich synthetisch aus o-Benzoyl-p-nitrobenzoësäure erhalten worden (B. 37, 4435; 38, 295). Durch gemässigte alkalische Reduction der Nitroanthrachinone erhält man relativ beständige  $\beta$ -Hydroxylaminoanthrachinone  $\text{C}_{14}\text{H}_7\text{O}_2(\text{NHOH})$ ,



$C_{14}H_6O_2(NHOH)_2$ , welche durch Umlagerung mittelst Säuren **Aminoxyanthrachinone** liefern (vgl. S. 79) (B. **35**, 666).

**Amidoanthrachinone.** Die Amidoanthrachinone und deren Abkömmlinge haben neuerdings für die Technik eine hervorragende Bedeutung erlangt, da sie z. T. wie die Benzoylamidoanthrachinone und Trianthrachinondiimide, direct den Character von Küpenfarbstoffen besitzen, z. T. wie das 2-Amidoanthrachinon durch einfache Operationen in diese umgewandelt werden können. Man bezeichnet als Küpenfarbstoffe in Wasser und Alkalien unlösliche Farbstoffe, die durch alkalische Reduction — sogenannte Verküpfung — in alkalilösliche Hydroverbindungen umgewandelt werden, die die Fähigkeit besitzen, sich mit der Faser zu vereinigen, und durch nachträgliche Oxydation an der Luft den ursprünglichen Farbstoff auf der Faser zurückzubilden. Sämtliche Küpenfarbstoffe enthalten eine oder mehrere CO-Gruppen auf deren Ueberführbarkeit in zur Salzbildung befähigte OH-Gruppen, die Küpenbildung beruht. Die Küpenfarbstoffe sind meist durch hervorragende Echtheit ausgezeichnet (B. **43**, 987; Ch. Ztg. **34**, 731).

Aminoanthrachinone entstehen 1. durch Reduction der Nitroanthrachinone; 2. synthetisch aus Aminobenzoyl-o-benzoësäuren durch Condensation (C. 1909 I, 475); ferner aber lassen sich 3. Nitro-, Halogen-, Sulfo- und Hydroxylgruppen vorzüglich in  $\alpha$ - oder 1-Stellung im Anthrachinon beim Erhitzen mit Ammoniak, Aminen und besonders mit Anilinen, eventuell unter Zusatz von Kupferpulver durch die  $NH_2$ - bez. NHR-Gruppe ersetzen (C. 1901 II, 1379; 1902 II, 368 u. a. O.). 1- und 2-Aminoanthrachinon, rote Nadeln, F.  $242^\circ$  und  $302^\circ$ ; das 2-Aminoanthrachinon wird durch Kalischmelze bei  $250^\circ$  in den interessantesten und wertvollen Küpenfarbstoff **Indanthren** (s. d.), unter anderen Bedingungen, z. B. beim Erhitzen mit Aluminiumchlorid oder besser durch Kochen mit Antimonpentachlorid in Nitrobenzollösung in das ähnlich gebaute gelb gefärbte **Flavanthren** (s. d.) umgewandelt:



Di- und Polyamidoanthrachinone sind durch Reduction der Polynitro- oder Nitroamidoanthrachinone (s. u.) meist mit Schwefelnatrium gewonnen worden: 1,4-, 1,5- und 1,8-Diamidoanthrachinon schmelzen bei  $268^\circ$ ,  $319^\circ$  und  $262^\circ$  (C. 1902 II, 1232; B. **38**, 637). 1,2- und 2,3-Diamidoanthrachinon condensiren sich ähnlich wie o-Phenylendiamin (S. 118) mit o-Diketonen zu Azinen (B. **37**, 4531; C. 1906 II, 80).

Wie bereits erwähnt, sind zahlreiche Acylderivate der Amidoanthrachinone, so vor allem die Benzoylamidoanthrachinone, die entweder aus Amidoanthrachinonen mit Benzoylchlorid oder aus Halogenanthrachinonen mit Benzamid und Kupferpulver gewonnen werden, direct als Küpenfarbstoffe verwendbar. Benzoyl- $\alpha$ -amidoanthrachinon und Dibenzoyl-1,5- und -1,8-di-

amidoanthrachinon liefern gelbe Ausfärbungen, deren Nuance durch Substitution nach Rot verschoben wird. Auch die Amidoanthrachinonabkömmlinge von Dicarbonsäuren wie die der Malonsäure, Bernsteinsäure, Phtalsäure etc. besitzen z. T. den Character von Küpenfarbstoffen. Hierher gehören die Handelsmarken: Algolgelb WG, Algolrosa R und Algolscharlach G.

**Dianthrachinonimide**, *Dianthrimide*  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ \backslash \end{smallmatrix} \rangle C_6H_4 \cdot NH \cdot C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ \backslash \end{smallmatrix} \rangle C_6H_4$  und **Trianthrachinondiimide**, *Trianthrimide* **A**-NH-**A**-NH-**A**, entstehen durch Condensation von Mono- und Diamidoanthrachinonen mit Halogenanthrachinonen durch Kochen der Componenten mit Natriumacetat in Nitrobenzollösung eventuell unter Zusatz von Kupferpulver (C. 1905 II, 1206). Sie besitzen wie z. B. das aus 1,5-Diamido- und 2-Chloranthrachinon bez. aus 1,5-Dichlor- und 2-Amidoanthrachinon entstehende Product unmittelbaren Farbstoffcharacter, z. T. werden sie erst durch weitere Umformungen in Küpenfarbstoffe übergeführt. Handelsmarken: Indanthrenbordeaux B, Indanthrenrot G, Algolorange R, Algolbordeaux 3 B und Algolrot B.

Das  $\alpha$ -Amidoanthrachinon ist ähnlich wie der o-Amidobenzaldehyd (S. 258) und das o-Amidoacetophenon (S. 263) zur Bildung heterocyclischer Ringsysteme befähigt, deren Angliederung in 1,9-Stellung an den Anthrachinonkern erfolgt. So entsteht durch Condensation mit Aceton und Natronlauge, der Chinaldinbildung aus o-Amidobenzaldehyd analog, ein *c*-Methyl-

*anthrapyridin*  $C_6H_4 \cdot C : CH \cdot C \cdot CH_3$  (C. 1907 II, 863). Mit Urethan vereinigt

sich das  $\alpha$ -Amidoanthrachinon zum *Anthrapyrimidon*  $C_6H_4 \cdot C : N \cdot CO$  (C. 1909

I, 327), mit Formamid zum *Anthrapyrimidin*  $C_6H_4 \cdot C : N \cdot CH$  (C. 1910 I, 1305).

Weitere Heteroringbildungen s. C. 1902 II, 368; 1906 II, 386; 1908 II, 1658).

Die Einwirkung von  $NO_3H$  auf die freien Amidoanthrachinone führt zu den auffallend beständigen Nitronitraminoanthrachinonen (vgl. S. 120 und B. 37, 4227). Das einfachste 1-Nitraminoanthrachinon  $C_{14}H_7O_2 \cdot NHNO_2$ , gelbe Nadeln, F.  $193^0$  u. Z., entsteht durch Oxydation von 1-Anthrachinondiazoniumsulfat mit Natriumhypochlorit (C. 1905 I, 313). Glatter verläuft die Nitrirung der Acetylverbindungen und der Urethane der Amidoanthrachinone, wobei erstere hauptsächlich p-Nitro-, letztere o-Nitro- und o,p-Dinitroamidoanthrachinone liefern (C. 1906 II, 468).

Beim Bromiren giebt 1-Amidoanthrachinon 2-Brom- und 2,4-Dibromanthrachinon, F.  $181^0$  und  $222^0$ , 2-Amidoanthrachinon das 1,3-Dibrom-2-amidoanthrachinon (B. 40, 1701; C. 1905 I, 1447). Von Interesse ist besonders das 2-Brom-1-amidoanthrachinon, da es durch Erhitzen mit Natriumacetat in Nitrobenzollösung unter Zusatz von Kupferchlorid in Indanthren übergeführt werden kann (C. 1905 I, 843).

**Anthrachinonsulfosäuren**: Durch Erhitzen von Anthrachinon mit rauchender Schwefelsäure entsteht neben wenig 1-Anthrachinonsulfosäure hauptsächlich 2-A.-sulfosäure und bei weiterem Sulfiren 2,6- und 2,7-A.-disulfosäure. Setzt man dem Sulfirungsgemisch etwas fein verteiltes Quecksilbersalz zu, so bewirkt letzteres die hauptsächlichliche Bildung von 1-A.-monosulfosäure und weiterhin von 1,5- und 1,8-Disulfosäure. 1-A.-monosulfosäure liefert endlich beim Sulfuriren ohne Quecksilbersalz 1,6- und 1,7-Disulfosäure. Sulfogruppen in 1- (oder  $\alpha$ -) Stellung werden beim Erhitzen mit  $NH_3$  oder Aminen leicht durch  $NH_2$ - oder NHR-Gruppen, mit methylalkohol. Kali oder Kaliumphenolat durch  $CH_3O$ - oder  $C_6H_5O$ -Gruppen, beim Erhitzen mit Kalkmilch unter Druck durch HO-Gruppen ersetzt (B. 36, 4194; 37, 66, 331,



646). Beim Verschmelzen mit Kali liefern besonders die Säuren, welche die Sulfogruppen in 2-Stellung enthalten, neben den normalen höher hydroxylierte Producte:

2-Anthrachinonmonosulfosäure	—	{	—→ 2-Oxyanthrachinon
			—→ Alizarin (1,2 OH)
2,6-Anthrachinondisulfosäure	—	{	—→ Anthraflavinsäure (2,6 OH)
			—→ Flavopurpurin (1,2,6 OH)
2,7-Anthrachinondisulfosäure	—	{	—→ Isoanthraflavinsäure (2,7 OH)
			—→ Anthrapurpurin (1,2,7 OH) u. s. w.

Die Sulfosäuren der Amido-, Alkylamido- und Arylamidoanthrachinone sind zum Teil wertvolle Wollfarbstoffe, z. B. Alizarinsaphirol  $\text{NH}_2[8]\text{SO}_3\text{H}[6]\text{OH}[5]\text{C}_6\text{H}\langle\text{CO}\rangle\text{C}_6\text{H}[1]\text{OH}[2]\text{SO}_3\text{H}[4]\text{NH}_2$ , durch Reduction von Dinitroanthrarufindisulfosäure, Alizarinreinblau  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CO}\rangle\text{C}_6\text{H}[1]\text{NH}_2[2]\text{Br}[4]\text{NHC}_7\text{H}_6\text{SO}_3\text{H}$ , ferner Alizarincyaningrün, Anthrachinongrün und viele andere. Die Darstellung geschieht meist durch Umsetzung von  $\alpha$ -Halogen- oder  $\alpha$ -Nitro- oder  $\alpha$ -Oxyanthrachinonen mit Ammoniak, aliphatischen oder aromatischen Aminen und darauffolgende Sulfurirung (B. 34, 2344; C. 1904 II, 339).

Litteraturzusammenstellung über die Anthrachinonsulfosäuren und deren Derivate s. Chemische Industrie 32, 477.

**Oxyanthrachinone.** Oxyanthrachinone entstehen 1. aus Brom- und Chloranthrachinon oder Anthrachinonsulfosäuren durch Schmelzen mit Kali oder Erhitzen mit Kalkmilch, wodurch zunächst die substituierenden Gruppen durch OH ersetzt werden; bei höherer Temperatur findet bei der Kalischmelze meist noch Oxydation unter weiterem Eintritt von Hydroxylgruppen statt: aus Anthrachinonmonosulfosäuren entstehen Mono- und Dioxanthrachinon, ebenso beim Schmelzen der Oxyanthrachinone mit Kali (B. 11, 1613). 2. Synthetisch entstehen Oxyanthrachinone aus Phtalsäureanhydrid und Phenolen, aus m-Oxybenzoësäuren (vgl. S. 671) beim Erhitzen mit Schwefelsäure, sowie aus Oxybenzoyl-o-benzoësäuren (C. 1908 I, 1697).

Erhitzt man Oxyanthrachinone mit rauchender Schwefelsäure, zweckmässig unter Zusatz von Borsäure, so treten neue Hydroxyle in das Molecül ein, indem meist in  $\alpha$ -Stellung befindliche Wasserstoffatome des nicht substituirten Kernes durch OH ersetzt werden. So entsteht aus 1-Oxyanthrachinon das 1,5-Dioxanthrachinon, aus Alizarin das 1,2,5-Trioxy- und 1,2,5,8-Tetraoxyanthrachinon. Auch das Anthrachinon selbst kann auf diese Weise in Oxyanthrachinone übergeführt werden (Darstellung des Chinizarins) (B. 29, R. 988).

Durch längeres Schmelzen mit Kali werden die Oxyanthrachinone, ähnlich wie Anthrachinon zu Benzoësäure, zu Oxybenzoësäuren gespalten, eine Reaction, die zu Constitutionsbestimmungen verwendet werden kann (B. 12, 1293; A. 280, 1).

Durch Erhitzen mit Zinkstaub werden die Oxyanthrachinone zu Anthracen reducirt; durch Erhitzen mit Zinnchlorür und Natronlauge können einzelne Hydroxyle reducirt werden (A. 183, 216). Beim Erhitzen mit Ammoniakwasser auf 150—200° werden einzelne Hydroxyle durch Aminogruppen ersetzt.

Bei der Aetherificirung der Oxyanthrachinone beobachtet man eine auffallende Gesetzmässigkeit, die an diejenige bei der Esterificirung substituierter

Benzoësäuren (S. 271) erinnert. Es werden nur die in  $\beta$ -Stellung, nicht aber die in  $\alpha$ -Stellung befindlichen Hydroxyle bei der Behandlung mit Halogenalkylen oder Dialkylsulfat und Alkali veraethert. Dieses Verhalten ist mit Erfolg zu Constitutionsbestimmungen verwendet worden. Die Oxyanthrone und Oxyanthracene zeigen keine derartige Reactionsbehinderung (A. 349, 201).

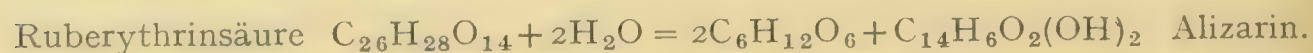
a. Monoxyanthrachinone  $C_{14}H_7O_2(OH)$ , 1- oder **Erythro-oxyanthrachinon**, F.  $190^{\circ}$ , 2- oder  $\beta$ -**Oxyanthrachinon**, F.  $323^{\circ}$ , entstehen nebeneinander aus Phenol und Phtalsäureanhydrid, sowie aus m-Oxybenzoyl-o-benzoësäure (C. 1904 I, 329). Erythroxyanthrachinon entsteht aus 1-Anthrachinonsulfosäure beim Erhitzen mit Kalkmilch (B. 37, 69), die 2-Verbindung aus 2-Brom- oder Sulfoanthrachinon; durch Schmelzen mit Kali geben beide Isomeren: *Alizarin*.

b. Dioxyanthrachinone: Von den Di- und Polyoxyanthrachinonen sind diejenigen besonders ausgezeichnet, welche 2 Hydroxylgruppen in der 1,2-Stellung (S. 671) enthalten, indem sie sich mit Metalloxyden zu unlöslichen, sehr beständigen, auf der Faser haftenden *Lacken* vereinigen, deren Färbung je nach der Natur der Metalle verschieden ist; sie sind daher sehr wertvolle Beizenfarbstoffe (B. 21, 435, 1164) (vgl. das ähnliche Verhalten der *Dioxybenzophenone* S. 549, des *Naphtazarins* S. 644 u. a.; Theoretisches: B. 26, 1574; 35, 1490; 41, 1436). Der wichtigste dieser Farbstoffe ist das 1,2-Dioxyanthrachinon oder **Alizarin**.

Sämtliche zehn möglichen isomeren Dioxyanthrachinone sind bekannt.

**Alizarin**, 1,2-Dioxyanthrachinon  $C_{14}H_6O_2(OH)_2$ , F.  $290^{\circ}$ , bei höherer Temperatur in orangeroten Nadeln sublimierend, ist der Hauptbestandteil des Farbstoffs der Krappwurzel von *Rubia tinctorum*, in der es in Form eines Glycosids, der Ruberythrinsäure enthalten ist.

Die Ruberythrinsäure zerfällt beim Kochen mit verd. Säuren und Alkalien, oder durch Einwirkung eines in der Krappwurzel enthaltenen Ferments in Alizarin und Glucose:



Durch derartige Zersetzungen aus Krappwurzel erhaltene unreine Alizarinpräparate (Garancine u. s. w.), benützte man früher in der Färberei. Jetzt sind sie fast ganz durch das reine synthetische Alizarin verdrängt.

1868 gelang es Graebe und Liebermann, nachdem sie vorher die Bildung von Anthracen beim Glühen von natürlichem Alizarin mit Zinkstaub beobachtet hatten, aus Dibromanthrachinon mit Kalilauge künstliches Alizarin darzustellen. Aehnlich entsteht Alizarin aus Dichlor- und aus Monobromanthrachinon, aus beiden Oxyanthrachinonen, sowie aus Anthrachinonsulfosäure durch Schmelzen mit Kali. Auch das Anthrachinon selbst kann durch Schmelzen mit Alkali und Natriumchlorat in Alizarin übergeführt werden (C. 1907 II, 1133).

Zur technischen Darstellung benützt man das aus gereinigtem (50pct.) Anthracen gewonnene Anthrachinon. Man führt es mittelst rauchender Schwefelsäure in 2-Anthrachinonmonosulfosäure über. Diese wird durch mehrtägige Druckschmelze mit Natronhydrat bei  $180$ — $200^{\circ}$  unter Zusatz von Salpeter oder Kaliumchlorat, als Oxydationsmittel, in Alizarinnatrium umgewandelt, das mit Salzsäure zerlegt und in einer 10—20pct. Paste in den Handel gebracht wird.



Ferner entsteht das Alizarin durch Erhitzen von Phtalsäureanhydrid mit Brenzcatechin und Schwefelsäure neben dem isomeren Hystazarin (s. u.).

Das Alizarin löst sich leicht in Alkohol und Aether, schwer in heissem Wasser. In Alkalien löst es sich mit purpurroter Farbe; Kalk- und Barytwasser fällen aus diesen Lösungen die entsprechenden Salze als *blaue* Niederschläge; durch Alaun- und Zinnsalze werden die Lösungen *rot*, durch Eisenoxydsalze *schwarz-violett*, durch Chromsalze *violettbraun* gefällt (Krapplacke s. S. 682).

In der Baumwollfärberei und -druckerei benutzt man gewöhnlich den schön roten Thonerdelack und den fast schwarzen Eisenlack; für Wolle findet neben dem Thonerdelack der Chromlack Anwendung. Die mit Thonerde u. s. w. gebeizten Stoffe werden mit in Wasser aufgeschlammtem Alizarin erhitzt, wobei sich Alizarinaluminat u. s. w. auf der Faser fixirt. Bei der *Türkischrotfärberei* werden die Gewebe mit Oel und Alaun gebeizt; die Thonerde verbindet sich dann sowohl mit der Oelsäure als mit dem Alizarin.

Durch längeres Schmelzen mit Kali wird Alizarin in Benzoësäure und Protocatechusäure zerlegt.

**Alizarindimethylaether**  $C_{14}H_6O_2(OCH_3)_2$ , F.  $215^{\circ}$ , entsteht aus 1,2-Dimethoxyanthron durch Oxydation sowie aus 1-Nitro-2-methoxyanthrachinon durch Erhitzen mit methylalkoholischem Kali. Beim Verseifen mit conc.  $SO_4H_2$  liefert er den **Alizarin-2-monomethylaether**, F.  $230^{\circ}$ , der auch durch directe Methylierung des Alizarins erhalten wird (vgl. S. 682 und A. **349**, 201). Der isomere, synthetisch bisher nicht erhältliche **Alizarin-1-monomethylaether**, F.  $179^{\circ}$ , findet sich neben dem Hystazarinmonomethylaether und Anthragallol-1,2- und -1,3-dimethylaether in der Wurzel von *Oldenlandia umbellata*, der sog. Chaywurzel (C. 1908 I, 646).

**$\beta$ -Nitroalizarin**, *Alizarinorange*  $C_6H_4(CO)_2C_6H(OH)_2[3]NO_2$ , orangefarbene Blättchen, F.  $244^{\circ}$ , entsteht aus Alizarin durch Nitriren in eisessigsaurer Lösung oder durch Einwirkung von  $NO_2$ -Dämpfen. Wird technisch bereitet; Thonerdelack: *orange*. Das durch Reduction des  $\beta$ -Nitroalizarins entstehende  **$\beta$ -Amidoalizarin** bildet mit Essigsäureanhydrid eine *Anhydrobase*, enthält daher die  $NH_2$ -Gruppe in o-Stellung zu einer OH-Gruppe (B. **18**, 1666; **35**, 906). Durch Erhitzen mit Glycerin, Nitrobenzol und Schwefelsäure (siehe Skraup'sche Chinolinsynthese) liefert es das sog. *Alizarinblau*, ein Derivat des Anthrachinolins (B. **18**, 447). Das isomere  **$\alpha$ -Nitroalizarin**  $C_6H_4(CO)_2C_6H(OH)_2[4]NO_2$ , F.  $195^{\circ}$ , entsteht durch Nitriren von Diacetylalizarin (vgl. B. **24**, 1610). Das durch Reduction entstehende  $\alpha$ -Amidoalizarin giebt mit Glycerin, Nitrobenzol und Schwefelsäure einen dem Alizarinblau isomeren grünen Farbstoff, das *Alizarin grün*.

**1-Oxy-2-amidoanthrachinon**, *Alizarinamid*  $C_{14}H_6O_2(OH)NH_2$ , F.  $225^{\circ}$ , wird durch Erhitzen von Alizarin mit Ammoniakwasser auf  $200^{\circ}$  erhalten (B. **39**, 1201).

**Amidooxyanthrachinone** können ferner auch aus den durch Reduction von Nitroanthrachinonen entstehenden Hydroxylamidoanthrachinonen durch Umlagerung mittelst Schwefelsäure (vgl. S. 79) (B. **29**, 2934; **35**, 666), sowie auch durch Einwirkung rauchender Schwefelsäure auf Amino- und Alkylaminoanthrachinone gewonnen werden (C. 1904 II, 1013). **Bromalizarin** s. B. **33**, 1664. **Alizarinsulfosäuren** s. C. 1909 II, 244.

Von den mit Alizarin isomeren Dioxyanthrachinonen enthalten noch drei die OH-Gruppen in einem Benzolkern (*isonuclear*):

(1,3-)Purpuroxanthin aus Phtalsäureanhydrid und Resorcin, (1,4-)Chinizarin, aus Hydrochinon, (2,3-)Hystazarin, aus Brenzcatechin (B. **28**, 116);



besser werden sie aus ihren Aethern gewonnen, die durch Condensation der entsprechenden Dioxybenzolaether mit Phtalsäureanhydrid und  $\text{AlCl}_3$  entstehen (A. **342**, 99). Chinizarin bildet sich auch bei der Einwirkung von conc. Schwefelsäure und salpetriger Säure auf Anthrachinon oder 1-Oxyanthrachinon, wobei als Zwischenproduct das Sulfat des 1-Oxy-4-diazoanthrachinons isolirt werden konnte, das beim höheren Erhitzen mit Schwefelsäure in Chinizarin und Stickstoff zerfällt (C. 1905 II, 184). Hystazarin wird bei längerem Erhitzen mit conc. Schwefelsäure zum Teil in Alizarin umgelagert (B. **35**, 1778); Derivate des Hystazarins s. B. **36**, 2936.

Die folgenden Dioxyanthrachinone, die die OH-Gruppen in verschiedenen Benzolkernen enthalten (*heteronuclear*), sind meist aus den entsprechenden Disulfosäuren durch Erhitzen mit Kalkmilch erhalten worden:

(1,5-)Anthrarufin, 1,6- und 1,7-Dioxyanthrachinon, (1,8-)Chrysazin, (2,7-) Isoanthraflavinsäure. (2,6-)Anthraflavinsäure entsteht neben 1,5- und 1,7-Dioxyanthrachinon durch Condensation von m-Oxybenzoësäure. Das Chrysazin (Derivate s. B. **36**, 2941) ist ferner aus seiner Tetranitroverbindung, der sog. Chrysaminsäure  $\text{C}_{14}\text{H}_2(\text{NO}_2)_4(\text{OH})_2\text{O}_2$ , durch Reduction und Eliminirung der Amidgruppen erhalten worden. Die Chrysaminsäure wird durch Erwärmen von Aloë (S. 692) mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen. Ueber die Spectra der Dioxyanthrachinone s. B. **19**, 2327.

Homologe Dioxyanthrachinone: **Dioxymethylanthrachinon**  $\text{C}_{14}\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{O}_2(\text{OH})_2$  ist die **Chrysophansäure**, F.  $196^\circ$  (A. **284**, 193; C. 1905 II, 897), die sich in den Sennesblättern von *Cassia*arten und in der Rhabarberwurzel von *Rheum*arten neben Methylchrysophansäure findet (A. **309**, 32). Ein Reductionsproduct der Chrysophansäure ist das **Chrysarobin**  $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{O}_3$ , *Dioxymethylanthron* (?), das im Goa- und *Ararobapulver*, einer Ausscheidung farbiger brasilianischer Hölzer, enthalten ist; es oxydirt sich leicht an der Luft und im Organismus wieder zu Chrysophansäure und dient officinell als Vesicans (B. **21**, 447). Durch Zinkstaub wird die Chrysophansäure zu  $\beta$ -Methylanthracen reducirt. Isomer mit Chrysophansäure ist das sog. **Methylalizarin**, F.  $251^\circ$ , das aus Methylanthrachinonsulfosäure gewonnen wird und sich dem Alizarin sehr ähnlich verhält. Durch Condensation von 1,3,5-Dioxybenzoësäure mit o- und m-Toluylsäure wurden verschiedene **Methylpurpuroxanthine** erhalten (B. **29**, R. 141). Durch Condensation von 5-Methylphtalsäure mit Brenzcatechin wurde neben einem Methylalizarin, F.  $216^\circ$ , hauptsächlich ein **Methylhystazarin**  $(\text{OH})_2[6,7]\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_3[2]\text{CH}_3$  erhalten (B. **33**, 1629). **Dimethylanthrarufin**  $(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)(\text{OH})$  entsteht aus sym. Oxytoluylsäure mit Schwefelsäure (B. **22**, 3273).

c. Trioxyanthrachinone: Sie bilden sich aus Anthrachinondisulfosäuren (S. 681), sowie aus Mono- und Dioxyanthrachinonen durch schmelzendes Kali oder andere Oxydationsmittel.

**Purpurin**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}[\text{1,2,4}](\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{O}$ , F.  $253^\circ$  (wasserfrei), sublimirbar, findet sich neben Alizarin in der Krappwurzel. Es entsteht aus Alizarin und Chinizarin beim Erhitzen mit  $\text{MnO}_2$  und Schwefelsäure auf  $150^\circ$ , ferner aus Tribromanthrachinon u. a. m. Purpurin löst sich in heissem Wasser, Alkohol, Aether und Alkalien mit rein roter Farbe. Kalk- und Barytwasser fällen purpurrote Niederschläge. Auf Thonerdebeize erzeugt es schönes Scharlachrot.

Durch Erhitzen von Purpurin mit wässrigem Ammoniak auf  $150^\circ$  entsteht **Purpurinamid**  $\text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_2(\text{NH}_2)(\text{OH})_2$ .

Isomer mit Purpurin sind **Anthragallol** (1,2,3), (Derivate s. C. 1901 II, 1071; 1902 II, 1119; 1903 I, 290; 1905 II, 333), ein Bestandteil des *Alizarin-*



*brauns*, Anthra- oder Isopurpurin (1,2,7) und Flavopurpurin (1,2,6) (B. 40, 1048), welche in der Färberei und Druckerei technische Verwendung finden, ferner das Oxychryszin (1,2,8), Oxyanthrarufin (1,2,5) (A. 349, 215) und 1,4,8-Trioxyanthrachinon (C. 1905 II, 1142). Ueber die Constitutionsbestimmung dieser Substanzen durch Spaltung der genetisch mit ihnen verknüpften Disulfosäuren s. A. 280, 1.

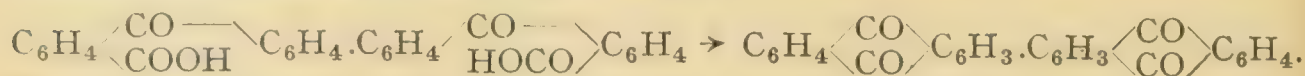
Homologe Trioxyanthrachinone: Ein Trioxymethylanthrachinon ist das Emodin, *Frangulaemodin*  $(HO)_2C_6H_2(CO)_2C_6H_2(OH)CH_3$ , F. 250°, das neben Rhamnose durch Spaltung von *Frangulin*, aus der Rinde des Faulbeerbaumes, *Rhamnus frangula* (S. 692), sowie von *Polygonin* aus *Polygonum cuspidatum* (S. 690) mit alkoholischer Salzsäure gewonnen wird (B. 25, R. 371) und sich in freiem Zustande in zahlreichen Rhabarberarten findet (A. 309, 41). Ein isomeres Emodin, das Aloëmodin, F. 224°, findet sich neben dem *Barbaloin* (S. 692), aus dem es durch Spaltung mit verdünnter Salzsäure entsteht, in zahlreichen Aloëarten (C. 1898 II, 211), sowie in den Sennesblättern (C. 1900 II, 871). Durch Oxydation mit Chromsäure geht es in eine Dioxyanthrachinoncarbonsäure, das sog. Rhein, über, das auch aus dem chinesischen Rhabarber isolirt wurde (C. 1909 II, 622).. Ein mit dem Emodin isomeres Trioxymethylanthrachinon ist wahrscheinlich das aus dem *Morindin*, dem Glycosid aus *Morinda citrifolia*, durch Spaltung gewonnene Morindon, F. 272°.

d. Tetra- und Polyoxyanthrachinone sind durch Erhitzen der Oxyanthrachinone mit rauchender Schwefelsäure zweckmässig unter Zusatz von Borsäure gewonnen worden (vgl. S. 681 und J. pr. Ch. [2] 43, 231; 44, 103). So entsteht aus Alizarin Chinalizarin, *Alizarinbordeaux*  $C_{14}H_4O_{2-1,2,5,8}(OH)_4$ ; es liefert durch Oxydation mit  $MnO_2$  und Schwefelsäure unter Zwischenbildung von Anthradichinonen  $(HO)_3C_6H(CO)_2C_6H_2O_2$  Alizarinpentacyanin  $C_{14}H_3O_2(OH)_5$  einen blauen Beizenfarbstoff (B. 26, R. 260; C. 1901 I, 1027). Zwei isomere Tetraoxyanthrachinone: Anthrachryson und Rufiopin entstehen aus sym. Dioxybenzoësäure (S. 329) und aus Opiansäure (S. 341) oder Protocatechusäure (S. 327) mit Schwefelsäure. Durch Erhitzen von Gallussäure mit Schwefelsäure (S. 321) entsteht Rufigallussäure, ein Hexaoxyanthrachinon  $C_{14}H_2O_{2-1,2,3,5,6,7}(OH)_6$ , das sich in Alkalien mit blauer Farbe löst, chromgebeizte Stoffe braun färbt, und im Verein mit Anthrapurpurin als Alizarin- oder Anthracenbraun in den Handel kommt. Ein isomeres Hexaoxyanthrachinon ist das Anthracenblau, aus Dinitroanthrachinon mit rauchender Schwefelsäure gewonnen.

**Anthrachinoncarbonsäuren:**  $\alpha$ - und  $\beta$ -Anthrachinoncarbonsäure, entstehen durch Oxydation der Anthracencarbonsäure, die  $\alpha$ -Säure (F. 285°) auch durch Condensation von Benzoylphtalsäure und -isophtalsäure (B. 29, R. 284), die  $\beta$ -Säure (F. 291°: A. 311, 182) aus Methylantracen oder Methylanthrachinon mit Chromsäure; das Amid der  $\alpha$ -Säure giebt mit Brom und Alkali behandelt 1-Aminoanthrachinon (S. 679; B. 30, 1115). Trioxyanthrachinoncarbonsäure, *Purpurincarbonsäure*  $C_{14}H_4O_2(OH)_3CO_2H$  ist das sog. Pseudopurpurin, das sich in dem Rohpurpurin aus Krappwurzel findet, und beim Erhitzen in  $CO_2$  und Purpurin zerfällt. Ueber synthetische Purpurincarbonsäuren s. C. 1894 II, 784.

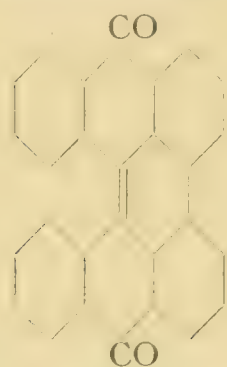
**Dianthrachinoyle.** Man bezeichnet so diejenigen Verbindungen, in denen zwei Anthrachinonreste durch directe Bindung in  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Stellung mit einander verknüpft sind. Sie entstehen entweder analog dem Diphenyl (S. 528) 1. aus den Jodanthrachinonen durch Erhitzen mit Kupferpulver, 2. aus den Anthrachinondiazoniumsulfaten mit Essigsäureanhydrid und Kupferpulver (B. 40, 1697; C. 1909 II, 1906), oder 3. analog der Anthrachinonsynthese aus den durch Erhitzen von Diphenyl und Phtalsäureanhydrid bei Gegenwart

von  $\text{AlCl}_3$  entstehenden Diphenyldiphtaloylsäuren durch Behandlung mit wasserentziehenden Mitteln (B. **44**, 1075):

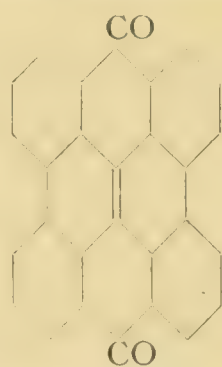


**1,1'-Dianthrachinoyl**, braungelbe Nadeln, nach Bildungsweise 1 und 2; **2,2'-Dianthrachinoyl**, F.  $388^\circ$ , nach 1, 2 und 3; **2,2'-Dimethyl-1,1'-dianthrachinoyl**, F.  $367^\circ$ ; **2,4-2'4'-Tetramethyl-1,1'-dianthrachinoyl**, F.  $297^\circ$  (B. **43**, 512).

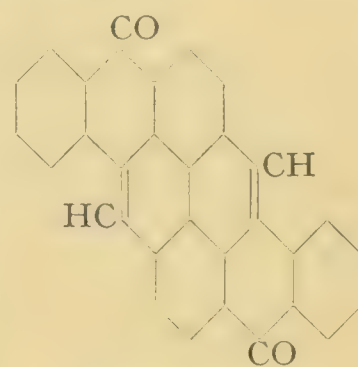
Die Dianthrachinoyle sind dadurch ausgezeichnet, dass sie leicht unter nochmaliger, innigerer Verschmelzung der Anthrachinonkerne in chinonartige Verbindungen mit hochcondensirten Ringsystemen umgewandelt werden können. So liefert das 1,1-Dianthrachinoyl bei der Reduction mit Kupfer- oder Nickelpulver und conc. Schwefelsäure das dem meso-Dianthron (S. 675) ähnlich gebaute meso-**Benzdianthron** (s. u.), stahlblaue, haematitartige Aggregate aus Xylol, das beim Erhitzen mit  $\text{AlCl}_3$  auf  $140\text{--}145^\circ$  unter Abspaltung von  $2\text{H}$  und nochmaliger Verknüpfung zweier Benzolkerne in das meso-**Naphtodianthron** (s. u.), braune Nadeln, übergeht (B. **43**, 1734). Das 2,2'-Dimethyl-1,1'-dianthrachinoyl condensirt sich beim Erhitzen für sich auf  $350\text{--}380^\circ$ , oder besser durch Kochen mit conc. alkoholischer Kalilauge unter Abspaltung von  $2\text{H}_2\text{O}$  zum **Pyranthron** (s. u.), rotbraune Nadeln, das im Bau dem Flavanthren (S. 679) ähnlich ist und zu diesem in gleichem Verhältnis steht, wie das Anthraflavon (S. 678) zum Indanthren (B. **43**, 346).



meso-Benzdianthron



meso-Naphtodianthron



Pyranthron.

Alle drei Verbindungen besitzen direct den Character von Küpenfarbstoffen, unter denen namentlich das Pyranthron unter dem Namen *Indanthren-goldorange* als hervorragend echter orangeroter Farbstoff von Bedeutung ist.

**Benzanthron.** Erhitzt man Anthrachinon oder besser Anthron mit Glycerin und conc. Schwefelsäure auf  $100\text{--}110^\circ$ , so entsteht unter Angliederung eines neuen Benzolringes in 1,9-Stellung das sog. Benzanthron (B. **38**, 170):



Aus den Amidoanthrachinonen entstehen unter gleichzeitig verlaufender Bildung eines N-haltigen Ringes (vgl. Anthrachinolin S. 683) *Benzanthron-chinoline*.

**Benzanthron** (Formel s. o.), hellgelbe Nadeln, F.  $170^\circ$ . **2-Methyl-** und **2,4-Dimethylbenzanthron**, F.  $199^\circ$  und  $165^\circ$ .

Beim Verschmelzen mit Aetzkali geben die Benzanthrone, mit Ausnahme der Oxy-, Nitro- und Amidobenzanthrone, unter Zusammenschluss zweier Moleküle dem Pyranthron ähnlich gebaute meist blaue bis violette, hervorragend echte Küpenfarbstoffe, die sog. *Violanthrene* und *Isoviolanthrene*. Hierher gehören das aus Benzanthron entstehende *Indanthrendunkelblau* sowie seine Isomeren und Substitutionsproducte: *Indanthrenviolett* und *Indanthrengrün*.



**Naphtanthracen**  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH[1] \rangle \\ \langle \dot{C}H[2] \rangle \end{matrix} C_{10}H_6$ , F. 141<sup>o</sup>, ist isomer mit Chrysen (S. 662); es entsteht aus seinem Chinon durch Erwärmen mit Zinkstaub und Ammoniak. **Naphtanthrachinon**  $C_6H_4(CO)_2C_{10}H_6$ , F. 168<sup>o</sup>, wird aus  $\alpha$ -Naphtoyl-o-benzoësäure  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle COOH \\ \langle CO.C_{10}H_7 \rangle \end{matrix}$  (S. 671) in ähnlicher Weise gewonnen wie Anthrachinon aus Benzoylbenzoësäure. Das Naphtanthrachinon wird durch Schmelzen mit Kali in  $\beta$ -Naphtoësäure und Benzoësäure gespalten (B. 19, 2209; 29, 827; 33, 446). **Phenanthroanthrachinon**  $C_{14}H_8(CO)_2C_6H_4$ , F. 234<sup>o</sup> s. C. 1908 I, 1223.

**Naphtacen**  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH-C-CH \rangle \\ \langle \dot{C}H-\dot{C}-\dot{C}H \rangle \end{matrix} C_6H_4$  oder  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CH[2] \rangle \\ \langle \dot{C}H[3] \rangle \end{matrix} C_{10}H_6$ , F. 335<sup>o</sup>, ist isomer mit Naphtanthracen; es entsteht aus seinen sauerstoffhaltigen Derivaten Oxy- u. Dioxynaphtacenchinon durch Zinkstaubdestillation. **Dioxy-naphtacenchinon**, *Isoaethindiphtalyl*  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle C(OH)-C-CO \rangle \\ \langle \dot{C}(OH)-\dot{C}-CO \rangle \end{matrix} C_6H_4$ , F. 347<sup>o</sup>, rote Blättchen, wird aus Aethindiphtalyl (S. 609)  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CO \rangle \\ \langle C \rangle \end{matrix} \begin{matrix} HC= \\ | \\ O \end{matrix} \begin{matrix} C \\ \langle CO \rangle \end{matrix} C_6H_4$  durch Umlagerung mittelst Natriummethylat sowie durch Oxydation von Diketohydrinden (S. 620) mit Kaliumpersulfat erhalten; durch Oxydation mit Salpetersäure entsteht **Naphtacendichinon**  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CO.C.CO \rangle \\ \langle CO-\dot{C}.CO \rangle \end{matrix} C_6H_4$ , F. 333<sup>o</sup>, welches ausserordentlich leicht in das Dioxynaphtacenchinon zurückgeht; durch Reduction des letzteren mit Phosphor und HJ-Säure entsteht **Dihydro-naphtacen**  $C_{18}H_{14}$ , F. 207<sup>o</sup>, welches mit Chromsäure **Naphtacenchinon**  $C_{10}H_6(CO)_2C_6H_4$ , F. 294<sup>o</sup>, ein Isomeres des Naphtanthrachinons, liefert (B. 31, 1272; 33, 446). Durch Condensation von Phtalsäureanhydrid und  $\alpha$ -Naphtol bez.  $\alpha$ -Oxynaphtoyl-o-benzoësäure mit Borsäure und Schwefelsäure entsteht **Monoxynaphtacenchinon**  $C_6H_4 \begin{matrix} \langle CO[2] \rangle \\ \langle CO[3] \rangle \end{matrix} C_{10}H_5[1]OH$ , F. 303<sup>o</sup>, welches durch Oxydation leicht in das obige Dioxynaphtacenchinon übergeht und durch Reduction ebenfalls in Naphtacen und Dihydro-naphtacen überführbar ist (B. 36, 547, 719, 2326).

### Glycoside oder Glucoside und Pentoside.

Als Glycoside oder Glucoside bezeichnet man Pflanzenstoffe, die durch Einwirkung ungeformter Fermente, *Enzyme*, oder durch Säuren und Alkalien in Zuckerarten, meist Traubenzucker oder Glucose, und andere Verbindungen gespalten werden. Einige liefern bei der Spaltung Isodulcit oder Rhamnose, eine Pentose, sie werden als Pentoside (s. u.) zusammengestellt. Bei manchen Glycosiden ist die Natur des Zuckers noch nicht mit voller Sicherheit festgestellt. Die Glycoside und Pentoside sind daher als aetherartige Verbindungen der Zuckerarten aufzufassen. Viele von ihnen waren bei der Beschreibung ihrer Spaltungsproducte zu erwähnen, manche wurden synthetisch dargestellt.

Die einfachsten Glucoside lehrte E. Fischer durch Einwirkung von Salzsäure auf alkoholische Zuckerlösungen bereiten: sie sind früher (Bd. I) erwähnt worden. Eine zweite von Michael herrührende Methode zur künstlichen Darstellung von Glucosiden beruht auf der Wechselwirkung von Phenolen mit Acetochlor- oder -bromglucose (Bd. I) in alkalisch-alkoholischer Lösung.

1a. **Sinigrin**, *myronsaures Kalium*,

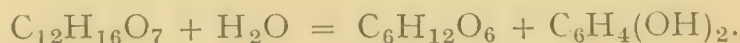
$C_{10}H_{18}NS_2O_{10}K = C_3H_5N:C \begin{matrix} \diagup O.SO_3K \\ \diagdown S.C_6H_{11}O_5 \end{matrix} + H_2O$ , F.  $127^{\circ}$  (wasserfrei  $132^{\circ}$ ), findet sich im schwarzen Senfsamen, sowie auch in der Meerrettigwurzel von *Cochlearia armoracia*. Es krystallisirt aus Wasser in glänzenden Nadeln. Beim Kochen mit Barytwasser oder durch Einwirkung des in den Senfsamen enthaltenen Fermentes Myrosin wird es in d-Glucose, *Allylsenföl* und primäres Kaliumsulfat gespalten (B. **30**, 2322).

1b. **Sinalbin**  $C_{30}H_{44}N_2S_2O_{16} = C \begin{matrix} \diagup OSO_2.O.C_{16}H_{24}NO_5 \\ \diagdown SC_6H_{11}O_5 \\ \diagdown N.CH_2C_6H_4OH \end{matrix} + H_2O$  (?) findet

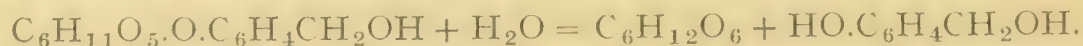
sich im weissen Senfsamen. Es wird durch Myrosin zerlegt in: Glucose, Sinalbinsenföl oder p-Oxybenzylsenföl  $SC:NCH_2C_6H_4[4]OH$  und Sinapinsulfat  $C_{16}H_{24}NO_5.HSO_4$ . Das Sinapin zerfällt leicht in Cholin (s. Bd. I) und Sinapinsäure oder *Oxydimethoxyzimmtsäure*  $(CH_3O)_2[3,5](OH)[4]C_6H_2CH:CH.COOH$  (S. 414) (B. **30**, 2327).

Eine ähnliche Zusammensetzung wie das Sinalbin dürften auch die Glucoside verschiedener Kressearten wie *Tropäolum maius*, *Lepidium sativum*, *Nasturtium officinale* haben, welche bei der Spaltung statt Allylsenföl: *Benzyl-* und *Phenylaethylsenföl* (S. 279) liefern (B. **32**, 2335).

2. **Arbutin**  $C_{12}H_{16}O_7$ , F.  $187^{\circ}$  (wasserfrei), und **Methylarbutin**  $C_{13}H_{18}O_7$ , F.  $176^{\circ}$  (wasserfrei), finden sich in den Blättern der Bärentraube (*Arbutus uva ursi*). Durch Einwirkung von Kali und Jodmethyl geht Arbutin in Methylarbutin über. Durch Spaltung mit Emulsin oder verdünnten Säuren entstehen aus ihnen neben d-Glucose: Hydrochinon (S. 214) und Hydrochinonmethyläther (S. 215):



3. **Salicin**, *Saligeninglucose*  $C_6H_{11}O_5.O.C_6H_4CH_2OH$ , F.  $201^{\circ}$ , findet sich in den Rinden und Blättern von Weiden, wie *Salix helix*, und einigen Pappelarten. Es bildet kleine, glänzende, bitterschmeckende Krystalle, die sich leicht in heissem Wasser und Alkohol lösen. Durch Oxydation geht es in *Helicin* über, folglich ist das Saligenin mit der Glucose in dem Salicin durch Vermittlung des Phenolsauerstoffatoms gebunden. Durch die Enzyme *Ptyalin* und *Emulsin* wird das Salicin in Glucose und Saligenin (S. 307) gespalten:



Durch Kochen mit verdünnten Säuren wird es ebenso gespalten, aber das Saligenin wird dabei zu Saliretin verharzt.

Geschichte: Das Salicin wurde 1830 von Leroux (A. chim. phys. [2] **44**, 296] und Buchner (Rep. f. Pharm. **29**, 411) fast gleichzeitig entdeckt. Seine Zusammensetzung und Natur wurde von Piria 1845 (A. **56**, 35) durch eine ausführliche Untersuchung aufgeklärt.

**Populin**, *Benzoylsalicin*  $C_{13}H_{17}(C_7H_5O)O_7 + 2H_2O$  findet sich in der Rinde und den Blättern der Zitterpappel *Populus tremula*. Es bildet sich aus Salicin durch Einwirkung von Benzoësäureanhydrid oder Benzoylchlorid.

**Helicin**, *Salicylaldehydglucose*  $C_6H_{11}O_5.O.C_6H_4CHO$  entsteht aus Salicin durch Oxydation mit Salpetersäure und geht durch Reduction in Salicin über. Künstlich wurde es aus Acetochlorglucose mit Salicylaldehyd (S. 313) erhalten. Es wird wie Salicin durch Fermente oder verdünnte Säuren in Salicylaldehyd und Glucose gespalten.

**Glucosecumaraldehyd**  $C_6H_{11}O_5.O.C_6H_4.CH:CH.CHO$  und **Methylglucosecumaraldehyd** entstehen durch Condensation von Helicin mit Acetaldehyd und Aceton (B. **24**, 3180).



4. **Gein**  $C_{16}H_{22}O_7$  findet sich in der Wurzel des Benediktenkrauts *Geum urbanum*; es liefert bei der Spaltung Glucose und Eugenol (C. 1905 I, 1329).

5. **Gaultherin**  $C_6H_{11}O_5 \cdot O \cdot C_6H_4COOCH_3 + H_2O$  findet sich in zahlreichen *Gaultheria*- und *Spiraea*-arten, ferner in *Betula lenta* neben einem Enzym *Gaultherase*, durch das es in Glucose und Salicylsäuremethylester gespalten wird.

6. **Coniferin**  $C_{16}H_{22}O_8 + 2H_2O$ ,  $C_6H_{11}O_5 \cdot O \cdot C_6H_3(OCH_3) \cdot C_3H_4 \cdot OH$  findet sich im Cambialsaft der Coniferen, in den Spargelpflanzen und der Schwarzwurzel von *Scorzonera hispanica* (B. 25, 3221). Es verwittert an der Luft und schmilzt wasserfrei bei  $185^\circ$ . Mit Phenol und Salzsäure befeuchtet wird es dunkelblau gefärbt. Durch Kochen mit Säuren oder Einwirkung von Emulsin wird es in d-Glucose und *Coniferylalkohol*  $HO \cdot C_6H_3(OCH_3) \cdot C_3H_4 \cdot OH$  (S. 399) gespalten. Durch Oxydation mit Chromsäure geht das Coniferin in **Glucovanillin**  $C_6H_{11}O_5 \cdot OC_6H_3(OCH_3) \cdot CHO$ , F.  $192^\circ$ , das Glycosid des Vanillins, über, das durch Säuren oder Emulsin in Glucose und Vanillin zerfällt (B. 18, 1595, 1657) und künstlich durch Umsetzung von Acetobromglucose mit Vanillinnatrium erhalten wurde (B. 42, 1475). **Syringin**, *Methoxylconiferin*  $C_{17}H_{24}O_9 + H_2O = C_6H_{11}O_5 \cdot O \cdot C_6H_2(OCH_3)_2 \cdot C_3H_4 \cdot OH$ , F.  $191^\circ$ , in der Rinde von *Syringa vulgaris* und *Ligustrum vulgare*, zeigt ähnliche Umwandlungen wie Coniferin.

7. **Phlorizin**  $C_{21}H_{24}O_{10}$ , F.  $108^\circ$ , findet sich in der Wurzelrinde verschiedener Fruchtbäume, daher der Name von φλοιός Rinde und ρίζα Wurzel. Das Phloridzin ist mit den Pentosiden: *Naringin* und *Hesperidin* (S. 691) nahe verwandt. Es spaltet sich in Traubenzucker und Phloretin, das mit conc. Kalilauge in Phloroglucin (S. 217) und Phloretinsäure oder p-Hydrocumarsäure (S. 327) zerfällt:



Innerlich eingegeben erzeugt es starke Glucosurie.

8. **Aesculin**  $C_{15}H_{16}O_9 + \frac{1}{2}H_2O$ , F.  $205^\circ$  (wasserfrei), findet sich in der Rosskastanie, *Aesculus hippocastanum* und in der Wurzel des wilden Jasmins, *Gelsemium sempervirens*. Es wird durch Säuren oder Fermente in d-Glucose und Aesculetin oder 4,5-Dioxycumarin (S. 414) gespalten. Isomer mit Aesculin ist:

9. **Daphnin**  $C_{15}H_{16}O_9 + 2H_2O$ , F.  $200^\circ$ , aus der Rinde von *Daphne alpina*. Es wird in Glucose und Daphnetin oder 3,4-Dioxycumarin (S. 414) gespalten.

10. **Fraxin**  $C_{16}H_{18}O_{10}$  findet sich in der Rinde der Esche, *Fraxinus excelsior*, und neben Aesculin in der Rinde der Rosskastanie. Es spaltet sich in Glucose und Fraxetin, den Monomethyläther eines Trioxycumarins (S. 414) (B. 27, R. 130).

11. **Iridin**  $C_{24}H_{26}O_{13}$ , F.  $208^\circ$ , findet sich in der Veilchenwurzel, *Iris florentina*, vor. Durch verdünnte Schwefelsäure wird es in Traubenzucker und **Irigenin**  $C_{18}H_{16}O_8$  gespalten.

Das Irigenin ist wahrscheinlich ein Polyoxyketon. Es spaltet sich mit concentrirter Alkalilauge in Ameisensäure, eine aromatische Oxyssäure: Iridinsäure  $C_{10}H_{12}O_6$ , F.  $118^\circ$ , die durch  $CO_2$ -Abspaltung Iridol oder 3-Oxy-4,5-dimethoxy-1-methylbenzol, F.  $57^\circ$ , liefert, und Iretol  $C_7H_8O_4$  oder Methoxyphloroglucin  $(CH_3O)[I]C_6H_2[2,4,6](OH)_3$ , F.  $186^\circ$  (S. 219) (B. 26, 2010; 27, R. 514).

12. **Ruberythrinsäure**  $C_{26}H_{28}O_{14} = HO \cdot C_{14}H_6O_2 \cdot O \cdot C_{12}H_{14}O_3(OH)_7$ , F.  $158-260^\circ$ , ist das Glucosid des Alizarins (S. 682); es findet sich in der



Krappwurzel von *Rubia tinctorum* und zerfällt mit verdünnter Salzsäure in Alizarin und Glucose (B. 20, 2244). Auch das Purpurin ist in der Krappwurzel als Glucosid enthalten.

13. **Saponarin**  $C_{21}H_{24}O_{12}$ , findet sich im Seifenkraute *Saponaria officinalis*. Durch Kochen mit verdünnten Mineralsäuren zerfällt es in Glucose und *Vitexin*  $C_{15}H_{14}O_7$ ; letzteres, wahrscheinlich ein Flavonabkömmling, liefert beim Kochen mit Kalilauge Phloroglucin und p-Oxyacetophenon (C. 1906 II, 1062).

14. **Digitalin** (*Digitalinum verum*, Kiliiani)  $C_{35}H_{56}O_{14}$  (?), ein amorphes Glucosid, ist der wirksame Bestandteil der Digitalisglucoside, die sich in den Samen von *Digitalis purpurea* und *lutea* finden. Es wird durch concentrirte Salzsäure gespalten in **Digitaligenin**  $C_{23}H_{32}O_3$  oder  $C_{22}H_{30}O_3$  (?), Traubenzucker  $C_6H_{12}O_6$  und **Digitalose**  $C_7H_{14}O_5$ . Seine therapeutische Wirkung besteht darin, dass es »weniger häufige, aber ergiebigere Zusammenziehungen des Herzens«<sup>1)</sup> verursacht. Der Hauptbestandteil der Digitalisglucoside ist das krystallisirte **Digitonin**, das mit wässerigalkoholischer Salzsäure in **Digitogenin**, Glucose und Galactose gespalten wird. Die empirischen Formeln dieser Substanzen lassen sich noch nicht mit Sicherheit aufstellen. Der Abbau des Digitogenins hat zu einer Reihe von Säuren geführt, deren Constitution noch nicht bekannt ist (B. 27, R. 881; 28, R. 1056; 31, 2454; 32, 2201; 37, 1215; 43, 3562). Aus den Blättern von *Digitalis purpurea* wird noch ein weiteres pharmazeutisch wirksames Glucosid gewonnen, das **Digitoxin**  $C_{34}H_{54}O_{11}$ , F. 145°, welches durch Salzsäure in **Digitoxose**  $C_6H_{12}O_4$  (2 Mol.) und **Digitoxigenin**  $C_{22}H_{32}O_4$  (?) gespalten wird. Neben dem Digitoxin findet sich in geringer Menge ein gelber Farbstoff, das sog. Digitoflavin  $C_{15}H_{10}O_6$ , welches in die Gruppe der *Flavone* (s. d.) gehört und mit dem *Luteolin* identisch ist (B. 32, 2196, 1184; 34, 3577).

15. **Saponine**<sup>3)</sup> nennt man eine Reihe amorpher Glucoside, die stark schäumende, seifenartige Lösungen liefern (daher der Name von *sapo* die Seife). Sie sind in der Natur weit verbreitet, schmecken intensiv bitter und zeigen stark giftige, haemolytische Wirkungen, die durch Zusatz von Cholesterin (Bd. I) aufgehoben werden (B. 42, 238). Durch Spaltung mit Säuren liefern sie neben verschiedenen Zuckerarten, Galactose, d-Glucose, l-Arabinose, Saponigenin (B. 36, 2722).

16. **Convolvulin**  $C_{31}H_{50}O_{16}$  (?) aus der Jalapawurzel von *Ipomoea purga*, bildet eine gummiartige Masse, die stark purgirend wirkt. Als Spaltungsproducte treten neben Glucose, Rhamnose und *Rhodeose*, einer Methylpentose, d-Methylaethyllessigsäure und eine **Oxypentadecylsäure**  $C_2H_5CH(CH_3).CH(OH).C_9H_{18}.CO_2H$ , F. 50°, auf. Die letztere giebt bei der Oxydation mit Salpetersäure: Methylaethyllessigsäure und eine mit der Sebacinsäure (s. Bd. I) isomere Säure  $C_{10}H_{18}O_4$ , F. 116° (B. 27, R. 885; C. 1901 I, 1042; II, 425, 426).

17. **Jalapin**, **Scammonin**  $C_{34}H_{56}O_{16}$ , aus *Convolvulus orizabensis* und aus Scammoniumharz, giebt bei der Destillation: Essigsäure, Tiglinsäure und Palmitinsäure (B. 26, R. 591; 27, R. 736).

18. **Polygonin**  $C_{21}H_{20}O_5$ , F. 203°, ist ein Glycosid, welches aus der Wurzelrinde von *Polygonum cuspidatum* erhalten wird und bei der Spaltung mit alkohol. Salzsäure Emodin (S. 685) liefert (B. 29, R. 86).

19. **Amygdalin**, **Mandelsäurenitrildiglucose**  $C_{20}H_{27}NO_{11} = C_6H_5.CH(CN).O.C_{12}H_{21}O_{10}(+3H_2O)$ , F. 215° (wasserfrei), findet sich in den bitteren Mandeln, in den Fruchtkernen vieler Prunusarten, also der Kirschen,

1) Binz, Grundzüge der Arzneimittellehre.

2) Kobert, Die Saponine, Stuttgart 1904.



Pfirsiche, Aprikosen u. s. w., sowie in den Kirschchlorbeerblättern. Es bildet weisse, glänzende Blättchen, die sich leicht in Wasser und in heissem Alkohol lösen.

Geschichte: Das Amygdalin wurde 1830 von Robiquet und Boutron-Chalard (A. chim. phys. [2] **44**, 352) entdeckt; die Zusammensetzung und die Natur des Amygdalins wurde durch Liebig und Wöhler (A. **22**, 1) aufgeklärt.

Durch Kochen mit verdünnten Säuren oder beim Stehen mit Wasser und *Emulsin*, einem in den bitteren Mandeln enthaltenen Enzym, wird das Amygdalin in Glucose, *Bittermandelöl* und *Blausäure* zerlegt (S. 249). Durch Hefe wird aus dem Amygdalin nur ein Molecül Glucose abgespalten und so entsteht das **l-Mandelsäurenitrilglucosid**  $C_6H_5CH(CN).O.C_6H_{11}O_5$ , F. 148°, das durch Emulsin unter Zwischenbildung von d-Mandelsäurenitril in Benzaldehyd, Blausäure und d-Glucose zerfällt und beim Verseifen mit conc. HCl neben Glucose und Ammoniak l-Mandelsäure liefert (B. **28**, 1508).

Kocht man das Amygdalin mit Alkalien, so entsteht unter Ammoniakentwicklung: *Amygdalinsäure*  $C_6H_5CH(CO_2H).O.C_{20}H_{28}O_{13}$ , die in Verbindung mit Amygdalin das aus den Blättern von *Prunus Laurocerasus* isolirte **Laurocerasin** (amorphes Amygdalin) bildet (C. 1885, 570).

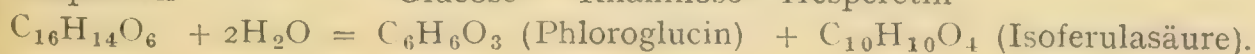
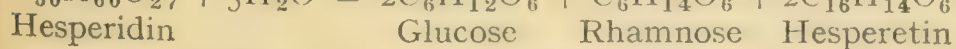
Beim Schütteln mit verdünntem Barytwasser wird Amygdalin in das isomere Isoamygdalin (C. 1905 I, 182) umgewandelt, das durch Hefe in Glucose und [d+1]-Mandelsäurenitrilglucosid oder **Prulaurasin**, F. 121°, gespalten wird (C. 1907 II, 1340). Letzteres ist aus den Blättern von *Prunus Laurocerasus* isolirt und giebt bei der Hydrolyse mit conc. HCl Glucose und [d+1]-Mandelsäure. Es ist isomer mit dem **Sambunigrin**, d-Mandelsäurenitrilglucosid, F. 151°, aus den Blättern von *Sambucus nigra*; dieses giebt beim Verseifen mit conc. HCl Glucose und d-Mandelsäure. Durch Behandeln mit verdünntem Barytwasser geht es ebenso wie das l-Mandelsäurenitrilglucosid unter Racemisirung in das Prulaurasin über (C. 1907 II, 69). Weitere Blausäure liefernde Glucoside sind **Durrhin**, **Linamarin** und **Vicianin**.

**Pentoside, Rhamnoside.** Die nachfolgenden Pentoside sind als aetherartige Verbindungen der Rhamnose  $C_6H_{14}O_6 = C_6H_{12}O_5 + H_2O$  (s. Bd. I) oder des Isodulcits aufzufassen:

1. **Naringin**  $C_{21}H_{26}O_{11} + 4H_2O$ , F. 170° (wasserfrei), findet sich besonders in den Blüten und auch in anderen Teilen des auf Java vorkommenden Baumes *Citrus decumana*. Der Name des Pentosides ist von Naringi abgeleitet, das im Sanskrit Orange bedeutet. Durch verdünnte Säuren wird es in Rhamnose und das bei 230° schmelzende Naringenin (S. 601) gespalten, das mit conc. Kalilauge in Phloroglucin (S. 217) und p-Cumarsäure (S. 412) zerfällt (B. **20**, 296):



2. **Hesperidin**  $C_{50}H_{60}O_{22}$  (?), F. 251°, ist in unreifen Orangen, Citronen u. a. enthalten. Es zerfällt beim Erhitzen in Glucose, Rhamnose und Hesperetin (S. 601). Durch Kalilauge wird das Hesperetin in Phloroglucin und Hesperetinsäure (Isoferulasäure, p-Methoxy-m-oxyzimmtsäure) (S. 413) zerlegt (B. **14**, 948; C. 1899 I, 118):



3. **Quercitrin**  $C_{21}H_{22}O_{12}$  findet sich in der Rinde von *Quercus tinctoria* und dient unter dem Namen Quercitron als gelber Farbstoff. Es spaltet sich in Rhamnose und Quercetin (s. d.), einen Phenylbenzopyron- oder *Flavon*-abkömmling (B. **26**, R. 234; **28**, 2303):



4. **Frangulin**  $C_{21}H_{20}O_9$ , F. 286°, findet sich in der Faulbaumrinde von *Rhamnus frangula*. Bei der Verseifung mit alkoholischer Salzsäure treten Rhamnose und Emodin (S. 685) auf (B. **25**, R. 370):



5. **Aloin**. Eine Reihe anscheinend verschiedener Aloine: Aloin, Barbaloin, Nataloin, finden sich in der Aloë, dem eingetrockneten Saft verschiedener Aloëarten. Am besten untersucht ist das aus der Barbadosaloë isolirte **Barbaloin**  $C_{14}H_5O_2(OH)_2CH_2.O.C_6H_{11}O_4$  (?), gelbliche Nadeln (C. 1909 II, 622). Beim Erwärmen mit wässrig-alkoholischer Salzsäure wird es in eine Aldopentose (Osazon, F. 209°) und Aloëmodin (S. 685) gespalten und zeigt daher die gleichen Umwandlungen wie dieses (C. 1910 I, 104). Chromsäure oxydirt zum *Rhein*, einer Dioxyanthrachinoncarbonsäure (S. 685); mit Salpetersäure entstehen **Chrysaminsäure** (S. 684) und die sog. **Aloëtinsäure**, wahrscheinlich ein Gemisch verschieden hoch nitrirter Aloëmodine.

### Bitterstoffe.

Unter dem Namen Bitterstoffe fasste man verschiedene indifferente, bitter schmeckende Pflanzenstoffe zusammen, von denen viele schon ihre Stellung im System der organischen Chemie gefunden haben. Zu den nicht oder nicht völlig erforschten gehören:

**Cantharidin**  $C_{10}H_{12}O_4$ , F. 218°, sublimirt leicht, ist in den spanischen Fliegen und anderen Insecten vorhanden. Es schmeckt sehr bitter und zieht auf der Haut Blasen. Beim Erhitzen mit Alkalien löst es sich zu Salzen der **Cantharinsäure**  $C_{10}H_{14}O_5$ . Das Cantharidin ist wahrscheinlich eine Lactoncarbonsäure; durch Jodwasserstoff oder Chlorsulfonsäure wird es in die isomere beständigere **Cantharsäure**  $C_{10}H_{12}O_4 = C_7H_{10} \left\{ \begin{array}{l} [1]CH-COOH \\ [2]CO > O \end{array} \right.$  (?) umgewandelt, die mit Kalk destillirt *Cantharen* oder *Dihydro-o-xylol* (S. 432) giebt (M. **19**, 707).

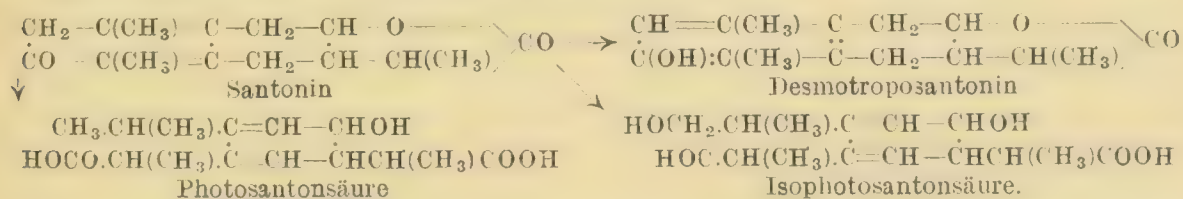
Nahe verwandt mit dem Cantharidin scheint das **Anemonin**  $C_{10}H_8O_4$ , F. 150°, zu sein, welches ein krystallinischer Bestandteil der Extracte fast aller *Anemonen*- und *Ranunculaceen*-arten ist (M. **20**, 634).

**Pikrotoxin**  $C_{30}H_{34}O_{13}$  findet sich in den Kokkelskörnern von *Menispermum cocculus*; es schmeckt sehr bitter und wirkt äusserst giftig, ähnlich dem Strychnin. Das Pikrotoxin ist ein Gemenge zweier Körper: des **Pikrotoxinins**  $C_{15}H_{16}O_6 + H_2O$ , F. 201°, und **Pikrotins**  $C_{15}H_{18}O_7$ , F. 249°, die sich am besten durch Bromiren in wässriger Lösung trennen lassen. Hierbei wird nur das Pikrotoxinin zu dem schwerlöslichen Brompikrotoxinin bromirt, das bei der Reduction Pikrotoxinin zurückbildet. Letzteres wirkt stark reducirend, enthält zwei Hydroxylgruppen und scheint ein Lacton zu sein (B. **31**, 2958).

**Santonin**  $C_{15}H_{18}O_3$ , F. 170°,  $[\alpha]_D = -171,37^\circ$ , ist der wirksame Bestandteil des »Wurmsamens« von *Artemisia cina*. In Alkalien löst es sich unter Umwandlung in Salze der **Santoninsäure**  $C_{15}H_{20}O_4$ , welche bei 120° in Wasser und Santonin zerfällt. Durch Kochen der Santoninsäure mit Baryt entsteht die isomere **Santonsäure**  $C_{15}H_{20}O_4$ , F. 171°, welche bei der Oxydation eine Tetracarbonsäure liefert. Ueber die Constitution der letzteren s. B. **29**, R. 1119;



C. 1899 II, 995. Das Santonin ist ein Lacton, es steht zur Santoninsäure und Santonsäure in ähnlicher Beziehung wie Cumarin zur Cumarinsäure und Cumarsäure. Andererseits enthält das Santonin eine Ketongruppe: Phenylhydrazon, F. 220°, Oxim, F. 217° (B. 32, 1412). Durch Reduction des Santonins mit Jodwasserstoffsäure oder mit Zinnchlorür und Salzsäure entsteht die rechtsdrehende **santonige Säure** C<sub>15</sub>H<sub>20</sub>O<sub>3</sub>, F. 179°; die entsprechende linksdrehende Modification und die aus beiden entstehende [d+1]-santonige Säure sind ebenfalls bekannt. Die drei Säuren geben mit Kali geschmolzen Propionsäure, Dimethyl-β-naphtol und Wasserstoff. Darnach erscheint das Santonin als ein Abkömmling eines *Hexahydrodimethylnaphtalins* (B. 27, 530; 28, R. 392; 29, R. 291, 296). Neben der santonigen Säure entsteht bei der Reduction des Santonins mit Zinn und Salzsäure ein Kohlenwasserstoff C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>), Kp. 248°, der vielleicht Dimethylaethyloctohydronaphtalin ist (B. 28, R. 622). Durch Erwärmen mit Mineralsäuren unter verschiedenen Bedingungen wird das Santonin in verschiedene sogenannte **Desmotroposantonine** C<sub>15</sub>H<sub>18</sub>O<sub>3</sub> umgewandelt, die sich durch ihr optisches Drehungsvermögen von einander unterscheiden und vom Santonin durch das Ausbleiben der Ketonreaction und das Auftreten von Phenolreactionen abweichen. Man nimmt daher hierbei, ähnlich der Umwandlung des Carvons in Carvacrol (S. 488), den Uebergang einer *Keton-* in die entsprechende *Phenol-*form an (B. 31, 3131; 36, 1386, 2667). Andere Umwandlungen erleidet das Santonin unter Einwirkung des Sonnenlichtes: in essigsaurer Lösung entsteht die zweibasische sog. **Photosantonsäure** C<sub>15</sub>H<sub>22</sub>O<sub>5</sub> neben **Isophotosantonsäure**, einer Dioxyaldehydcarbonsäure; erstere geht unter Wasserverlust in Dehydrophotosantonsäure C<sub>15</sub>H<sub>20</sub>O<sub>4</sub> über, die durch Oxydation Dimethylphtalidcarbonsäure  $O \begin{matrix} C(CH_3)_2[2] \\ \text{---} \\ CO[1] \end{matrix} C_6H_3[5]COOH$ , durch Destillation ihres Ba-Salzes 1,5,2-Diaethylisopropylbenzol liefert (C. 1902 I, 1402). Aus diesen Daten sind folgende Formeln abgeleitet worden:



**Artemisin** C<sub>15</sub>H<sub>18</sub>O<sub>4</sub> aus den Samen von *Artemisia maritima* ist ein Lacton wie Santonin und dem letzteren nahe verwandt (vgl. B. 34, 3717; C. 1905 I, 98).

**Natürliche Farbstoffe <sup>1)</sup>.**

Die wichtigen natürlichen Farbstoffe: der *Indigo*, das *Alizarin* und seine Verwandten, die *Euxanthinsäure*, das *Gentisin* u. a. m. sind in das System der organischen Chemie eingereiht. Von den bisher noch nicht vollkommen erforschten natürlichen Farbstoffen seien die folgenden erwähnt:

**Brasilin** C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>O<sub>5</sub> bildet den Farbstoff des Brasilien-, Fernambuk- oder Rotholzes von *Caesalpinia Brasiliensis*. Es krystallisirt mit 1 1/2 H<sub>2</sub>O in weissen Nadeln, deren Lösung in Alkalien an der Luft Sauerstoff aufnimmt und sich lebhaft carminrot färbt. Säuren fällen aus dieser Lösung Brasilein C<sub>16</sub>H<sub>12</sub>O<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O, das auch durch Einwirkung von Jod auf Brasilin gebildet wird; es ist durch Reduction, zweckmässig über seine Acetylverbindung, wieder in

<sup>1)</sup> H. Rupe: „Die Chemie der natürlichen Farbstoffe“.

Brasilin überführbar (vgl. B. **36**, 3951; M. **25**, 871). Brasilein verhält sich also zum Brasilin wie Farbstoff zum Leukokörper. Das Brasilin bildet Mono-, Di-, Tri- und Tetraalkylaether (B. **27**, 524; R. 304; **29**, R. 219), das Brasilein neben den normalen Di- und Trialkylaethern unter Anlagerung von einem Molecül H<sub>2</sub>O Tri- und Tetraalkylbrasileinol (C. 1908 II, 609). Bei der Destillation liefert Brasilin viel Resorcin. Leitet man durch die stark alkalische Lösung des Brasilins längere Zeit Luft hindurch, so entsteht eine Verbindung C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub> von wahrscheinlich folgender Constitution:

$C_6H_3(OH) \begin{cases} [1]O-CH \\ [2]CO-\dot{C}(OH) \end{cases}$ , da ihr Dimethylaether durch Natriumalkoholat in Ameisensäure und Fisetoldimethylaether

$C_6H_3[5](OCH_3) \begin{cases} [1]OH \\ [2]COCH_2(OCH_3) \end{cases}$ , ein Spaltungsproduct des Fisetins (s. d.) zerlegt wird (B. **32**, 1024). Oxydirt man andererseits das Trimethylbrasilin

C<sub>16</sub>H<sub>10</sub>O(OH)(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, F. 140° mit MnO<sub>4</sub>K, so erhält man verschiedene Säuren, von denen die 5-Methoxyphenoxyessig-2-carbonsäure

$(CH_3O)C_6H_3 \begin{cases} OCH_2COOH \\ COOH \end{cases}$ , die 4,5-Dimethoxyphenylessig-2-carbon-

säure  $(CH_3O)_2C_6H_2 \begin{cases} CH_2CO_2H \\ CO_2H \end{cases}$  und m-Hemipinsäure  $(CH_3O)_2C_6H_2$

$(COOH)_2$  (S. 348), ferner die Brasilsäure  $(CH_3O)C_6H_3 \begin{cases} O-CH_2 \\ CO.\dot{C}(OH).CH_2COOH \end{cases}$

und die Brasilinsäure  $(CH_3O)C_6H_3 \begin{cases} O.CH_2CO_2H \\ CO.C_6H_2(OCH_3)_2CO_2H \end{cases}$  hervorzuheben

sind. Letztere Säure entsteht auch durch Condensation von m-Hemipinsäureanhydrid mit m-Methoxyphenoxyessigester mittelst AlCl<sub>3</sub>; ebenso ist die aus der Brasilsäure durch Abspaltung von Wasser entstehende Anhydrobrasilsäure C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub> auf synthetischem Wege dargestellt worden (C. 1908 I, 1698). Oxydirt man Trimethylbrasilin mit Chromsäure, so erhält man ein Keton, das Trimethylbrasilon C<sub>19</sub>H<sub>18</sub>O<sub>6</sub>, das durch Salpetersäure in Nitrohydroxydihydrotrimethylbrasilon C<sub>19</sub>H<sub>19</sub>O<sub>7</sub>(NO<sub>2</sub>) umgewandelt wird, welches letzteres durch Alkali in Methoxysalicylsäure (CH<sub>3</sub>O)C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(OH)COOH und Nitrohomoveratrol NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)(OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> spaltbar ist.

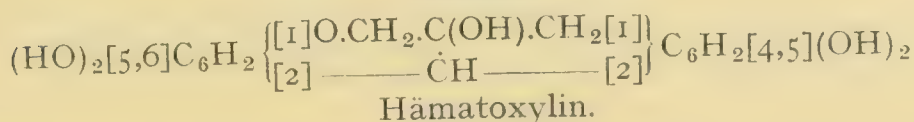
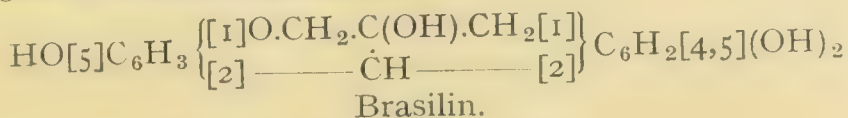
Das Trimethylbrasilon geht leicht unter Abspaltung von H<sub>2</sub>O in Trimethyldehydrobrasilon C<sub>19</sub>H<sub>16</sub>O<sub>5</sub> über, das sich vollkommen wie ein Derivat des β-Naphtols verhält: mit Diazoniumlösungen kuppelt es zu Azofarbstoffen, mit NO<sub>3</sub>H entsteht eine Nitroverbindung, aus der durch aufeinanderfolgende Reduction und Oxydation ein dem β-Naphtochinon entsprechendes o-Chinon, das Trimethoxy-α-brasanchinon C<sub>19</sub>H<sub>14</sub>O<sub>6</sub> erhalten wird (C. 1909 I, 1569).

Durch Behandlung mit HJ-Säure oder mit conc. Schwefelsäure wird das Trimethylbrasilon isomerisirt und scheint dabei in Derivate des β,β-Phenylennaphtylenoxyds (*Brasan*) überzugehen (C. 1902 II, 746; **35**, 1609; **36**, 2193; **37**, 631; M. **23**, 165).

**Hämatoxylin** C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>O<sub>6</sub> + 3H<sub>2</sub>O findet sich im *Campeche-* oder *Blauholz*, dem Kernholz von *Haematoxylon campechianum*. Es bildet gelbliche Krystalle, schmeckt süß und löst sich in Alkalien mit violettblauer Farbe. Die Bedeutung der Blauholzfärbung beruht auf der Erzeugung blauschwarzer Nüancen mittelst Eisen- und Chromlacke. Durch Destillation oder Schmelzen mit Kali entsteht aus Hämatoxylin Pyrogallussäure (B. **36**, 1561). Beim Stehen der ammoniakalischen Lösung an der Luft bildet es **Hämateinammoniak** C<sub>16</sub>H<sub>11</sub>(NH<sub>4</sub>)O<sub>6</sub>, aus dem durch Essigsäure das freie **Hämatein** C<sub>16</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> (bei 120°) als rotbrauner, nach dem Trocknen metallglänzender Körper abgeschieden wird (A. **216**, 236). Hämatoxylin bildet Pentaalkyl- und Pentaacetyl-äther. Bei der Oxydation des Tetramethylhämatoxylins mit MnO<sub>4</sub>K



erhält man analoge Säuren wie bei der Oxydation des Trimethylbrasilins, u. a. Dimethoxyphenoxyessig-o-carbonsäure  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2 \left\{ \begin{array}{l} [1] \text{OCH}_2\text{COOH} \\ [2] \text{COOH} \end{array} \right.$ , Metahemipinsäure und die der Brasilinsäure (s. oben) entsprechende Hämatoxylinensäure. — Ebenso giebt Tetramethylhämatoxylin bei der Oxydation mit  $\text{CrO}_3$  das dem Trimethylbrasilin entsprechende Tetramethylhämatoxylin, das ganz analoge Abbauprodukte liefert wie jenes (C. 1902 II, 750; B. 36, 2202). Hämatoxylin unterscheidet sich daher von dem Brasilin nur durch Eintritt einer HO-Gruppe in einen Benzolkern. Aus den bisher festgestellten Daten hat W. H. Perkin für das Brasilin und Hämatoxylin vorläufig folgende Formeln gefolgert:



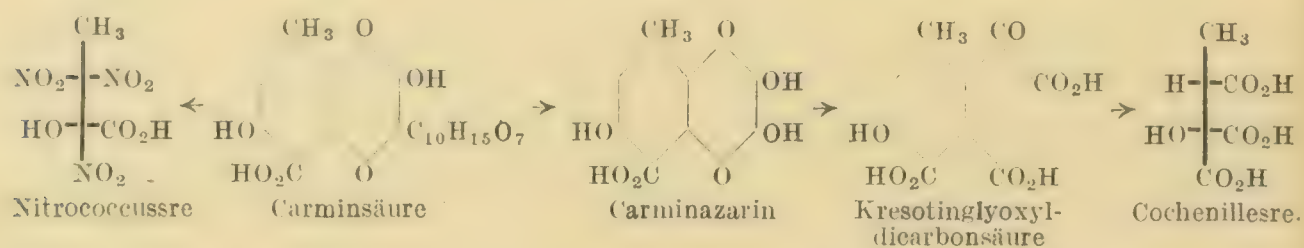
**Carthamin**  $\text{C}_{25}\text{H}_{24}\text{O}_{12}$  (?), in den *Safflor*blättern von *Carthamus tinctorius* enthalten, wird aus der Lösung in Soda durch Essigsäure als dunkelrotes, nach dem Trocknen metallglänzendes Pulver gefällt. Löst sich in Alkohol und Alkalien mit schön roter Farbe. Mit Kalihydrat geschmolzen bildet es Paraoxybenzoësäure (A. 136, 117), beim Kochen mit verdünnter Kalilauge p-Cumar-säure und p-Oxybenzaldehyd (C. 1910 II, 805).

**Curcumin**  $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_6 = [\text{CH}_3\text{O}[3]\text{OH}[4]\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}:\text{CH}:\text{CO}]_2\text{CH}_2$  (?), F. 183°, der Farbstoff der Curcumawurzel von *Curcuma longa* und *viridiflora*, kry-stallisirt in orangegelben Prismen und löst sich in Alkalien zu braunroten Salzen. Es liefert einen Dimethylaether  $\text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{O}_4(\text{OCH}_3)_2$ , F. 137°, und eine Diacetylverbindung  $\text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{O}_6(\text{C}_2\text{H}_3\text{O})_2$  (C. 1911 I, 652). Mit Hydroxyl-amin entsteht je nach den Bedingungen ein Oxim  $\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{O}_6\text{N}$ , F. 162°, oder ein Isoxazolabkömmling  $\text{C}_{21}\text{H}_{19}\text{O}_5\text{N}$ , F. 173°. Beim Erhitzen mit Kali-lauge bildet es Ferulasäure (B. 43, 2163).

**Flechtenstoffe** (J. pr. Ch. [2] 58, 465; A. 306, 282; 310, 230). Vgl. *Orseille*, *Lacmus* (S. 213), *Vulpinsäure* (S. 609). Von den zahlreichen in den Flechten enthaltenen Stoffen ist neuerdings die **Usninsäure**  $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_7$ , welche in *Usnea* und vielen anderen Arten vorkommt, näher untersucht worden. Die Säure ist optisch activ und findet sich natürlich in den antipodischen Formen,  $[\alpha]_{\text{D}} = \pm 49,5^\circ$ , F. 203°, und in der racemischen Form, F. 192°. Sie liefert ein Oxim, ein Oximanhydrid und ein Semicarbazon, ist daher wahr-scheinlich eine Ketonsäure. Bei der Oxydation wird sie leicht völlig ver-brannt zu  $\text{CO}_2$ , Oxalsäure und Essigsäure: sie enthält daher keinen aroma-tischen Kern; durch vorsichtige Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  erhält man die zwei-basische Usnonsäure  $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_8$ . Beim Erhitzen mit Alkoholen auf 150° giebt die Usninsäure unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  und Aufnahme von  $\text{H}_2\text{O}$  die ebenfalls zweibasische Decarbousninsäure  $\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{O}_6$ . Constitutionsformeln s. A. 310, 281; 324, 139.

**Carminsäure**  $\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{O}_{13}$  findet sich in der Cochenille, den getrockneten ungeflügelten Weibchen einer Schildlaus: *Coccus cacti coccinelliferi*, einem auf verschiedenen Cactusarten heimischen Insecte. In Wasser und Alkohol lösliche purpurrote Masse, die aus Essigsäure in roten Nadeln kry-stallisirt und mit Alkalien rote Salze bildet. Die Cochenille wird in der Wollfärberei zur Erzeugung scharlachroter Färbungen benutzt, eine Verwendung, die seit der Entdeckung der roten Azofarbstoffe, wie *Biebricher Scharlach* und

anderer, sehr zurückgegangen ist. Die Constitution der Carminsäure ist noch nicht vollkommen aufgeklärt (B. **42**, 1611). Durch Kaliumpermanganat wird sie zu einer Methyltrioxy- $\alpha$ -naphtochinoncarbonsäure  $C_{12}H_{18}O_7$  oxydirt, die in ihrem Verhalten dem Isonaphtazarin (S. 644) sehr ähnlich ist und daher als **Carminazarin** bezeichnet wird. Es liefert gleich diesem durch Oxydation mit Salpetersäure ein Tetraketon, das **Carminazarinchinon**  $C_{12}H_6O_7 + 2H_2O$  und wird in alkalischer Lösung durch den Luftsauerstoff in eine Kresotinglyoxyldicarbonensäure  $C_{11}H_8O_8 + 2H_2O$  übergeführt, die beim Erwärmen mit conc.  $SO_4H_2$  in CO und die sog. **Cochenillesäure**  $C_{10}H_8O_7$  zerfällt. Letztere Säure, die zuerst durch directe Oxydation der Carminsäure mit Kaliumpersulfat erhalten wurde, ist sehr wahrscheinlich eine m-Kresol-4,5,6-tricarbonensäure, da sie beim Erhitzen mit Wasser: Oxyuvitinsäure ( $\alpha$ -Coccinsäure) und 1,3,5-Kresotinsäure, beim Erhitzen für sich Oxy-methyl-o-phthalsäure liefert (B. **30**, 1731). Durch Kochen mit Salpetersäure wird die Carminsäure in **Nitrococcussäure** oder sym.-Trinitrokresotinsäure (S. 325) übergeführt. Folgende Formelbilder veranschaulichen diesen Abbau der Carminsäure:



Die Einwirkung von Brom auf Carminsäure verläuft in mehreren Phasen. Zunächst entsteht ein Dibromhydrobromid  $C_{22}H_{20}Br_2O_{13} \cdot HBr$ , das beim Erwärmen leicht  $HBr$  und  $CO_2$  abspaltet und in Decarboxydibromcarminsäure  $C_{21}H_{20}Br_2O_{11}$  übergeht. Durch energische Einwirkung von Brom erhält man verschiedene sog. *Bromcarmine*:  $\alpha$ -**Bromcarmin**, ein Abkömmling des Diketohydrindens  $HO(CH_3)C_6Br_2 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} CBr_2$ , das beim Erwärmen mit Sodalösung in Bromoform und Dibromoxymethylphthalsäure zerfällt, und  $\beta$ -**Bromcarmin**  $C_{11}H_5Br_3O_4$ , wahrscheinlich ein  $\alpha$ -Naphtochinonderivat (B. **43**, 1363). Bei der Methylierung der Carminsäure entstehen je nach den Bedingungen verschiedene Methylderivate bis zum Carminsäurehexamethyläther  $C_{22}H_{16}(CH_3)_6O_{13}$  (B. **42**, 1922). Mit der Carminsäure nahe verwandt ist die

**Kermessäure**  $C_{18}H_{12}O_9$ , rote Nadeln, F.  $250^{\circ}$  u. Z., aus der Kermesschildlaus *Lecanium ilicis*; durch Oxydation mit  $NO_3H$  entsteht ebenfalls Nitrococcussäure. Ihr Dimethyläther liefert mit  $MnO_4K$  Methylcochenillesäuremethylester neben dem Dimethyläther der Kresotinglyoxyldicarbonensäure (B. **43**, 1387). Vgl. auch die ähnlich gebaute **Laccainsäure**  $C_{16}H_{12}O_8$  B. **29**, 1285.

### III. Heterocyclische Verbindungen.

Die im vorhergehenden Hauptabschnitt behandelten carbocyclischen Substanzen gehören der Klasse der isocyclischen Verbindungen an, welche Ringe aus Atomen eines und desselben Elementes enthalten. Zur Bildung derartiger Ringe scheinen nur wenige Elemente befähigt



zu sein<sup>1)</sup>. Dagegen sind in grosser Anzahl und Mannigfaltigkeit Substanzen bekannt, denen aus Atomen verschiedener Elemente gebildete Ringskelette zu Grunde liegen. Man fasst diese Substanzen unter der Bezeichnung »heterocyclische Verbindungen« zusammen. Es sind unter diesen Begriff der heterocyclischen Verbindungen jedenfalls auch eine Reihe rein anorganischer Körper zu rechnen<sup>2)</sup>. Wir betrachten jedoch hier nur die »organisch-anorganischen«, d. h. diejenigen Ringssysteme, deren Glieder durch Kohlenstoff im Verein mit anderen Elementen gebildet werden; unter den letzteren sind die wichtigsten der Sauerstoff, der Schwefel und vor allem der Stickstoff. Den Schwefel vermag in manchen Fällen das Selen zu vertreten. Auch sind einige Substanzen bekannt, in denen Phosphor mit C-Atomen einen Ring gebildet hat; im Diphenylenjodoniumjodid (S. 530) endlich ist ein dreiwertiges Jodatome an der Bildung eines Ringes beteiligt<sup>3)</sup>. Vom Standpunkt der organischen Chemie betrachten wir als Grundelement dieser Ringe den Kohlenstoff und bezeichnen demgemäss die nicht durch C-Atome gebildeten Glieder als Heteroatome und unterscheiden mono-, di-, tri-, tetra- u. s. w. heteroatomige Ringe, je nachdem an deren Bildung ein, zwei, drei, vier oder mehr Heteroatome teilgenommen haben. Um die Zahl der Atome zum Ausdruck zu bringen, welche im Ganzen den Ring bilden, spricht man von *drei-, vier-, fünf-, sechs und mehrgliedrigen Ringen*.

Viele heterocyclische Verbindungen sind bereits in den vorhergehenden Kapiteln abgehandelt worden, z. B. die *polymeren Modificationen der Aldehyde* wie Trioxymethylen und Paraldehyd, die *cyclischen Aether der Glycole und Thioglycole*, wie Aethylenoxyd, Diaethylenoxyd, Diaethylen-disulfid, die *cyclischen Alkylenimide*, wie Tetramethylenimid oder Pyrrolidin, Diaethylen-diimid oder Piperazin, die *cyclischen Ester von Oxy- und Amidosäuren*, wie Lactide, Lactone, Lactame, die *cyclischen Derivate zweibasischer Carbonsäuren*, wie Anhydride, Imide, Alkylenester, Alkylenamide u. a. m. (vgl. Register Bd. I: Ringförmige Verbindungen). Diese Körper schlossen sich, wie schon aus ihren Benennungen hervorgeht, zwanglos an bekannte Körperklassen mit offenen Ketten an; sie können mit Leichtigkeit aus Substanzen mit offenen Ketten gewonnen und im allgemeinen ebenso leicht in solche wieder zurückgeführt werden. Im folgenden sind dagegen eine Reihe von heterocyclischen Verbindungen beschrieben, welche ein abweichendes Verhalten insofern zeigen, als die ihnen zu Grunde liegenden Ringe sich meist nicht mehr auf einfache Weise aufspalten lassen. Derartige Ringe sind vielmehr Kerne, an die sich Abkömmlinge anschliessen, die zu dem Grundkörper in ähnlichen

<sup>1)</sup> Neben dem Kohlenstoff hauptsächlich der Stickstoff; die allotropischen Modificationen mancher Elemente werden vielleicht durch Bildung isocyclischer Ringe hervorgerufen, so die des Sauerstoffs im Ozon O<sub>3</sub>, die des Schwefels mit dem Moleculargewicht S<sub>6</sub> u. a. m.

<sup>2)</sup> vgl. Bischoff: Handbuch der Stereochemie S. 641.

<sup>3)</sup> Schliesslich sind in den Salzen von Dicarbonsäuren, Sulfocarbonsäuren, Disulfosäuren, Glycolen, zweiwertigen Phenolen u. a. m. mit zwei- und mehrwertigen Metallen auch Ringe vorhanden, in denen Glieder durch Metallatome gebildet werden.

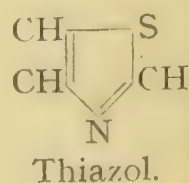
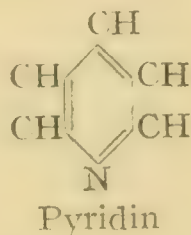
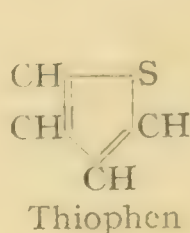
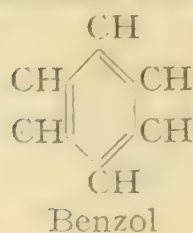


Beziehungen stehen, wie die aromatischen Substanzen zum Benzol. Meist enthalten solche Ringe, wie das Benzol, mehrere ungesättigte Bindungen.

Man hat daher angenommen, dass in diesen Ringen wie beim Benzol eine besondere Bindungsweise, »potentielle Valenzen« (vgl. S. 42 und B. **24**, 1761) vorhanden sind, welche die Beständigkeit verursachen. Werden die potentiellen Valenzen durch Addition von Wasserstoff oder dergl. gelöst, so entstehen gesättigte Substanzen mit »alicyclischem Character« (vgl. S. 2), die bezüglich ihrer Spaltbarkeit meist das gleiche Verhalten, wie die im Anschluss an die aliphatischen Verbindungen behandelten heterocyclischen Substanzen zeigen. Diese grundsätzliche Unterscheidung zwischen den beiden geschilderten Arten von Ringen trifft jedoch nicht in allen Fällen zu. Unter den Lactonen und zweibasischen Säureanhydriden und -imiden haben wir Verbindungen kennen gelernt, die der Aufspaltung durch  $H_2O$ -Aufnahme oder dergl. einen erheblichen Widerstand entgegensetzen; auf der anderen Seite lassen sich manche Substanzen, in denen man *potentielle* Bindungen annimmt, durch gewisse Reagentien sehr leicht aufspalten, so das Pyrrol durch Hydroxylamin zu Succinaldehyddioxim, das Glyoxalin durch Benzoylchlorid und Natron zu Dibenzoyldiamidoäthylen u. a. m.

Am beständigsten sind, wie unter den Kohlenstoffringen, auch unter den heterocyclischen Ringen die fünf- und sechsgliedrigen, von denen sich weitaus die meisten und wichtigsten der in diesem Abschnitt zu behandelnden Verbindungen ableiten. Die Neigung zur Bildung der sechsgliedrigen Ringe spricht sich auch in den Vorgängen der *Polymerisation* aus: Der Formaldehyd bildet durch Zusammentritt dreier Moleküle das sechsgliedrige Trioxymethylen, der Acetaldehyd den sechsgliedrigen Paraldehyd, die Cyanverbindungen polymerisieren sich zu Derivaten eines sechsgliedrigen Ringes aus 3 C- und 3 N-Atomen u. s. f. (vgl. auch aromatische Polymerisation S. 44). Drei- und viergliedrige Ringe bilden sich meist nur schwierig und werden leicht gesprengt (S. 2). Ebenso sind die wenigen bekannten siebengliedrigen Ringe unbeständig. Vereinzelt sind auch Verbindungen bekannt geworden, in denen heterocyclische Ringe von 8 und mehr Gliedern anzunehmen sind.

Eine Betrachtungsweise nach Art der A. v. Baeyer'schen Spannungstheorie (S. 3), ist durch die verschiedenartige Natur der jeweilig in den Ring eintretenden Heteroatome erschwert. Gewisse Tatsachen können allerdings zu Vorstellungen über die räumlichen Beziehungen mancher Heteroatome führen. Das Thiophen, dessen Ring aus vier CH-Gruppen und einem S-Atom besteht, gleicht in hohem Maasse dem durch sechs CH-Gruppen gebildeten Benzol, das Thiazol, das aus drei CH-Gruppen, einem N- und einem S-Atom zusammengesetzt ist, gleicht ebenso dem Pyridin, welches fünf CH-Gruppen und ein N-Atom enthält, es scheint demnach, dass ein Schwefelatom die zweiwertige Gruppe  $-CH=CH-$  im Ring zu vertreten vermag:





Ferner ist es eine fast durchgängige Regel, dass ein N-Atom eine Methingruppe im Ring ohne wesentliche Lockerung der Ringbindung ersetzt. Denkt man sich eine Methingruppe des Benzols durch N ersetzt, so kommt man zum Pyridin, welches jenem an Ringfestigkeit kaum nachsteht; lässt man die Methingruppen des Pyrrols nach einander durch 1, 2 und 3 N-Atome vertreten, so erhält man ebenfalls eine Reihe von Verbindungen ähnlicher Ringfestigkeit:



Eine allgemeine Uebersicht über die zahlreichen heterocyclischen Ringsysteme kann man von zwei Gesichtspunkten aus gewinnen. Man gelangt zu *homologen Reihen*, indem man die Ringe mit gleichen Heteroatomen nach wachsender Zahl der C-Glieder zusammenstellt. Es ergeben sich so folgende Reihen von Ringen:

Gruppierung heterocyclischer Ringsysteme nach homologen Reihen.

a) Mit einem O-Glied:

$\begin{array}{c} \text{:C} \quad \text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{C}}-\text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{C}}-\text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{O} \end{array}$
$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2$ Aethylenoxyd	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ Trimethylenoxyd	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ Tetramethylenoxyd	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ Pentamethylenoxyd
—	—	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}$ Butyrolacton	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}$ Valerolacton
—	—	$\text{OC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}$ Bernsteinsreanhydrid	$\text{OC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}$ Glutarsäureanhydrid
—	—	$\text{HC}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}$ Furfuran	$\text{HC}=\text{CH}-\text{CO}-\text{CH}=\text{CH}$ Pyron

b) Mit einem S-Glied:

$\begin{array}{c} \text{:C} \quad \text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{S} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{S} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{C}}-\text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{S} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{C}}-\text{C:} \\ \diagdown \quad / \\ \text{S} \end{array}$
$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2$ [Aethylen-sulfid]	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ [Trimethylen-sulfid]	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ Tetramethylensulfid	$\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ Pentamethylensulfid





## Ringe mit 2 N-Gliedern:

$\begin{array}{c} \cdot \text{N}-\text{C}: \\   \quad   \\ \text{:C}-\text{N}. \end{array}$	$\begin{array}{c} \ddot{\text{C}}-\text{N}. \\   \quad   \\ \text{:C} \quad \text{N}-\text{C}: \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{N}}-\text{C}: \\   \quad   \\ \text{:C}-\text{C}-\text{N}. \end{array}$
Aethylidenharnst., Dicyanverbindgn.	Glyoxalgruppe, cycl. Harnstoffe	Pyrimidingruppe cycl. Harnstoffe
---	---	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{N}}-\text{C}: \\   \quad   \\ \text{:C}-\text{N}-\text{C}: \end{array}$
---	---	Pyrazingruppe Diaethylendiimid

## Ringe mit einem O- und einem N-Glied:

$\begin{array}{c} \text{O} \\ / \quad \backslash \\ \text{:C} \quad \text{N}. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{O}} \\   \quad   \\ \text{:C}-\text{N}. \end{array}$	$\begin{array}{c} \ddot{\text{C}}-\text{O} \\   \quad   \\ \text{:C} \quad \text{C}-\text{N}. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\ddot{\text{C}}-\text{O} \\   \quad   \\ \text{:C}-\text{C}-\text{N}. \end{array}$
β-Benzaldoxim- aether	Betaïne	Isoxazolgruppe	Orthoxazingruppe
---	---	$\begin{array}{c} \text{O}-\text{C}: \\   \quad   \\ \text{:C} \quad \text{C}-\text{N}. \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:C}-\text{O}-\text{C}: \\   \quad   \\ \text{:C}-\text{C}-\text{N}. \end{array}$
---	---	Oxazolgruppe	Metoxazingruppe Pentoxazoline
---	---	---	$\begin{array}{c} \ddot{\text{C}}-\text{O}-\ddot{\text{C}} \\   \quad   \\ \text{C}-\text{N}-\text{C} \end{array}$
---	---	---	Paroxazingruppe

In den Reihen der Ringe mit drei und mehr Heteroatomen fallen naturgemäss die 3- und 4-gliedrigen Systeme aus, auch tritt die Verzweigung der Reihen durch Stellungsisomerieen der Heteroatome in noch höherem Maasse hervor, so dass die Beziehungen der Homologie häufig verdunkelt sind. Selbst bei den monoheteroatomigen Ringen tritt übrigens die Homologie meist nur bei den gesättigten (alicyclischen) Ringsystemen hervor, während die wichtigeren ungesättigten Systeme mit mehr aromatischem Character (s. o.) zum Teil sehr verschiedenes Verhalten zeigen; z. B. kommt in der homologen Reihe mit einem N-Glied die Gruppe des fünfgliedrigen Pyrrols neben die des sechsgliedrigen Pyridins zu stehen, obgleich die Vertreter dieser beiden Gruppen grosse Verschiedenheiten in ihrem Verhalten zeigen.

Zweckmässiger erweist sich daher eine Gruppierung der Ringsysteme nach der Zahl ihrer Ringglieder, wodurch sich im Allgemeinen nur Systeme annähernd gleicher Ringfestigkeit, die daher meist auch ähnliche Derivate bilden, nebeneinander reihen. Demnach schliessen sich an die Gruppe der Ringe mit 3 Gliedern die Gruppen der vier-, der fünf-, der sechs- und der mehrgliedrigen Ringe an. Jede dieser Gruppen zerfällt in Unterabteilungen nach der Zahl der Heteroatome, so dass z. B. in der Gruppe der fünfgliedrigen heterocyclischen Ringe zunächst die monoheteroatomigen, darauf die di-, tri- und tetraheteroatomigen Systeme abgehandelt werden. Man kann dies als Gruppierung nach *isologen Reihen* bezeichnen:

Gruppierung heterocyclischer Ringsysteme nach  
isologen Reihen.

Dreigliedrige heterocyclische Substanzen:

$\begin{array}{c} :C \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ O \end{array}$ <p>Aethylenoxyd</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ S \end{array}$ <p>[Aethylensulfid] vgl. J. pr. Ch. [2] 56. 445</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ N \end{array}$ <p>Aethylenimid Oxalimid</p>
$\begin{array}{c} :C \text{---} N. \\ \diagdown \quad \diagup \\ O \end{array}$ <p>β-Benzaloximaether Nitriloxysde</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} N. \\ \diagdown \quad \diagup \\ S \end{array}$ <p>Thialdolanolin (S. 93)</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} N. \\ \diagdown \quad \diagup \\ N \end{array}$ <p>Diazomethan Hydraziverbindungen.</p>

Viergliedrige heterocyclische Substanzen:

$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{C} \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ O \end{array}$ <p>Trimethylenoxyd</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{C} \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ S \end{array}$ <p>—</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{C} \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ N \end{array}$ <p>Trimethylenimid</p>
$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{C} \text{---} N. \\ \diagdown \quad \diagup \\ O \end{array}$ <p>Betaïn</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} S \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ S \end{array}$ <p>Dithioaceton</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{C} \text{---} N. \\ \diagdown \quad \diagup \\ N \end{array}$ <p>Dimethylazäaethan</p>
	$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{C} \text{---} O \\ \diagdown \quad \diagup \\ S \end{array}$ <p>Thetine</p>	$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{N} \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ N \end{array}$ <p>Alkylidenharnstoffe Dicyanverbindungen (?)</p>
	$\begin{array}{c} :C \text{---} \ddot{N} \text{---} C: \\ \diagdown \quad \diagup \\ S \end{array}$ <p>Alkyliden-ψ-thioharnstoffe</p>	



## Fünfgliedrige heterocyclische Substanzen:

$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Furfur</i>angruppe γ-Lactone, Bernsteinsäureanhydrid</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Thiophen</i>gruppe Sulfosuccinyl</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad Se \end{array}$ <p>Selenophengruppe</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Pyrrrol</i>gruppe γ-Lactame, Succinimid</p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Isoxazol</i>gruppe</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Isobenzothiazol</p>	---	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Pyrazol</i>gruppe</p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-O-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>cycl. Aether u. Ester des Glycols, Aldehyds, der Kohlensäure u. Oxalsäure</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-S-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Aethyliden-aethylendisulfid</p>	---	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Glyoxal</i>ingruppe cycl. Harnstoffe</p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Oxazol</i>gruppe</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Thiazol</i>gruppe</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad Se \end{array}$ <p>Selenazolgruppe</p>	
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-N \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>Diazoanhydride</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-N \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Diazosulfide</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-N \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad Se \end{array}$ <p>Diazoselenide</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-N \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Oso</i>triazolgruppe Azimide</p>
$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Furaz</i>angruppe</p>	$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Piazthiole</p>	$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad Se \end{array}$ <p>Piaselenole</p>	
$\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>Azoxime</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Azosulfime</p>		$\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Triazol</i>gruppe</p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Oxybiazol</i>gruppe</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-N-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Thiobiazol</i>gruppe</p>		
$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-N-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>vgl. B. 30, 2874</p>	$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-N-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Triazosulfide</p>		$\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-N-N. \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Tetrazol</i>gruppe</p>

## Sechsgliedrige heterocyclische Substanzen:

$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Pyron</i>gruppe Pentamethylenoxyd δ-Lactone, Glutarsäureanhydrid</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Penthiophen</i>gruppe Pentamethylensulfid</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Pyridin</i>gruppe Pentamethylenimid (Piperidin) δ-Lactame, Glutarimid</p>
---	--	--

## Sechsgliedrige heterocyclische Substanzen:

$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>Carbonsreoximanhydride</p>		$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Pyridazingruppe</i></p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-O-C: \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>cycl. Aether und Ester des Trimethylenglycols, Aldehyds, der Kohlen- säure, Malonsäure u. s. w.</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-S-C: \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Tetramethyendisulfide</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Pyrimidingruppe</i></p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Pentoxazolingruppe</i></p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Penthiazolingruppe</i></p>	
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-O-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>Diaethylenoxyd, cycl. Anhydride v. <math>\alpha</math>-Oxysäuren</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-S-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Diaethyendisulfid</p>	
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Paroxazingruppe</i></p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Parathiazingruppe</i></p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-N-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Pyrazingruppe</i></p>
$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-S-\ddot{C}-C: \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Parathioxangruppe</i> Thiodiglycolsäure- anhydrid</p>		
$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p><i>Azoxazinderivate</i></p>		$\begin{array}{c} .N-\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Osotriaziinderivate</i></p>
$\begin{array}{c} :C-N-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>Benzenylamidoximessig- säureanhydrid</p>	$\begin{array}{c} :C-\ddot{C}-\ddot{C}-N-N. \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p><i>Diazthinderivate</i></p>	$\begin{array}{c} :C-N-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p>as-<i>Triazingruppe</i></p>
$\begin{array}{c} :C-O-\ddot{C}-O-C: \\ \quad \quad \quad O \end{array}$ <p>Polymere Aldehyde</p>	$\begin{array}{c} :C-S-\ddot{C}-S-C: \\ \quad \quad \quad S \end{array}$ <p>Trithioaldehyde</p>	$\begin{array}{c} :C-N-\ddot{C}-N-C: \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p>Polym. Cyanverbindgn., <i>Kyanidingruppe</i></p>
		$\begin{array}{c} .N-N-\ddot{C}-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Osotetrazone</i> <i>Phentetrazine</i></p>
		$\begin{array}{c} :C-N-N-\ddot{C}-N. \\ \quad \quad \quad N \end{array}$ <p><i>Tetrazingruppe</i></p>



Aehnlich wie vom Benzol das Inden, Naphtalin, Anthracen u. s. w., leiten sich auch von den heterocyclischen Ringen, soweit sie benachbarte C-Glieder besitzen, di- und polycyclische, *condensirte* Kerne ab, indem je zwei benachbarte C-Glieder noch an der Bildung von aromatischen Ringen, wie Benzol, Naphtalin, Phenanthren, Anthracen u. s. w. teilnehmen. Diese condensirten Kerne vereinigen im Allgemeinen die Eigenschaften des carbocyclischen mit denen des heterocyclischen Ringes in sich; falls ihnen nicht eigene Namen zuerteilt sind, wie der Indol-, Chinolingruppe u. a., werden sie durch Vorsezung der Silben Benzo- oder Phen-, Dibenzo- oder Diphen-, Naphto- u. s. f. vor den Namen des heterocyclischen Ringes bezeichnet.

Häufig lassen sich Substanzen mit derartigen condensirten Kernen unter Spaltung des heterocyclischen Ringes in Orthosubstitutionsproducte des Kohlenstoffkerns überführen, aus denen sie meist auch durch Verkettung dargestellt wurden: in anderen Fällen erweist sich jedoch der heterocyclische Ring, besonders gegen Oxydationsmittel, beständiger, so dass man durch Permanganatlösung u. dgl. die condensirten Kerne unter Zerstörung des Kohlenstoffringes zu Orthodicarbonsäuren der heterocyclischen Ringe oxydiren kann. Aus dem Acridin erhält man auf diese Weise Chinolindicarbonsäure, aus dem Chinolin eine Pyridindicarbonsäure, aus dem Benzoglyoxalin Glyoxalindicarbonsäure, aus Benzopyrro[ab]diazol Pyrro[ab]diazoldicarbonsäure, aus Phenazon Pyridazintetracarbonsäure u. a. m.

Sowohl die einfachen wie die condensirten heterocyclischen Verbindungen sind meist durch innere Condensation aus geeigneten fetten oder fettaromatischen Substanzen mit offener Kette gewonnen worden. Häufig sind dabei die Zwischenproducte, welche direct zum Ringe führen, wegen der grossen Neigung zur Bildung des letzteren nicht festzuhalten. Zur Bildung condensirter heterocyclischer Kerne eignen sich besonders Orthosubstitutionsproducte des Benzols und Naphtalins (vgl. S. 39 und 624), welche das Ausgangsmaterial für eine ungemein grosse Anzahl hierher gehöriger Substanzen geliefert haben<sup>1)</sup>.

Viele heterocyclische Substanzen finden sich auch in technischen und Naturproducten. Die grosse und wichtige Klasse der Pflanzenalkaloide gehört hauptsächlich in die Gruppe des *Pyridins* und der *Hydropyridine*. *Pyridine* und *Pyrrrole* finden sich im Steinkohlen- und Knochenteer, im Steinkohlenteer sind ferner *Thiophene* und das *Cumaron* enthalten, im Holzteer das *Furfurol* und andere Furfuranderivate. *Indole*, *cyclische Alkylenimide* und andere *Pyrrolderivate* finden sich unter den Fäulniss- und Spaltungsproducten des Eiweisses. Derivate des Indols sind auch der wichtige Pflanzenfarbstoff *Indigo* und dessen Verwandte. Manche der synthetisch gewonnenen heterocyclischen Verbindungen werden wegen ihrer färbenden oder therapeutischen Eigenschaften von der Technik im Grossen dargestellt: so das *Thicindigorot* und seine Verwandten, die Farbstoffe der *Paroxazin*-, *Parathiazin*- und *Paradiazinreihe*, wie das *Resorufin*, das *Methylenblau*, *Toluylenrot*, *Saffranin*, *Indanthren* u. s. w., die Farbstoffe der *Thiazolgruppe*, ferner

<sup>1)</sup> Vgl. Kühling: Stickstoffhaltige Orthocondensationsproducte. 1893.

die wichtigen Fiebermittel *Antipyrin* und Verwandte, welche in die Pyrazolgruppe gehören, das *Piperazin* oder Hexahydropyrazin u. a. m.

### 1. Dreigliedrige heterocyclische Substanzen.

Dreigliedrige heterocyclische Verbindungen zeigen im Allgemeinen in noch höherem Maasse wie die carbocyclischen Substanzen der Trimethylenreihe (S. 3) »Ringspannung«, d. h. die Neigung, unter Ringspaltung Atome und Atomgruppen aufzunehmen. Sie bilden sich daher nur unter günstigen Verhältnissen, und manche Verbindungen, denen man früher dreigliedrige heterocyclische Ringe zu Grunde legte, haben durch neuere Forschungen eine Verdoppelung ihrer Formeln erfahren oder sind als noch höhere Polymerisationsstufen erkannt worden.

#### A. Monoheteroatomige dreigliedrige Ringe.

a) Mit einem O-Glied: **Aethylenoxyd**  $\begin{matrix} \text{H}_2\text{C} \\ \text{H}_2\text{C} \end{matrix} \rangle \text{O}$ ; Darstellungsweise und Eigenschaften desselben wurden bereits bei den Fettkörpern im Anschluss an das Glycol (s. Bd. I) besprochen. Die Neigung des Aethylenoxyds zur Ringspaltung ist eine grosse, so dass es aus den Lösungen von Metallchloriden die Hydroxyde fällt unter Bildung von Glycolchlorhydrinen. Aehnlich verhalten sich substituirte Aethylenoxyde, wie *Tetramethylaethylenoxyd* (s. Bd. I), die *Glycidverbindungen* (s. Bd. I; II, 372), condensirte Kerne, welche den Ring des Aethylenoxyds enthalten wie *Tetrahydronaphthylenoxyd* (S. 656) und *Diketotetrahydronaphthylenoxyd* (S. 656) u. a. m.

b) Mit einem S-Glied: Das dem Aethylenoxyd entsprechende Aethylen-sulfid  $\begin{matrix} \text{H}_2\text{C} \\ \text{H}_2\text{C} \end{matrix} \rangle \text{S}$  scheint nicht existenzfähig zu sein; man erhält statt seiner Polymere, wie  $(\text{C}_2\text{H}_4\text{S})_x$  und  $(\text{C}_2\text{H}_4\text{S})_2$  Diaethylendisulfid (s. Bd. I). Vgl. auch Additionsproducte von Schwefel an Aethylen- und Acetylenverbindungen B. 28, 1635; 30, 110.

c) Mit einem N-Glied: **Aethylenimid**  $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{NH}$  ist die aus Bromäthylamin durch HBr-Abspaltung gewonnene, früher als Vinylamin (s. Bd. I) bezeichnete Base. Auch für das aus Oxaminsäure mit Phosphorchlorid gewonnene sogenannte **Oxalimid** ist die Formel  $\begin{matrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{matrix} \rangle \text{NH}$  bisher noch nicht widerlegt worden (vgl. dagegen C. 1907 I, 1206).

#### B. Diheteroatomige dreigliedrige Ringe.

Einen aus C, N und O gebildeten Ring nimmt man in den Nitriloxiden an, vgl. **Benzonitriloxyd**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C} \begin{matrix} \text{N} \\ \text{O} \end{matrix} \rangle$  (S. 287); ferner in den Stickstoffaethern einiger Aldoxime, wie in den *n-Alkylbenzaldoximen*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \begin{matrix} \text{RN} \\ \text{O} \end{matrix} \rangle$

(S. 254), die durch Säuren in Benzaldehyd und *n*-Alkylhydroxylamine zerlegt werden. Derselbe Ring findet sich wahrscheinlich in verschiedenen polycyclischen Substanzen, z. B. den Isatogenderivaten, wie **Isatogensäure**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO}-\text{C.COOH} \\ \text{N}-\text{O} \end{matrix} \rangle$  (S. 415), in den Reductionsproducten acidylirter o-



Nitraniline mit Schwefelammon, wie  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown N \end{matrix} \begin{matrix} CCH_3 \\ \diagdown O \end{matrix}$  (s. Benzimidazole) u. a. m.; vgl. auch Anthranil  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown N \end{matrix} O$  (S. 294), Methylanthranil  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown N \end{matrix} O$  (S. 295), Phenylanthranil (S. 546), Anthroxanaldehyd (S. 361) und Anthroxansäure (S. 375); vgl. auch Furoxan. Ein aus C, N und S zusammengesetzter Ring findet sich in dem Thialdolanilin  $C_6H_5N-CH.CH(OH).CH_3$  (S. 93) und ähnlich gebauten Körpern (vgl. Usèbe's Grün S. 564).

Hydrazi- und Azimethylengruppe: Besser bekannt sind Substanzen, welche Ringe aus 2 N- und einem C-Atom enthalten. Es gehören hierher die sog. Hydraziverbindungen, welche sich von dem hypothetischen

Hydrazimethylen  $\begin{matrix} NH \\ \diagdown \\ \diagup NH \end{matrix} CH_2$  ableiten (Curtius, J. pr. Ch. [2] **44**, 169, 554).

Hydraziverbindungen erhält man durch Einwirkung von Hydrazin auf o-Diketone und  $\alpha$ -Ketoncarbonsäureester, wie Benzil, Diacetyl, Brenztrauben-

ester: Benzoylphenylhydrazimethylen  $C_6H_5.CO.C(C_6H_5) \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$ , F. 151° u. Zers.,

Diphenyldihydrazimethylen  $\begin{matrix} HN \\ \diagdown \\ \diagup HN \end{matrix} C(C_6H_5)C(C_6H_5) \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$ , F. 147°. Carbon-

säuren dieser Gruppe entstehen ferner durch Reduction der Diazofettsäureester: Hydraziessigsäure  $\begin{matrix} HN \\ \diagdown \\ \diagup HN \end{matrix} CH.COOH$  (s. Bd. I), Hydrazipropion-

säuremethylester  $\begin{matrix} HN \\ \diagdown \\ \diagup HN \end{matrix} C(CH_3)COOCH_3$ , F. 82°. Das Kaliumsalz eines Sulfo-

hydraziessigesters  $KO_3SN \begin{matrix} \diagup HN \\ \diagdown \end{matrix} CH.CO_2C_2H_5$  wird durch Einwirkung von Kaliumsulfid auf Diazoessigester gewonnen (B. **28**, 1848). — Durch Oxydation werden die Hydraziverbindungen meist leicht in die um 2 H-Atome ärmeren Aziverbindungen übergeführt.

Von dem Azimethylen oder Diazomethan leiten sich die Diazoverbindungen der Fettreihe ab. Diazomethan wird gewonnen aus Nitrosomethylurethan durch Erwärmen mit methylalkoholischem Kali; Eigenschaften vgl. Bd. I. Es bildet sich auch durch Reduction von Methylnitramin (Bd. I; B. **29**, 961), ferner aus Methylchloramin  $CH_3NCl_2$  (vgl. Bd. I) mit Hydroxylamin (B. **28**, 1682).

Als Abkömmlinge des Diazomethans sind die Diazofettsäuren zu betrachten: Diazoessigester (Bd. I), Diazopropionsäureester (Bd. I), Diazobern-

steinsäureester (Bd. I), ferner die Diazomethandisulfosäure  $\begin{matrix} N \\ \diagdown \\ \diagup N \end{matrix} C(SO_3H)_2$

(Bd. I). Aromatische Abkömmlinge sind: Phenyl Diazomethan (S. 243), Diazacetophenon (S. 359), Azibenzil (S. 590) und der Azocampher (S. 513); vgl. auch Diazoindole, Diazoindazole und Diazotetrazol.

Diese Körper bilden den Uebergang zu dem isocyclischen Ringe des Diazoimids oder der Stickstoffwasserstoffsäure  $\begin{matrix} N \\ \diagdown \\ \diagup N \end{matrix} NH$ .

## 2. Viergliedrige heterocyclische Substanzen.

A. Monoheteroatomige viergliedrige Ringe: Dem Aethylenoxyd homolog ist das **Trimethylenoxyd**  $\text{CH}_2 \langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{smallmatrix} \rangle \text{O}$  (s. Bd. I), von dessen Eigenschaften wenig bekannt ist. Es gehören hierher noch die inneren Anhydride einiger aromatischen  $\beta$ -Oxycarbonsäuren,  $\beta$ -Lactone von der allgemeinen Formel  $\begin{matrix} \text{:C-CO} \\ \text{:C-O} \end{matrix}$  (S. 369, 371, 583). Vgl. auch **Dimethyläpfelsäurelacton** Bd. I.

Das dem Trimethylenoxyd entsprechende **Trimethylenimid**  $\text{CH}_2 \langle \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{smallmatrix} \rangle \text{NH}$  (s. Bd. I) entsteht durch Erhitzen von Trimethyldiaminchlorhydrat neben  $\beta$ -Methylpyridin (s. d.); vgl. C. 1907 II, 1228.

### B. Diheteroatomige viergliedrige Ringe:

1. Unter den Substanzen, welche viergliedrige Ringe mit 2 benachbarten Heteroatomen enthalten, sind die wichtigsten die cyclischen Salze, welche eine dem **Betain** (s. Bd. I) analoge Structur zeigen und daher unter dem Namen **Betaïne** zusammengefasst werden. Betaïne bilden alle diejenigen Carbonsäuren (vgl. auch Taurobetaïn Bd. I), die in  $\alpha$ -Stellung eine ammoniumhydroxydartige Gruppe enthalten: wie aus salzsaurem Trimethylglycocoll  $\text{ClN}(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$  das Betaïn  $\begin{matrix} (\text{CH}_3)_3\text{N-CH}_2 \\ \text{O-CO} \end{matrix}$ , bildet sich aus Pyridinchloressigsäure  $\text{ClN}(\text{C}_5\text{H}_5)\text{CH}_2\text{COOH}$ : **Pyridinbetaïn**  $\begin{matrix} (\text{C}_5\text{H}_5)\text{N-CH}_2 \\ \text{O-CO} \end{matrix}$  (s. d.), aus Triphenylphosphinchloressigsäure  $\text{ClP}(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}_2\text{COOH}$ : **Triphenylphosphorbetaïn**  $\begin{matrix} (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P-CH}_2 \\ \text{O-CO} \end{matrix}$  (B. 27, 273), aus Methylaethylsulfidbromessigsäure  $\text{BrS}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{COOH}$  **Methylaethylthiobetaïn**, **Methylaethylthetin**  $\begin{matrix} (\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{S-CH}_2 \\ \text{O-CO} \end{matrix}$  (s. Bd. I).

Viergliedrige Ringe mit 2 benachbarten N-Atomen enthalten: **Dimethyl-aziaethan**  $\begin{matrix} \text{N=C}(\text{CH}_3) \\ \text{N=C}(\text{CH}_3) \end{matrix}$  (s. Bd. I), das aus aequimolecularen Mengen Hydrazinhydrat und Diacetyl entsteht, ferner vielleicht die sog. Azulmverbindungen, wie das **Hydrazulmin** und die **Azulmsäure** (s. Bd. I), die durch Einwirkung von  $\text{NH}_3$  auf Cyan gebildet werden.

2. Ringe mit abwechselnden C- und Heteroatomen liegen in den cycl. Alkyliden-, Carbonyl- und Thiocarbonyl-harnstoffen, -thioharnstoffen und - $\psi$ -thioharnstoffen vor: **Methylenharnstoff**  $\text{CO} \langle \begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{smallmatrix} \rangle \text{CH}_2$  (B. 29, 2751; vgl. C. 1897 II, 737) und **Methylenthioharnstoff**  $\text{CS} \langle \begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{NH} \end{smallmatrix} \rangle \text{CH}_2$  entstehen aus Harnstoff und Thioharnstoff mit Chlormethylalkohol (M. 12, 90), **Aethylidenharnstoff** und **-thioharnstoff** ebenso mit Acetaldehyd: **Methyldiphenyl- $\psi$ -thioharnstoff**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C} \langle \begin{smallmatrix} \text{S} \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{smallmatrix} \rangle \text{CH}_2$  aus Diphenylthioharnstoff mit  $\text{CH}_2\text{J}_2$  (S. 104), **Carbonylthiocarbanilid**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C} \langle \begin{smallmatrix} \text{S} \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{smallmatrix} \rangle \text{CO}$ , F. 87°, aus Diphenylthioharnstoff und  $\text{COCl}_2$  sowie durch Entschwefelung von Thiocarbonylthiocarbanilid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C} \langle \begin{smallmatrix} \text{S} \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{smallmatrix} \rangle \text{CS}$ , F. 79°, dem Einwirkungsproduct von  $\text{CSCl}_2$  auf Diphenylharnstoff (B. 25, 1459).

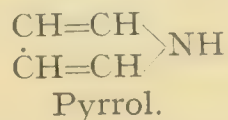
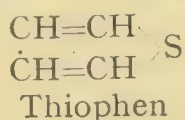
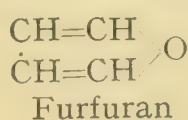


## 3. Fünfgliedrige heterocyclische Substanzen.

## A. Monoheteroatomige fünfgliedrige Ringe.

Furfuran, Thiophen (Selenophen), Pyrrol<sup>1)</sup>.

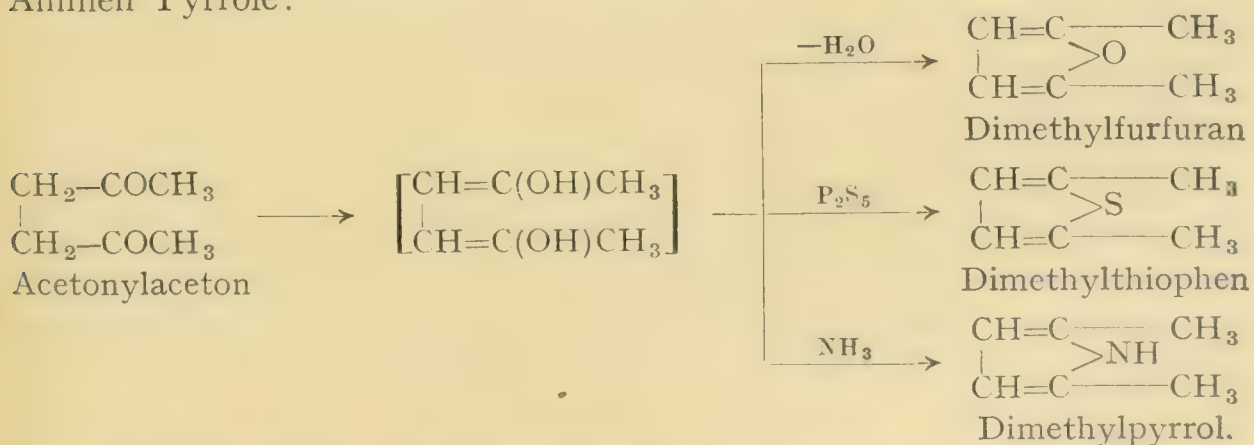
Fünfgliedrige monoheteroatomige Ringe enthalten die Substanzen der Furfuran-, Thiophen- und Pyrrolgruppe, welche der Gemeinsamkeit ihrer Bildungsweisen und ihres Verhaltens gemäss eine nahe verwandte Familie bilden. Die Stammsubstanzen dieser Gruppen enthalten nach der gewöhnlichen Auffassungsweise eine Kette von 4 CH-Gruppen, welche durch O, S oder NH zum Ring geschlossen ist:



Die Grundkörper sowohl wie ihre zahlreichen Abkömmlinge zeigen grosse, die Thiophene namentlich überraschende Aehnlichkeit mit dem Benzol und dessen Derivaten, indem viele den Benzolkörpern, im Gegensatz zu den Fettsubstanzen, eigentümliche Reactionen auch bei ihnen Geltung haben.

Bemerkenswert ist die Bildung blauvioletter und violetter Farbstoffe bei der Einwirkung von Isatin (S. 375) und Phenanthrenchinon (S. 660) mit Schwefelsäure auf Furfuran-, Pyrrol- oder Thiophenkörper.

Die gemeinsamen Bildungsweisen der Furfuran-, Thiophen- und Pyrrolderivate aus  $\gamma$ -Diketoverbindungen wurden im Anschluss an die letzteren (s. Bd. I; II, 362, 606) bereits mehrfach erwähnt:  $\gamma$ -Diketone geben durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung Furfurane, durch Einwirkung von  $\text{P}_2\text{S}_5$  Thiophene, durch Einwirkung von Ammoniak oder primären Aminen Pyrrole:

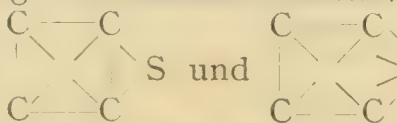
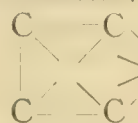


Die  $\gamma$ -Diketone reagiren dabei wie  $\gamma$ -Diolefinglycole, als deren cycl. Anhydride, Sulfide und Imide man die Furfurane, Thiophene und Pyrrole auffassen kann. Auch aus Schleimsäure und Isozuckersäure u. a. erhält man durch Destillation für sich, mit BaS, oder Destillation der  $\text{NH}_4$ -Salze: Furfurane, Thiophene und Pyrrole.

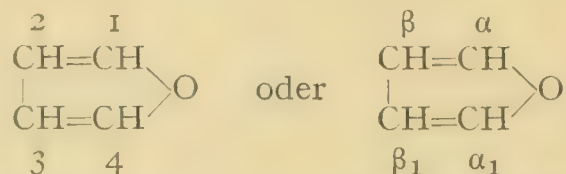
Diese Synthesen stehen im Einklang mit den oben für das Furfuran, Pyrrol und Thiophen entwickelten Formeln. Der eigenartige, aromatische

<sup>1)</sup> Vgl. C. Paal: Furfuran-, Thiophen- und Pyrrolsynthesen. Habilitationsschrift, Würzburg 1890.

Character dieser Verbindungen lässt sich verstehen, wenn man die von Thiele für den Benzolkern entwickelten Anschauungen (S. 42) auf die vorliegenden Ringsysteme überträgt, unter der Annahme, dass »in den drei Fünfringen das Schwefel-, Stickstoff- oder Sauerstoffatom durch Betätigung ihrer nächsthöheren Valenzstufe bis zu einem gewissen Grade die Rolle einer Doppelbindung übernehmen können« (B. **37**, 4254; C. 1905 II, 1797). Ueber

Formeln wie  S und  NH s. B. **24**, 1347, 1758. Ueber desmotrope Formeln des Pyrrols s. S. 722.

Zur Unterscheidung der möglichen Isomerien unter den Derivaten bezeichnet man die Substituenten der Wasserstoffatome in den Methingruppen im Furfuran, Thiophen und Pyrrol, ähnlich wie im Benzol, mit Zahlen oder Buchstaben:



Die Stellungen 1 und 4 sind gleichwertig, ebenso die Stellen 2 und 3; erstere bezeichnet man auch als  $\alpha$ -, letztere als  $\beta$ -Stellungen. Die C-Monosubstitutionsproducte des Furfurans, Thiophens und Pyrrols treten demnach in je zwei isomeren Modificationen:  $\alpha$ - und  $\beta$ -Derivate, die C-Disubstitutionsproducte in 4 Modificationen:  $\alpha\alpha_1$ -,  $\alpha\beta$ -,  $\alpha\beta_1$ - und  $\beta\beta_1$ -Derivate, auf.

### 1. Furfurangruppe.

**Furfuran, Furan**  $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}$ , Kp.  $32^\circ$ , wurde zuerst durch Destillation des Baryumsalzes der Brenzschleimsäure (S. 713) (Limpricht 1870; C. 1897 II, 268) gewonnen:  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CO}_2\text{H} = \text{C}_4\text{H}_4\text{O} + \text{CO}_2$ , und ist im Vorlauf des Fichtenholztees enthalten. Es bildet eine in Wasser unlösliche Flüssigkeit von eigentümlichem Geruch. Durch Ueberleiten seiner Dämpfe mit Wasserstoff über feinverteiltes, auf  $170^\circ$  erhitztes Nickel wird es zu Tetrahydrofurfuran oder Tetramethylenoxyd reducirt (C. 1908 I, 1630). Mit Isatin und Phenanthrenchinon bildet es Farbstoffe (s. o.). Mit Salzsäure reagirt es sehr heftig unter Bildung einer braunen amorphen Substanz ähnlich dem Pyrrolrot (S. 723). Ein mit Salzsäure befeuchteter Fichtenspan wird von den Dämpfen grün gefärbt. Durch methylalkoholische Salzsäure kann Furfuran zum Tetramethylacetal des Succindialdehyds gespalten werden (Ch. Ztg. 1900, 857).

**Bromfurfurane** können aus den bromirten Brenzschleimsäuren oder durch directe Bromirung von Furfuran erhalten werden: mit überschüssigem Brom bilden sich Additionsproducte. **Dijodfurfuran**, F.  $47^\circ$ , aus dem Kaliumsalz der Dehydroschleimsäure mit Jod bei  $100^\circ$  (Am. Ch. J. **25**, 439).

$\beta$ (?)-**Nitrofurfuran**, F.  $28^\circ$ , flüchtig mit Wasserdampf, entsteht durch Nitriren von Furfuran mit rauchender Salpetersäure in Essigsäureanhydrid, als Zwischenproduct scheint sich dabei ein aldehydartiger Körper (Nitrosuccinaldehyd?) zu bilden (C. 1902 I, 1106). Ein **Dinitrofurfuran**, F.  $101^\circ$ , entsteht durch Nitriren von Nitrofurfuran oder Nitrobrenzschleimsäure (S. 714).

$\alpha$ -**Aminofurfuran** ist in Form seiner Urethane  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}[\alpha]\text{NH}.\text{COOR}$  aus dem Brenzschleimsäureazid (S. 714) durch Kochen mit Alkoholen



gewonnen worden;  $\beta$ -Aminofurfuran in Form seines Acetylderivates, F. 112<sup>0</sup>, aus Acetaminobrenzschleimsäure (S. 714) durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung. Die freien Amine konnten aus diesen Derivaten nicht erhalten werden, da sie beim Verseifen NH<sub>3</sub> abspalten (J. pr. Ch. [2] 65, 38; C. 1903 II, 292).

$\alpha$ -Methylfurfuran C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>(CH<sub>3</sub>)O, Kp. 63<sup>0</sup>, ist das sog. *Sylvan*, das im Fichtenholzteer vorkommt, in welchem sich noch verschiedene andere Furfuranderivate finden; es kann auch aus dem Buchenholzteerkreosot gewonnen werden. Bei der Spaltung mit Salzsäure liefert es Lävulinaldehyd CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHO (B. 31, 37).  $\alpha, \alpha_1$ -Dimethylfurfuran C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>O, Kp. 94<sup>0</sup>, entsteht bei der Destillation von Carbopyrotritarssäure (S. 715) durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung, ferner aus Acetylaceton durch wasserentziehende Mittel (S. 709). Mit verdünnter Salzsäure auf 170<sup>0</sup> erhitzt, bildet es wieder Acetylaceton.

$\alpha, \alpha_1$ -Phenylmethylfurfuran C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)(CH<sub>3</sub>)O, F. 42<sup>0</sup>, Kp. 235—240<sup>0</sup>, entsteht aus Acetophenonaceton (B. 17, 915, 2759), es wird durch Natrium und Alkohol zu einer Tetrahydroverbindung reducirt. Diphenylfurfuran, F. 91<sup>0</sup>, aus Diphenacyl (B. 23, R. 743; 26, 1447). Triphenylfurfuran, F. 93<sup>0</sup>, aus Desylacetophenon (B. 21, 2933; 26, 61). Tetraphenylfurfuran, Lepiden (B. 22, 2880), F. 175<sup>0</sup>, entsteht neben Benzil beim Erhitzen von Benzoin mit Salzsäure auf 130<sup>0</sup> (S. 606). Das Acetat eines  $\beta$ -Oxytriphenylfurfurans C(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>(O.COCH<sub>3</sub>)O, F. 135<sup>0</sup>, erhält man aus Dibenzoylstyrol (S. 606) mit Essigsäureanhydrid-Schwefelsäure (B. 31, 1248). Als 1-Phenyl-3, $\alpha$ -furyllallen C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:C:CH.C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O, Kp.<sub>20</sub> 167<sup>0</sup>, ist vielleicht das aus dem aetherischen Oel der Eberwurz *Carlina acaulis* isolirte sog. *Carlinaoxyd* anzusehen (B. 42, 2355).

Furfurostilben C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O—CH=CH—C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O, F. 101<sup>0</sup>, das Stilben der Furfuranreihe, entsteht durch Erhitzen des polymeren Thiofurfurols (B. 24, 3591).

Furfuralkohol C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O(CH<sub>2</sub>.OH), wasserhelles Oel, Kp. 171<sup>0</sup> (Kp.<sub>10</sub> 69<sup>0</sup>), in Wasser sehr leicht löslich, verharzt schnell in wässriger und in saurer Lösung; ein mit Salzsäure befeuchteter Fichtenspan wird blaugrün gefärbt (empfindliche Reaction); er entsteht aus dem Aldehyd Furfurol durch Einwirkung von Natriumamalgam und Essigsäure, leichter durch Behandlung mit Natronlauge, wobei zugleich Furfurancarbonsäure gebildet wird: 2C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O.CHO + H<sub>2</sub>O = C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O.CH<sub>2</sub>(OH) + C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O.COOH. Furfuralkohol findet sich in erheblicher Menge im *Kaffeeöl* aus geröstetem Kaffee; Diphenylcarbaminsäureester C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O[CH<sub>2</sub>OCOC(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>], F. 98<sup>0</sup> (B. 35, 1846, 1855). Furfurylmethyläther (C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O).CH<sub>2</sub>.O.CH<sub>3</sub>, Kp. 134—136<sup>0</sup> (B. 26, R. 239). Furfurylamin (C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O)CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, Kp. 146<sup>0</sup>, entsteht durch Reduction von Furfuronitril (S. 714) und von Furfurolhydrazon (S. 712). n-Propyl- $\alpha$ -furfurylcarbinol (C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O)CH(OH).C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, Kp.<sub>12</sub> 93<sup>0</sup>, aus Furfurol und Propylmagnesiumbromid (C. 1910 I, 450); eine Reihe tertiärer  $\alpha$ -Furfurylcarbinole: (C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O)C(OH)R<sub>2</sub> und  $\alpha, \alpha'$ -Furfuryldicarbinole: (C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>O)[C(OH)R<sub>2</sub>]<sub>2</sub> sind durch Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Brenzschleimsäureester (S. 714) und Dehydroschleimsäureester (S. 714) dargestellt worden (C. 1906 I, 851).

Aldehyde:  $\alpha$ -Furfurol oder Furol C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O.CHO, Kp. 162<sup>0</sup>, D<sub>13,5<sup>0</sup></sub> 1,163, der Aldehyd der Brenzschleimsäure, entsteht durch Destillation von Kleie (*furfur*) (Fownes 1849), Zucker (Döbereiner 1831), Holz, sowie der meisten anderen Kohlenhydrate und Glycoside mit verdünnter Schwefelsäure, und kann in kleinsten Mengen mittelst der Rotfärbung durch Anilin oder Xylidin nachgewiesen werden (B. 20, 541).

Quantitativ entsteht Furfurol bei der Destillation von Pentosen, wie Arabinose u. a., mit Salzsäure, worauf sich verschiedene Methoden der



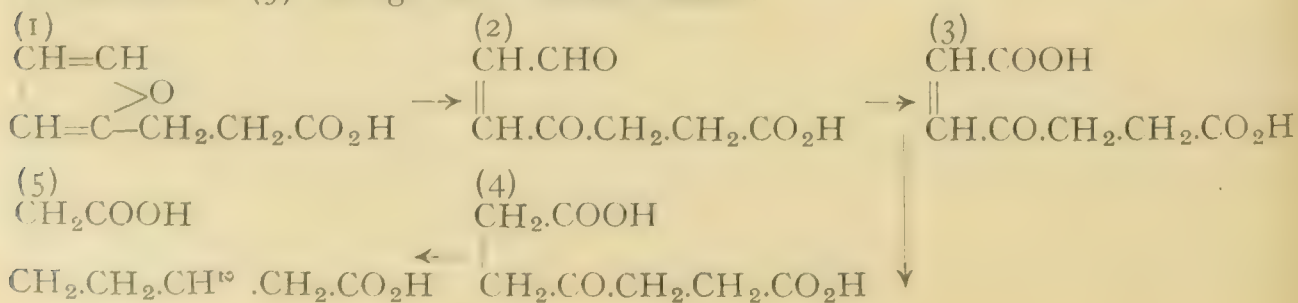
analytischen Bestimmung von Pentosen gründen (s. Bd. I) (B. 28, R. 629); Glucuronsäure zerfällt beim Erhitzen mit Salzsäure in Furfurol, Wasser und  $\text{CO}_2$  (B. 29, R. 280).

Das Furfurol ist eine farblose an der Luft sich bräunende, aromatisch riechende Flüssigkeit, in Wasser mässig, in Alkohol sehr leicht löslich. Es zeigt alle Eigenschaften eines aromatischen Aldehyds, verbindet sich mit Bisulfiten, giebt mit Natriumamalgam Furfuralkohol, mit  $\text{Ag}_2\text{O}$  Brenzschleimsäure, mit Kalilauge sowohl Alkohol als Säure; bei der Oxydation des Furfurols durch Wasserstoffsperoxyd oder Sulfomonopersäure entstehen: Oxyfurfurole  $\text{C}_4\text{H}_2\text{O}(\text{OH})(\text{CHO})$ , welche mit Phenolen charakteristische Farbreactionen geben (B. 33, 3132).

Furfuraldoxim, F.  $89^\circ$ , Kp.  $205^\circ$ ; Phenylhydrazon, F.  $96^\circ$ ; Acetal  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ , Kp.  $187-190^\circ$  (B. 29, 1008).

Das Furfurol zeigt ferner *alle Condensationsreactionen des Benzaldehyds* (S. 249): 1. Mit Dimethylanilin bildet es einen, dem Malachitgrün (S. 559) entsprechenden grünen Farbstoff. 2. Mit Aldehyden (vgl. C. 1900 I, 607) und Ketonen der Fettreihe condensirt es sich zu in der Seitenkette ungesättigten Furfuranaldehyden und -ketonen. Die Reaction erfolgt leicht beim Erwärmen mit verdünnter Natronlauge (B. 13, 2342). So entsteht mit Acetaldehyd **Furfuracrolein**  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CH}:\text{CH}.\text{CHO}$ , F.  $51^\circ$ , mit Aceton **Furfuraceton**  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CH}:\text{CH}.\text{CO}.\text{CH}_3$ , mit Acetophenon **Furfural-mono- und -diacetophenon** und **Difurfuraltriacetophenon** (B. 29, 2248). 3. Wie Benzaldehyd in Benzoin geht Furfurol durch CNK in alkoholischer Lösung in **Furoin**  $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_4$ , F.  $135^\circ$ , über:  $2\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CHO} = \text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CH}(\text{OH}).\text{CO}.\text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ , das sich dem Benzoin (S. 589) durchaus ähnlich verhält. In alkalischer Lösung durch den Sauerstoff der Luft wird Furoin zu **Furil**  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{O})\text{CO}.\text{CO}(\text{C}_4\text{H}_3\text{O})$  oxydirt, das dem Benzil (S. 590) entspricht, durch Reduction mit Zinn und Salzsäure in **Desoxyfuroin**  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{O})\text{CH}_2.\text{CO}(\text{C}_4\text{H}_3\text{O})$  übergeführt (B. 28, R. 992). Beim Erwärmen mit Kalilauge giebt Furil die der Benzilsäure (S. 581) analoge **Furilsäure**  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{O})_2\text{C}(\text{OH}).\text{COOH}$ . Ueber Condensationsproducte des Furoins mit o-Diaminen u. a. vgl. B. 25, 2843.

4. Beim Erhitzen von Furfurol mit den Anhydriden und Natriumsalzen der Fettsäuren (vgl. Perkin'sche Reaction S. 402) entstehen Säuren des Furfurans mit ungesättigter Seitenkette. Aus Furfurol mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat entsteht Furfuracrylsäure:  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CHO} + \text{CH}_3.\text{COONa} = \text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CH}:\text{CH}.\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$ . **Furfuracrylsäure**  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$ , F.  $141^\circ$ , entsteht auch aus *Furfuralmalonsäure*, dem Condensationsproduct von Furfurol und Malonester (B. 24, 143; 27, 283; 31, 2595); ähnlich wie Zimmtsäure (S. 404) tritt die Furfuracrylsäure in *physikalisch isomeren Modificationen* (B. 28, 129) auf. Durch Ringspaltung beim Erhitzen mit Salzsäure wird die Furfuracrylsäure in Acetondiessigsäure (s. Bd. I) übergeführt, durch Natriumamalgam zu **Furfurpropionsäure** (1)  $\text{C}_4\text{H}_3\text{O}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{COOH}$ , F.  $51^\circ$ , reducirt, die durch Bromwasser unter Sprengung des Furfuranrings in *Furonaldehyd* (2) übergeht, der schrittweise in Furonsäure (3), Hydrofuronsäure (4) oder Acetondiessigsäure und Pimelinsäure (5) übergeführt werden kann:







Schleimsäure oder Isozuckersäure, enthält daher das Carboxyl in  $\alpha$ -Stellung (vgl. a. C. 1900 I, 536).

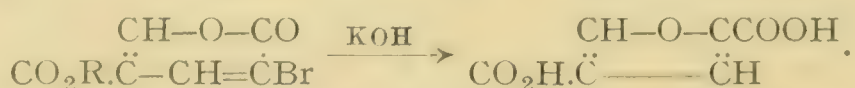
Geschichte. Als Product der Destillation der Schleimsäure wurde die Brenzschleimsäure schon 1780 von Scheele beobachtet; Pelouze ermittelte 1834 ihre Zusammensetzung, die Constitutionsformel wurde von A. v. Baeyer aufgestellt.

Aethylester  $C_4H_3O.COOC_2H_5$ , F.  $34^{\circ}$ , Kp.  $210^{\circ}$ , Chlorid  $C_4H_3O.COCl$ , Kp.  $170^{\circ}$ , das Amid  $C_4H_3O.CONH_2$  bildet mit  $PCl_3$  Furfuronitril  $C_4H_3O.CN$ , das auch aus Furfuraldoxim (S. 712) durch  $H_2O$ -Abspaltung entsteht. Anhydrid, F.  $73^{\circ}$  (B. 34, 2505); Hydrazid, F.  $80^{\circ}$ ; Azid, F.  $62^{\circ}$  (J. pr. Ch. [2] 65, 20).

Mit Bromdampf bildet Brenzschleimsäure ein Tetrabromid  $C_4H_3Br_4O.CO_2H$ , das durch Chromsäure zu Dibrombernsteinsäure oxydirt wird. Beim Eindampfen von Brenzschleimsäure mit Bromwasser entsteht Fumar-säure; mit Ueberschuss von Brom- oder Chlorwasser entstehen Mucobrom- oder Mucochlorsäure (s. Bd. I). Durch Erhitzen des Tetrabromids oder Bromiren von Brenzschleimsäure in Eisessig entsteht  $\alpha$ -Brombrenzschleimsäure  $C_4H_2BrO.COOH$ , F.  $184^{\circ}$  (B. 19, R. 241).  $\beta$ -Brombrenzschleimsäure, F.  $129^{\circ}$ , wird aus zwei Dibrombrenzschleimsäuren (B. 17, 1759) durch Behandlung mit Zink gewonnen.

$\beta$ (?)-Nitrobrenzschleimsäure  $C_4H_2(NO_2)O.COOH$ , F.  $185^{\circ}$ , entsteht durch Nitriren von Sulfobrenzschleimsäure oder Dehydroschleimsäure (C. 1902 I, 907) und durch Oxydation von Nitrofurfurannitroaethylen  $C_4H_2(NO_2)O.CH:CH.NO_2$  (B. 18, 1362); Aethylester, F.  $101^{\circ}$ , aus Brenzschleimsäureester mit rauch. Salpetersäure und Essigsäureanhydrid, giebt durch Reduction mit Al-amalgam: Aminobrenzschleimsäureester  $C_4H_2O(NH_2)CO_2C_2H_5$ , dessen Acetylderivat durch Pottasche zu Acetaminobrenzschleimsäure verseift wird (C. 1902 II, 1097; 1903 II, 292).

$\alpha, \alpha_1$ -Furfurandicarbon-säure, Dehydroschleimsäure  $C_4H_2O.(CO_2H)_2$  entsteht beim Erhitzen von Schleimsäure oder Zuckersäure mit Salzsäure, conc. Bromwasserstoffsäure oder conc. Schwefelsäure, ist schwer löslich in Wasser und zerfällt beim Erhitzen in  $CO_2$  und Brenzschleimsäure; die Ester sind sämmtlich fest und zeigen interessante Schmelzpunktsregelmässigkeiten: Dimethylester, F.  $112^{\circ}$ , Kp.<sub>15</sub>  $155^{\circ}$ , Diaethylester, F.  $47^{\circ}$ , Kp.<sub>15</sub>  $168^{\circ}$ , Chlorid, F.  $80^{\circ}$ . Im Gegensatz zur Brenzschleimsäure wird die Dehydroschleimsäure durch Na-amalgam leicht zu einer Dihydrosäure reducirt (C. 1901 II, 271; B. 34, 3446).  $\alpha, \beta_1$ -Furfurandicarbon-säure, F.  $266^{\circ}$ , Dimethylester, F.  $110^{\circ}$ , entsteht aus Bromcumalinsäureester mit Kali (B. 34, 1992):



Homologe Furfurancarbon-säuren entstehen synthetisch aus  $\gamma$ -Diketonecarbon-säuren durch  $H_2O$ -Abspaltung:

$\alpha$ -Methylbrenzschleimsäure  $C_4H_2(CH_3)O.COOH$ , F.  $109^{\circ}$ , wird aus Methylfurfurol durch Oxydation erhalten; ihr Chlorid, F.  $28^{\circ}$ , Kp.  $202^{\circ}$ , giebt beim Bromiren ein Dibromsubstitutionsproduct, das beim Behandeln mit Wasser Aldehydebrenzschleimsäure  $C_4H_2O(COOH)(CHO) + H_2O$ , F.  $202^{\circ}$ , liefert, die durch Oxydation in Dehydroschleimsäure (s. o.) übergeht (C. 1898 I, 933); durch Bromwasser wird die Methylbrenzschleimsäure zu Acetylacrylsäure  $CH_3COCH:CH.COOH$  gespalten (B. 23, 452).

Uvinsäure,  $\alpha, \alpha_1$ -Dimethylfurfuran- $\beta$ -carbon-säure, Pyrotritorsäure  $C_4H(CH_3)_2O.COOH$ , F.  $135^{\circ}$ , entsteht 1. aus Acetylacetessigester  $CH_3.CO.CH_2$ .



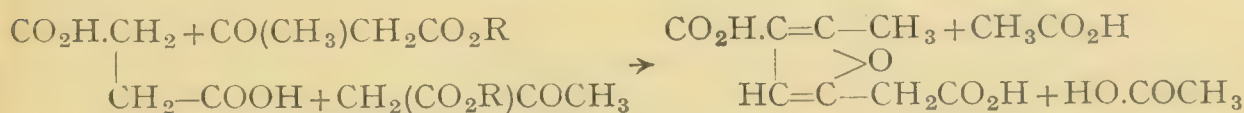
$\text{CH}(\text{CO}_2\text{R})\cdot\text{COCH}_3$  (Bd. I), 2. aus Carbopyrotritar- und Methronsäure (s. u.) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung, 3. durch trockene Destillation von Weinsäure, 4. aus Brenztraubensäure durch längeres Kochen mit Barytwasser oder Natriumacetat (neben Uvitinsäure vgl. S. 349). Beim Erhitzen mit Wasser auf  $150\text{--}160^\circ$  wird sie in  $\text{CO}_2$  und Acetylaceton, beim raschen Erhitzen für sich in  $\text{CO}_2$  und Dimethylfurfuran (S. 711) gespalten.

$\alpha, \beta_1$ -Dimethylfurfuran- $\beta$ -carbonsäure, F.  $122^\circ$ , entsteht 1. ähnlich der  $\alpha\beta_1$ -Furfurandicarbonsäure (S. 714) aus Bromisodehydracetsäure (Bromdimethylcumalinsäure s. Bd. I) statt der erwarteten  $\alpha, \beta_1$ -Dimethyl- $\beta, \alpha_1$ -furfurandicarbonsäure; 2. durch Condensation von Acetessigester mit Chloraceton; 3. aus dem Condensationsproducte von Acetondicarbonsäureester und Chloraceton, der  $\beta_1$ -Methylfurfuran- $\alpha$ -essig- $\beta$ -carbonsäure  $\text{C}_4\text{HO}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H})(\text{CO}_2\text{H})$ , F.  $196^\circ$ , durch Abspaltung von  $\text{CO}_2$  (B. **35**, 1545). Die letztere Säure ist stellungsisomer mit der Methronsäure (s. u.).

$\alpha, \alpha_1$ -Methylphenylfurfuran- $\beta$ -carbonsäure  $\text{C}_4\text{H}(\text{CH}_3)(\text{C}_6\text{H}_5)\text{O}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $181^\circ$ , aus Acetophenonacetessigester  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{R})\text{CO}\cdot\text{CH}_3$  (B. **17**, 2764), zerfällt beim Erhitzen in  $\text{CO}_2$  und Methylphenylfurfuran.

$\alpha, \alpha_1$ -Dimethylfurfuran- $\beta, \beta_1$ -dicarbonsäure, Carbopyrotritarsäure  $\text{C}_4\text{O}(\text{CH}_3)_2(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $261^\circ$ , entsteht aus Diacetbernsteinsäureester beim Kochen mit verd.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (Knorr, B. **17**, 2864; **22**, 146). Die Carbopyrotritarsäure zersetzt sich bei höherer Temperatur in  $\text{CO}_2$  und Pyrotritarsäure.

Methronsäure,  $\alpha$ -Methylfurfuran- $\alpha_1$ -essig- $\beta$ -carbonsäure  $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_5$ , F.  $204^\circ$ , ist isomer mit Carbopyrotritarsäure und liefert durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung ebenfalls Pyrotritarsäure. Sie entsteht 1. aus Acetessigester und bernsteinsäurem Natron bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid (B. **18**, 3410), eine Reaction, die man etwa folgender Art formuliren kann (B. **39**, 2129):



In analoger Weise giebt Acetessigester und Brenzweinsäure Methylmethronsäure.

2. Durch Condensation von Acetessigester mit Glyoxal neben der  $\text{CO}_2$  ärmeren Sylvanessigsäure (B. **21**, R. 636; **22**, 152; A. **250**, 166).

Hydrofurfurane: Nur wenige Hydrofurfuranderivate sind durch Reduction von Furfuranen erhalten worden, z. B. Tetrahydro- $\alpha, \alpha_1$ -methylphenylfurfuran  $\text{C}_4\text{H}_6(\text{CH}_3)(\text{C}_6\text{H}_5)\text{O}$ , Kp.  $230^\circ$ , aus Methylphenylfurfuran (S. 711), Tetrahydrodiphenylfurfuran (B. **23**, R. 744). Durch Reduction der Dehydroschleimsäure (S. 714) mit Na-amalgam bei  $0^\circ$  im  $\text{CO}_2$ -Strom er-

hält man die sog.  $\alpha$ -(cis)-Dihydro- $\alpha, \alpha_1$ -furfurandicarbonsäure:  $\begin{array}{c} \text{CH}-\text{CHCO}_2\text{H} \\ || \quad \text{>O} \\ \text{CH}-\text{CHCO}_2\text{H} \end{array}$ , F.  $150^\circ$ , die in alkalischer Lösung zu der  $\beta$ -(cistrans-)Form, F.  $179^\circ$ , umgelagert wird. Letztere kann mittelst Cinchonin in ihre optisch activen Componenten, F.  $144^\circ$ , zerlegt werden. Mit Brom verbinden sich beide Säuren zu Dibromiden, die durch Behandeln mit Barytwasser Brenzschleimsäure liefern. Bei längerem Kochen mit Alkali liefern die  $\alpha$ - und  $\beta$ -

Säure  $\gamma$ -Dihydrofurfurandicarbonsäure  $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CHCO}_2\text{H} \\ | \quad \text{>O} \\ \text{CH}=\text{CCO}_2\text{H} \end{array}$  (?); im Gegensatz zu

der  $\alpha$ - und  $\beta$ -Säure wird diese Säure durch Na-amalgam weiter zu Tetrahydrofurfuran- $\alpha, \alpha_1$ -dicarbonsäure  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}(\text{CO}_2\text{H})_2$ ,  $\alpha$ -Form, F.  $95^\circ$ ,  $\beta$ -Form, F.  $124^\circ$ , reducirt (C. 1901 II, 271; 1905 I, 1558).

Synthetisch durch Reduction von Erythrit entsteht **Dihydrofurfuran**  $C_4H_6O$ , Kp.  $67^{\circ}$ , welches durch  $PCl_5$  in Furfuran übergeführt wird (Bull. soc. chim. **35**, 418).  $\alpha$ -**Methyldihydrofurfuran**  $C_4H_5(CH_3)O$  entsteht aus Acetopropylalkohol (s. Bd. I u. B. **22**, 1196).  $\alpha\alpha_1$ -**Dipenyldihydrofurfuran**  $C_4H_4(C_6H_5)_2O$ , F.  $89^{\circ}$ , erhält man aus  $\alpha$ -Phenylcinnamylacrylsäuredibromid (S. 607) mit Alkalien (A. **306**, 210). Weitere **Dihydrofurfuranderivate** wurden synthetisch aus  $\alpha$ -Chlorcrotonsäureester und Chlorfumarsäureester durch Condensation mit Natracetessigester und Natriumbenzoylessigester erhalten (B. **29**, R. 859).

Tetrahydrofurfurane sind das Tetramethylenoxyd  $\begin{array}{c} CH_2-CH_2 \\ | \\ CH_2-CH_2 \end{array} \rangle O$  und dessen Abkömmlinge, welche sich aus  $\alpha\delta$ -Glycolen oder entsprechenden ungesättigten Verbindungen bilden (A. **303**, 168; C. 1899 II, 1109); Keto- und Diketotetrahydrofurfurane sind die  $\gamma$ -Lactone, wie Butyrolacton  $\begin{array}{c} CH_2-CO \\ | \\ \dot{C}H_2-CH_2 \end{array} \rangle O$ , und die Anhydride der Bernsteinsäurereihe, wie  $\begin{array}{c} CH_2-CO \\ | \\ \dot{C}H_2-CO \end{array} \rangle O$  u. a. m.; metamer mit letzteren ist die Tetronsäure  $\begin{array}{c} CO-CH_2 \\ | \\ \dot{C}H_2-CO \end{array} \rangle O$  (s. Bd. I) und ihre Abkömmlinge, sowie die  $\alpha$ -Ketolactone der Formel:  $\begin{array}{c} CO.CO \\ | \\ \dot{C}H_2.CH_2 \end{array} \rangle O$ , welche durch Condensation von  $\alpha$ -Ketonsäuren mit Aldehyden erhalten werden (B. **31**, 2218).  $\beta, \beta'$ -**Diketotetrahydrofurfuran- $\alpha\alpha'$ -dicarbonsäure**diäthylester  $\begin{array}{c} CO.CH-CO_2C_2H_5 \\ | \\ \dot{C}H_2-CH_2 \end{array} \rangle O$ , F.  $189^{\circ}$ , entsteht durch Condensation von Oxal- ester und Aethylglycolsäureester mittelst Natriumaethylat (C. 1906 II, 1433).

## 2. Thiophengruppe<sup>1)</sup>.

Das Thiophen  $C_4H_4S$ , seiner Constitution nach ein Analogon des Furfurans  $C_4H_4O$ , zeigt die grösste Aehnlichkeit mit dem Benzol; es kann als Benzol aufgefasst werden, in welchem eine der drei Acetylen- gruppen  $-CH:CH-$  durch Schwefel vertreten ist. Durch Ersatz der H-Atome im Thiophen durch andere Elemente oder Gruppen leiten sich zahlreiche, den Benzolderivaten ganz analoge Verbindungen ab. Alle Thiophenverbindungen zeigen die Eigenschaft, beim Vermengen mit wenig Isatin und conc.  $SO_4H_2$  (zweckmässig unter Zusatz eines Oxydationsmittels vgl. B. **37**, 1244) eine intensiv dunkelblaue Färbung, die sog. *Indopheninreaction*, zu geben (B. **16**, 1473).

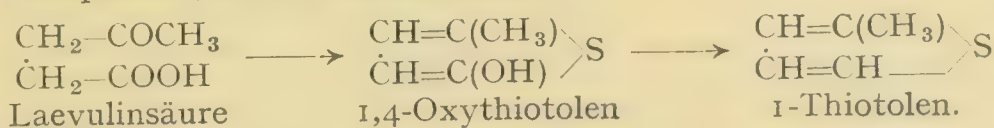
Geschichte: Das Thiophen sowie die methylirten Thiophene sind stets Begleiter der technisch aus dem Steinkohlenteer gewonnenen Benzol- kohlenwasserstoffe (s. u.), man hat daher vor der Entdeckung des Thio- phens die Indopheninreaction für ein Kennzeichen der Benzolkohlenwasser- stoffe gehalten. 1883 beobachtete V. Meyer an einem aus Benzoësäure dargestellten Benzolpräparat das Ausbleiben dieser Reaction, sowie dass dieselbe durch eine schwefelhaltige Beimengung des technischen Benzols hervorgerufen wird. Dies führte ihn zur Entdeckung des Thiophens, dessen Constitution und nahe Beziehungen zum Furfuran und Pyrrol von dem- selben Forscher erkannt wurden. Ein schon längst entdecktes Thiophen-

<sup>1)</sup> V. Meyer: die Thiophengruppe (1888).



derivat ist das Thionessal (Laurent 1841), das indessen erst 1891 von Baumann und Fromm als Tetraphenylthiophen aufgefasst wurde.

Synthetische Bildungsweisen von Thiophenderivaten aus  $\gamma$ -Dicarbonylverbindungen sind bereits S. 709 besprochen worden. Hervorgehoben sei noch die leichte Umwandlung von  $\gamma$ -Ketonsäuren mit  $P_2S_5$  in Oxythiophene; mit  $P_2S_3$  entstehen durch Reduction der primären Oxythiophene: Thiophene (B. 19, 551; 23, 1495):



**Thiophen**  $C_4H_4S$ , Kp.  $84^0$ ,  $D_{23}$  1,062, findet sich im Steinkohlenteer und Braunkohlenteer (B. 28, 492), ebenso wie die Methylthiophene und zwar sind die einzelnen Thiophene in den entsprechenden käuflichen Benzolkohlenwasserstoffen (gegen 0,6 pct.) enthalten, da sie dieselben Kochpunkte besitzen (S. 718): das Thiophen im Benzol, Methylthiophene im Toluol u. s. w. In reichlicher Menge entsteht das Thiophen durch Erhitzen eines Gemenges von bernsteinsäurem Natrium und Phosphortrisulfid (Volhard und Erdmann, B. 18, 454).



Auch andere Körper wie Crotonsäure, Buttersäure, Paraldehyd geben beim Erhitzen mit Phosphorsulfiden Thiophen; es entsteht ferner beim Leiten von Aethylsulfid durch glühende Röhren, Leuchtgas über Pyrit ( $FeS_2$ ), Acetylen oder Aethylen über kochenden Schwefel. Ebenso geben Olefinbenzole beim Erhitzen mit Schwefel phenylirte Thiophene, so Styrol: Diphenylthiophen, Stilben: Tetraphenylthiophen; Acetylendicarbonsäure liefert Thiophentetracarbonsäure (B. 28, 1635; 30, 110).

Aus dem technischen Benzol wird Thiophen durch Ausschütteln mit wenig conc.  $SO_4H_2$  (4—10 pct.) gewonnen (B. 17, 792), und kann demselben auch durch Kochen mit Quecksilberacetat entzogen werden, wobei das Thiophen als Thiophenquecksilberoxyacetat  $C_4H_2S(HgOCOCH_3)$ .  $HgOH$  gefällt wird; letzteres wird durch Kochen mit Salzsäure glatt in Thiophen und Quecksilberchlorid gespalten (B. 32, 758; 38, 2208).

Thiophen ist eine farblose, benzolähnlich riechende Flüssigkeit. In einer Mischung fester Kohlensäure mit Aether erstarrt es krystallinisch. Durch Natrium wird es auch beim Kochen nicht verändert. Mit  $SO_4H_2$  und Isatin gemengt giebt es eine dunkelblaue Färbung, ebenso mit Schwefelsäure und Phenanthrenchinon in Eisessig (Reaction von Laubenheimer B. 19, 673; 37, 3348).

Thiophen kann seiner Formel nach als cyclisches Diolefinsulfid aufgefasst werden; es zeigt jedoch nicht die Additionsfähigkeit normaler Alkylsulfide für Jodmethyl, Sauerstoff u. s. w. Durch Permanganat wird es leicht angegriffen. Durch Erhitzen mit Piperidin auf  $200^0$  wird das Thiophen unter Abspaltung des Schwefels in eine Base übergeführt, die durch Reduction *Tetramethylendipiperidin*  $C_5H_{10}N(CH_2)_4NC_5H_{10}$  liefert (B. 28, 2217).

Um einen Ueberblick über die weitgehende Analogie zu geben, welche zwischen den physikalischen Eigenschaften der Körper der *Thiophenreihe* und denen der *Benzolreihe* besteht, sind in der folgenden Tabelle die Koch- oder Schmelzpunkte einer Reihe von Vertretern beider Gruppen zusammengestellt:

<i>Benzolreihe</i>	Kp.	<i>Thiophenreihe</i>	Kp.
Benzol (S. 50) . . . . .	80,5 <sup>0</sup>	Thiophen . . . . .	84 <sup>0</sup>
Toluol (S. 57) . . . . .	110,3 <sup>0</sup>	Thiotolen . . . . .	113 <sup>0</sup>
p-Xylol (S. 58) . . . . .	138 <sup>0</sup>	1,4-Thioxen . . . . .	135 <sup>0</sup>
Isopropylbenzol (S. 59) . . . . .	153 <sup>0</sup>	Isopropylthiophen . . . . .	154 <sup>0</sup>
Diphenyl (S. 528) . . . . .	254 <sup>0</sup>	Dithiänyl . . . . .	266 <sup>0</sup>
Diphenylmethan (S. 540) . . . . .	261 <sup>0</sup>	Dithiänylmethan . . . . .	267 <sup>0</sup>
Chlorbenzol (S. 63) . . . . .	132 <sup>0</sup>	$\alpha$ -Chlorthiophen . . . . .	130 <sup>0</sup>
p-Dichlorbenzol (S. 63) . . . . .	172 <sup>0</sup>	Dichlorthiophen . . . . .	170 <sup>0</sup>
Brombenzol (S. 63) . . . . .	155 <sup>0</sup>	$\alpha$ -Bromthiophen . . . . .	150 <sup>0</sup>
Tetrabrombenzol (S. 63) . . . . .	329 <sup>0</sup>	Tetrabromthiophen . . . . .	326 <sup>0</sup>
p-Dinitrobenzol (S. 72) . . . . .	299 <sup>0</sup>	Dinitrothiophen . . . . .	290 <sup>0</sup>
Benzoësäure (S. 267) . . . . .	250 <sup>0</sup>	$\alpha$ -Thiophencarbonsäure . . . . .	260 <sup>0</sup>
Benzonitril (S. 279) . . . . .	191 <sup>0</sup>	Thiophennitril . . . . .	190 <sup>0</sup>
Acetophenon (S. 260) . . . . .	202 <sup>0</sup>	Acethiänon . . . . .	213 <sup>0</sup>
Benzophenon (S. 544) . . . . .	307 <sup>0</sup>	Thiänon . . . . .	326 <sup>0</sup>
Zimmtsäure (S. 403) . . . . .	F. 133 <sup>0</sup>	Thiänylacrylsäure . . . . .	F. 138 <sup>0</sup>

1. Homologe Thiophene. Homologe Thiophene entstehen, ausser auf synthetischem Wege aus  $\gamma$ -Dicarbonylverbindungen, nach Methoden ganz ähnlicher Art aus Thiophen, wie die entsprechenden Benzolkohlenwasserstoffe aus Benzol gebildet werden, so aus Jodthiophen und Jodalkyl mittelst Natrium, Thiophen mit Alkylbromiden und  $\text{AlCl}_3$  u. a. m. Das Verhalten der Thiophenhomologen bei der Oxydation u. s. w. entspricht demjenigen der Benzolhomologen.

$\alpha$ -Methylthiophen,  $\alpha$ -Thiotolen aus Jodthiophen und Jodmethyl mit Natrium, giebt bei der Oxydation  $\alpha$ -Thiophencarbonsäure.  $\beta$ -Methylthiophen,  $\beta$ -Thiotolen, aus brenzweinsäurem Natron und  $\text{P}_2\text{S}_3$ . Beide Thiotolene sind Begleiter des Steinkohlenteertoluols. Ebenso finden sich Dimethylthiophene oder Thioxene im rohen Xylol (B. 29, 2560). 1,2-Dimethylthiophen, Kp. 136<sup>0</sup>. 1,3-Dimethylthiophen, Kp. 138<sup>0</sup>. 1,4-Thioxen, Kp. 135<sup>0</sup>. 2,3-Dimethylthiophen, Kp. 145<sup>0</sup>. Isopropylthiophen, Kp. 154<sup>0</sup>, entsteht aus Thiophen und Isopropylbromid mit Aluminiumchlorid.

$\alpha$ -Phenylthiophen, F. 41<sup>0</sup>, aus  $\beta$ -Benzoylpropionsäure (B. 19, 3140),  $\alpha, \alpha_1$ -Diphenylthiophen, F. 153<sup>0</sup>, entsteht aus Diphenacyl mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  oder aus Styrol oder Zimmtsäure mit Schwefel (B. 28, 890) neben  $\alpha, \beta_1$ -Diphenylthiophen, F. 119<sup>0</sup>. Tetraphenylthiophen, Thionessal  $\text{C}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{S}$ , F. 184<sup>0</sup>, aus Thiobenzaldehyd oder thiobenzoësäurem Natrium durch Erhitzen, ferner aus Stilben und Schwefel (A. 38, 320; B. 24, 3310; 36, 534), ähnlich wie Thiophen aus Aethylen und Schwefel.

Dithiänyl  $\text{C}_4\text{H}_3\text{S} \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{S}$ , F. 83<sup>0</sup>, Kp. 266<sup>0</sup>, wird wie Diphenyl beim Leiten von Thiophendampf durch glühende Röhren gewonnen. Ein isomeres  $\alpha, \alpha$ -Dithiänyl, F. 33<sup>0</sup>, ist aus Thiophen durch Einwirkung von Schwefelsäure und aus  $\alpha$ -Jodthiophen mit Silber (B. 27, 2919; 28, 2385) erhalten worden. Dithiänylmethan  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})_2\text{CH}_2$ , F. 43<sup>0</sup>, Kp. 267<sup>0</sup>, wird aus Thiophen und Methylal, Thiänyldiphenylmethan  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S}) \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 63<sup>0</sup>, Kp. 335<sup>0</sup>, aus Thiophen und Benzhydrol dargestellt. Thiänyltriphenylmethan  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})$ , F. 237<sup>0</sup>, aus Triphenylcarbinol und Thiophen mit  $\text{P}_2\text{O}_5$ ; ebenso lassen sich die homologen Thiophene mit Triphenylcarbinol condensiren (B. 29, 1402). Dithiänylphenylmethan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})_2$ , F. 75<sup>0</sup>, ist durch Condensation von Benzaldehyd und Thiophen gewonnen



worden (B. **29**, 2205). **as-Dithiénylaethan**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})_2$ , Kp. 270—280°, **sym-Dithiénylaethylen**  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})\text{CH}:\text{CHC}_4\text{H}_3\text{S}$ , F. 125°, s. B. **30**, 2041.

2. Halogenderivate: Chlor und Brom wirken auf Thiophene schon in der Kälte und zwar viel energischer als auf die Benzole ein, ebenso Jod bei Gegenwart von  $\text{HgO}$ . Alle Halogene treten zunächst in die  $\alpha$ -Stellung. Durch Oxydation gebromter Thiophene mit stark abgekühlter conc. Salpetersäure entstehen unter Ringspaltung: Dibrommaleinsäure, Bromcitronsäure, Dibromacetylacrylsäure u. s. w. (B. **24**, 74, 1347).  $\alpha$ -Alkylthiophene liefern beim Chloriren und Bromiren auch in der Siedehitze und im Sonnenlicht fast ausschliesslich Kernsubstitutionsproducte; dagegen findet beim  $\beta$ -Methylthiophen, besonders in der Wärme, vorwiegend Substitution in der Seitenkette statt (C. 1905 II, 1796).

$\alpha$ -Chlorthiophen  $\text{C}_4\text{H}_3\text{ClS}$ , Kp. 130°. Dichlorthiophen  $\text{C}_4\text{H}_2\text{Cl}_2\text{S}$ , Kp. 170°. Tetrachlorthiophen  $\text{C}_4\text{Cl}_4\text{S}$ , F. 36°, Kp. 220—240°.  $\alpha$ -Bromthiophen, Kp. 150°.  $\alpha, \alpha_1$ -Dibromthiophen, Kp. 211°, die Bildung des letzteren kann zur Abscheidung allen Thiophens aus thiophenhaltigem Benzol mittelst Bromdienen (B. **18**, 1490). Tribromthiophen, F. 29°, Kp. 260°. Tetrabromthiophen  $\text{C}_4\text{Br}_4\text{S}$ , F. 112°, Kp. 326°, bildet sich auch durch energische Bromirung substituierter Thiophene unter Verdrängung der Substituenten (B. **26**, 2457).  $\alpha$ -Jodthiophen  $\text{C}_4\text{H}_3\text{JS}$ , Kp. 182° (J. pr. Ch. [2] **65**, 5).

3. Nitroderivate: Die Nitrirung des Thiophens durch Salpetersäure verläuft ebenfalls sehr energisch; zur Mässigung der Reaction leitet man mit Thiophendampf beladene Luft in rauchende Salpetersäure, wobei Mono- und Dinitrothiophen entstehen (B. **17**, 2648). Glatter verläuft die Nitrirung mittelst Benzoylnitrat (S. 273) in Tetrachlorkohlenstoff (B. **39**, 3801).

Nitrothiophen  $\text{C}_4\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{S}$ , F. 44°, Kp. 225°. Dinitrothiophen  $\text{C}_4\text{H}_2(\text{NO}_2)_2\text{S}$ , F. 52°, Kp. 290°; die alkalische Lösung des letzteren wird durch Kalilauge dunkelrot gefärbt, die gleiche Färbung beim technischen Dinitrobenzol rührt von beigemengtem Dinitrothiophen her (B. **17**, 2778).

4. Amidoderivate: Die Reduction der Nitrothiophene findet weit schwieriger statt, als die der Nitrobenzole. Nitrothiophen wird durch Einwirkung von Zink und  $\text{HCl}$  auf die verdünnte alkoholische Lösung (B. **18**, 1490) in

Amidothiophen, Thiophenin  $\text{C}_4\text{H}_3(\text{NH}_2)\text{S}$  übergeführt, ein hellgelbes, an der Luft verharzendes Oel; sein  $\text{HCl}$ -Salz bildet zerfliessliche Nadeln. Es lässt sich nicht diazotiren. Mit Salzen des Diazobenzols bildet Thiophenin gemischte Azofarbstoffe, wie  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{N}:\text{C}_4\text{H}_2\text{S}:\text{NH}_2$  (B. **18**, 2316). Acetylamidothiophen  $(\text{C}_4\text{N}_3\text{S})\text{NHCOCH}_3$  erhält man auch aus Acetothiënonoxim  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})\text{C}(\text{NOH})\text{CH}_3$  (s. u.) durch Beckmann'sche Umlagerung (Ch. Ztg. **23**, 266).  $\alpha$ -Thiënylurethan  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})\text{NHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 48°, aus  $\alpha$ -Thiophencarbonsäureazid (S. 720) mit Alkohol, wird bei der Verseifung zersetzt (J. pr. Ch. [2] **65**, 1).

5. Sulfosäuren: Thiophensulfosäuren entstehen wie Benzolsulfosäuren aus Thiophen und Schwefelsäure, jedoch muss die Einwirkung durch Verdünnen des Thiophens mit Petroläther, Benzol (S. 717) oder dergl. gemässigt werden. Ferner werden Thiophensulfosäuren aus Thiënylketonen durch Verdrängung der Ketongruppen durch Sulfureste gewonnen (B. **19**, 674, 1620, 2623; **29**, 2562).

6. Oxythioephene: Oxythiophen ist nicht bekannt.  $\alpha$ -Oxy- $\alpha_1$ -methylthiophen, Oxythiotolen  $\text{C}_4\text{H}_2(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{S}$  entsteht synthetisch aus Laevulin-säure (S. 717).  $\alpha$ -Thiënylsulhydrat  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})\text{SH}$ , Kp. 166°, wird durch Reduction des  $\alpha$ -Thiophenylsulfosäurechlorides  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{S})\text{SO}_2\text{Cl}$  gewonnen und



findet sich im Rohproduct der Thiophendarstellung aus Bernsteinsäure und  $P_2S_5$ .

7. Alkohole: Tertiäre  $\alpha$ -Thiénylcarbinole:  $(C_4H_3S)C(OH)R_2$  wie **Dimethyl-**, **Methylphenyl-** und **Diphenyl- $\alpha$ -thiénylcarbinol**, F.  $33^\circ$ ,  $50^\circ$  und  $125^\circ$ , sind durch Umsetzung von  $\alpha$ -Thiénylmagnesiumjodid  $(C_4H_3S)MgJ$  mit Ketonen erhalten worden (C. 1908 I, 1784).

8. Aldehyde und Ketone:  $\alpha$ -**Thiophenaldehyd**  $C_4H_3S.CHO$ , Kp.  $198^\circ$ , entsteht durch Einwirkung von  $\alpha$ -Thiénylmagnesiumjodid auf Orthoameisensäureester (C. 1911 I, 1852), durch Erhitzen von Thiénylgyoxylsäure (s. u.), sowie aus  $\alpha$ -Chlorglutaconsäuredialdehyd  $CHO.CCl:CH.CH_2CHO$  (Bd. I) mit Schwefelwasserstoff (B. 38, 1651); über Thiophenaldoxime s. B. 24, 47; 25, 2588. Schon durch den Sauerstoff der Luft giebt der Aldehyd:  $\alpha$ -Thiophencarbonsäure; mit wässriger Kalilauge entsteht, wie beim Benzaldehyd und Furfurol, die Säure und der Alkohol:  $2C_4H_3S.CHO + KOH = C_4H_3S.CO_2K + C_4H_3S.CH_2(OH)$ ; der  $\alpha$ -Thiophenalkohol, Kp.  $207^\circ$ , ist eine aromatisch riechende Flüssigkeit. Mit Natriumacetat und Essigsäureanhydrid condensirt sich der Thiophenaldehyd zu Thiénylacrylsäure  $C_4H_3S.CH:CH.CO_2H$ , F.  $138^\circ$ , welche der Zimmtsäure entspricht. Mit Ammoniak liefert er ein dem Hydrobenzamid (S. 252) entsprechendes Hydramid  $(C_5H_4S)_3N_2$ , F.  $111^\circ$ .

Ketonderivate des Thiophens entstehen sehr leicht aus Säurechloriden und Thiophen mittelst Aluminiumchlorid:  $\alpha$ -**Thiénylmethylketon**, *Acetothiënon*  $C_4H_3S.COCH_3$ , Kp.  $213^\circ$ , bildet durch Oxydation mit Chamäleon zunächst **Thiénylgyoxylsäure**  $C_4H_3S.CO.CO_2H$ , F.  $91^\circ$ , dann  $\alpha$ -Thiophencarbonsäure. Ueber Condensationsproducte des Acetothiënon mit Oxalester vgl. B. 24, 232, R. 627, 952. **Dithiénylketon**, *Thiënon*  $CO(C_4H_3S)_2$ , F.  $88^\circ$ , Kp.  $326^\circ$ , entsteht aus Thiophen und  $COCl_2$ . **Thiénylphenylketon**  $C_4H_3S.CO.C_6H_5$ , F.  $55^\circ$ , Kp.  $360^\circ$ , aus Thiophen, Benzoylchlorid und  $AlCl_3$ . Ueber bromirte Thiophenketone s. B. 28, 1804.

8. Thiophencarbonsäuren: Die Carbonsäuren des Thiophens werden wie die Benzolcarbonsäuren gewonnen: 1. durch Oxydation der Alkylthiophene mit alkalischem Chamäleon. Dabei entsteht aus  $\alpha$ -Aethylthiophen zunächst Thiénylgyoxylsäure (s. o.), welche weiter zur Thiophencarbonsäure oxydirt wird; 2. aus Jod-(Brom-)thiophenen mit Chlorkohlensäureester und Natrium, oder aus Thiophen mit Chlorkohlensäureester oder Harnstoffchlorid und  $AlCl_3$ .

$\alpha$ -**Thiophencarbonsäure**  $C_4H_3S.COOH$ , F.  $126^\circ$ , Kp.  $260^\circ$ , entsteht aus  $\alpha$ -Jodthiophen mit Chlorkohlensäureester und Na-amalgam, aus Aceto- oder Propiothiënon  $(C_4H_3S)COC_2H_5$  durch Oxydation mit Permanganat (J. pr. Ch. [2] 65, 6), sowie auch beim Erhitzen von Schleimsäure mit Schwefelbaryum (vgl. S. 710). Ihr Nitril  $C_4H_3S.CN$  entsteht durch Destillation von  $\alpha$ -Thiophensulfosäure mit CNK oder aus Thiophenaldoxim (s. o.) durch Wasserabspaltung (B. 25, 1311); Aethylester, Kp.<sub>25</sub>  $115^\circ$ , Hydrazid, F.  $136^\circ$ , Azid, F.  $37^\circ$  (J. pr. Ch. [2] 65, 1).  $\beta$ -**Thiophencarbonsäure**, F.  $138^\circ$ , aus  $\beta$ -Methylthiophen. **1,2-Thiophendicarbonsäure**  $C_4H_2S(COOH)_2$ , F.  $260^\circ$  u. Zers., bildet ähnlich der Phtalsäure mit Resorcin ein *Fluoresceïn*. **1,3-Säure**, F.  $118^\circ$ ; **1,4-Säure** sublimirt bei  $300^\circ$  und giebt bei der Reduc-tion mit Natriumamalgam: **1,4-Tetrahydrothiophendicarbonsäure**  $C_4H_6S(COOH)_2$ , F.  $162^\circ$ , welche ammoniakalische Silberlösung beim Erwärmen reducirt, und sich ganz ähnlich den Hydrophthalsäuren (S. 457) verhält (B. 19, 3274). **Thiophentetracarbonsäuremethylester**  $C_4(COOCH_3)_4S$ , F.  $127^\circ$ , wird durch Erhitzen von Acetylendicarbonsäuremethylester mit Schwefel im Rohr auf  $150$ — $155^\circ$  erhalten (B. 28, 1635).



Aus zwei Thiophenkernen mit zwei gemeinsamen C-Gliedern besteht das Thiophthen  $\begin{array}{c} \text{CH} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \text{CH} \text{---} \text{S} \text{---} \text{C} \text{---} \text{S} \text{---} \text{CH} \end{array}$ , Kp. 225°, das aus Citronensäure durch Erhitzen mit P<sub>2</sub>S<sub>3</sub> sowie durch Einwirkung von Schwefel auf Acetylen in der Hitze gebildet wird (B. 19, 2444; C. 1908 I, 1279).

Tetrahydrothiophene sind das Tetramethylensulfid  $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \end{array} \text{S}$  und dessen Homologe, die aus 1,4-Dihalogenparaffinen durch Einwirkung von K<sub>2</sub>S erhalten werden (B. 43, 545, 3220).

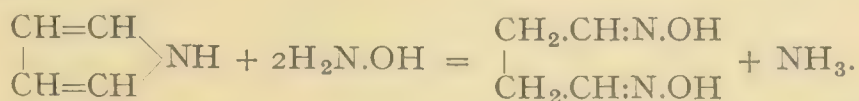
**3. Selenophen:** Den Thiophenen analog zusammengesetzt sind die Selenophene, welche an Stelle des Schwefels ein Selenatom enthalten.

Das Selenophen  $\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ | \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \text{Se}$ , gelbliche Flüssigkeit, Kp. 250 148° (?), entsteht durch Erhitzen von Natriumsuccinat mit Phosphortriselenid (C. 1910 I, 837) und bildet sich ferner wahrscheinlich beim Durchleiten von Selenäthyl durch glühende Röhren (B. 18, 1772).  $\alpha, \alpha_1$ -Dimethylselenophen, Selenoxen C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Se, Kp. 153—155°, entsteht aus Acetylaceton mit Phosphorselenid (B. 18, 2255); durch Isatin und SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> werden die Selenophene carminrot gefärbt und geben auch die Laubenheimer'sche Reaction (S. 717).

#### 4. Pyrrolgruppe<sup>1)</sup>.

Im Pyrrol C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>N ist die viergliedrige Kohlenstoffkette durch die zweiwertige Imidgruppe zum Ring geschlossen. Es ist demnach ein secundäres Amin, hat indessen, ebenso wie seine Derivate, nur schwach ausgeprägten basischen Character (vgl. S. 723). Andererseits zeigen die Pyrrolkörper in ihrem Verhalten vielfach Aehnlichkeit mit den Phenolen, der Imidwasserstoff lässt sich leicht durch Kalium ersetzen; durch Einwirkung von CO<sub>2</sub> oder CCl<sub>4</sub> auf das so gewonnene Pyrrolkalium entstehen, der Kolbe'schen Salicylsäuresynthese analog, Pyrrolcarbonsäuren. Auffallend ist die grosse Reactionsfähigkeit der Methinwasserstoffe im Pyrrol, welche mit gleicher und teilweise noch grösserer Leichtigkeit wie der Imidwasserstoff durch die verschiedensten Gruppen und Atome vertreten werden können. Die Constitution des Pyrrols, sowie seine Beziehungen zum Furfuran und Thiophen ergeben sich (S. 709) aus den synthetischen Bildungsweisen aus  $\gamma$ -Dicarbonylverbindungen.

Sehr bemerkenswert ist die Umkehrung dieser Synthesen: die Spaltung des Pyrrolrings durch Einwirkung von Hydroxylamin, wobei Dioxime gebildet werden. So entsteht aus Pyrrol Succindialdoxim (B. 22, 1968; Ch. Ztg. 24, 857):

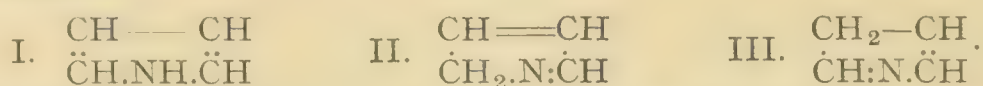


Gleicherweise reagiren die homologen Pyrrole, wie  $\alpha$ -Methylpyrrol,  $\beta$ -Isopropylpyrrol u. a. Man kann diese Spaltung zur Bestimmung der Stellung der Substituenten in den homologen Pyrrolen benutzen, indem

<sup>1)</sup> Ciamician: Il Pirrolo ed i suoi derivati, Roma 1888; vgl. auch B. 37, 4200.

die  $\alpha$ -Alkylpyrrole Oxime von Ketonen geben, die  $\beta$ -substituirten dagegen Aldoxime, welche leicht in zweibasische Säuren übergeführt werden können (B. 24, R. 649, 830).

Im Gegensatz zum Furfuran und Thiophen ist bei der Formulirung des Pyrrols die Möglichkeit einer Wasserstoffverschiebung gegeben, sodass neben der normalen Formel I die desmotropen Formeln II und III in Betracht kommen:



Von Formel II leitet sich zweifellos das Pentachlorpyrrol (S. 726) ab. Auch die Nitroso-, Nitro- und Benzolazopyrrole (S. 726, 727) sind vielleicht auf die Desmotropieformeln II und III zu beziehen. Vgl. auch Indol und Indolenin (S. 746).

Die Stellung von Substituenten in den Methingruppen des Pyrrols wird ähnlich wie beim Furfuran und Thiophen durch Zahlen 1, 2, 3, 4 oder Buchstaben  $\alpha$ ,  $\alpha_1$ ,  $\beta$ ,  $\beta_1$  bezeichnet (vgl. S. 710). Derivate, in denen das Imidwasserstoffatom ersetzt ist, werden als *n*- (oder *N*-) *Derivate* von den *C*-*Derivaten* unterschieden.

Wie die Furfuranderivate wegen ihrer Beziehungen zu den Kohlehydraten (vgl. S. 711, 713), so besitzen die Pyrrole und Hydropyrrole physiologisches Interesse wegen ihrer Beziehung zu den Eiweisskörpern — vgl. Bildung von Pyrrolderivaten aus Tieröl (s. u.), aus Leim (s. u.), aus Blut- und Blattfarbstoff (vgl. Haemopyrrol, Phonopyrrolcarbonsäure und Bd. I) — sowie zu einigen Alkaloiden — vgl. Cocaalkaloide und Nicotin (S. 731).

**Pyrrol**, Kp.  $131^0$ ,  $D_{20}$  0,9752, hat seinen Namen erhalten wegen der Eigenschaft, einen mit Salzsäure befeuchteten Fichtenspan feuerrot ( $\pi\upsilon\upsilon\acute{\rho}\rho\acute{o}\varsigma$ ) zu färben.

Es ist zuerst im Steinkohlenteer und im Knochenteer aufgefunden worden (Runge 1834, Anderson 1858) und findet sich auch in den Destillationsproducten bituminöser Schiefer.

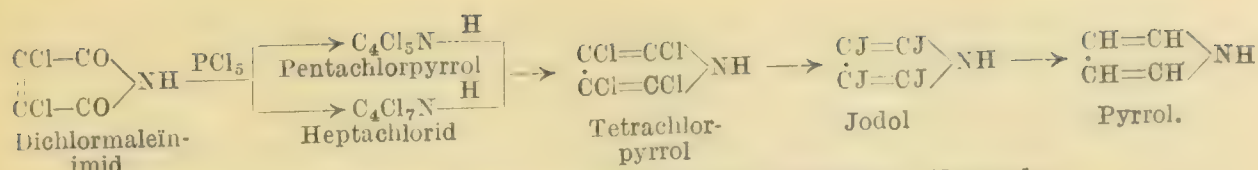
Der von stark basischen Substanzen (wesentlich Pyridinbasen) befreite Teil des *Knochenöls* besteht aus Nitrilen von Fettsäuren, die durch Verseifen mit Kali abgetrennt werden, ferner aus Benzolkohlenwasserstoffen und Pyrrol mit seinen Homologen. Das Pyrrol wird aus dem bei  $115$  bis  $130^0$  kochenden Teil des Oeles durch Ueberführung in festes Pyrrolkalium abgeschieden. Das durch Destillation von fettfreiem Knochenleim gewonnene Oel enthält fast nur Pyrrolkörper.

Synthetisch entsteht das Pyrrol 1. aus dem Ammoniumsalz der Zucker- oder Schleimsäure beim Destilliren oder besser Erhitzen auf  $200^0$  unter Glycerinzusatz (B. 42, 2506); 2. beim Durchleiten von Acetylen und Ammoniak durch glühende Röhren:  $2\text{C}_2\text{H}_2 + \text{NH}_3 = \text{C}_4\text{H}_4 \cdot \text{NH} + \text{H}_2$ ; 3. aus verschiedenen Säureimiden und Lactamen, die man auch als Oxoderivate hydrirter Pyrrole betrachten kann (s. S. 732). So wird Succinimid durch Destillation mit Zinkstaub (oder Natrium) zu Pyrrol reducirt:



Succinimid und Dichlormaleinimid geben beim Erhitzen mit  $\text{PCl}_5$  perchlorirte Producte, welche bei der Reduction Tetrachlorpyrrol liefern, das sich über Tetrajodpyrrol (S. 726) in Pyrrol überführen lässt:

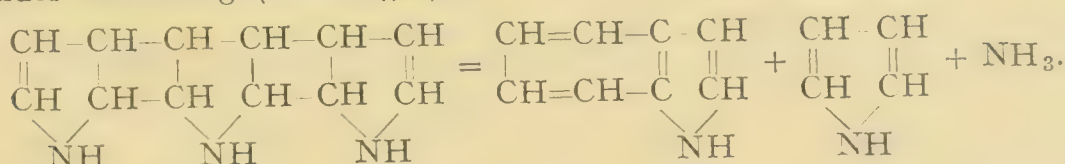




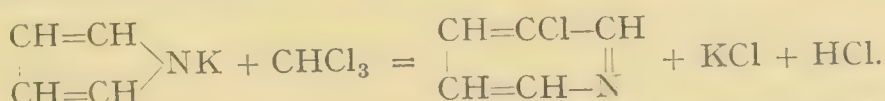
Pyroglutaminsäure (s. Bd. I) giebt beim Erhitzen Pyrrrol:



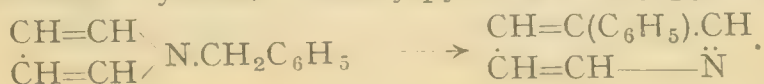
Das Pyrrrol bildet eine chloroformähnlich riechende, farblose Flüssigkeit, die sich an der Luft bräunt. In Wasser ist es wenig löslich, leicht in Alkohol und Aether. Mit Isatin und Schwefelsäure giebt es eine indigoblaue Färbung; ebenso mit Phenanthrenchinon u. a. (S. 709) (B. 17, 142, 1034; 19, 106; 40, 2492). Durch Chromsäure wird Pyrrrol zu Maleinimid oxydirt (C. 1904 II, 305). Das Pyrrrol ist eine sehr schwache Base, die sich in verdünnten Säuren langsam auflöst, durch starke Säuren aber sehr schnell verharzt wird. Die Lösungen in verdünnten Säuren lassen beim Erwärmen ein amorphes rotes Pulver von wechselnder Zusammensetzung fallen, das sog. **Pyrrrolrot**. Die verharzende Wirkung von Säuren auf die Pyrrrole beruht wahrscheinlich auf Polymerisationsvorgängen (B. 26, 1711). Aus der aetherischen Lösung von Pyrrrol fällt nämlich trockene Salzsäure:  $(\text{C}_4\text{H}_5\text{N})_3\text{HCl}$ , welches als das Salz eines polymeren Tripyrrrols  $(\text{C}_4\text{H}_5\text{N})_3$  betrachtet werden muss. Krystallinisches **Tripyrrrol** gewinnt man durch Ausäthern der mit Ammoniak neutralisirten Lösungen von Pyrrrol in verdünnter wässriger Salzsäure. Beim Stehen polymerisirt sich das Tripyrrrol weiter, beim Erhitzen aber zerfällt es in  $\text{NH}_3$ , Indol und Pyrrrol nach folgender Gleichung (B. 27, 476):



Sehr bemerkenswert ist ferner der Uebergang vom Pyrrrolring zum Pyridinring (s. d.). Durch Erhitzen von Pyrrrolkalium oder Pyrrrol und Natriumalkoholat mit Chloroform entsteht  $\beta$ -Chlorpyridin:



Ebenso giebt Bromoform:  $\beta$ -Brompyridin, Methylenjodid: Pyridin (B. 18, 3316), Benzalchlorid:  $\beta$ -Phenylpyridin u. s. w. Die Alkylpyrrrole geben mit Chloro- und Bromoform homologe  $\beta$ -Chlor- und -Brompyridine (C. 1900 I, 817). Es ist wahrscheinlich, dass hierbei als Zwischenproducte Dichlormethylpyrrrole  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{N})\text{CHCl}_2$  auftreten, die unter den Reaktionsbedingungen in  $\beta$ -Chlorpyridine übergehen. Hiermit steht im Einklang, dass in einzelnen Fällen nebenher Pyrrrolaldehyde (S. 727) erhalten wurden (C. 1910 I, 654), wodurch diese Reaction in Parallele tritt zu der Einwirkung von Chloroform und Alkali auf Phenole (S. 312) (vgl. auch die analogen Umwandlungen der Indole in Chinoline S. 745). Ein ähnlicher Uebergang des Pyrrrolkerns in den Pyridinkern vollzieht sich auch beim Durchleiten der Dämpfe von N-Alkyl- und  $\alpha$ -Alkylpyrrrolen durch glühende Röhren; auch hier tritt das in den Ring neu eintretende C-Atom in m-Stellung zum N-Atom: N-Methylpyrrrol liefert Pyridin, N-Benzylpyrrrol  $\beta$ -Phenylpyridin (B. 38, 1946):



**N-Derivate des Pyrrols:** Metallisches Kalium löst sich in Pyrrol unter Wasserstoffentwicklung auf zu

Pyrrolkalium  $C_4H_4NK = \begin{matrix} CH=CH \\ \backslash \\ \dot{C}H=CH \end{matrix} \rangle NK$ , das sich als krystallinische Masse abscheidet; es kann auch durch Kochen von Pyrrol mit festem KOH erhalten werden; durch Wasser wird es in KOH und Pyrrol dissoziiert. Natrium wirkt viel schwerer ein wie Kalium.

Aus Pyrrolkalium entsteht eine Reihe von N-Derivaten des Pyrrols, die dadurch ausgezeichnet sind, dass sie beim Erhitzen in C-Derivate umgewandelt werden; so erhält man:

Mit Jodalkylen: **n-Alkylpyrrole**  $C_4H_4:NR$ , die direct erhalten werden, wenn man in die Pyrrolsynthesen (S. 709) statt Ammoniak primäre Amine einführt, so durch Destillation von schleimsauren Alkyl- und Arylaminen **n-Methylpyrrol**, Kp.  $113^\circ$ , **n-Aethylpyrrol**, Kp.  $131^\circ$ , **n-Isoamylpyrrol**, Kp.  $180$  bis  $184^\circ$ , **n-Phenylpyrrol**, F.  $62^\circ$ , **n, $\beta$ -Pyridylpyrrol**  $C_4H_4N.C_5H_4N$ , Kp.  $251^\circ$ , aus schleimsaurem  $\beta$ -Amidopyridin (B. 28, 1907).

Mit Acetylchlorid: **n-Acetylpyrrol**  $C_4H_4:N.COCH_3$ , Oel, Kp.  $178^\circ$ ; wird neben Pyrrolmethylketon (S. 727) auch aus Pyrrol und Essigsäureanhydrid erhalten.

Mit Benzoylchlorid: **n-Benzoylpyrrol**  $C_4H_4:N.COC_6H_5$ , Kp.  $276^\circ$ , das sich beim Erhitzen in  $\alpha$ -Pyrrolphenylketon (S. 727) umlagert.

Mit Phosgen: **n-Carbonylpyrrol**  $(C_4H_4N)_2CO$ , F.  $63^\circ$ , Kp.  $238^\circ$ , das durch Erhitzen in das isomere Dipyrrylketon  $CO(C_4H_3:NH)_2$  umgewandelt wird.

Mit Chlorkohlensäureester: **n-Pyrrolcarbonsäureester**  $C_4H_4:N.CO_2C_2H_5$ , Kp.  $180^\circ$ , der mit  $NH_3$  **Pyrrolcarbamid**  $C_4H_4:N.CO.NH_2$  giebt.

Mit Chlorcyan: **n-Cyanpyrrol**  $C_4H_4N.CN$ , das sich leicht zu einem Melaminderivat polymerisirt.

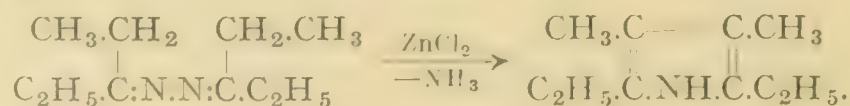
Mit Siliciumtetrachlorid: **Silicotetrapyrrol**  $Si(NC_4H_4)_4$ , farblose Prismen, F.  $173^\circ$  (C. 1909 I, 1657).

Aehnlich wie das Anilin (S. 87) reagirt auch das Pyrrol mit Methylmagnesiumjodid unter Entwicklung von Methan und Bildung eines Pyrrolmagnesiumjodids  $(C_4H_4N)MgJ$ , in dem das Magnesium am  $\alpha$ -Kohlenstoffatom zu stehen scheint, da es mit  $CO_2$ :  $\alpha$ -Pyrrolcarbonsäure, mit Säurechloriden:  $\alpha$ -Pyrrolketone, mit Oxalylchlorid  $\alpha,\alpha$ -Dipyrryl (S. 727) liefert (B. 43, 1012; C. 1911 I, 1548).

**n-Anilidoderivate** der Pyrrole  $C_4R_4N.NHC_6H_5$  sind synthetisch aus 1,4-Diketoverbindungen mit Phenylhydrazin erhalten worden (vgl. A. 289, 312).

**C-Derivate des Pyrrols:** 1. **C-Alkylpyrrole**, homologe Pyrrole finden sich im Knochenöl; synthetisch entstehen sie a) aus Pyrrol und Alkoholen beim Leiten der Dämpfe über Zinkstaub; b) beim Durchleiten der N-Alkylpyrrole durch glühende Röhren (B. 37, 2792) daher c) aus Pyrrol oder Pyrrolkalium beim Erhitzen mit Jodalkylen; dabei werden zunächst entstehende n-Alkylpyrrole in c-Alkylpyrrole umgelagert; d) durch  $CO_2$ -Abspaltung aus den homologen Pyrrolcarbonsäuren (S. 728); e) durch directe Synthese aus  $\gamma$ -Diketonen wie Acetylaceton u. a. (vgl. S. 709) mit  $NH_3$ .

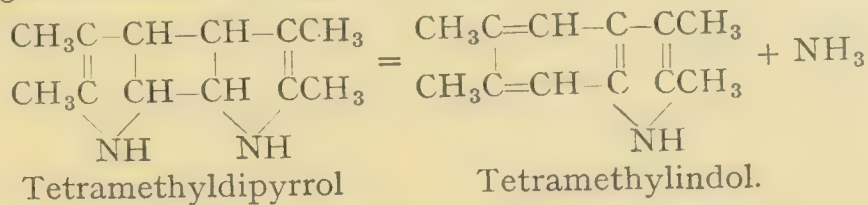
f) Bemerkenswert ist die Synthese des  $\beta,\beta_1$ -Dimethyl- $\alpha\alpha_1$ -diaethylpyrrols beim Erhitzen des Bisdiaethylazimethylens (Diaethylketazins vgl. Bd. I) mit  $ZnCl_2$  (B. 43, 493):





Diese Reaction ist ein Analogon zur Fischer'schen Indolsynthese (S. 743).

Verhalten: Beim Schmelzen mit Kali geben die C-Alkylpyrrole die entsprechenden Pyrrolcarbonsäuren, während saure Oxydationsmittel, wie Chromsäure und salpetrige Säure, zuweilen unter Eliminirung  $\alpha$ -ständiger Alkylgruppen Imide der Maleinsäurereihe bez. deren Monoxime liefern (vgl. Haemopyrrol) (C. 1903 I, 838; B. 42, 4694). Durch Säuren werden sie, wie das Pyrrol selbst, leicht verharzt. Aus den aetherischen Lösungen von Mono- und  $\alpha,\beta$ -Dialkylpyrrolen fällt gasförmige HCl Verbindungen wie  $[C_4H_3(CH_3).NH]_2HCl$ ,  $[C_4H_2(CH_3)_2NH]_2HCl$ ; diese Salze werden in wässriger Lösung durch verdünnte Schwefelsäure unter  $NH_3$ -Abspaltung in Alkylindole übergeführt. Die Reaction vollzieht sich unter Annahme einer ähnlichen Structur für polymere Alkylpyrrole wie oben für das Tripyrrol (S. 723) folgendermassen (B. 24, 2562; 26, 1711).



$\alpha$ -Methylpyrrol, Kp. 145°, entsteht auch aus  $\alpha$ -Methylpyrrolidin (S. 731) durch Destillation mit Zinkstaub (C. 1904 I, 40),  $\beta$ -Methylpyrrol, Kp. 143°;  $\alpha,\beta$ -Dimethylpyrrol, Kp. 165°, sind alle drei aus Knochenöl gewonnen worden.  $\alpha,\alpha_1$ -Dimethylpyrrol, Kp. 165°, und  $\alpha,\beta_1$ -Dimethylpyrrol, Kp. 160°, aus ihren Dicarbonsäuren (S. 728);  $\alpha,\alpha_1$ -Dimethylpyrrol wird durch Einwirkung von salpetriger Säure zum Dioxim des Dimethyltetraketons:  $CH_3CO.C(NO)H.C(NO)H.COCH_3$  aufgespalten,  $\alpha,\beta_1$ -Dimethylpyrrol durch Chromsäure oder salpetrige Säure zum Citraconimid bez. dessen Monoxim oxydirt (C. 1903 I, 838; B. 42, 4694).  $\alpha$ -Aethylpyrrol, Kp. 165°, und  $\alpha$ -Isopropylpyrrol, Kp. 175°, entstehen auch durch Einwirkung von Aldehyd bez. Aceton mit Chlorzink auf Pyrrol;  $\alpha,\alpha_1$ -Methylisopropylpyrrol s. B. 30, 434.  $\alpha,\alpha_1,\beta$ -Trimethylpyrrol, Kp. 180°, aus seiner Carbonsäure (B. 38, 1130).  $\beta,\beta_1$ -Dimethyl- $\alpha,\alpha_1$ -diaethylpyrrol, Kp. 134° s. o.

**Haemopyrrol**,  $\alpha,\beta_1$ -Dimethyl- $\beta$ -aethylpyrrol (?)  $CH_3.C-CH_2.C_2H_5$  (?)  
 $H\dot{C}.NH.\dot{C}.CH_3$  (?)

Kp. 198°, ist in biochemischer Hinsicht eine sehr wichtige Verbindung. Es entsteht neben einem isomeren Dimethylaethylpyrrol (Isohaemopyrrol) und dem sog. Phyllopyrrol, einem Trimethylaethylpyrrol, durch reductiven Abbau aus dem *Haemin* (Nencki u. Zaleski, B. 34, 997) oder besser aus dem *Haematoporphyrin*, zwei Spaltungsproducten des Haemoglobins (A. 366, 250), sowie aus verschiedenen Derivaten des Chlorophylls (A. 385, 188); ferner ist es durch Reduction aus dem *Bilirubin*, einem Gallenfarbstoff, erhalten worden (C. 1905 I, 1254). Bei der Oxydation mit salpetriger Säure liefert das Haemopyrrol unter Eliminirung der  $\alpha$ -ständigen Methylgruppe Methylaethylmaleinimid bez. dessen Monoxim (B. 42, 4693). Durch die neuerdings durchgeführte Synthese des  $\alpha,\beta_1$ -Dimethyl- $\beta$ -aethylpyrrols, das weder mit Haemopyrrol noch mit Isohaemopyrrol identisch ist, ist die Konstitution des Haemopyrrols und seiner Verwandten wieder unsicher geworden (B. 44, 3707).

$\alpha$ -Phenylpyrrol, F. 129°, Kp. 272°, entsteht aus n-Phenylpyrrol (S. 724) durch Umlagerung beim Erhitzen (B. 28, 1905).  $\alpha,\alpha_1$ -Methylphenylpyrrol, F. 101°. Synthese des  $\alpha,\alpha_1$ -Diphenyl-n-tolylpyrrols  $C_4H_2(C_6H_5)_2NC_7H_7$ , F. 181° s. B. 31, 2718. Tetraphenylpyrrol, F. 211°, aus Bidesyl (S. 606) mit  $NH_3$  (B. 22, 553).  $\alpha,\beta$ -Pyridylpyrrol, F. 72°, entsteht durch Umlagerung von



n,β-Pyridylpyrrol; das Jodmethylat seines n-Methylderivats ist identisch mit dem aus Nicotin (s. d.) gewonnenen *Nicotyrinjodmethylat* (B. 28, 1912).

Mit aromatischen Aldehyden reagieren die niederen Pyrrole sehr heftig unter Verharzung und Farbstoffbildung, die höhermolecularen geben zum Teil unter Ersatz von Methin-Wasserstoff:  $\text{ArCH(Pyrr)}_2$ , aus n-Phenylpyrrol und Benzaldehyd entsteht  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{N.C}_6\text{H}_5)_2\text{CHC}_6\text{H}_5$  (B. 35, 1647).

2. Halogensubstitutionsproducte: Halogene wirken sehr energisch auf die Pyrrolkörper ein. Man muss, um Verharzung zu vermeiden, mit sehr verdünnten Lösungen arbeiten. Auch dann werden meist sämtliche verfügbaren H-Atome des Pyrrolkerns sofort ersetzt. Chlor und Brom in alkalischer Lösung oxydiren zugleich das Pyrrol und führen es in Dichlor- bez. Dibrommaleinimid über.

Bei der Einwirkung von Sulfurylchlorid  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  (1, 2 und 3 Mol.) auf aetherische Pyrrollösung entstehen zunächst α-Mono-, αα<sub>1</sub>-Di- und αα<sub>1</sub>β-Trichlorpyrrol als sehr unbeständige Flüssigkeiten; mit 4 Mol.  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  bildet sich Tetrachlorpyrrol, durch weitere Einwirkung wird auch das fünfte H-Atom substituiert; es entsteht Pentachlorpyrrol, das auch aus Succinimid und Dichlormaleinimid mit  $\text{PCl}_5$  gewonnen wurde und beim Kochen mit Wasser wieder Dichlormaleinimid liefert; das Pentachlorpyrrol hat daher die Formel:  $\begin{matrix} \text{CCl-CCl} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CCl-CCl}_2 \end{matrix}$  und leitet sich von der Desmotropieformel II des Pyrrols (vgl. S. 722) ab (A. 295, 82; C. 1902 II, 522, 901).

Tetrachlorpyrrol  $\text{C}_4\text{Cl}_4\text{NH}$ , F. 110° u. Zers., sublimierbar, weisse Nadeln, die sich nach kurzer Zeit unter freiwilliger Zersetzung schwärzen, giebt mit JK Jodol (s. u.).

Pentachlorpyrrol  $\text{C}_4\text{Cl}_5\text{N}$ , gelbliches Oel, Kp. 209° (Kp.<sub>10</sub> 90,5°), wird durch Erhitzen mit  $\text{PCl}_5$  in das Heptachlorid  $\text{C}_4\text{Cl}_7\text{N}$  übergeführt, das ebenso wie das Pentachlorpyrrol durch Reduction Tetrachlorpyrrol liefert.

Tetrachlor-n-phenylpyrrol  $\text{C}_4\text{Cl}_4\text{:NC}_6\text{H}_5$  entsteht neben Dichlormalein-anildichlorid  $(\text{C}_4\text{Cl}_4\text{O}): \text{NC}_6\text{H}_5$  aus Succinanil mit  $\text{PCl}_5$  (s. Bd. I).

α-Chlor-α<sub>1</sub>ββ<sub>1</sub>-tribrompyrrol  $\text{C}_4\text{ClBr}_3\text{NH}$ , F. 96—100°, und αα<sub>1</sub>-Dichlor-ββ<sub>1</sub>-dibrompyrrol,  $\text{C}_4\text{Cl}_2\text{Br}_2\text{NH}$ , F. 100°, aus Pyrrol durch aufeinanderfolgende Einwirkung von  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  und Brom; ihre N-Methylverbindungen, F. 120° und 126°, liefern bei der Oxydation mit Salpetersäure Dibrommaleinmethylimid, woraus ihre Constitution sowie auch diejenige der Chlorpyrrole (s. o.) folgt (C. 1905 II, 828). αα<sub>1</sub>β-Trichlor-β-brompyrrol s. C. 1904 II, 994. Tetra-brompyrrol vgl. C. 1901 I, 1323.

Jodol, Tetrajodpyrrol  $\text{C}_4\text{J}_4\text{:NH}$ , gelbbraune Prismen, F. 140° u. Zers., wird am besten dargestellt durch Einwirkung von Jod auf Pyrrol bei Gegenwart von Alkali; es ist geruchlos und wird zufolge seiner dem Jodoform ähnlichen Wirkung als *Antisepticum* angewendet (B. 20, R. 220).

3. Nitroso- und Nitropyrrole: Da das Pyrrol und seine Homologen durch Säuren leicht verharzt werden, sind diese Derivate nur auf Umwegen darstellbar und zum Teil leicht zersetzlich. Durch Einwirkung von Amylnitrit und Na-aethylat geben Pyrrol und die Homologen mit freier Methingruppe in β-Stellung Na-Salze von β-Isonitrosopyrrolen:  $\begin{matrix} \text{N} \diagdown \text{CH-C:NONa} \\ \diagup \text{CH-CH} \end{matrix}$ , die sich also von der Desmotropieformel III des Pyrrols (S. 722) ableiten:

Isonitrosopyrrolnatrium  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{N}): \text{NONa}$ , α,β<sub>1</sub>- und αα<sub>1</sub>-Dimethylisonitrosopyrrolnatrium s. C. 1902 II, 704; 1904 I, 1150; 1905 II, 626; αα<sub>1</sub>-Dimethylisonitrosopyrrol wird durch Hydroxylamin (vgl. S. 721) zu dem Tri-



oxim des Triketons  $\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COCH}_3$  aufgespalten.  $\alpha\alpha_1$ -Diphenyl- und  $\alpha\alpha_1\beta$ -Triphenylisonitrosopyrrol, goldgelbe Nadeln, s. C. 1901 II, 778.

**Nitropyrrol**  $(\text{C}_4\text{H}_4\text{N})\text{NO}_2$ , hellgelbe Rhomboëder, F.  $63^\circ$ ; sein Natriumsalz  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{N})\text{:NOONa}$  (?), erhält man aus Pyrrol und Aethylnitrat bei Gegenwart von Natriumaethylat. **Nitro- $\alpha\beta_1$ -dimethylpyrrol**, F.  $111^\circ$  (C. 1911 I, 1420).

**Dinitropyrrol**  $\text{C}_4(\text{NO}_2)_2\text{H}_2\text{NH}$ , F.  $152^\circ$ , entsteht aus Pyrrylmethylketon, **Dinitrodibrompyrrol**  $\text{C}_4\text{Br}_2(\text{NO}_2)_2\text{NH}$ , aus Dibrompyrroldicarbonensäure; es zersetzt sich sehr leicht unter NO-Abgabe zu Dibrommaleinimid.

**Mononitrotrijodpyrrol**  $\text{C}(\text{NO}_2)\text{J}_3\text{NH}$  und **Dinitrodijodpyrrol**  $\text{C}_4(\text{NO}_2)_2\text{J}_2\text{NH}$ , goldgelbe Nadeln, mit Alkalien Salze bildend, aus Jodol mit rauchender Salpetersäure in Essigsäure (C. 1901 I, 946).

4. Amido- und Diazopyrrole: Es sind bisher nur das  $\beta$ -Amido- $\alpha\alpha_1$ -diphenyl- und  $\alpha\alpha_1\beta_1$ -triphenylpyrrol, F.  $188^\circ$  und  $184^\circ$ , durch Reduction der entsprechenden Nitrosopyrrole mit Zinkstaub und Essigsäure dargestellt worden. Mit salpetriger Säure liefern sie auffallend beständige, rotbraun gefärbte Diazopyrrole, F.  $123^\circ$  und  $159^\circ$  u. Zers. (C. 1905 II, 900).

5. Pyrrolazoverbindungen: Bei der Einwirkung von Benzoldiazoniumsalzen auf Pyrrol und Homologe entstehen durch Eintritt von 1 und 2 Mol. der Diazoverbindungen Azo- und Disazoverbindungen, welche den Azofarbstoffen der Benzolklasse ganz analog sind (B. 19, 2251) (S. 140): **Pyrrolazobenzol**  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{NH})\text{N:NC}_6\text{H}_5$  und **Pyrroldisazobenzol**  $(\text{C}_4\text{H}_2\text{NH})(\text{N:NC}_6\text{H}_5)_2$ ; Constitution und Verhalten s. C. 1901 I, 1323; 1903 I, 839.

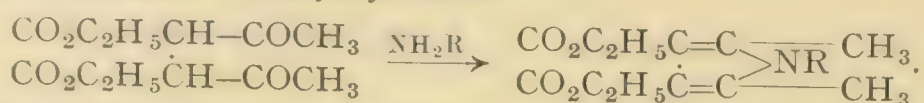
6. Pyrrolaldehyde:  $\alpha$ -Pyrrolaldehyd  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{NH})\text{CHO}$ , F.  $45^\circ$ , ist durch Einwirkung von Chloroform und wässriger Kalilauge auf Pyrrol (vgl. Synthese der Phenolaldehyde S. 312) erhalten worden, Oxim, F.  $164^\circ$ , Phenylhydrazon, F.  $139^\circ$ ; bei der Oxydation giebt der Aldehyd  $\alpha$ -Pyrrolcarbonsäure (B. 33, 536).  $\alpha\alpha_1$ -Dimethyl- $\beta$ -pyrrolaldehyd  $(\text{C}_4\text{H}_2\text{N})(\text{CH}_3)_2\text{CHO}$ , F.  $144^\circ$  s. C. 1910 I, 654.

7. Pyrrolketone entstehen: a) durch Erhitzen der Pyrrole mit Säureanhydriden neben den n-Acidylpyrrolen (S. 724), aus denen sie sich auch durch intramolekulare Umlagerung bilden; b) durch Einwirkung von Säurechloriden auf Pyrrylmagnesiumjodid (S. 724 und B. 43, 1012). Bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat geben die C-Acetylpyrrole Pyrrylglyoxylsäuren, die durch schmelzendes Kali in Pyrrolcarbonsäuren übergeführt werden. Mit Benzaldehyd condensiren sie sich zu sehr charakteristischen Styrylketonen, z. B.  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{COCH:CHC}_6\text{H}_5$ .

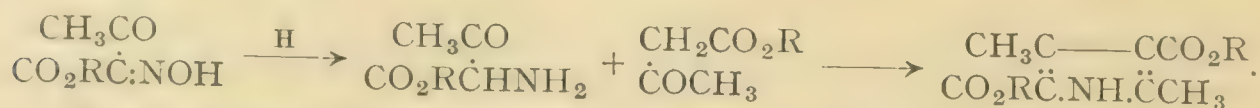
$\alpha$ -Pyrrylmethylketon  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{COCH}_3$ , F.  $90^\circ$ , Kp.  $220^\circ$ , Oxim, F.  $146^\circ$ ; bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat giebt das Keton Pyrrylglyoxylsäure  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{COOH}$ , F.  $115^\circ$ .  $\alpha$ -Pyrrylaethylketon  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{COC}_2\text{H}_5$ , F.  $112^\circ$ ;  $\alpha$ -Pyrrylphenylketon  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{COC}_6\text{H}_5$ , F.  $78^\circ$ . Pyrryldimethylketon  $\text{C}_4\text{H}_2\text{NH}(\text{COCH}_3)_2$ , F.  $162^\circ$ , giebt bei der Oxydation Carbopyrrylglyoxylsäure  $\text{C}_4\text{H}_2\text{NH}(\text{COOH})\text{COCO}$ . Dipyrrylketon  $\text{CO}(\text{C}_4\text{H}_3\text{NH})_2$ , F.  $100^\circ$ , entsteht neben Pyrroylpyrrol  $\text{NHC}_4\text{H}_3\cdot\text{CONC}_4\text{H}_4$ , F.  $63^\circ$ , durch Erhitzen von n-Carbonylpyrrol (S. 724).  $\alpha\alpha$ -Dipyrroyl  $\text{NHC}_4\text{H}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}$ , gelbe Krystalle, F.  $200^\circ$ , aus Pyrrylmagnesiumjodid und Oxalylchlorid.

8. Pyrrolcarbonsäuren: Die Pyrrolcarbonsäuren gleichen den Phenolcarbonsäuren (S. 318) und entstehen nach ganz ähnlichen Reactionen wie diese: 1. durch Oxydation der homologen Pyrrole beim Schmelzen mit Kali; 2. Einwirkung von  $\text{CO}_2$  auf Pyrrolkalium:  $\text{C}_4\text{H}_4\text{NK} + \text{CO}_2 = \text{C}_4\text{H}_3(\text{CO}_2\text{K})\text{NH}$ ; 3. aus Pyrrolen mit Tetrachlorkohlenstoff und alkohol. Kali.

Synthetisch werden die Ester der homologen Pyrrolcarbonsäuren gewonnen: 4. aus  $\gamma$ -Diketocarbon- und -dicarbonsäureestern mit alkohol. Ammoniak; das  $\text{NH}_3$  kann hierbei ersetzt werden durch primäre Amine, Amidosäuren, Hydroxylamin, Phenylhydrazin:

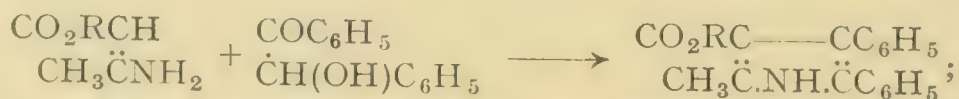


5 a. Durch Reduction eines Gemisches von Isonitrosoacetessigester mit Acetessigester:



Nach diesem Schema sind eine grössere Anzahl von Pyrrolcarbonsäuren und auch andere Pyrrolderivate dargestellt worden, so aus Isonitrosoacetondicarbonester und Acetondicarbonester: **Pyrrol- $\alpha\beta_1$ -diessig- $\alpha_1\beta$ -dicarbonsäureester**, aus Isonitroso-(oder Amido-)acetophenon und Acetessigester:  **$\alpha\beta_1$ -Methylphenylpyrrol- $\beta$ -carbonsäureester**, aus Isonitroso-(oder Amido-)acetophenon und Acetondicarbonsäureester:  **$\beta_1$ -Phenylpyrrol- $\alpha\beta$ -essigcarbonsäureester**, aus Isonitrosoacetylaceton und Acetylaceton:  **$\alpha\beta_1$ -Dimethyl- $\alpha_1\beta$ -diacetylpyrrol**, aus Isonitrosodesoxybenzoin und Acetessigester:  **$\alpha\alpha_1\beta_1$ -Methyldiphenylpyrrol- $\beta$ -carbonsäureester** u. a. m. (B. 35, 2998).

5 b. Dieser Methode ähnlich ist die Bildung von Pyrrolcarbonsäuren aus  $\beta$ -Amidocrotonsäureester mit  $\alpha$ -Ketolen bez.  $\alpha$ -Diketonen und Reducionsmitteln:



aus dem Condensationsproducte des Aminocrotonsäureesters mit Dioxobernsteinsäureester (Bd. I) entsteht durch Reduction mit Zinkstaub  **$\alpha$ -Methylpyrroltricarbonester** (B. 35, 1545).

Auch bei der Bildung von Pyrrolcarbonsäureestern durch Condensation von  $\alpha$ -Chlorketonen, Acetessigester und Ammoniak (B. 23, 1474), scheint der  $\beta$ -Amidocrotonsäureester als Zwischenproduct aufzutreten, der dann mit  $\alpha$ -Chlorketonen analog wie mit  $\alpha$ -Ketolen (s. o.) reagirt (B. 38, 1125; vgl. auch B. 44, 493).

Beim Erhitzen spalten die Pyrrolcarbonsäuren leicht  $\text{CO}_2$  ab und gehen in die entsprechenden Pyrrole über.

$\alpha$ -Pyrrolcarbonsäure  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{COOH}$ , F.  $192^\circ$  u, Zers., entsteht in Form ihres Amids, F.  $176^\circ$ , neben  $\frac{1}{2}$  Pyrrol beim Erhitzen von schleimsaurem Ammoniak. Hydrazid, F.  $232^\circ$ ; Azid  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NH}\cdot\text{CON}_3$  wird durch Kochen mit Alkohol in  $\alpha$ -Pyrrolurethan  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{NH})\text{NH}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , F.  $56^\circ$ , übergeführt, das ebensowenig wie die Urethane des Furfuran- und Thiophenamins (S. 710, 719) zu Pyrrolamin verseift werden kann (C. 1902 I, 1229). Ein cyclisches Doppelsäureamid der  $\alpha$ -Pyrrolcarbonsäure ist das **Pyrocoll**  $\text{CO} \begin{array}{c} \text{---NC}_4\text{H}_3 \\ \text{C}_4\text{H}_3\text{N} \end{array} \text{CO}$ , F.  $268^\circ$ , das bei der Destillation von Leim ( $\kappa\acute{o}\lambda\lambda\alpha$ ) gebildet wird, und auch beim Erwärmen von  $\alpha$ -Pyrrolcarbonsäure mit Essigsäureanhydrid entsteht. Durch Erhitzen des Pyrocolls mit  $\text{PCl}_5$  wird ein Perchlorid  $(\text{C}_4\text{Cl}_3\text{NCO})_2$  erhalten, das unter Aufnahme von 8 weiteren Chloratomen in das Chlorid  $(\text{C}_4\text{Cl}_7\text{NCO})_2$  übergeht; letzteres giebt bei der Reduction Tetrachlorpyrrol.

$\beta$ -Pyrrolcarbonsäure, F.  $162^\circ$ , aus  $\beta$ -Methylpyrrol durch schmelzendes Kali.

**Methylpyrrolcarbonsäuren**  $\text{C}_4\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{NH}\cdot\text{COOH}$ ,  $\alpha$ -Säure, F.  $169^\circ$ ,  $\beta$ -Säure, F.  $142^\circ$ .  **$\alpha, \alpha_1$ -Dimethylpyrrol- $\beta$ -carbonsäure**  $\text{C}_4\text{H}(\text{CH}_3)_2\text{NH}\cdot\text{COOH}$ ,



F. 118°; ihr Ester entsteht aus der entsprechenden Dicarbonestersäure durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung, sowie aus Acetylacetessigester mit NH<sub>3</sub> (C. 1903 II, 1281). *α,α*<sub>1</sub>-Diphenylpyrrolcarbonsäure C<sub>4</sub>H(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>NH.COOH, F. 261°, aus Phenacylbenzoylessigester C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO.CH(CO<sub>2</sub>R).CH<sub>2</sub>.CO.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> (S. 608). *α,α*<sub>1</sub>-Pyrroldicarbonensäure C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>NH.(COOH)<sub>2</sub>, aus Carbopyrrolglyoxylsäure (S. 727), zerfällt bei 200° in Kohlendioxyd und Pyrrol. *n*-Phenylpyrrol-*α*-mono- und -*αα*<sub>1</sub>-dicarbonensäure entstehen neben *n*-Phenylpyrrol beim Erhitzen von schleimsaurem Anilin und spalten leicht CO<sub>2</sub> ab (B. 35, 2529). *α,α*<sub>1</sub>-Dimethyl-*β,β*<sub>1</sub>-pyrroldicarbonensäure C<sub>4</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>NH(COOH)<sub>2</sub>, aus Diacetbernsteinsäureester, zerfällt bei 251° in 2CO<sub>2</sub> und *α,α*<sub>1</sub>-Dimethylpyrrol. *α,β*<sub>1</sub>-Dimethyl-*β,α*<sub>1</sub>-pyrroldicarbonensäure, aus Acetessigester mit Isonitrosoacetessigester (s. o. Bildungsweise 5 a), zerfällt bei 197° in 2CO<sub>2</sub> und *α,β*<sub>1</sub>-Dimethylpyrrol. *αα*<sub>1</sub>-Diphenyl-*ββ*<sub>1</sub>-pyrroldicarbonensäureester, F. 152°, aus Dibenzoylbernsteinsäureester mit Ammoniak (A. 293, 107). *αα*<sub>1</sub>-Methyl- und *αα*<sub>1</sub>-Phenylpyrrolpropionsäure und *αα*<sub>1</sub>-Pyrroldipropionsäure, aus dem Spaltungsproducte von Furfurolcondensationsproducten (S. 712), der Acetyl- und Phenacyllaevulinsäure und der Dilaevulinsäure mit NH<sub>3</sub> (B. 35, 2009).

Phonopyrrolcarbonsäure, Haemopyrrolcarbonsäure, *αβ*-Dimethylpyrrol-*β*<sub>1</sub>-propionsäure  

$$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{C} \begin{array}{l} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \text{(?), weisse Nadeln, F. 125}^\circ, \text{ oxydirt}$$

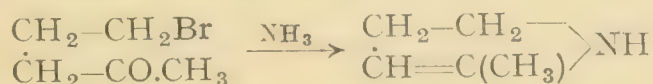
sich ausserordentlich leicht; sie entsteht neben dem Haemopyrrol (S. 725) bei der reductiven Spaltung des Haematoporphyrins. Durch Behandlung mit salpetriger Säure geht sie in das *Imid* der dreibasischen Haematinsäure (Bd. I) bez. deren Monoxim über (A. 366, 255; 377, 316).

Beim Erhitzen von Pyrrol mit Phtalsäureanhydrid entsteht Pyrrolenphtalid (B. 19, 2201), das sich wahrscheinlich von der Desmotropieformel III des Pyrrols (S. 722) ableitet: C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{l} \text{C} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \text{CO} \quad \text{HC} \text{:} \text{N} \text{:} \text{CH} \end{array} \right.$

**Hydropyrrollderivate:** Bei der Reduction des Pyrrols und der homologen Pyrrole mit Zinkstaub und Essigsäure oder Mineralsäuren (B. 34, 3491, 3952) oder durch Electrolyse in schwach saurer Lösung (C. 1902 I, 338) entstehen durch Aufnahme zweier H-Atome zunächst Dihydropyrrole oder Pyrroline etc., durch weitere Wasserstoffaddition mittelst HJ und Phosphor: Tetrahydropyrrol oder Pyrrolidine. Letztere entstehen direct durch Reduction von Pyrrol mit Wasserstoff und fein verteiltem Nickel bei 190° (C. 1906 I, 1436). Durch diese Wasserstoffaufnahme wird die Natur der Pyrrole wesentlich verändert. Während Pyrrol nur eine ganz schwache Base ist, zeigen das Pyrrolin und seine Homologen und in noch höherem Grade die Pyrrolidine die stark basischen Eigenschaften der secundären Amine der Fettreihe.

Die Wasserstoffaddition findet beim Uebergang der Pyrrole in Pyrroline wahrscheinlich in *α,α*<sub>1</sub>- oder 1,4-Stellung statt, analog dem Verhalten anderer Substanzen mit *conjugirten Aethylenbindungen* (vgl. S. 42, 608 und B. 34, 3954).

3,4-Dihydropyrrole sind synthetisch aus den unbeständigen *γ*-Amidoketonen bez. aus *γ*-Bromketonen mit NH<sub>3</sub> und prim. Aminen erhalten worden:

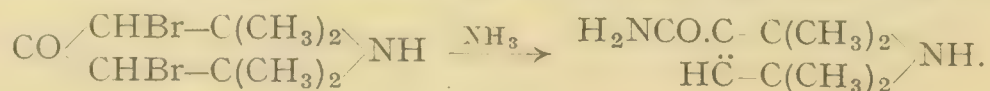


Sie unterscheiden sich von den durch Reduction der Pyrrole entstehenden 1,4-Dihydropyrrolen dadurch, dass sie an der Luft leicht verharzen und

im Gegensatz zu diesen schon durch Zinn und Salzsäure zu den entsprechenden Pyrrolidinen reducirt werden. Durch Behandlung mit Benzoylchlorid und Natronlauge werden die 3,4-Dihydropyrrole leicht zu  $\gamma$ -Benzoylamidoketonen aufgespalten. Besonders leicht erfolgt diese Aufspaltung bei den *n*-arylierten 3,4-Dihydropyrrolen, die überhaupt nur in Form ihrer Salze beständig sind (J. pr. Ch. [2] **75**, 329) (vgl. a. unter Tetrahydropyridinen).

**Pyrrolin**, 1,4-Dihydropyrrol  $\begin{array}{l} \text{CH}-\text{CH}_2 \\ \text{CH}-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{NH}$  (?), Kp. 91°, wasserlösliche secundäre Base von ammoniakalischem Geruch, giebt mit Säuren beständige Salze, mit salpetriger Säure ein Nitrosamin  $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}\cdot\text{NO}$ , F. 38°, mit Jodmethyl ein Dimethylammoniumjodid  $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{J}$  u. s. w. ***n*-Methylpyrrolin**  $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}\cdot\text{CH}_3$ , Kp. 80°, wird durch Reduction von Methylpyrrol gewonnen; es ist in geringer Menge unter den Alkaloiden des Tabaks aufgefunden worden (B. **40**, 3775).  $\alpha, \alpha_1$ - und  $\alpha, \beta$ -Dimethylpyrrolin  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_4\text{H}_4\text{:NH}$ , Kp. 106° und Kp. 121°,  $\alpha, \alpha_1, \eta$ -Trimethylpyrrolin  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_4\text{H}_4\text{:N}(\text{CH}_3)$ , Kp. 105 bis 120°, aus den entsprechenden Pyrrolen.

$\alpha\alpha_1$ -Tetramethylpyrrolin  $\begin{array}{l} \text{CH}-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{CH}-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \rangle \text{NH}$ , Kp. 114—116°, entsteht in geringer Menge aus  $\beta$ -Aminotetramethylpyrrolidin (s. u.) mit  $\text{N}_2\text{O}_3$ , sowie bei der Destillation der Tetramethylpyrrolin- $\beta$ -carbonsäure, F. 300°; das Amid, F. 180°, letzterer Säure entsteht in eigentümlicher, der Umlagerung von Naphtalin- in Indenderivate (S. 617, 627) ähnlicher Reaction aus Dibromtriacetonamin mit Ammoniak (A. **322**, 77; B. **34**, 2287; **36**, 3371):



$\alpha$ -Methyl-3,4-dihydropyrrol  $\begin{array}{l} \text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{NH}$ , Kp. 100 45°, wird synthetisch aus  $\gamma$ -Amidopropylmethylketon bez. aus  $\gamma$ -Brompropylmethylketon  $\text{BrCH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COCH}_3$  mit alkohol.  $\text{NH}_3$  erhalten; es verharzt an der Luft und geht schon durch Reduction mit Sn und HCl in Methylpyrrolidin über (C. 1904 I, 292; B. **42**, 1241).

$\alpha$ -Phenyl-3,4-dihydropyrrol  $\begin{array}{l} \text{CH}=\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{NH}$ , F. 45°, Kp. 249°, entsteht durch Wasserabspaltung aus dem unbeständigen  $\gamma$ -Amidobutyrophenon (S. 360) (B. **41**, 518).

$\alpha$ -Chlorpyrrolin  $\text{C}_4\text{H}_5\text{Cl}\text{:NH}$ , F. 51°, aus Pyrrolidon oder Butyrolactam und  $\text{PCl}_5$ ; verharzt leicht (B. **40**, 2841).

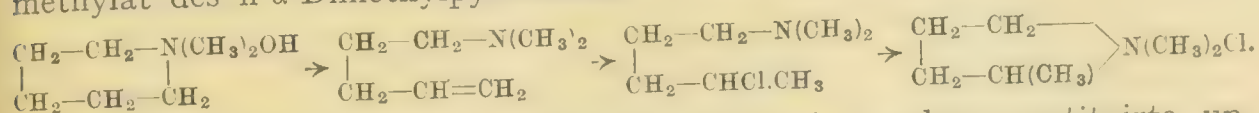
$\alpha\alpha_1$ -Dimethylpyrrolin- $\alpha$ -carbonsäure  $\text{C}_7\text{H}_{11}\text{NO}_2$ , Chlorhydrat, F. 178°, ist durch Einwirkung von Chlorammonium und Cyankalium auf Acetonylaceton erhalten worden (B. **42**, 1159).

$\alpha\beta$ -Diketo- $\alpha_1\beta_1$ -diphenylpyrrolin  $\begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5\text{C}-\text{CO} \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{C}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO} \end{array}$ , tiefrote Nadeln, F. 184°, entsteht durch Condensation von Phenylpropionylsäureester mit Natriumbenzamid; durch Kochen mit Alkali wird es in Desoxybenzoin, Oxalsäure und  $\text{NH}_3$  gespalten (C. 1909 II, 434, 2171).

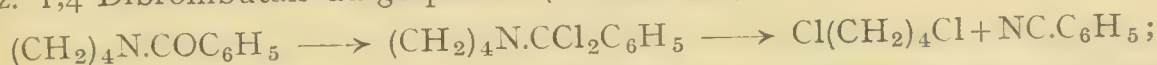
**Pyrrolidin**, Tetramethylenimin  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \rangle \text{NH}$ , sowie dessen Homologe sind bereits im Anschluss an die Fettkörper (cycl. Alkylenimide s. Bd. I) abgehandelt worden. Ausser den dort aufgeführten Bildungsweisen ist hier noch eine zu erwähnen, welche einen Uebergang des sechsgliedrigen Piperidinrings in den fünfgliedrigen Ring des Pyrrolidins darstellt. Piperidin oder Pentamethylenimin (s. d.) giebt mit Jodmethyl Dimethylpiperidinium-



jodid, dessen Hydroxyd bei der Destillation unter Ringspaltung in  $\Delta^4$ -Pentenyldimethylamin (auch als Dimethylpiperidin bezeichnet) übergeht; das HCl-Additionsproduct des letzteren lagert sich leicht um in das Chlor-methylat des n- $\alpha$ -Dimethylpyrrolidins:



Auch andere, dem  $\Delta^4$ -Pentenyldimethylamin analog constituirte ungesättigte Amine können durch Vermittlung ihrer HCl- oder  $\text{Cl}_2$ -Additionsproducte in Pyrrolidinbasen übergeführt werden (Merling, A. **264**, 310; **278**, 1; vgl. a. B. **33**, 365). Aehnlich wie in der oben angedeuteten Weise das Piperidin wird auch das Pyrrolidin durch Behandlung mit Jodmethyl und Destillation des entstehenden Dimethylpyrrolidylumjodids mit Aetzkali aufgespalten, es entsteht das  $\Delta^3$ -Butenyldimethylamin (Dimethylpyrrolidin) und aus dem Jodmethylat des letzteren durch Destillation mit Kali, Trimethylamin und ein ungesättigter Kohlenwasserstoff, das sog. **Pyrrolylen**  $\text{C}_4\text{H}_6$  (B. **19**, 569). In analoger Weise wurde das  $\beta$ -Methylpyrrolidin (s. Bd. I) zu  $\beta$ -Methyldivinyl oder **Isopren** (S. 467) abgebaut (C. 1898 I, 247). n-Benzoylpyrrolidin, Kp.<sub>12</sub> 191<sup>0</sup>, wird durch  $\text{PCl}_5$  oder  $\text{PBr}_5$  zu 1,4-Dichlorbez. 1,4-Dibrombutan aufgespalten (B. **39**, 1419):



vgl. die Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf Dimethylbenzamid (S. 280) und unter Piperidin.

$\alpha$ -Methylpyrrolidin, Kp. 95<sup>0</sup>, aus  $\gamma$ -Amidovalerolactam durch Reduction mit Na- und Amylalkohol oder aus  $\alpha$ -Methyldihydropyrrol (s. o.) mit Zinn und Salzsäure, liefert beim Erhitzen mit Zinkstaub  $\alpha$ -Methylpyrrol (C. 1904 I, 42, 292).  $\alpha\beta_1$ -Dimethylpyrrolidin, Kp. 115—117<sup>0</sup>;  $\alpha\alpha, n$ -Trimethylpyrrolidin, Kp. 109—113<sup>0</sup>, B. **34**, 3498. n-Methylpyrrolidin  $(\text{CH}_2)_4\text{NCH}_3$ , Kp. 79<sup>0</sup>, wurde aus Methyl-n-butylamin:  $\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\text{NHCH}_3$  durch aufeinanderfolgende Bromirung mit Natriumhypobromit und Abspaltung von HBr mittelst conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  erhalten (B. **42**, 3427; **43**, 2035). Es entsteht ferner durch Spaltung des Alkaloids Nicotin (s. d.), eines  $\alpha, 2$ -Pyridyl-n-methylpyrrolidins mit Silberoxyd (B. **38**, 1951), sowie aus der Hygrinsäure (s. u.) durch Erhitzen.

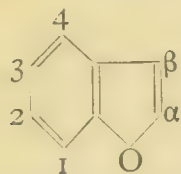
**Prolin, Pyrrolidin- $\alpha$ -carbonsäure**  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}(\text{COOH}) \\ | \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{NH}$ , F. 203<sup>0</sup> (vgl. a.

Bd. I), findet sich in seiner linksdrehenden Form unter den hydrolytischen Spaltungsproducten zahlreicher Proteine, z. B. des Caseins (C. 1904 I, 293) und der Gelatine (B. **37**, 3071). Synthetisch ist das i-Prolin, dessen m-Nitrobenzoylverbindung mittelst Cinchonin in die optisch activen Componenten gespalten wurde (B. **42**, 2992), aus  $\alpha, \delta$ -Dibrompropylmalonester  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\cdot\text{CBr}(\text{CO}_2\text{R})_2$  mit Ammoniak und nachfolgender Verseifung mit Salzsäure oder Barytwasser (A. **326**, 91), aus der  $\delta$ -Brom- $\alpha$ -amido-valeriansäure, dem Spaltungsproduct des Brompropylphtalimidomalonesters (C. 1908 II, 806), sowie aus der  $\delta$ -Benzoylamido- $\alpha$ -bromvaleriansäure (B. **42**, 1022) dargestellt worden. Bemerkenswert ist die Ueberführung der Pyroglutaminsäure (Pyrrolidon- $\alpha$ -carbonsäure Bd. I) in Prolin durch Reduction ihres Esters mit Na u. Alkohol (B. **44**, 1332). Ein auch synthetisch gewonnenes Dipeptid, das 1-Prolyl-1-phenylalanin  $\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CONHCH}(\text{CO}_2\text{H})\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , wurde unter den hydrolytischen Spaltungsproducten des *Gliadins* aufgefunden (B. **42**, 4752). Ein **Oxyprolin**  $\text{C}_5\text{H}_9\text{O}_3\text{N}$ , das durch Reduction mit HJ und P in Prolin übergeht, bildet sich neben Prolin bei der Hydrolyse zahlreicher Proteine (B. **41**, 1726).

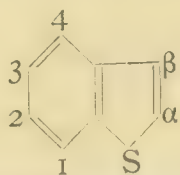




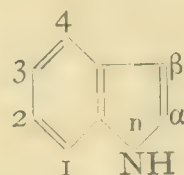
Benzol; vom Furfuran, Thiophen und Pyrrol leiten sich folgende Reihen von condensirten Kernen ab:



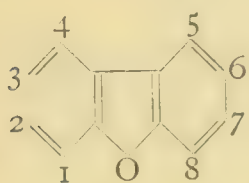
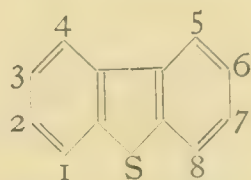
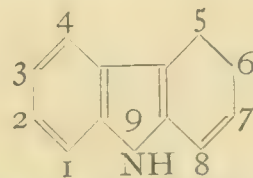
Benzofurfuran, Cumaron



Benzothiophen



Benzopyrrol, Indol

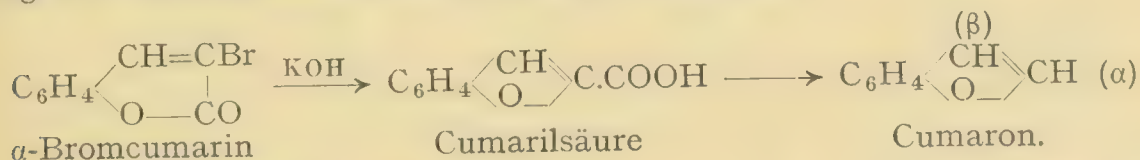
Dibenzofurfuran,  
DiphenyloxydDibenzothiophen,  
DiphenylsulfidDibenzopyrrol, Diphe-  
nylnimid, Carbazol.

Auch solche condensirten Kerne, in denen zwei heterocyclische Ringe zugleich an der Bildung eines Benzolkerns teilnehmen, sind bekannt, z. B. Benzoldifurfuran-, Benzodipyrrolderivate (S. 734).

Als Stammglieder wichtiger Gruppen sind *Cumaron* und vor allem *Indol*, die Muttersubstanz des Indigo, hervorzuheben, welche im Verein mit dem Benzothiophen zunächst abgehandelt werden. Daran schliessen sich die Gruppen der Dibenzverbindungen: das Diphenyloxyd, Diphenylsulfid und Carbazol.

### 5. Benzofurfuran- oder Cumarongruppe.

Die Cumaronverbindungen haben ihren Namen wegen ihrer Bildung 1. aus Cumarindibromiden oder  $\alpha$ -Bromcumarinen (S. 412) durch Einwirkung von alkoholischem Kali (Fittig, A. **216**, 162):



In gleicher Weise reagiren andere Cumarine wie Umbelliferon, Aesculetin, Daphnetin (S. 413); intermediär entstehen hierbei jedenfalls  $\alpha$ -Brom-o-oxyzimmtsäure und deren Homologe, welche unter HBr-Abspaltung den Cumaronring bilden. Die Bildung des Benzoylcumarons  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} \text{C.COC}_6\text{H}_5$  aus Acetyl-o-oxybenzalacetophenondibromid mit Kali, sowie durch Condensation von Salicylaldehyd und  $\omega$ -Bromacetophenon mit Kali verläuft analog (B. **29**, 237, R. 290).

2. Aehnlich schliessen sich andere o-Disubstitutionsproducte des Benzols zum Cumaronring. o-Oxychlorstyrol (S. 393) giebt mit Kali Cumaron (B. **26**, R. 678):



3. Aldehydphenoxyessigsäure (S. 313) bildet beim Erwärmen mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat Cumarilsäure (B. **17**, 3000):



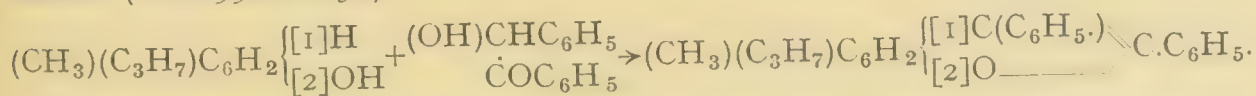




beim Erhitzen für sich ausschliesslich  $\alpha$ -Bromcumaron, flüssig, Kp. 221—223<sup>0</sup>, das auch aus o-Oxyphenylessigsäurelacton mit POBr<sub>3</sub> entsteht und beim Erhitzen mit alkohol. Kali glatt zu o-Oxyphenylessigsäure gespalten wird. Dagegen liefert Cumarondibromid mit alkohol. Kali hauptsächlich  $\beta$ -Bromcumaron, F. 39<sup>0</sup>, Kp. 219—220<sup>0</sup>, welches beim Erhitzen mit alkohol. Kali  $\beta$ -Aethoxycumaron, daneben aber auch  $\alpha$ -Aethoxycumaron<sup>7</sup> und o-Oxyphenylessigsäure ergibt (B. 35, 1633).

Nitrocumarone: Setzt man  $\alpha$ -Bromcumaron N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Dämpfen aus, so entsteht unter Bromabspaltung  $\alpha$ -Nitrocumaron, F. 134<sup>0</sup>, in geringer Menge auch beim Nitriren von Cumaron erhältlich, dagegen liefert  $\beta$ -Bromcumaron mit N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  $\alpha$ -Nitro- $\beta$ -bromcumaron, F. 132<sup>0</sup>. Durch Behandlung mit Na-aethylatlösung wird  $\alpha$ -Nitrocumaron in das Monoxim des Cumarandions (S. 376) umgelagert:  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CH \\ O \end{array} \right\} CNO_2 \rightarrow C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\} C:NOH$  (vgl. die analogen Umlagerungen des 7-Nitrostilbens (S. 585), des  $\alpha$ - und  $\beta$ -Nitronaphthalins (S. 631), des 9-Nitrophenanthrens (S. 659) und des 9-Nitroanthracens (S. 673) (B. 35, 1633).

Eine Reihe von im Benzolkern sowie im Furankern alkylirten Cumaronen sind nach den oben angeführten Methoden synthetisch erhalten worden:  $\alpha$ -Methylcumaron, Kp. 190<sup>0</sup>, aus  $\alpha$ -Phenoxypropionacetal,  $\beta$ -Methylcumaron, Kp. 193<sup>0</sup>, aus Phenoxyaceton, sowie aus Methylcumarilsäure. Von den 15 möglichen Dimethylcumaronen sind 11 bekannt:  $\alpha, \beta$ -Dimethylcumaron, Kp. 210<sup>0</sup>, aus Dimethylcumarilsäure. Ferner wurden dargestellt zwei Aethyl-, vier Trimethyl-, ein Isopropyl-, ein Tetramethyl- und zwei Methylisopropylcumarone, sowie ein  $\alpha$ - und ein  $\beta$ -Naphtofurfuran  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{array}{l} [1]O \\ [2]CH \end{array} \right\} CH$  und  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{array}{l} [1]CH \\ [2]O \end{array} \right\} CH$ , F. 7<sup>0</sup> und 61<sup>0</sup>, Kp. 283<sup>0</sup> und 285<sup>0</sup> (A. 312, 237 ff.).  $\alpha$ -Phenylcumaron, F. 121<sup>0</sup>, aus Salicylaldehydnatrium und Phenylchloroessigsäure (vgl. Methode 3 S. 733 und B. 36, 3979).  $\beta$ -Phenylcumaron, 2 Mod., F. 13<sup>0</sup> und 42<sup>0</sup>, Kp. 163<sup>0</sup>, aus o-Oxy-gem-Diphenylaethylen (S. 578) durch Behandlung seines Dibromids mit Na-alkoholat (B. 36, 4004). Beide Phenylcumarone entstehen auch aus o-Oxydiphenylessigsäurelacton (S. 581) durch Erhitzen mit PBr<sub>3</sub> (B. 36, 4006).  $\alpha, \beta$ -Diphenylcumarone z. B. Cymodiphenylfurfuran, F. 116<sup>0</sup>, wurden durch Condensation von Phenolen und Benzoin mittelst Schwefelsäure erhalten (C. 1899 II, 250):



$\alpha$ -Acetylcumaron  $C_8H_5O(COCH_3)$ , F. 75<sup>0</sup>, wird aus Salicylaldehyd mit Chloraceton gewonnen, es giebt mit Brom ein Bromid  $C_8H_5O(COCH_2Br)$ , das sich mit einem zweiten Mol. Salicylaldehyd zu Dicumarylketon  $(C_8H_5O)_2CO$ , F. 154<sup>0</sup>, condensirt (A. 312, 333); Acetylcumaron wird durch Na und Alkohol zu Hydrocumarylmethylcarbinol und zu o-Oxyphenyl-sec-butylalkohol  $HO[2]C_6H_4CH_2CH_2CH(OH)CH_3$  reducirt (B. 36, 2863).  $\alpha$ -Benzoylcumaron  $C_8H_5O(COC_6H_5)$ , F. 91<sup>0</sup>, aus Acetyl-o oxybenzalacetophenondibromid, sowie durch Condensation von Salicylaldehyd mit Phenacylbromid gewonnen (vgl. S. 733), wird durch Schmelzen mit Kali in Cumaron und Benzoësäure gespalten (B. 29, 237, R. 290).

$\alpha$ -Cumarilsäure  $C_8H_5O.COOH$ , F. 190<sup>0</sup>, aus  $\alpha$ -Bromcumarin (S. 411). Ester, Amid, Chlorid, Hydrazid, Azid s. B. 34, 773; das Azid giebt mit Alkohol Cumarylurethan  $(C_8H_5O)NHCO_2R$ , F. 141<sup>0</sup>, das beim Verseifen zu o-Oxyphenylessigsäure gespalten wird.  $\beta$ -Methyl- $\alpha$ -cumarilsäure, F. 189<sup>0</sup>, Ester, F. 51<sup>0</sup>, entsteht nach Bildungsweise 6 (S. 734), Trichlor-

oxy- $\beta$ -methylcumarilsäure  $C_6Cl_3(OH)\langle \begin{smallmatrix} C-CH_3 \\ O \end{smallmatrix} \rangle C.CO_2H$ , F. 258°, aus Chloranil und Acetessigester.

**Hydrocumarone: Dihydrocumarone, Cumarane**  $C_6H_4\langle \begin{smallmatrix} CH_2 \\ O \end{smallmatrix} \rangle CH_2$  Kp. 189°, entsteht neben Aethylphenol durch Reduction von Cumarone mit Natrium und Alkohol (B. 25, 2409); synthetisch wird es aus dem HBr-Ester des o-Oxyphenaethylalkohols (S. 734) mit Natronlauge, sowie aus o-Bromphenylbromäthyläther  $BrC_6H_4OCH_2CH_2Br$  mit Na in Aether gewonnen. Nach letzterer Methode wurden auch Bz-Methylcumarane dargestellt (B. 36, 2873).  $\alpha$ -Phenylcumarone  $C_8H_7O(C_6H_5)$ , F. 32°, aus  $\alpha$ -Phenylcumarone mit Na und Alkohol neben o-Oxydibenzyl.  $\beta$ -Phenylcumarone, F. 38°, Kp. 167°, aus  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -phenylcumarone  $C_8H_4ClO(C_6H_5)$ , dem Einwirkungsproduct von  $PCl_5$  auf o-Oxydiphenyllessigsäurelacton (B. 36, 3992).

$\beta$ -Amidocumarone  $C_8H_7O.NH_2$ , Kp. 122°, durch Reduction von  $\beta$ -Cumaranonoxim (B. 39, 496). Cumarone- $\alpha$ -carbonsäure, Hydrocumarilsäure  $C_8H_7O.CO_2H$ , F. 116,5°, wird durch Reduction der  $\alpha$ -Cumarilsäure mit Natriumamalgam gewonnen. Ein Abkömmling des Cumarans ist wahrscheinlich das bereits im Anschluss an die Gerbstoffe (S. 328 und 333) erwähnte Catechin, dem folgende Constitution zugeschrieben wird:

$(CH_3O)_2[3,4]C_6H_3[1]CH(OH)[4]\langle \begin{smallmatrix} (CH_3O)_2[3,5] \\ [1]O \end{smallmatrix} \rangle CH_2$  (B. 39, 4007). Dem Catechin ähnlich gebaute Verbindungen sind durch Condensation von Cumarone mit Benzoylchlorid mittelst  $AlCl_3$  und nachfolgende Reduction mit Zinkstaub und Alkali gewonnen worden (B. 41, 1330; 42, 911).

Als  $\alpha$ -Ketodihydrocumarone,  $\alpha$ -Cumaranon  $C_6H_4\langle \begin{smallmatrix} CH_2 \\ O \end{smallmatrix} \rangle CO$  ist das o-Oxyphenyllessigsäurelacton (S. 327) zu betrachten.

$\beta$ -Ketodihydrocumarone,  $\beta$ -Cumaranon  $C_6H_4\langle \begin{smallmatrix} CO \\ O \end{smallmatrix} \rangle CH_2$ , F. 97°, wird erhalten 1. aus o-Oxy- $\omega$ -chloracetophenon  $C_6H_4\langle \begin{smallmatrix} [2]COCH_2Cl \\ [1]OH \end{smallmatrix} \rangle$  beim Erhitzen mit Natriumacetat (B. 38, 1081; 41, 4273; 43, 214); 2. durch Condensation von Phenoxyessigsäure  $C_6H_5O.CH_2CO_2H$  mit  $P_2O_5$  (B. 33, 3176); 3. aus seiner Carbonsäure, deren Ester:  $\beta$ -Cumaranon- $\alpha$ -carbonsäureester  $C_6H_4\langle \begin{smallmatrix} CO \\ O \end{smallmatrix} \rangle CHCO_2C_2H_5$ , F. 66°, durch Condensation von Phenoxyessig-o-carbonsäureester mittelst Natrium erhalten wird (B. 32, 1867; C. 1900 I, 495; A. 312, 258). 1-, 3- und 4-Methylcumaranon  $CH_3C_6H_3\langle \begin{smallmatrix} CO \\ O \end{smallmatrix} \rangle CH_2$ , F. 102°, 85° und 54°; 1,4-Dimethylcumaranon, F. 75°. Bz-Dioxy-cumaranon, F. 226°, aus Pyrogallol und Chloressigsäure mit  $POCl_3$  (B. 37, 817).

Naphtocumaranon  $C_{10}H_6(C_2H_2O_2)$ , F. 92°, aus 2-Bromaceto-1-acetylnaphtol (B. 30, 1468).

$\alpha$ -Mono- und  $\alpha, \alpha_1$ -Dibromcumaranon, F. 86° und 142°, entstehen durch Bromiren von Cumaranon.  $\alpha$ -Nitrocumaranon erhält man in Form seines Kaliumsalzes  $C_6H_4\langle \begin{smallmatrix} CO \\ O \end{smallmatrix} \rangle C:NOOK$ , aus dem  $\alpha$ -Nitro- $\beta$ -bromcumarone (S. 735) durch Umsetzung mit Dialkylaminen und Erwärmen der entstehenden Verbindungen mit alkoholischem Kali (B. 42, 200). Mit Benzaldehyd condensirt sich das Cumaranon zu einer Benzylidenverbindung, F. 108°, mit p-Nitrosodimethylanilin zum Dimethylanilin des Cumarandions (s. u.). Eine Reihe substituierter Benzalcumarone wurde aus substituirten Benzal-o-oxyacetophenondibromiden erhalten (B. 31, 699, 1759; 32, 309, 2257). Die Dibromide der Benzalcumarone werden durch Einwir-



kung von verdünntem Alkali in *Flavonole* (s. d.) umgewandelt (B. **43**, 4233). Bei der Acylierung der Cumarone in alkalischer Lösung entstehen O-Acyl-

$\beta$ -oxycumarone:  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} C=OCOR \\ O \end{array} \right\rangle CH$ ; die isomeren C-Acylverbindungen

$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} C(OH) \\ O \end{array} \right\rangle C.COR$  werden durch Einwirkung von Kaliumcarbonat auf

Acyl-o-oxy- $\omega$ -chloracetophenone  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} COCH_2Cl \\ O.COR \end{array} \right\rangle$  erhalten (B. **43**, 2192). In

Alkalien löst sich das Cumaranon unter Bildung von Salzen des  $\beta$ -Oxycumarons; an der Luft färbt sich diese Lösung durch einen gleichzeitig verlaufenden Condensations- und Oxydationsprocess rasch blutrot. Es ent-

steht hierbei zunächst ein **Ketodihydrobiscumaron**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\rangle CH-C \left\langle \begin{array}{l} C_6H_4 \\ CH \end{array} \right\rangle O$ ,

das unter Sauerstoffaufnahme leicht in **Dioxybiscumaron**

$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} C(OH) \\ O \end{array} \right\rangle C-C \left\langle \begin{array}{l} C_6H_4 \\ C(OH) \end{array} \right\rangle O$ , F. 185°, orangegelbe Nadeln, übergeht. Letz-

teres liefert bei weiterer Oxydation mit Wasserstoffsperoxyd das Sauerstoffisologe des Indirubins (S. 761), das sog. **Oxindirubin**,  $\alpha, \beta$ -*Biscumaran-*

*indigo*  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\rangle C:C \left\langle \begin{array}{l} C_6H_4 \\ CO \end{array} \right\rangle O$ , F. 215°, orangegelbe, unzersetzt sublimirende

Nadeln, das auch durch Condensation von  $\beta$ -Cumaranon mit Cumarandion bez. o-Oxyphenylglyoxylsäure mittelst conc.  $SO_4H_2$  gewonnen wird (B. **43**, 212; **44**, 114).

**Cumarandion**<sup>1)</sup>  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\rangle CO$ , gelbe Tafeln, F. 134°, ist das Lacton der o-Oxyphenylglyoxylsäure, aus der es durch Erhitzen mit  $P_2O_5$  in Benzolnösung oder Destillation im Vacuum erhalten wird (B. **45**, 154). Im Benzolkern alkylierte Cumarandione sind aus substituirten o-Oxyphenylglyoxylsäuren durch Erhitzen mit  $P_2O_5$  in Benzolnösung gewonnen worden. 2- und 3-**Methylcumarandion**, F. 112° und 149° (B. **42**, 234). *Cumarandion-*

*a, p-dimethylamidoanil*  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\rangle C:NC_6H_4N(CH_3)_2$ , aus  $\beta$ -Cumaranon und p-Nitrosodimethylanilin (s. o.), vereinigt sich mit 1 Mol.  $\beta$ -Cumaranon zu einer Verbindung  $C_{24}H_{20}O_4N_2$ , F. 203° u. Zers., die durch Salzsäure in p-Amidodimethylanilin und das Sauerstoffisologe des Indigo, den

**Oxindigo**,  $\alpha, \alpha$ -*Biscumaranindigo*  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\rangle C:C \left\langle \begin{array}{l} CO \\ O \end{array} \right\rangle C_6H_4$  gespalten wird; citronengelbe Prismen, F. 276°, sublimirt unzersetzt, einen gelben Dampf bildend. Er entsteht auch aus dem  $\alpha$ -Nitrocumaranonkalium (s. o.) beim Kochen mit Wasser oder durch Einwirkung von Brom oder Jod. (B. **44**, 124, 315).

**Benzodimethyldifurfurandicarbonsäureester**  $C_6H_2 \left\{ \begin{array}{l} C.CH_3 \\ \diagup \\ O \end{array} \right\} CCO_2R \left. \right\}_2$  aus Resorcin und Chloracetessigester,  $\alpha$ -Verbindung, F. 186°,  $\beta$ -Verbindung, F. 141°; **Benzotrimethyltrifurfurantricarbonsäureester**  $C_6 \left\{ \begin{array}{l} C.CH_3 \\ \diagup \\ O \end{array} \right\} CCO_2R \left. \right\}_3$ , F. 297° u. Zers., ebenso aus Phloroglucin.

<sup>1)</sup> Die S. 376 über das Cumarandion gemachten Angaben haben sich nach inzwischen veröffentlichten Untersuchungen als unrichtig erwiesen (B. **45**, 162).

## 6. Benzothiophen- oder Thionaphtengruppe.

Die wichtigsten der zu dieser Gruppe gehörigen Substanzen sind erst im Verlauf der letzten Jahre durch die Untersuchungen von P. Friedländer bekannt geworden, der in dem schwefelhaltigen Structuranalogon des Indigoblau, dem Thioindigorot und seinen Abkömmlingen eine Klasse von technisch hervorragend wichtigen Küpenfarbstoffen entdeckte. Die Verbindungen dieser Gruppe zeigen mit den entsprechenden Naphtalinderivaten die gleiche überraschende Aehnlichkeit, wie die Verbindungen des Thiophens mit den Benzolabkömmlingen.

**Thionaphten, Benzothiophen**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH } (\beta) \\ \diagdown \text{S} \diagup \\ \text{CH } (\alpha) \end{matrix}$ , F.  $32^\circ$ , Kp.  $221^\circ$  (C. 1897 II, 270), riecht naphtalinähnlich; es bildet sich analog wie Cumaron aus o-Oxy- $\omega$ -chlorstyrol (S. 734) aus dem nur in Form seines Xanthogensäureesters isolirten  $\alpha$ -Sulphydryl- $\omega$ -chlorstyrol (B. 26, 2809):

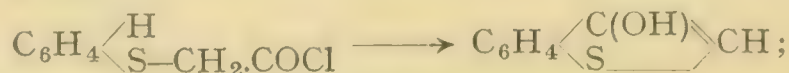


Man stellt es dar durch Reduction des leicht zugänglichen  $\beta$ -Oxythionaphtens mit Zinkstaub und Eisessig (B. 41, 230). Es ist auch im Braunkohlenteer aufgefunden worden (C. 1902 II, 804).

**4-Oxythionaphten**  $C_8H_5(OH)S$ , F.  $72^\circ$ , bildet sich ähnlich wie Acetoxycumaron aus dem Condensationsproduct von Furfurol und Laevulinsäure (S. 734) durch Condensation von Thiophenaldehyd mit Bernsteinsäure (B. 19, 1619):



**$\beta$ -Oxythionaphten, Thioindoxyl**  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C(OH)} \\ \diagdown \text{S} \diagup \\ \text{CH} \end{matrix}$ , F.  $71^\circ$ , farblose Nadeln. Bildungsweisen: 1. aus  $\beta$ -Oxythionaphten- $\alpha$ -carbonsäure durch  $CO_2$ -Abspaltung (A. 351, 408); 2. aus  $\beta$ -Amidothionaphten oder dessen Carbonsäure beim Kochen mit verdünnten Mineralsäuren; 3. aus Phenylthioglycolsäure beim Behandeln mit schwach rauchender Schwefelsäure oder Chlorsulfonsäure, doch eignet sich diese Reaction nur zur Darstellung substituierter  $\beta$ -Oxythionaphtene aus solchen Phenylthioglycolsäuren, bei denen durch die Substituenten eine sonst leicht eintretende Sulfurirung ausgeschlossen ist. Glatter verläuft die Bildung 4. aus Phenylthioglycolsäurechlorid und  $AlCl_3$  (C. 1908 I, 1811):



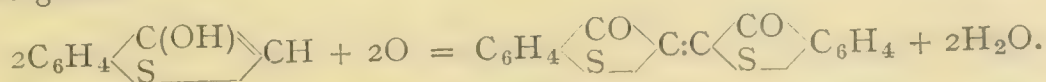
5. aus Methylthiosalicylsäure beim Verschmelzen mit Aetzalkalien, zweckmässig unter Zusatz eines Condensationsmittels wie Dinatriumcyanamid, Bleinatrium etc. (C. 1908 II, 552):



Das  $\beta$ -Oxythionaphten gleicht in seinem Verhalten dem  $\alpha$ -Naphtol. Es besitzt einen ähnlichen Geruch, ist mit Wasserdämpfen flüchtig und liefert mit Diazoniumsalzen den Azoderivaten des  $\alpha$ -Naphtols ähnlich gefärbte Azofarbstoffe. In alkalischer Lösung oxydirt es sich schon durch



den Luftsauerstoff, leichter mittelst Ferricyankalium, Eisenchlorid etc. zum Thioindigorot:



$\alpha$ -Brom- $\beta$ -oxythionaphten  $\text{C}_8\text{H}_5\text{OSBr}$ , F.  $88^\circ$ , und  $\alpha$ -Dibrom- $\beta$ -ketodihydrothionaphten  $\text{C}_8\text{H}_4\text{OSBr}_2$ , F.  $132^\circ$ , durch Bromiren von  $\beta$ -Oxythionaphten (B. 41, 227). Beide gehen leicht unter Abspaltung von HBr bez. 2Br in Thioindigorot über (M. 29, 371).

In vielen Fällen reagirt das  $\beta$ -Oxythionaphten in der desmotropen Form als  $\beta$ -Ketodihydrothionaphten  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{CH}_2$ . So liefert es mit Aldehyden und Ketonen gefärbte Condensationsproducte, die den Indogeniden (S. 750) analog gebaut sind und daher als *Thioindogenide* bezeichnet werden: Benzylidenverbindung  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C}:\text{CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $127^\circ$ , gelbe Nadeln (M. 30, 347); mit Thionaphtenchinon (S. 740) vereinigt sich das  $\beta$ -Oxythionaphten zum *Thioindirubin*  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C}:\text{C}\left\langle\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CO} \end{array}\right\rangle\text{S}$  (S. 740), mit Isatin zum *Thioindigoscharlach*  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C}:\text{C}\left\langle\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CO} \end{array}\right\rangle\text{NH}$  (S. 755), mit Acenaphtenchinon zum orangerotgefärbten  $\alpha$ -*Thionaphtenacenaphtenindigo*, *Cibascharlach G*  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C}:\text{C}\left\langle\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \end{array}\right\rangle$  (B. 41, 3331; M. 29, 373).

Durch Einwirkung von salpetriger Säure liefert das  $\beta$ -Oxythionaphten: *Thionaphtenchinon- $\alpha$ -monoxim*, mit aromatischen Nitroverbindungen: *Thionaphtenchinon- $\alpha$ -anile* (S. 740).

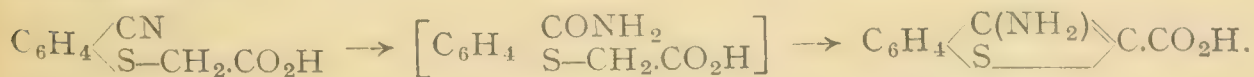
$\alpha$ -Oxythionaphten- $\beta$ -aldehyd  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{C-CHO} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C(OH)}$ , F.  $130^\circ$ , bildet sich bei der Spaltung des  $\beta$ -Thionaphten- $\alpha$ -indolindigo (S. 750) mit Alkalien (B. 41, 1038).

$\beta$ -Oxythionaphten- $\alpha$ -carbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{C(OH)} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C.CO}_2\text{H}$ , Methylester, F.  $104^\circ$ , entsteht aus der Phenylthioglycol- $o$ -carbonsäure (S. 323) beim Verschmelzen mit Aetzkalkien oder beim Erwärmen mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat auf  $40-50^\circ$  (A. 351, 405):



Sie zerfällt leicht in  $\text{CO}_2$  und  $\beta$ -Oxythionaphten und liefert daher mit Aldehyden, salpetriger Säure etc. die gleichen Umsetzungsproducte wie dieses; bei der Oxydation entsteht ebenfalls Thioindigorot.

$\beta$ -Amidothionaphten  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{C(NH}_2) \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{CH}$ , ölig, Acetverb. F.  $169^\circ$ , besitzt den charakteristischen Geruch des  $\alpha$ -Naphtylamins; man erhält es durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus der  $\beta$ -Amidothionaphten- $\alpha$ -carbonsäure  $\text{C}_8\text{H}_4\text{S(NH}_2\text{)CO}_2\text{H}$ , F.  $146^\circ$  u. Zers., die durch Verseifen der  $o$ -Cyanphenylthioglycolsäure mittelst verdünnter Alkalien oder kalter conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen wird:



Beim Erwärmen mit verdünnten Mineralsäuren geht das  $\beta$ -Amidothionaphten leicht in  $\beta$ -Oxythionaphten über (A. 351, 412; C. 1908 I, 424).

**Thionaphtenchinon**,  $\alpha, \beta$ -Diketodihydrothionaphten  $C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ S \\ \diagdown \end{array} CO$ , gelbe Prismen, F.  $121^\circ$ , Kp.  $247^\circ$  (vgl. S. 376)<sup>1)</sup>. Es wird gewonnen: 1. aus den Thionaphtenchinon- $\alpha$ -anilen (s. u.) durch Spaltung mit verd. Mineralsäuren (C. 1909 II, 1603; B. **43**, 1370); 2. aus dem Thionaphtenchinon- $\alpha$ -oxim (Isonitrosothioindoxyl) (s. u.) durch Hydrolyse mit 50pctiger Schwefelsäure, oder besser durch Reduction zum  $\alpha$ -Amido- $\beta$ -oxythionaphten und Oxydation desselben mit Eisenchlorid; 3. aus dem  $\alpha$ -Dibrom- $\beta$ -ketodihydrothionaphten (S. 739) durch Kochen mit Wasser oder Bleiacetatlösung (B. **41**, 234; C. 1909 II, 767).

Das Thionaphtenchinon gleicht in seinem Verhalten dem Isatin (S. 753). Wie dieses liefert es mit Thiophen und conc.  $SO_4H_2$  eine dunkelblaue Färbung (vgl. S. 716). Mit Hydroxylamin und Phenylhydrazin reagiert es unter Bildung des Thionaphtenchinon- $\beta$ -oxims  $C_8H_4OS(:NOH)$ , F.  $186^\circ$ , bez. Thionaphtenchinon- $\beta$ -phenylhydrazons  $C_8H_4OS(:N.NHC_6H_5)$ , F.  $166^\circ$ ; ein Dioxim oder Diphenylhydrazon entsteht nicht. Dagegen liefert das aus  $\beta$ -Oxythionaphten mit salpetriger Säure erhaltene Thionaphtenchinon- $\alpha$ -oxim, Isonitrosothioindoxyl  $C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ S \\ \diagdown \end{array} C:NOH$ , F.  $172^\circ$  u. Zers., mit Phenylhydrazin das Thionaphtenchinon- $\alpha$ -oxim- $\beta$ -phenylhydrazon  $C_8H_4S(:NOH)(:NNHC_6H_5)$ , F.  $154^\circ$  (C. 1909 II, 1393).

**Thionaphtenchinon- $\alpha$ -anil**  $C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ S \\ \diagdown \end{array} C:NC_6H_5$ , F.  $151^\circ$ , aus  $\alpha$ -Dibrom- $\beta$ -ketodihydrothionaphten und Anilin; p-Mono- und Dialkylamido- $\alpha$ -anile des Thionaphtenchinons sind durch Condensation von  $\beta$ -Oxythionaphten mit p-Nitrosoalkylanilinen gewonnen worden (B. **43**, 1370).

Mit  $\beta$ -Oxythionaphten, Indoxyl und ähnlich gebauten Verbindungen mit reactionsfähiger Methylengruppe vereinigt sich das Thionaphtenchinon unter Abspaltung von Wasser zu indigoïden Farbstoffen, wobei stets das in  $\beta$ -Stellung befindliche Carbonyl in Reaction tritt: **Thioindirubin**,  $\alpha, \beta$ -Bis-thionaphtenindigo  $S \begin{array}{c} \diagup C_6H_4 \\ CO \\ \diagdown \end{array} C:C \begin{array}{c} \diagup S \\ CO \\ \diagdown \end{array} C_6H_4$ , rote Nadeln, F.  $206^\circ$  (M. **29**, 373),  $\beta$ -Thionaphten- $\alpha$ -indolindigo  $S \begin{array}{c} \diagup C_6H_4 \\ CO \\ \diagdown \end{array} C:C \begin{array}{c} \diagup CO \\ NH \\ \diagdown \end{array} C_6H_4$  (S. 750). Die stellungs-isomeren Farbstoffe entstehen durch Umsetzung der gleichen Verbindungen mit  $\alpha$ -Dibrom- $\beta$ -ketodihydrothionaphten oder Thionaphtenchinon- $\alpha$ -anilen (s. u. Thioindigorot).

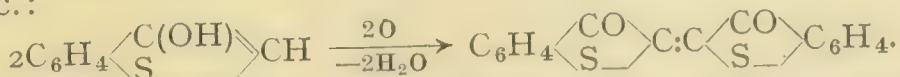
**Thioindigorot**  $C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ S \\ \diagdown \end{array} C:C \begin{array}{c} \diagup CO \\ S \\ \diagdown \end{array} C_6H_4$  (P. Friedländer, B. **39**, 1060; A. **351**, 390), das schwefelhaltige Structuranalogon des Indigo-blau, ist wie dieses ein Küpenfarbstoff, der die Faser in stumpfen, violettroten Tönen anfärbt und wegen der Echtheit seiner Färbungen ein besonderes technisches Interesse besitzt. Er krystallisiert aus Nitrobenzol in braunroten, glänzenden Nadeln, die oberhalb  $280^\circ$  schmelzen und bereits unterhalb dieser Temperatur sublimieren. Bei höherer Temperatur verwandelt er sich in einen orangeroten Dampf und destilliert fast unzersetzt. Seine Lösungen zeigen starke gelbrote Fluorescenz.

Darstellungsmethoden (vgl. Chem. Ind. **32**, 565): 1. Oxydation von  $\beta$ -Oxythionaphten oder dessen Carbonsäure in alkalischer Lösung

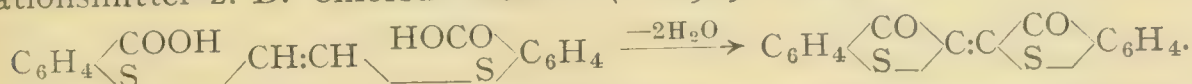
<sup>1)</sup> Die dort gebrauchte Bezeichnung der Verbindung als *Thioisatin* ist zweckmässig zu streichen, da sie zu Verwechslungen Veranlassung giebt; vgl. S. 754.



durch den Luftsauerstoff, oder besser mittelst Ferricyankalium, Eisenchlorid etc.:



2. Condensation der aus Acetylendichlorid und Thiosalicylsäure gewonnenen Acetylenbisthiosalicylsäure (S. 323) mittelst saurer Condensationsmittel z. B. Chlorsulfonsäure (C. 1909 I, 605):



3. Oxydation von o-Acethiophenol mittelst Luftsauerstoff in alkalischer Lösung (C. 1908 I, 2118):



Diese Methode eignet sich vor allem zur Gewinnung der technisch wertvollen Alkoxyderivate des Thioindigorot (C. 1908 II, 1659).

Die folgenden Bildungsweisen besitzen nur theoretisches Interesse:

4. Behandlung von Thionaphtenchinon- $\alpha$ -anil mit Schwefelwasserstoff in Eisessiglösung unter Abscheidung von Schwefel (M. 29, 371).

5. Condensation von  $\alpha$ -Dibrom- $\beta$ -ketodihydrothionaphten oder Thionaphtenchinon- $\alpha$ -anil mit  $\beta$ -Oxythionaphten.

Behandelt man Thioindigorot mit Zinkstaub und Alkali oder alkalischer Hydrosulfitlösung, so erhält man eine schwach gelb gefärbte Lösung, aus der durch Säuren das **Thioindigoweiss**  $\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{S}_2$  in Form eines weissen Niederschlages gefällt wird. Dasselbe ist unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkalien und geht durch Oxydation an der Luft wieder in Thioindigorot über. Da es auch durch gemässigte Oxydation von  $\beta$ -Oxythionaphten (Thioindoxyl) mit  $\text{FeCl}_3$  oder  $\text{NaClO}$  erhalten werden kann, so ist es als Bis-thioindoxyl:  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{C(OH)} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C}-\text{C}\left\langle\begin{array}{c} \text{C(OH)} \\ \text{S} \end{array}\right\rangle\text{C}_6\text{H}_4$  zu betrachten. Diacet-  
verbindung F. 240<sup>0</sup> (M. 29, 372).

Technisch wertvoll sind eine Reihe von Substitutionsproducten des Thioindigorot, so vor allem die Halogen-, Alkoxy- und Alkylthioderivate. Es zeigt sich hierbei, dass durch Substitution in p-Stellung zum Carbonyl die Nuance nach Gelb, durch eine solche in p-Stellung zum S-Atom dieselbe nach Blau verschoben wird (Handelsmarken vgl. Ch. Ztg. 35, 1159).

peri-Naphtylthioindigo  $\text{C}_{10}\text{H}_6\left\{\left[\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right]_{[1]}\text{C}:\text{C}\left[\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{S} \end{array}\right]_{[8]}\right\}\text{C}_{10}\text{H}_6$ , blauschwarzes Pulver, aus Naphtylthioglycol-peri-carbonsäure (C. 1908 I, 1815).

## 7. Benzopyrrol- oder Indolgruppe.

Die wichtigsten der hierher gehörigen Substanzen wurden beim Abbau des *Indigoblau* aufgefunden, zu dem die Indolkörper in naher genetischer Beziehung stehen. Das Indol und Abkömmlinge desselben sind ferner wie die Pyrrole physiologisch wichtig als Spaltungsproducte von Eiweisskörpern. Als Derivate des Pyrrols zeigen das Indol und namentlich die Methyldiole die meisten Reactionen des Pyrrols (B. 19, 2988). Durch Ringspaltung werden die Indolkörper meist in Ortho-amidosäuren des Benzols übergeführt. Die Erkenntnis der Constitution des Indols und seiner Abkömmlinge und ihrer Beziehungen zum Indigo beruhen wesentlich auf den Untersuchungen von A. v. Baeyer (S. 757).

**Indol**  $C_8H_7N = C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} (\beta) \\ CH \\ NH \end{array} \right\rangle CH(\alpha)$ , F.  $52^\circ$ , Kp.  $245^\circ$  u. Zers., findet sich im Steinkohlenteer und wird aus der bei  $240-260^\circ$  siedenden Fraction durch Ueberführung in die feste, leicht, wieder zerlegbare Indolalkaliverbindung durch Erhitzen mit Aetzkali oder Natriumamid abgeschieden (B. **43**, 3520). Künstlich wird Indol erhalten 1. durch Destillation sauerstoffhaltiger Abkömmlinge, wie Oxindol (S. 752), Indigoblau (S. 756), mit Zinkstaub wobei der Indigo mit Zinn und Salzsäure vorreducirt werden muß; am besten stellt man es dar durch Reduction mit Na-amalgam oder Zinkstaub und Alkali aus Indoxyl, bez. der Indoxylsäureschmelze aus Anthranilinoessigsäure und Natron (S. 749), in welcher sich bereits eine gewisse Menge Indol findet (B. **37**, 1134; C. 1904 II, 166). Durch Behandlung mit activem Sauerstoff oder Sulfomonopersäure wird Indol wieder in Indigo verwandelt (C. 1902 II, 173; 1909 II, 31).

2. Durch Condensation aus verschiedenen o-Amidosubstitutionsproducten des Benzols oder o-Nitrokörpern durch Reduction, so aus o-Amidochlorstyrol (S. 391) mit Natriumalkoholat:  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH=CHCl \\ NH_2 \end{array} \right\rangle \rightarrow C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ NH \end{array} \right\rangle CH$  analog dem Cumaron (S. 733) und Thionaphten (S. 738); ferner aus o-Nitrophenylacetaldehyd oder o-Nitrozimmtsäure durch Reduction:  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \cdot CHO \\ NO_2 \end{array} \right\rangle \rightarrow C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ NH \end{array} \right\rangle CH$ ; ähnlich verläuft wahrscheinlich auch die Bildung des Indols aus Phenylglycocoll  $C_6H_5NH \cdot CH_2 \cdot COOH$  und Calciumformiat (B. **23**, R. 654; vgl. a. C. 1909 II, 1096).

3. Auf Orthocondensation beruhen auch die pyrogenen Bildungen des Indols aus alkylirten Anilinen, Tetrahydrochinolin, und besonders reichlich aus Cumidin und Methyl-o-toluidin bei der Destillation durch glühende Röhren (C. 1907 I, 571).

4. Schliesslich entsteht Indol (neben Skatol, s. d.) aus Albuminaten bei der Pankreasfäulnis oder dem Schmelzen mit Kali. Bemerkenswert ist das Vorkommen von Indol im Jasmin- und Orangeblütenöl (B. **32**, 2612), in dem aetherischen Blütenöl von Robinia pseudacacia (Ch. Ztg. **34**, 814), sowie in den Blüthenausdünstungen zahlreicher anderer Pflanzen (C. 1911 I, 1367).

Verhalten: Indol krystallisirt aus Wasser in glänzenden Blättchen, riecht eigentümlich, dem Naphtylamin ähnlich, und ist mit Wasserdämpfen flüchtig. Die Lösungen sowohl wie der Dampf färben einen mit Salzsäure und Alkohol befeuchteten Fichtenspan kirschrot (vgl. Pyrrol S. 722). Das Indol zeigt nur schwach basische Eigenschaften und wird durch Säuren leicht verharzt. Analog wie im Pyrrol (S. 724) lässt sich der Imidwasserstoff durch Kalium oder Natrium ersetzen. Mit Methylmagnesiumjodid reagirt es unter Entwicklung von Methan und Bildung von Indylmagnesiumjodid  $C_8H_6N \cdot MgJ$ , das mit  $CO_2$  N-Indolcarbonsäure, mit Alkyljodiden dagegen  $\beta$ -Alkylindole, mit Säurechloriden  $\beta$ -Indylketone liefert (C. 1911 I, 1852 ff.). Mit Pikrinsäure bildet das Indol eine in roten Nadeln krystallisirende Verbindung, mit Natriumbisulfit eine Hydrosulfonsäure (B. **32**, 2615). Bei der Einwirkung von Chloroform und Alkali verhält sich das Indol dem Pyrrol (S. 723) völlig analog; neben  $\beta$ -Indolaldehyd (S. 747) entsteht unter Erweiterung des Indolringes  $\beta$ -Chlorchinolin (B. **39**, 2516).



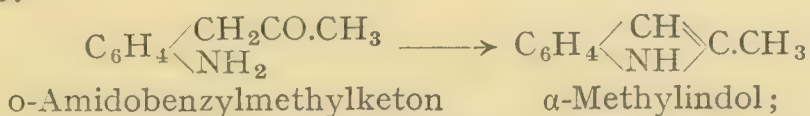
Die Substituenten des Indols im Pyrrolring werden mit  $\alpha$ -,  $\beta$ -,  $n$ -, oder Py(1,2,3), im Benzolring mit 1,2,3,4 oder Bz(1,2,3,4) bezeichnet (A. **236**, 121).

Manche Abkömmlinge des Indols leiten sich von einer desmotropen Form, dem sog. *Indolenin*  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CH_2 \\ N \end{array} \right\rangle CH$ , ab; vgl. Trimethylindolenine (S. 746), Nitroso- $\alpha$ -alkylindole (S. 746), Diazoindole (S. 747) u. a. (C. 1908 II, 605).

$n$ -Nitrosoindol  $C_8H_6N.NO$ , F.  $172^\circ$ , aus Indol und Natriumnitrit, besitzt wahrscheinlich die verdoppelte Formel (C. 1891 II, 62).  $n$ -Acetylindol  $C_8H_6N.COCH_3$ , Kp.  $152^\circ$ , entsteht neben anderen Verbindungen beim Erhitzen von Indol mit Essigsäureanhydrid (B. **23**, 1359, 2296).  $n$ -Benzoylindol  $C_8H_6N.COC_6H_5$ , F.  $68^\circ$ , aus Indolnatrium und Benzoylchlorid (B. **43**, 3523).

### I. Homologe Indole entstehen:

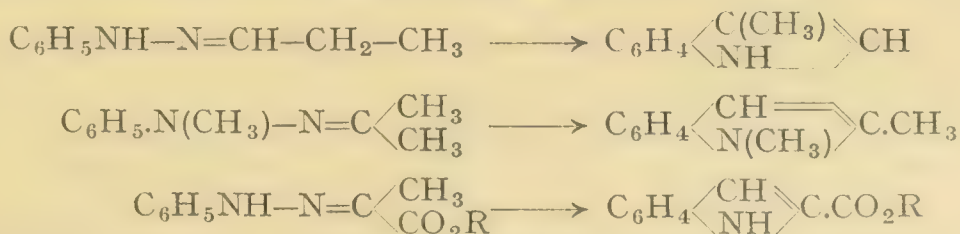
1. Aehnlich dem Indol aus  $o$ -Amidoverbindungen der Benzolreihe durch Ringschluss:



aus  $o$ -Amidodesoxybenzoin (S. 587) bildet sich:  $\alpha$ -Phenylindol, aus  $o$ -Methylamido- $\omega$ -chlorstyrol:  $n$ -Methylindol.

2. Durch Erhitzen von Anilinen mit Verbindungen, welche die Gruppe  $-CO.CHCl-$  enthalten: als Zwischenproducte bilden sich hierbei Verbindungen mit der Gruppe  $ArN:\dot{C}:\dot{C}H.NHAr$ ; aus Anilin mit Chloraceton entsteht so  $\alpha$ -Methylindol, mit Phenacylbromid:  $\alpha$ -Phenylindol, mit  $\beta$ -Bromlaevulin-säure unter gleichzeitiger  $CO_2$ -Abspaltung:  $\alpha,\beta$ -Dimethylindol; über den Verlauf dieser Reactionen vgl. B. **25**, 2860; **26**, 1336, 2638; **37**, 867. Aehnlich condensirt sich auch Benzoin mit Anilin zu  $\alpha,\beta$ -Diphenylindol, mit  $m$ -Phenylendiamin zu einem tetraphenylirten Benzodipyrrol (C. 1899 II, 251; 1910 II, 221).

3. Eine bemerkenswerte Reaction ist die Bildung von Alkylindolen durch Condensation der Phenylhydrazone von Aldehyden, Ketonen und Keton-säuren unter  $NH_3$ -Abspaltung beim Erhitzen mit Salzsäure oder Chlorzink (E. Fischer, B. **19**, 1563; **22**, R. 14):



Besonders leicht reagirt Brenztraubensäure mit  $\alpha$ -Alkylphenylhydrazinen beim Erwärmen mit verd.  $HCl$ ,  $SO_4H_2$  oder  $PO_4H_3$  unter Bildung von  $n$ -Alkylindolcarbonsäuren. Die Phenylhydrazone von  $\beta$ -Keton-säuren, wie Acetessigester u. a., geben meist Pyrazolone (s. d.), einige bilden beim Erhitzen mit conc.  $SO_4H_2$  auch Indolderivate (B. **27**, R. 793), besonders die  $\alpha$ -Alkylphenylhydrazone.

Bei Aldehyden und Ketonen, welche tertiäre Methingruppen in Nachbarschaft der  $CO$ -Gruppen enthalten, verlaufen die Condensationen (welche mittelst alkohol.  $ZnCl_2$ ,  $HJ$ -Säure oder Zinnchlorür und Salzsäure erzielt werden) unter Austritt des tertiären  $H$ -Atoms meist in einer modificirten Weise. Die Phenylhydrazone liefern Derivate einer Pseudoform des Indols,

des *Indolenins* (S. 743), die *as*-Alkylphenylhydrazone geben Derivate eines Dihydroindols oder *Indolins* (B. **31**, 1488, 1948; M. **21**, 156; C. 1900 I, 867; vgl. auch *Indolinone* S. 751):

1.  $C_6H_5NHN:C \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} \rightarrow C_6H_4 \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{N} \end{array} \text{CCH}_3$  Trimethylindolenin
2.  $C_6H_5N(\text{CH}_3)N:C \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} \rightarrow C_6H_4 \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3) \end{array} \text{C:CH}_2$  Trimethyl-  
methylenindolin
3.  $C_6H_5N(\text{CH}_3)N:C \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{H} \end{array} \rightarrow C_6H_4 \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3) \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{H} \end{array}$  Trimethylindolinol.

4. Polymere Alkylpyrrole (S. 725) gehen beim Stehen mit verd.  $SO_4H_2$  bez. Behandlung mit conc. Alkali unter  $NH_3$ -Abgabe in alkylierte Indole über, z. B. giebt Tetramethyldipyrrol:  $\alpha, \beta, 2, 3$ -Tetramethylindol (vgl. C. 1901 II, 1135).

5. Ueber die Bildung von Indolen oder Benzopyrrolderivaten aus Pyrrolen mit 1,4-Diketonen z. B. eines Bz-1,4-*Dimethylindols* aus Pyrrol und Acetylaceton s. B. **35**, 2607; C. 1902 II, 1472; 1905 I, 1154.

Verhalten: Die im Pyrrolkerne substituirten Alkylindole besitzen meist fäkalartigen Geruch und sind unzersetzt destillirbar; die Phenylindole sind nicht flüchtig und geruchlos. Gegen Säuren sind die homologen Indole beständiger als das Indol, aus den Lösungen in conc. Säuren werden sie durch Wasser wieder gefällt. Mit Pikrinsäure bilden sie in roten Nadeln krystallisirende Verbindungen. Die meisten Indole mit Ausnahme der  $\alpha, \beta$ -Dialkylindole sowie der Indolcarbonsäuren geben die Fichtenspanreaction. Beim Schmelzen mit Kali geben die Alkylindole, gleich den Alkylpyrrolen, Indolcarbonsäuren. Mit Säureanhydriden, salpetriger Säure, Diazobenzolsalzen u. s. w. reagiren die Indole wie die Pyrrole (S. 725), indem H-Atome des Pyrrolkerns durch die Acidyl-, Isonitroso-, Benzolazogruppe u. s. w. ersetzt werden. Mit Aldehyden (1 Mol.) condensiren sich  $\alpha$ -substituirte Indole, wie Methylketol (S. 745),  $\alpha$ -Phenylindol (2 Mol.) unter Austritt der  $\beta$ -ständigen H-Atome

zu Verbindungen des Typus  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} \text{C} \text{---} \text{CHR}^1 \text{---} \text{C} \\ \text{>CR} \qquad \text{RC} \begin{array}{l} \text{<} \\ \text{HN} \end{array} \\ \text{NH} \end{array} \right\} C_6H_4$  (B. **36**, 4326;

**37**, 322, 1221; J. pr. Ch. [2] **61**, 249). Durch Oxydation gehen diese Condensationsproducte in fuchsinähnliche Farbstoffe, sog. *Rosindole*, über, die auch direct durch Condensation der entsprechenden Indole mit Benzoylchlorid mittelst  $ZnCl_2$  erhalten werden (B. **20**, 815). Wie Aldehyde reagirt auch die Ketogruppe der  $p_2$ -Diamidobenzophenone (S. 548) unter Bildung roter bis violetter Farbstoffe (C. 1902 I, 610). Methylketol vereinigt sich mit Aldehyden auch im molecularen Ver-

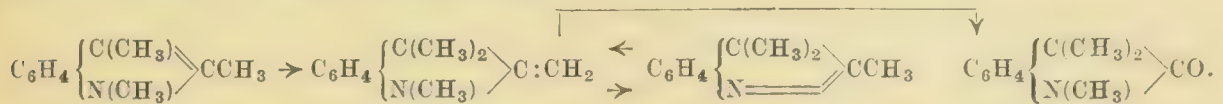
hältnis zu Verbindungen vom Typus:  $C_6H_4 \left\{ \begin{array}{l} \text{C}=\text{CHR} \\ \text{N} \begin{array}{l} \text{>} \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \end{array} \right\}$  (B. **36**, 308; **38**,

2640). In dieser Desmotropieform (vgl. S. 743) reagirt das Methylketol auch mit aromatischen Nitroverbindungen (C. 1908 II, 650).

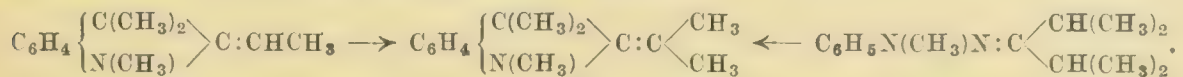
Eigentümlich ist das Verhalten des Indols und der alkylierten Indole bei durchgreifender Behandlung mit Jodalkylen. Z. B. tritt beim Indol oder dem Methylketol bei der Behandlung mit Jodmethyl nach Methylierung der H-Atome des Pyrrolkerns noch eine weitere Methylgruppe ein: es ent-



steht *n,β,β-Trimethyl-α-methylenindolin*, dessen Constitution durch seine Synthese (s. S. 744), durch die Oxydation zu Trimethylindolinon (S. 752) und durch den Abbau zu dem synthetischen *Trimethylindolenin* (s. S. 746) bewiesen wird, aus welchem letzterem es durch Methylierung wieder entsteht (B. 31, 1488; C. 1898 II, 542; 1899 I, 280):

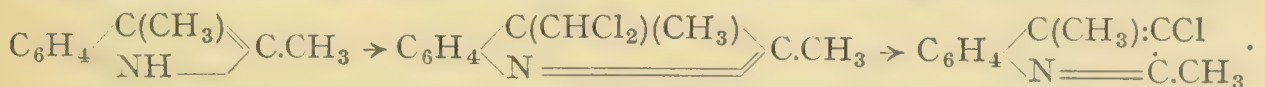


Das Trimethylmethylenindolin giebt bei weiterer Methylierung noch *Aethyliden-* und *Isopropyliden-trimethylindolin*, die auch synthetisch aus Aethylisopropylketon- und Diisopropylketon-methylphenylhydrazon nach Bildungsweise 3 (S. 743) gewonnen werden:



Aehnliche Vorgänge spielen sich bei Aethylierung methylierter, aethylierter oder phenylierter Indole ab, bei denen ausserdem Isomerisationen durch Wanderung von Alkylgruppen beobachtet worden sind (C. 1899 I, 282; 1900 I, 867; 1902 II, 1322).

Beim Erwärmen mit Chloroform und Natriumalkoholat geben die Alkylindole ähnlich wie Pyrrol (S. 723) und Indol (S. 742) unter Ringerweiterung  $\beta$ -Chlorchinoline neben Indolaldehyden.  $\alpha,\beta$ -Dimethylindol liefert als primäres Product  $\beta$ -*Dichlormethyl- $\alpha,\beta$ -dimethylindolenin*, das beim Erwärmen mit Natriumaethylat in  $\beta$ -*Chlor- $\alpha,\gamma$ -dimethylchinolin* übergeht (C. 1905 I, 1155):



*n*-Methylindol  $\text{C}_8\text{H}_6\text{N}.\text{CH}_3$ , Kp. 239°, *n*-Aethylindol, Kp. 247°, *n*-Allylindol, Kp. 252° (B. 26, 2175), *n*-Phenylindol, Kp. 327°, sind aus ihren Carbonsäuren durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung erhalten worden. *n*-Methyl- und *n*-Aethylindol werden durch Brom und Natronlauge zu Methyl- und Aethyl- $\psi$ -isatin (S. 753) oxydirt.

$\alpha$ -Methylindol, **Methylketol**  $\text{C}_8\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{NH}$ , F. 59°, Kp. 268°, aus *o*-Amidobenzylketon, aus Acetonphenylhydrazon u. a. m. (s. o.) gleicht im Geruch und Verhalten dem Indol. Durch Kalischmelze bildet es  $\alpha$ -Indolcarbonsäure, durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  unter Spaltung des Indolrings: Acetantranilsäure. Beim Durchleiten durch glühende Röhren wird es ähnlich wie  $\alpha$ -Methylpyrrol (S. 723) in *Chinolin* umgelagert (B. 38, 1949). Mit Chloroform und Natriumalkoholat liefert es  $\beta$ -*Chlorchinaldin* (B. 21, 1940).

$\beta$ -Methylindol, **Skatol**, F. 95°, Kp. 265°, findet sich neben wenig Indol in den menschlichen Fäces, entsteht bei der Fäulnis oder Kalischmelze von Eiweissstoffen und wird am leichtesten synthetisch aus Propylidenphenylhydrazon (s. o.) gewonnen. Geruch intensiv fäcalartig. Mit Chloroform und Natriumalkoholat giebt es  $\beta$ -*Chlorlepidin* (B. 39, 4388).  $\beta$ -Aethylindol, F. 43°, aus Indylmagnesiumjodid und  $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgJ}$ , sowie aus *n*-Butyraldehydphenylhydrazon (C. 1905 II, 677).

$\alpha,\beta$ -Dimethylindol, F. 106°, aus Methylaethylketonphenylhydrazon (A. 236, 128).

*n,α,β*-Trimethylindol, Kp. 280° (s. o.).  $\alpha,\beta,2,3$ -Tetramethylindol aus Tetramethyldipyrrol s. S. 725 und B. 22, 1924.

$\alpha$ -Phenylindol, F. 187°, wird aus Acetophenonphenylhydrazon, aus *o*-Nitrodesoxybenzoin, aus Phenacylbromid und Anilin, ferner durch Umlagerung von  $\beta$ -Phenylindol, F. 89°, beim Erhitzen mit Chlorzink auf 170°

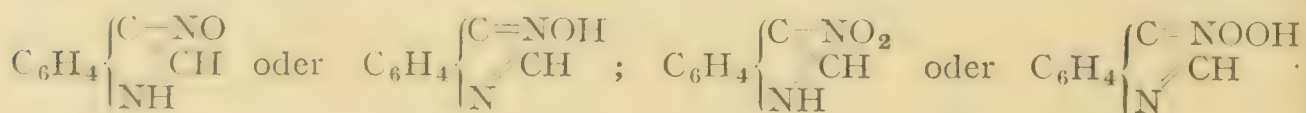
erhalten (B. **21**, 1811); ähnliche Umlagerungen zeigen auch Methylphenylindole (B. **22**, R. 672).  $\alpha,\beta$ -Diphenylindol, F. 124°, aus Desoxybenzoinphenylhydrazon oder Desylanilid (B. **26**, 1341).  $\alpha$ -Thiénylindol, F. 162°;  $\alpha$ -Naphthylindol, F. 180°, entstehen aus den Phenylhydrazonen von Naphthyl- und Thiénylmethylketon (B. **38**, 217).  $\beta$ -Naphthindol  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{array}{l} [\alpha]CH \\ [\beta]NH \end{array} \right\} CH$  wird aus seiner Sulfosäure (s. u.) gewonnen (B. **31**, 251).

3, $\beta,\beta$ -Trimethylindolenin  $CH_3C_6H_3 \left\langle \begin{array}{l} C(CH_3)_2 \\ N \end{array} \right\rangle CH$ , F. 143°, aus Isobutyraldehyd-p-tolylhydrazon, polymerisirt sich beim Aufbewahren. Beim Kochen mit Salzsäure wird es in 3, $\alpha,\beta$ -Trimethylindol, F. 190°, umgelagert (M. **27**, 731).  $\alpha,\beta,\beta$ -Trimethylindolenin  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} C(CH_3)_2 \\ N \end{array} \right\rangle CCH_3$ , Kp. 229° (C. 1899 II, 436), aus Methylisopropylketonphenylhydrazon (s. o.);  $\alpha,\beta$ -Dimethyl- $\beta$ -aethylindolenin, Kp. 243°, aus Methylaethylacetophenylhydrazon (vgl. C. 1900 I, 867).  $\alpha$ -Methyl- $\beta,\beta$ -diaethylindolenin wird durch Aethyliren von Methylketol erhalten (C. 1899 I, 280).

2. Chlorsubstitutionsproducte der Indole entstehen durch Einwirkung von Sulfurylchlorid auf die aetherische Lösung der Indole, oder aus den sauerstoffhaltigen Abkömmlingen: Oxindol und Dioxindol mit  $PCl_5$ .  $\alpha$ -Chlorindol  $C_8H_5ClNH$ , F. 91,5°, geht beim Erwärmen mit Mineralsäuren leicht in Oxindol (S. 752) über.  $\alpha,\beta$ -Dichlorindol  $C_8H_4Cl_2NH$ , F. 104°,  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -bromindol  $C_8H_4ClBrNH$ , F. 92° u. Zers. (C. 1905 II, 1346; 1906 I, 854).  $\beta$ -Jodindol  $C_8H_5JNH$ , F. 72°, s. B. **41**, 4005.  $\beta$ -Jod- $\alpha$ -methylindol, F. 82°, s. C. 1909 II, 282.

3. Sulfosäuren der Indole und Naphthindole, welche die Sulfogruppe im Pyrrolkern enthalten, sind synthetisch aus Methyl- und Aethylanilin und aus den Naphthylaminen durch Condensation mit *Glyoxalbisulfid* dargestellt worden (B. **27**, 3258; **31**, 250; **41**, 1367): n-Methylindol- $\alpha$ -sulfosäure  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CH \\ N(CH_3) \end{array} \right\rangle C.SO_3H$  geht beim Kochen mit Salzsäure, unter Abspaltung von  $SO_2$ , leicht in n-Methyloxindol über.

4. Nitroso-, Nitro- und Benzolazoderivate: Mit salpetriger Säure, aus  $NO_2Na$  und Eisessig oder besser Amylnitrit und Na-alkoholat, und mit Salpetersäure, aus Aethylnitrat und Natrium in Aether, reagiren glatt nur solche Indole, deren H-Atom in  $\beta$ -Stellung unsubstituiert ist, wie Indol, Methylketol,  $\alpha$ -Phenylindol; man erhält aus letzteren Nitroso- und Nitroderivate, die jedoch auch in der tautomeren Form von Isonitroso- und Isonitrokörpern reagiren (vgl. die Tautomerie der Nitrosophenole S. 196):



Durch Permanganat werden die Nitroso- zu den Nitrokörpern oxydirt.  $\beta$ -Nitrosoindol (?), Z.-P. 170° (C. 1907 I, 1543).  $\beta$ -Nitrosomethylketol, F. 198° u. Zers., Nitroso- $\alpha$ -phenylindol, F. 250°.  $\beta$ -Nitroindol, gelbe Nadeln, F. 210°, entsteht auch aus der  $\beta$ -Nitroindol- $\alpha$ -carbonsäure (s. u.), woraus seine Constitution hervorgeht; bei weiterer Nitrirung mit Salpetersäure in Eisessig liefert es  $\alpha,\beta$ -Dinitroindol, Z.-P. 260°.  $\beta$ -Nitromethylketol, gelbe Schuppen, F. 248°,  $\beta$ -Nitro- $\alpha$ -phenylindol, F. 239—241°; das Nitrosophenylindol wird durch Chromsäure zu *Benzoylanthranilsäure* (S. 294), das Nitromethylketol durch Permanganat zu  $\beta$ -Nitroindol- $\alpha$ -carbonsäure oxydirt (C. 1903 II, 121; 1904 I, 1216; II, 710).



Auch mit Diazobenzolsalzen reagieren vorzüglich die  $\alpha$ -substituirten Indole:  $\beta$ -Benzolazomethylketol ( $C_9H_8N$ )N:NC $_6$ H $_5$ , F. 115 $^{\circ}$ ,  $\beta$ -Benzolazo- $\alpha$ -phenylindol, F. 166 $^{\circ}$  (C. 1903 I, 839).

5. Aminoindole:  $\alpha$ -Aminoindol  $C_8H_6N(NH_2)$ , glänzende Prismen, Diacetverb. F. 142 $^{\circ}$ , entsteht durch Umlagerung des o-Amidobenzylcyanids beim Erwärmen mit alkohol. Natriumaethylat:  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2.CN \\ \diagdown NH_2 \end{matrix} \longrightarrow$

$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} \rangle C.NH_2$  (B. 43, 2543),  $\beta$ -Aminomethylketol  $C_8H_5N(CH_3)(NH_2)$ , F. 113 $^{\circ}$ , und  $\beta$ -Amino- $\alpha$ -phenylindol, F. 180 $^{\circ}$ , aus den entsprechenden Nitroverbindungen (s. o.) durch Reduction; mit salpetriger Säure liefern die  $\beta$ -Amidoindole gelb gefärbte, auffallend beständige Diazoverbindungen, die sich wahrscheinlich von der Desmotropieformel des Indols (S. 743) ableiten:

$\begin{matrix} N \\ \diagdown \\ \dot{N} \end{matrix} \rangle C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C(R) \end{matrix} \rangle N$  (vgl. Chinondiazide S. 231 und C. 1905 II, 899; 1906 II, 1127).  $\alpha$ -Amidoindol sowie N-Aethyl- $\beta$ -amidophenylindol bilden demgemäss mit salpetriger Säure keine Diazoverbindungen.

6. Indolaldehyde sind durch Einwirkung von Chloroform und Natriumaethylat auf Indole (vgl. Phenolaldehydsynthese S. 312) neben  $\beta$ -Chlorchinolinen erhalten worden (vgl. S. 745).  $\beta$ -Indolaldehyd  $C_8H_6N.CHO$ , F. 195 $^{\circ}$ , entsteht ferner durch Oxydation von Tryptophan (s. u.) mit  $FeCl_3$ . Oxim, F. 200 $^{\circ}$ . Durch  $MnO_4K$  wird er zur  $\beta$ -Indolcarbonsäure oxydirt. Beim Erwärmen mit verdünnten Mineralsäuren verwandelt er sich in einen roten Farbstoff (B. 39, 2516; C. 1911 I, 1420).  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -indolaldehyd  $C_8H_5N(CH_3).CHO$ , F. 198 $^{\circ}$ , ist auch durch Einwirkung von Amylformiat und Natriumaethylat auf  $\alpha$ -Methylindol gewonnen worden (C. 1907 I, 1135; 1908 I, 739).

7. Indolketone entstehen durch Umsetzung von Indylmagnesiumjodid (S. 742) mit Säurechloriden (C. 1911 I, 1853).  $\beta$ -Indylmethylketon  $C_8H_6N.COCH_3$ , F. 189 $^{\circ}$ , und  $\beta$ -Indylaethylketon  $C_8H_6N.COC_2H_5$ , F. 158 $^{\circ}$ , liefern bei der Kalischmelze  $\beta$ -Indolcarbonsäure.  $\beta$ -Indylphenylketon  $C_8H_6N.COC_6H_5$ , F. 170 $^{\circ}$ .

8. Indolcarbonsäuren: Carbonsäuren der Indole entstehen ausser 1. nach der synthetischen Bildungsweise aus den Phenylhydrazonen der Brenztraubensäure (S. 743) nach ganz ähnlichen Reactionen wie die Pyrrolcarbonsäuren; 2. durch Erhitzen der Indole mit Na und  $CO_2$ ; 3. durch Schmelzen der Alkylindole mit Kali (B. 21, 1925). Beim Erhitzen für sich oder mit Kalk zerfallen die Indolcarbonsäuren in  $CO_2$  und Indole.

n-Indolcarbonsäure  $C_8H_6N.CO_2H$ , F. 108 $^{\circ}$  u. Zers., aus Indylmagnesiumjodid und  $CO_2$  (C. 1911 I, 1854).

$\alpha$ -Indolcarbonsäure  $C_8H_6N.CO_2H$ , F. 200 $^{\circ}$  u. Zers., aus Brenztraubensäurephenylhydrazon, aus  $\alpha$ -Methylindol durch Kalischmelze, sowie aus *Tetrahydrocarbazol* (S. 764) durch Schmelzen mit Kali; ferner entsteht die Säure durch Reduction von o-Nitrophenylbrenztraubensäure mit Zinkstaub und Eisessig, während mit Natriumamalgam n-Oxyindolcarbonsäure erhalten wird (S. 750 und B. 30, 1045). Beim Erhitzen mit Acetanhydrid bildet  $\alpha$ -Indolcarbonsäure ein dem *Pyrocoll* (S. 728) analoges Imidanhydrid (B. 22, 2503); Derivate der Säure, wie Hydrazid, Azid s. C. 1902 I, 1230.

$\beta$ -Indolcarbonsäure  $C_8H_6N.CO_2H$ , F. 218 $^{\circ}$  u. Zers., aus Skatol durch Kalischmelze und aus Indol mit  $CO_2$  und Na (B. 43, 3526), bildet kein Imidanhydrid (B. 23, 2296). Ihr Nitril, F. 178 $^{\circ}$ , entsteht durch Einwirkung von Ameisensäureester und Natrium auf o-Amidobenzylcyanid, sowie aus  $\beta$ -Indolaldoxim mittelst Essigsäureanhydrid (B. 43, 2548). n, $\alpha$ -Dimethylindol- $\beta$ -carbonsäure  $C_8H_4N(CH_3)_2COOH$ , F. 200 $^{\circ}$ , aus Acetessigestermethylphenylhydrazid  $C_6H_5N(CH_3).N:C(CH_3).CH_2.CO_2R$ .





Pflanzenfresser, bez. nach Eingabe von Indol auch im menschlichen Harn findet (*Harnindican*); beim Erwärmen mit Säuren zerfällt das Salz unter Rückbildung von Indoxyl, welches, in der Kälte mit etwas  $\text{FeCl}_3$  versetzt, Indigoblau bildet (Nachweis von Indoxylschwefelsäure im Harn). Synthetisch ist das Kaliumsalz der Indoxylschwefelsäure aus Phenylglycin-o-carbonsäure durch Schmelzen mit Kali und darauf folgende Behandlung mit Kaliumpyrosulfat erhalten worden.

Schüttelt man die Kalischmelze der Anthranilinoessigsäure mit Benzylchlorid, so entsteht O,n-Dibenzylindoxyl, F.  $166^\circ$  (C. 1897 I, 862). Aus Essigsäureanhydrid und freiem Indoxyl entsteht n-Acetylindoxyl  $\text{C}_8\text{H}_6\text{ON}(\text{CH}_3)$ , F.  $136^\circ$ , in alkalischer Lösung dagegen O-Acetylindoxyl  $\text{C}_8\text{H}_6\text{N}(\text{OCOCH}_3)$ , F.  $126^\circ$ . O,n-Diacetylindoxyl, F.  $82^\circ$ , aus n-Acetylindoxyl, sowie auch aus Anthranilinoessigsäure mit Essigsäureanhydrid (B. 34, 1854; C. 1902 II, 491).

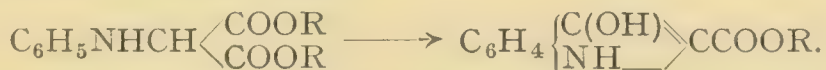
Einwirkung von Halogenen auf Indoxyl s. C. 1902 I, 1344.

**Indoxylaldehyd**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{C}(\text{OH})\rangle\text{C}\cdot\text{CHO}$ , glänzende Nadeln, die sich bei  $160^\circ$  zersetzen, entsteht durch Verschmelzen von Indigoblau mit Aetzalkalien neben Anthranilsäure, mit der es sich bei Gegenwart von Säuren unter Abspaltung von Wasser zur sog. *Chrysanilsäure*  $\text{C}_8\text{H}_5\text{ON}\cdot\text{CH}\cdot\text{NC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$ , vereinigt (B. 43, 1971).

**Indoxylsäure**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{C}(\text{OH})\rangle\text{C}\cdot\text{COOH}$ , F.  $123^\circ$  u. Zers., entsteht durch Schmelzen mit Aetznatron (B. 17, 976) aus ihrem Aethylester, welcher 1. durch Reduction mit Schwefelammon aus o-Nitrophenylpropionlsäureester (S. 415) oder dessen Umlagerungsproduct, dem Isatogensäureester, sich bildet; als Zwischenglied dieser Reaction ist der Indoxanthinsäureester (B. 15, 745) zu betrachten, den man auch durch Oxydation aus Indoxylsäureester erhalten kann:



2. Durch Condensation von Anilidomalonsäureester (S. 110) beim Erhitzen auf  $260\text{--}265^\circ$  (B. 31, 1816):



3. Von technischer Wichtigkeit ist die Bildung der Indoxylsäure aus Anthranilinoessigsäure oder Phenylglycin-o-carbonsäure (S. 299) durch Erhitzen mit Aetzalkalien:



Die Ester der Anthranilinoessigsäure werden schon durch Na-aethylatlösung zu Indoxylsäureestern condensirt; noch leichter reagiren die n-Acidyl- und n-Alkylderivate; aus letzteren erhält man n-Alkyloxyindoxylsäureester (B. 35, 1683, 1699).

Beim Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  entsteht aus Indoxylsäureester quantitativ *Indigosulfosäure* (S. 760); durch Erhitzen mit Alkali unter Durchleiten von Luft wird er in Indigo übergeführt. Durch Erhitzen des Indoxylsäureesters auf  $240\text{--}260^\circ$  wird er wie die Indol- $\alpha$ -carbonsäure (S. 747) in ein dimoleculares Imidanhidrid umgewandelt (B. 35, 524).

Der Phenolcharacter des Indoxylsäureesters zeigt sich in seiner Löslichkeit in Alkalien, aus den Lösungen wird er durch  $\text{CO}_2$  wieder abgeschieden; Jodaethyl bildet mit den Salzen des Indoxylsäureesters Aethylindoxylsäureester  $\text{C}_8\text{H}_5(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{N}\cdot\text{CO}_2\text{R}$ , der beim Verseifen mit Baryt

**Aethylindoxylsäure**, F. 160°, giebt; diese Säure spaltet beim Erhitzen CO<sub>2</sub> ab und bildet **Aethylindoxyl** C<sub>8</sub>H<sub>6</sub>(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)N, das im Geruch und Verhalten dem Indol gleicht; beim Erwärmen mit HCl giebt Aethylindoxylsäure *Indoxyl*, bei Einwirkung von salpetriger Säure *Pseudoisatoxim* (S. 754).

Bei manchen Reactionen liefert Indoxyl, sowie die Indoxylsäure, Producte, die sich von einem dem Indoxyl isomeren **Pseudoindoxyl** oder *Dihydro-β-ketoindol* C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{CH}_2$  ableiten. In dieser Form reagiren Indoxyl und Indoxylsäure mit Aldehyden, Ketonen und Ketonsäuren, wie Benzaldehyd, Brenztraubensäure u. s. w. unter Bildung von sog. **Indogeniden**, die zweiwertige Gruppe C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C}=\text{$  wird **Indogen** genannt (B. 16, 2197):



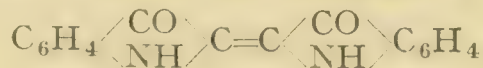
Indogenid des Benzaldehyds    Indogenid der Brenztraubensäure.

Die Indogenide des Protocatechualdehyds und der Amidobenzaldehyde haben Farbstoffcharacter (C. 1903 I, 34).

Bei Einwirkung von Isatin auf Indoxyl (B. 17, 976) entsteht das Indogenid **Indirubin** (S. 761):



welches isomer ist mit Indigoblau; letzteres entsteht durch Oxydation von Indoxyl (S. 748) oder durch Condensation von Indoxyl mit Isatinchlorid oder Isatin-α-anil und ist demnach als **Diindogen** aufzufassen:



Indigoblau (Diindogen).

In analoger Weise erhält man aus Indoxyl und Thionaphtenchinon den **β-Thionaphten-α-indolindigo** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C}:\text{C}\left\langle \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{CO} \end{array} \right\rangle \text{S}$  (M. 29, 375), aus Indoxyl und Acenaphtenchinon den violett gefärbten **Acenaphten-α-indolindigo** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C}:\text{C}\begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C}_{10}\text{H}_6 \end{array}$  (B. 41, 3332).

**β-Aethoxy-α-methylindol** C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>N(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)(CH<sub>3</sub>), F. 142°, aus Aethoxyacetophenylhydrazon C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NHN:C(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> (B. 25, R. 417).

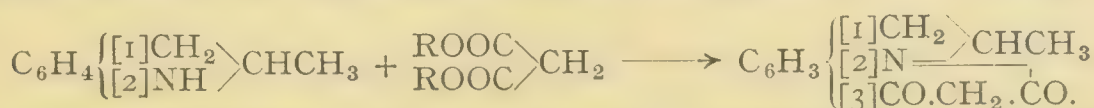
Eine mit der Indoxylsäure isomere **n-Oxyindol-α-carbonsäure**, F. 159° u. Zers., entsteht aus o-Nitrobenzylmalonsäure durch Kochen mit Natronlauge: C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}(\text{COOH})_2 \end{array} \right\rangle \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_4\left\langle \begin{array}{c} \text{N}(\text{OH}) \\ \text{CH}=\text{C}(\text{COOH}) \end{array} \right\rangle$ , sowie bei der Reduction von o-Nitrophenylbrenztraubensäure mit Natriumamalgam. Durch Reduction geht die Säure leicht in α-Indolcarbonsäure über. Durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K liefert sie: o-Azoxybenzoësäure, mit Chromsäure: Isatin. Sie lässt sich leicht in der NOH-Gruppe acidyliren und alkyliren. Chloralkali, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> u. a. wandeln die n-Oxyindolcarbonsäure in einen blauen, dem Indigo ähnlichen, aber alkalilöslichen und unbeständigen Farbstoff: **Indoxin** um, beim Lösen in conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> und Stehen der verdünnten Lösung an der Luft scheidet sich **Indigo** in guter Ausbeute ab (B. 29, 639; 30, 1045, 1052).

**α-Phenyl-n-oxyindol** C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>N(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)(OH), F. 175°, bildet sich aus Benzoinoxim mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> (C. 1907 I, 732).

**Hydroindolderivate**: Indol lässt sich auf electrolytischem Wege, wenn auch wenig glatt zum **Dihydroindol**, *Indolin* C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> $\left\langle \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{CH}_2$ , Kp. 221°, reduciren, das auch aus n-Methylindolin durch Erhitzen mit HJ und Phos-



phor erhalten werden kann (C. 1905 II, 335; 1908 II, 1263). *n*-Benzoylindolin, F. 119°; Nitrosoindolin, F. 84°. Leichter erfolgt die Reduktion der alkylirten Indole entweder auf electrolytischem Wege oder mit Sn und Salzsäure. Die Hydroindole oder Indoline zeigen ein von der Muttersubstanz sehr verschiedenes Verhalten; sie stehen in ihren Eigenschaften den *alkylirten Anilinen* nahe, und verhalten sich zu den Tetrahydrochinolinen (s. d.), die einen sechsgliedrigen hydrirten Pyridinring mit dem Benzolkern condensirt enthalten, wie Aethyl- zu Propylanilin (*cyclische Homologie* vgl. B. 26, 1285). Durch Silbersulfat können die Dihydroindole wieder zu Indolen oxydirt werden (B. 27, 827). *n*-Methylindolin C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>N(CH<sub>3</sub>), Kp. 216° (A. 239, 246). Dihydromethylketol, *α*-Methylindolin C<sub>9</sub>H<sub>11</sub>N, Kp. 227°, ist mittelst Bromcamphersulfosäure in die optisch activen Componenten gespalten worden (C. 1904 II, 1657). Durch Erhitzen mit HJ und Phosphor giebt es *o*-Propylanilin (C. 1898 II, 714). Mit Malonsäureester liefert Dihydromethylketol ein tricyclisches Condensationsproduct (B. 26, 1298):



*α,β*-Dimethylindolin C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>N, Kp. 229°. *n*-Methyldihydro-*β*-naphtindol C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>N(CH<sub>3</sub>), F. 41°, s. B. 39, 3140.

*α,α*-Dimethylindolin C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{C}(\text{CH}_3)_2$ , Kp. 210°, entsteht durch Destillation des *o*-Isopropylamidobenzylalkohols. Das isomere *β,β*-Dimethylindolin, F. 35°, Kp. 228°, wird durch Reduction des *β,β*-Dimethylindolinons (S. 752) oder besser aus dem Condensationsproduct des Isobutyridenphenylhydrazons, dem trimolecularen *β,β*-Dimethylindolenin; [C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{N} \end{array} \right\rangle \text{CH}]_3$ , durch Reduction gewonnen (M. 18, 115).

*n,β,β*-Trialkyl-*α*-alkylidenindoline wie Trimethylmethylenindolin C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3) \end{array} \right\rangle \text{C}:\text{CH}_2$ , Kp.<sub>21</sub> 129°, *n*-Phenyl-*β,β*-dimethyl-*α*-methylenindolin, Kp.<sub>52</sub> 208°, u. a. m. wurden synthetisch aus den *as*-Alkylphenylhydrazonen geeigneter Ketone, sowie durch erschöpfende Alkylirung von Indolen (vgl. S. 744) erhalten; *n,β,β*-Trimethyl-*α*-benzylidenindolin, F. 93°, aus *n,β,β*-Trimethylindolinon und Benzylmagnesiumchlorid (B. 38, 1359). Bei der Oxydation liefern sie Indolinone (s. u.).

Sauerstoffhaltige Abkömmlinge der Dihydroindole: Indolinole und Indolinone werden ebenfalls synthetisch aus Phenylhydrazinderivaten gewonnen (vgl. S. 743): *n,β,β*-Trimethylindolinol C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3) \end{array} \right\rangle \text{C} \left\langle \begin{array}{l} \text{H} \\ \text{OH} \end{array} \right\rangle$ , F. 95°, und *n*-Phenyl-*β,β*-dimethylindolinol, F. 125°, entstehen aus dem *as*-Phenylmethyl- und dem Diphenylhydrazon des Isobutyraldehyds mit alkohol. HJ-Säure oder Zinnchlorür und Salzsäure. Durch Erwärmen mit Salzsäure werden sie unter Wanderung einer Methylgruppe in Trimethyl- bez. Phenyl-dimethylindol umgewandelt (M. 21, 156). *n,β,β*-Trimethyl-*α*-phenylindolinol, F. 102°, aus *n,β,β*-Trimethylindolinon mit C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>MgBr (M. 27, 1223).

*α*-Indolinone sind auch aufzufassen als *Lactame* der *o*-Amidophenyl-essigsäurereihe und als solche z. T. bereits früher beschrieben worden. Es interessirt hier besonders ihre Synthese aus *Acidylphenylhydraziden* beim Erhitzen mit Kalk (M. 18, 95, 527; vgl. C. 1910 I, 876): C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH.NH.COCH<sub>3</sub> → C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{NH} \end{array} \right\rangle \text{CO}$ ; ähnlich reagiren Propionyl-, Butyryl-, Isobutyryl- und Phenacetylphenylhydrazid, Propionyl- und Isobutyryl-Methylphenylhydrazid: *β*-Methyl-*α*-indolinon, *Atroxindol*, F. 123° (vgl. S. 302). *β*-Aethyl- und *β*-Phenyl-

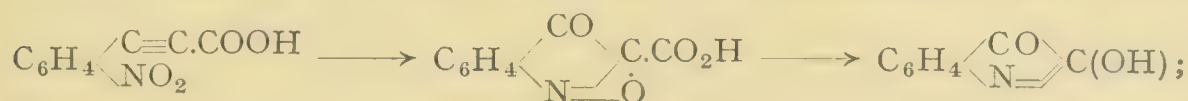




Wasser in Isatin, durch vorsichtige Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in *n*-Oxyisatin (s. o.) über (B. 42, 470).

5. **Isatin**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{NH} \end{smallmatrix}\rangle\text{CO}$  oder  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{smallmatrix}\rangle\text{C.OH}$ , Eigenschaften S. 375;

von den Bildungsweisen des Isatins sind hier hervorzuheben: a. die Bildung aus *Indigo* durch Oxydation mit Salpetersäure (J. pr. Ch. [2] 24, 11; 25, 434); b. aus *Oxindol* und *Dioxindol* durch Oxydation, sowie aus *Trioxindol* durch Abspaltung von Wasser; c. aus *o*-Nitrophenylpropionsäure durch Alkali, dabei findet zunächst Umlagerung in *Isatogensäure* statt (vgl. S. 749), welche unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung Isatin giebt:



setzt man der alkalischen Lösung von *o*-Nitrophenylpropionsäure noch ein Reduktionsmittel zu, so entsteht statt Isatin *Indigo* (s. u.).

d. Aus dem synthetisch leicht darstellbaren Isatin- $\alpha$ -anil  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{NH} \end{smallmatrix}\rangle\text{C:NC}_6\text{H}_5$  (vgl. S. 754) wird Isatin durch Erhitzen mit verdünnten Mineralsäuren erhalten (C. 1900 II, 929).

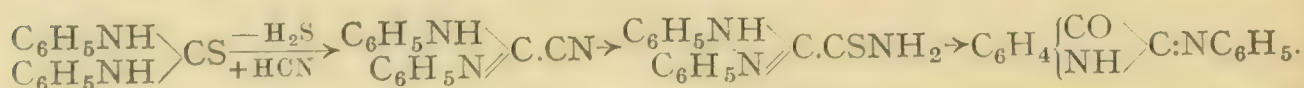
e. Oxanilidchlorid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:CCl.CCl:NC}_6\text{H}_5$  geht beim Erwärmen mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  in Isatin über (C. 1908 I, 1001).

Technische Bedeutung besitzen nur die Verfahren aus Trioxindol und Isatin- $\alpha$ -anil.

Verhalten: 1. Durch Oxydation des Isatins mit Chromsäure in Eisessig entsteht *Isatosäureanhydrid*  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{NH-CO} \\ \text{CO-O} \end{smallmatrix}\rangle$  (S. 297), mit Salpetersäure *Nitrosalicylsäure*, 2. durch Reduction zunächst *Isathyd*  $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_4$  (Constit. vgl. B. 37, 940) (mit Schwefelammon), dann *Dioxindol* und *Oxindol*. 3.  $\text{NH}_3$  und primäre Amine bilden sog. *Imesatine* der allgemeinen Formel  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{C(NR)} \\ \text{NH} \end{smallmatrix}\rangle\text{CO}$ , welche durch Alkali wieder in Isatin und Amine gespalten werden (vgl. oben: Isatinanil), *o*-Phenylendiamin liefert sog. *Indophenazin* (B. 29, 194, 1030; 35, 4331; 41, 1444); Piperidin giebt ein *Dipiperidylisatin*  $\text{C}_8\text{H}_5\text{NO}(\text{NC}_5\text{H}_{10})_2$ , welches in einen indigoähnlichen Farbstoff *Isatinblau* übergeführt werden kann (B. 24, 1366; 40, 2495). 4. Mit Benzolkohlenwasserstoffen, Phenolen u. s. w. condensirt sich Isatin unter Wasseraustritt. Mit Thiophen liefert es den blauen Farbstoff *Indophenin* ( $\text{C}_8\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{C}_4\text{H}_4\text{S} - \text{H}_2\text{O}$ ); ähnliche Producte werden auch mit Furfuran und Pyrrol gebildet (S. 709 und B. 40, 2492). 5. Die dunkelviolet gefärbten Alkalisalze des Isatins  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{O}_2)\text{N.Me}$  leiten sich von der Lactamform des Isatins ab, da aus ihnen durch Umsetzung mit Benzoylchlorid *n*-Benzoyl- $\psi$ -isatin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{O}_2)\text{N.COC}_6\text{H}_5$ , F. 206°, mit Jodmethyl und Jodaethyl *n*-Methyl- $\psi$ -isatin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{O}_2)\text{NCH}_3$ , F. 134°, und *n*-Aethyl- $\psi$ -isatin, F. 95°, erhalten werden, die auch aus *n*-Methyl- und *n*-Aethylindol durch  $\text{NaOBr}$  (S. 745) entstehen (B. 40, 1291). *n*-Acetyl- $\psi$ -isatin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{O}_2)\text{N.CO.CH}_3$  (S. 375) aus Isatin und Essigsäureanhydrid. 6. Von der Hydroxyl- oder Lactimform des Isatins scheint sich dagegen das aus den Alkalisalzen mit Silbernitrat gewonnene *Isatinsilber*  $\text{C}_8\text{H}_4(\text{OAg})\text{NO}$  abzuleiten; letzteres giebt mit Jodalkylen *O*-Alkylisatine: *Methylisatin*  $\text{C}_8\text{H}_4(\text{OCH}_3)\text{NO}$ , F. 102°, *Aethylisatin*  $\text{C}_8\text{H}_4(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{NO}$ , F. 88°, welche sich wieder zu Isatin oder isatinsauren Salzen verseifen lassen. 7. Ebenso stammen vom Isatin 2 *iso*-

mere Isonitrosoverbindungen ab: Isatoxim und Pseudoisatoxim. **Isatoxim**  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} C(NO\dot{H}) \\ N \end{smallmatrix} \rangle COH$ , F. 202° u. Zers., entsteht aus Isatin mit Hydroxylamin oder aus Oxindol mit  $N_2O_3$  (S. 752) und bildet bei der Reduction Amidooxindol, das zu Isatin oxydirt werden kann; aus Aethyljodid und Isatoximsilber entsteht ein Mono- und ein Diaethylaether, welche nach dem Verseifen ebenfalls in Isatin übergeführt werden können, daher die Aethylgruppen an O gebunden enthalten. **Pseudoisatoxim**  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C=NOH$ , F. 200° u. Zers. (Synthese s. B. 41, 3512), entsteht aus O-Aethylindoxylsäure mit  $N_2O_3$  (S. 750), giebt mit Aethyljodid ebenfalls eine Mono- und eine Diaethylverbindung  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C:NOC_2H_5$  und  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ N(C_2H_5) \end{smallmatrix} \rangle C:NOC_2H_5$ , von denen nur die erstere in Isatin umgewandelt werden kann, während aus der Diaethylverbindung n-Aethyl- $\psi$ -isatin entsteht. Durch Reduction von n-Aethyl- $\psi$ -isatin-aethyloxim entsteht n-Diaethylindigo (S. 760 und B. 16, 2201). n-Acetyl- $\psi$ -isatin giebt mit Hydroxylamin ein **Dioxim** (C. 1909 II, 987). **Isatinsemicarbazon**  $C_8H_5NO(:NNHCONH_2)$ , s. B. 29, 1030. **Isatin- $\beta$ -phenylhydrazon**  $C_8H_5NO(:N.NHC_6H_5)$ , F. 211°, aus Isatin und Phenylhydrazin; das isomere **Pseudoisatinphenylhydrazon**, *Isatin- $\alpha$ -phenylhydrazon*, F. 236°, wird durch Umsetzung von O-Methylisatin mit Phenylhydrazin oder durch Einwirkung von Diazobenzolchlorid auf Indoxyl erhalten (B. 40, 1298).

8. In gleicher Weise leiten sich vom Isatin zwei stellungsisomere Isatinanile ab: das **Isatin- $\beta$ -anil**  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} C(NC_6H_5) \\ NH \end{smallmatrix} \rangle CO$ , goldgelbe Prismen, F. 221°, und das **Isatin- $\alpha$ -anil**, das in zwei Modificationen, gelbbraunen Blättchen und violetten Prismen, F. 216°, auftritt, die wahrscheinlich der Lactam- und Lactimform des Isatins im Sinne der Formeln  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ NH \end{smallmatrix} \rangle C:NC_6H_5$  und  $C_6H_4 \langle \begin{smallmatrix} CO \\ N \end{smallmatrix} \rangle C.NHC_6H_5$ , entsprechen; beim Erhitzen geht erstere in die letztere über. Man gewinnt das Isatin- $\alpha$ -anil aus Isatinchlorid oder O-Methylisatin mit Anilin, oder aus Indoxyl oder Indoxylsäure mit Nitrosobenzol (B. 42, 4269). Zur technischen Darstellung geht man vom Diphenylthioharnstoff aus; dieser giebt beim Entschwefeln mit bas. Bleicarbonat: *Carbodiphenylimid* (S. 108), welches durch der Reactionsmasse beigegebenes Alkalicyanid unter Addition von HCN in *Carbodiphenylimidhydrocyanid* übergeht. Letzteres liefert mit gelbem Schwefelammon ein *Thiamid*; dieses condensirt sich beim Erwärmen mit conc. Schwefelsäure zu Isatin- $\alpha$ -anil (C. 1900 II, 928, 929, 1250; 1901 I, 71; D. R. P. 113979):



Endlich wird das Isatin- $\alpha$ -anil auch durch Condensation des Einwirkungsproductes von Anilin und Hydroxylamin auf Chloral, des Isonitrosoaethenyldiphenylamidins  $C_6H_5NH \rangle C.CH:NOH$  mit conc. Schwefelsäure erhalten (C. 1900 II, 929).

Mit  $H_2S$  in saurer Lösung liefert das Isatin- $\alpha$ -anil:  $\alpha$ -**Thioisatin**  $C_6H_4(C_2OSNH)$ , das sehr leicht unter Schwefelabspaltung: Indigo, mit alkalischer Bleilösung aber Isatin giebt (C. 1902 I, 1429). Durch Schwefelammonium



wird das Isatinanil in der Kälte zu Indoxyl, in der Wärme zu Indigo reducirt (B. **43**, 1379). Durch Reduction mit Natriumhydrosulfit gehen die Isatinanile unter Aufnahme von 2 H-Atomen in die farblosen **Isatinleukanile**  $C_8H_7NO.NHC_6H_5$  über, die bereits durch den Luftsauerstoff wieder zu den Isatinanilen oxydirt werden (B. **43**, 1376). **Isatindianil**  $C_6H_4(C:N C_6H_5)_2NH$ , F.  $210^0$ .

9. Beim Erwärmen von Isatin mit  $PCl_5$  in Benzollösung entsteht **Isatinchlorid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CCl$ , F.  $180^0$  u. Zers., welches sich in Aether mit blauer Farbe löst; durch Reduction mit HJ in Eisessiglösung oder Zinkstaub wird es in *Indigoblau* übergeführt:



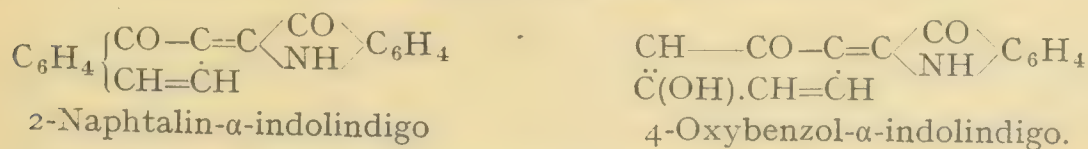
In gleicher Weise entstehen aus im Benzolkern substituirten Isatinen Substitutionsproducte des Indigoblau: *Dibrom-, Dinitro-, Dimethylindigoblau*.

10. Mit Substanzen, die eine reactionsfähige Methylengruppe enthalten, condensirt sich das Isatin unter Wasseraustritt zu Farbstoffen, die in ihrer Structur und ihrem Verhalten dem Indigo ähnlich sind und die man daher als **indigoide Farbstoffe** bezeichnet. So entsteht

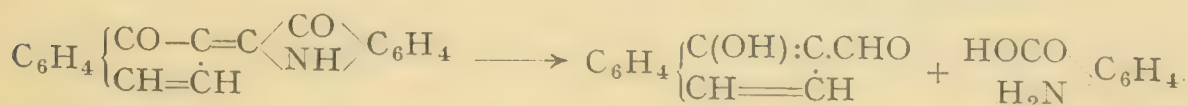
aus Isatin und Indoxyl das *Indirubin*  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C:C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown CO \end{matrix} NH$  (S. 750 und 761), aus Isatin und  $\beta$ -Oxythionaphten (S. 738) der technisch wertvolle *Thioindigoscharlach R*  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown S \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C:C \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown CO \end{matrix} NH$  (M. **29**, 376).

Während beim Isatin selbst stets das in  $\beta$ -Stellung befindliche Carbonyl in Reaction tritt, werden aus  $\alpha$ -Isatinderivaten wie Isatinchlorid, Isatin- $\alpha$ -anil und O-Methylisatin unter Abspaltung von HCl,  $C_6H_5NH_2$  und  $CH_3OH$ , die stellungsisomeren Farbstoffe erhalten, so mit Indoxyl das *Indigoblau* (S. 757), mit  $\beta$ -Oxythionaphten der  $\alpha$ -*Thionaphten- $\alpha$ -indolindigo*, *Cibaviolett A*  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown S \\ \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C:C \begin{matrix} \diagdown CO \\ \diagup NH \\ \diagdown \\ \diagup \end{matrix} C_6H_4$  (M. **29**, 377; **31**, 55).

Mit Isatinchlorid bez. Isatinanilid reagiren auch solche Phenole, die die Neigung haben, in die Ketoform überzugehen, wie  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthol, Anthranol,  $\alpha$ - und  $\beta$ -Anthrol, Resorcin etc. unter Bildung von meist blau bis blauviolett gefärbten, indigoiden Küpenfarbstoffen (P. Friedländer, M. **29**, 375, 387; **30**, 271, 871) z. B.:



Durch Alkalien werden diese Farbstoffe mehr oder weniger leicht in Anthranilsäure und die entsprechenden Aldehyde gespalten:



Vgl. die analog verlaufende Spaltung des Indigoblau S. 760.

$\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthisatin  $C_{10}H_6(C_2O_2)NH$ , F.  $255^{\circ}$  und  $248^{\circ}$ , s. B. **21**, 117; **36**, 1736; C. 1904 II, 71.

**Indigoblau** (*Indigotin*)  $C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{array} C=C \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{array} C_6H_4$  bildet den Hauptbestandteil des käuflichen Indigo, welcher aus verschiedenen Indigoferarten (*Indigofera tinctoria*, *Anil* u. a.; China, Indien) und in geringerer Menge aus Waid (*Isatis tinctoria*; Europa), dem Färberknöterich (*Polygonum tinctorium*), sowie aus dem sudanischen Gara (*Lonchocarpus cyanescens*) gewonnen werden kann. Der in diesen Pflanzen enthaltene, Indigo-bildende Stoff, das *Indican*, ist wahrscheinlich eine Glucoseverbindung des Indoxyls (S. 748):  $C_8H_6ON(C_6H_{11}O_5)$ . Dieses Glycosid wird beim Stehenlassen der mit Wasser übergossenen Pflanzenteile an der Luft durch Einwirkung eines Fermentes oder beim Kochen mit verdünnten Säuren in Glucose und Indoxyl gespalten, welches letztere durch den Luftsauerstoff zu Indigo oxydirt wird (C. 1898 II, 203; 1900 I, 1294; II, 874; 1909 II, 218; vgl. B. **35**, 4338). Neuerdings werden in Deutschland grosse Mengen Indigo auf synthetischem Wege hergestellt.

Der käufliche natürliche Indigo enthält neben Indigoblau (20—90 pct.) noch verschiedene andere wenig untersuchte Substanzen, wie *Indigoleim*, *Indigobraun*, *Indoxylbraun*, *Indigorot* (C. 1907 I, 1272), die durch aufeinanderfolgende Behandlung mit verdünnter Essigsäure, Kalilauge und heissem Alkohol entfernt werden können. Vorteilhafter reinigt man den natürlichen Indigo, indem man ihn zu Indigoweiss (S. 761) reducirt, aus dessen Lösungen sich der Indigo beim Schütteln mit Luft rein abscheidet (J. pr. Ch. [1] **28**, 193; A. **195**, 305). Ein viel reineres Ausgangsmaterial bietet heutzutage der synthetische Indigo dar.

Geschichte (vgl. B. **33**, Sonderheft S. LI): Der Indigo war schon im Altertum bei den Völkern des Orients ein geschätzter Farbstoff (Dioscorides, Plinius:  $\dot{\nu}\delta\iota\kappa\omicron\nu$ , indicum). In Europa wurde er erst nach Erschliessung des Seeweges nach Ostindien zu Beginn des 16. Jahrhunderts in der Färberei allgemeiner gebräuchlich. Der seither jährlich in grossen Quantitäten producirte und hauptsächlich aus Bengalen, Java und Centralamerika eingeführte Pflanzenindigo ist in den letzten Jahren fast völlig durch den fabrikmässig auf synthetischen Wegen aus Teerproducten hergestellten Indigo verdrängt worden.

Zur Zeit der Alchymisten hat man in Europa vielfach den Indigo für ein Mineral oder Metall gehalten (vgl. Schultz: Steinkohlenteer, 2. Aufl. II, 883), vermutlich seines kupferfarbenen Glanzes wegen. Nähere Untersuchungen der chemischen Natur des Indigo haben erst im 19. Jahrhundert stattgefunden. Die Oxydation des Indigo zu Isatin mit Salpetersäure wurde 1841 gleichzeitig von Erdmann und Laurent, die Bildung von Anilin durch Destillation mit Kali 1848 von Fritzsche beobachtet. 1865 führten Baeyer und Knop den Indigo durch Reduction in Dioxindol, Oxindol und Indol über, welches letztere Baeyer und Emmerling 1869 synthetisch aus o-Nitrozimmtsäure erhielten. 1870 bewirkten Engler und Emmerling die erste Indigosynthese durch Erhitzen von o-Nitroacetophenon mit Zinkstaub und Kalk (B. **28**, 309) und 1874 erhielt Nencki den Indigo aus Indol durch Oxydation mit Ozon. 1870—1878 lehrten Baeyer und seine Schüler die Constitution und Synthese des Oxindols oder o-Amidophenyllessigsäurelactams, dessen Ueberführung in Isatin, sowie verschiedene



Methoden zur Ueberführung von Isatin in Indigoblau kennen. Isatin erhielten 1879 Claisen und Shadwell auch aus o-Amidobenzoylameisensäure. 1880—1882 erbrachte Baeyer durch eine Reihe neuer Synthesen (s. u.) des Indigos sichere Constitutionsbeweise, sowie glatte Darstellungsmethoden. Von den seit dieser Zeit in grosser Zahl ausgeführten Indigosynthesen hat sich besonders die von Heumann im Jahre 1890 aus Phenylglycin oder Phenylglycin-o-carbonsäure durch Alkalischmelze und darauf folgende Oxydation erzielte Synthese des Indigotins durch fortgesetzte Bemühungen in eine technisch in grossem Massstabe verwertbare Form bringen lassen (vgl. C. 1901 I, 1325).

### Synthesen des Indigoblau.

Die meisten Methoden zur directen Synthese des Indigoblau gehen vom *Isatin* oder *Indoxyl*, oder ihren Derivaten aus; auch der Pflanzenindigo verdankt wahrscheinlich seine Bildung erst einer Oxydation von Indoxyl (vgl. S. 756).

1. Das Indoxyl wird durch Oxydation in Indigo übergeführt (S. 748):



Zur Darstellung des Indoxyls bez. von Derivaten desselben dienen in der Technik zwei Verfahren:

a) Das erste dieser Verfahren geht aus von der von Heumann 1890 entdeckten Bildung von Indoxyl aus *Anilidoessigsäure* oder *Phenylglycocoll*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CH}_2\text{COOH}$  durch Kalischmelze; durch einen Zusatz von Natriumamid und die dadurch bedingte Herabsetzung der Schmelztemperatur hat sich diese Methode zur Gewinnung des Indoxyls in eine im grossem Maassstabe verwertbare Form bringen lassen (C. 1903 I, 110).

Wie das Phenylglycocoll verhalten sich Toly-, Xylyl-, Naphtyl-, Phenylmethylglycocoll, welche Derivate des Indigoblau bilden; mit rauchender Schwefelsäure liefern diese Körper die entsprechenden Indigosulfosäuren (B. **23**, 3043, 3431; **24**, R. 380; **25**, R. 488; **26**, 2547, R. 633). Auch durch Schmelzen von *Oxaethylanilin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$  (C. 1906 II, 386), *Aethyldianilin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_2\cdot\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_5$  (C. 1910 I, 1200), *Phenylhydantoin* (S. 102 und C. 1902 II, 173), *Bromacetanilid*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCO}\cdot\text{CH}_2\text{Br}$  bez. *Diphenyldiketopiperazin* mit Kali entsteht Indoxyl (B. **23**, 3289; C. 1900 II, 581; 1902 I, 476; 1904 I, 771). Zu dieser Gruppe von Synthesen gehört auch die Bildung des Indigo aus *Aethylenanthranilsäure*  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle\begin{array}{c} \text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH} \\ \text{COOH} \quad \text{HOOC} \end{array}\right\rangle\text{C}_6\text{H}_4$  durch Kalischmelze (B. **28**, 1685).

b) Zur zweiten technischen Darstellung des Indoxyls bez. von Derivaten desselben dient die Anthranilsäure (S. 293). Zur Bereitung der letzteren geht man von dem im Steinkohlenteer in reichlichster Menge vorhandenen Naphtalin aus, welches durch Oxydation mit Schwefelsäure und Quecksilber Phtalsäureanhydrid giebt. Dieses wird mit  $\text{NH}_3$  in Phtalimid und letzteres mit Brom und Alkali in Anthranilsäure umgewandelt:



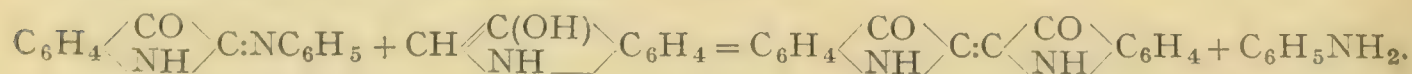
Aus der Anthranilsäure erhält man 1. durch Erhitzen mit Chlor-essigsäure, 2. durch Condensation mit Formaldehyd und Blausäure und darauffolgendes Verseifen, oder 3. durch Verschmelzen mit Polyhydroxylverbindungen wie Glycerin, Mannit, Glucose, Cellulose etc. und Aetzkali (B. **13**, 2774): *Anthranilinoessigsäure* oder *Phenylglycin-o-carbonsäure*  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{COOH} \\ \diagdown \\ \text{NHCH}_2\text{COOH} \end{matrix}$ ; diese geht durch weitere Kalischmelze unter Luftabschluss oder durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid in Indoxyl-derivate (S. 749) über, welche sich in der oben skizzirten Weise in Indigo überführen lassen.

Vgl. ferner die Synthesen des Indoxylcarbonsäureesters (aus *Anthranilinoessigester* und aus *Anilinomalonsäureester*) und dessen Ueberführung in Indoxylsäure und Indoxyl (S. 749).

2a. Das Isatin kann man entweder in Isatinchlorid und dieses mit Zinkstaub in Indigo umwandeln (vgl. S. 755), oder es wird das Isatin- $\alpha$ -anil mittelst Schwefelammon zu Indigo reducirt (C. 1901 I, 867):



2b. Isatinchlorid und Isatin- $\alpha$ -anil condensiren sich mit Indoxyl beim Erwärmen in Benzol bez. Eisessig unter Abspaltung von HCl bez.  $C_6H_5NH_2$  zu Indigo (vgl. S. 755):



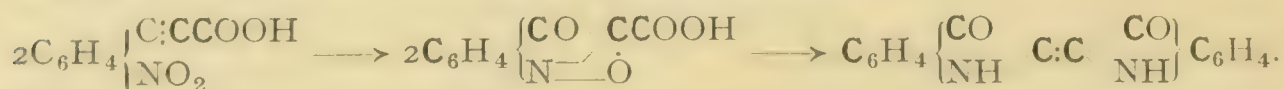
Diese Methode gestattet die Darstellung unsymmetrisch substituirtter Indigotine. Ueber die Gewinnung von Isatin und Isatin- $\alpha$ -anil s. S. 753 und 754.

Die folgenden von A. v. Baeyer und seinen Schülern ausgeführten älteren Synthesen 3., 4. und 5. des Indigo haben zum Teil nur noch theoretisches Interesse:

3. o-Nitrobenzaldehyd (S. 255) condensirt sich mit Aceton zu o-Nitrophenylmilchsäureketon, dieses Keton wird durch Alkalien glatt in Essigsäure, Wasser und Indigoblau zerlegt:



4. o-Nitrophenylpropiolsäure (S. 415) wird durch alkalische Reductionsmittel nach intermediärer Umlagerung in Isatogensäure (vgl. S. 753) unter  $CO_2$ -Abspaltung zu Indigo reducirt:



5. Andererseits kann man o-Nitrophenylpropiolsäure durch  $CO_2$ -Abspaltung in o-Nitrophenylacetylen verwandeln, dessen Cu-Verbindung durch Ferricyankali zu o<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyldiacetylen (S. 605) condensirt wird; letzteres wird durch Alkali in Diisatogen, durch Reductionsmittel in Indigo umgewandelt:



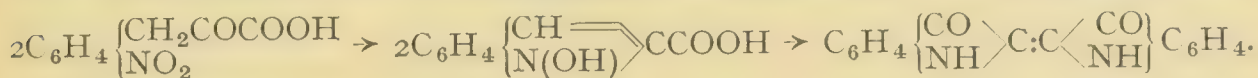


6. Bei vorsichtigem Erhitzen von *o*-Nitroacetophenon  $C_6H_4(NO_2)COCH_3$  mit Zinkstaub bildet sich in geringer Menge ein Sublimat von Indigo.

*Benzyliden-o-nitroacetophenon*  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCH:CHC}_6H_5 \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$  (2 Mol.), zerfällt unter dem Einfluss des Sonnenlichtes in Indigo und Benzoësäure (B. 28, 2497).

7. *o*-Nitrobenzoylessigsäure  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{CO.CH}_2\text{COOH} \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$  bez. deren Ester gehen beim Erwärmen mit Aetzkalkien unter Zusatz von Reductionsmitteln in Indigo über (C. 1908 II, 920).

8. *n*-Oxyindolcarbonsäure, aus *o*-Nitrobenzylmalonester oder aus *o*-Nitrophenylbrenztraubensäure gewonnen (S. 750), geht durch Behandlung mit conc. Schwefelsäure und darauffolgender Oxydation mit Luft in Indigo über:



**Constitution des Indigoblau:** Die oben angenommene Formel des Indigoblau stützt sich auf folgende Tatsachen:

1. Die Dampfdichte entspricht der Molecularformel  $C_{16}H_{10}N_2O_2$  (vgl. B. 39, 2611).

2. Die glatte Bildung des Indigoblau aus Indoxyl und Isatin, sowie die leichte Umwandlung in diese und andere Indolkörper, spricht dafür, dass die obige Formel durch Vereinigung zweier Gruppen  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{C} \\ \text{N} \end{matrix} \text{C}$  zustande kommt.

3. Dass diese beiden Reste durch C-Bindung aneinander gekettet sein müssen, erhellt aus der Synthese aus Di-(*o*-nitrophenyl)-diacetylen (s. o.), welche das Diphenyldiacetylen  $C_6H_5C:C-C:C.C_6H_5$  als den Grundkohlenwasserstoff des Indigo erscheinen lässt.

4. Für das Vorhandensein von NH-Gruppen spricht die Bildung von *n*-Diaethylindigo aus *n*-Aethyl- $\psi$ -isatin (S. 753).

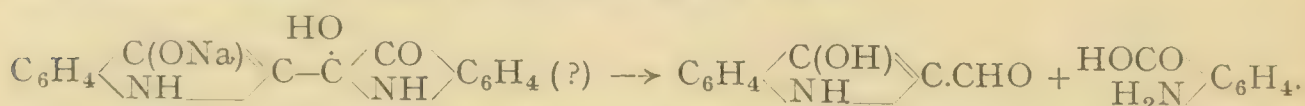
Eigenschaften: Indigoblau stellt ein dunkelblaues Pulver dar, das durch Reiben einen kupferroten, metallglänzenden Strich erhält, sublimirt bildet es kupferrote, metallglänzende Prismen. Es ist in Wasser, Alkohol, Aether, sowie in Alkalien und verd. Säuren unlöslich, geruch- und geschmacklos. In heissem Anilin löst es sich mit blauer, in geschmolzenem Paraffin mit purpurroter Farbe — ein Verhalten, das an die verschiedenen Färbungen der Jodlösungen erinnert — und kann aus diesen Lösungsmitteln in Krystallen des rhombischen Systems, welche starken Dichroismus zeigen (C. 1900 I, 771), erhalten werden; aus heissem Terpentinöl krystallisirt es in schönen blauen Tafeln, aus geschmolzenem Phtalsäureanhydrid in glänzenden Nadeln. Beim Erhitzen unter gewöhnlichem Druck verwandelt es sich unter teilweiser Verkohlung, bei 30—40 mm Druck ohne Zersetzung in einen dunkelroten Dampf.

Ueber das Absorptionsspectrum des Indigo und seiner Derivate s. B. 18, 1426.

Das Färben der Gespinstfaser mit Indigo geschieht nach folgenden Verfahren: 1. Man verwandelt das Indigoblau durch Reduction in Indigo-weiss (S. 761) (*Indigoküpe*), tränkt mit der Küpenlösung das Gewebe (Wolle oder Baumwolle) und setzt es der Luft aus, wobei das wiedergebildete

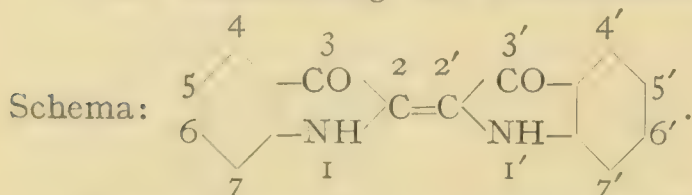
Indigoblau sich auf der Faser niederschlägt oder 2. man taucht Wolle in die wässrige Lösung der Indigodisulfosäure (s. u.), die sich direct fixirt (*Sächsischblaufärberei*).

Der Indigo vereinigt sich sowohl mit Säuren wie mit Alkalien. So lässt sich durch Auflösen von Indigo in Eisessig-Schwefelsäure und Zugabe von Aether das krystallinische Sulfat  $C_{16}H_{10}N_2O_2 \cdot SO_4H_2$  gewinnen (A. **325**, 196). Beim Behandeln von Indigo mit conc. wässriger Natronlauge oder Natriumalkoholatlösung bei gewöhnlicher Temperatur erhält man ein Anlagerungsproduct  $C_{16}H_{10}N_2O_2 \cdot NaOH$  in Form eines dunkelgrünen Pulvers, das durch Wasser dissociirt wird, und durch energische Einwirkung von Alkali in  $\alpha$ -Indoxylaldehyd und Anthranilsäure zerfällt (Entdeckung der Anthranilsäure) (vgl. S. 293 und B. **43**, 1971):



Abkömmlinge und Substitutionsproducte des Indigoblau (vgl. Ch. Ztg. **35**, 1158):

Die Bezeichnung der Substituenten geschieht meist nach folgendem



Beim Behandeln mit alkalischer Hydroxylaminlösung giebt der Indigo ein Monoxim  $C_{16}H_{10}N_2O(NOH)$ , braunviolette Nadelchen, F.  $205^{\circ}$  u. Zers. (B. **31**, 1252).

Symmetrische Substitutionsproducte des Indigo sind aus substituirten Phenylglycinen (B. **41**, 3796), Phenylglycin-o-carbonsäuren, Isatinen, o-Nitroacetophenonen, o-Nitrophenylmilchsäureketonen u. s. w. gewonnen worden (vgl. die Bildungsweisen S. 757 und 758), unsymmetrische durch Condensation von substituirten Isatinchloriden und  $\alpha$ -Isatinanilen mit Indoxyl (S. 758). Besonderes technisches Interesse besitzen die halogenirten Indigotine, von denen vor allem die in 5- und 7-Stellung substituirten durch eine lebhaftere grünstichige Nuance und hervorragende Echtheitseigenschaften ausgezeichnet sind. Substitution in 6-Stellung liefert violettrote Farbstoffe: 5,7,5'7'-Tetrachlorindigo, *Brillantindigo*, 5,7,5'7'-Tetrabromindigo, *Cibablau*. Sie können durch directe Halogenirung von Indigo bei Abwesenheit von Wasser, am besten in Nitrobenzollösung in der Wärme (C. 1908 I, 1014), oder in conc.  $SO_4H_2$  oder Chlorsulfonsäure in der Kälte, sowie auch durch Einwirkung von Halogen auf die Natriumbisulfitverbindung des Dehydroindigo (S. 761) gewonnen werden (B. **42**, 4408; **43**, 937). Ein besonderes Interesse beansprucht der 6,6'-Dibromindigo, kupferglänzende, dunkelviolette Krystalle, der sich als identisch mit dem aus dem Secret der Purpurschnecke von *Murex brandaris* gewonnenen antiken Purpur erwiesen hat. Er färbt die Faser in rotstichig dunkelvioletten Tönen (Friedländer, B. **42**, 765). 7,7'-Dimethylindigo s. B. **42**, 3641. n-Diaethylindigo ( $C_6H_4 : C_2ON \cdot C_2H_5$ )<sub>2</sub> aus Aethyl- $\psi$ -isatinaethyloxim (S. 754).

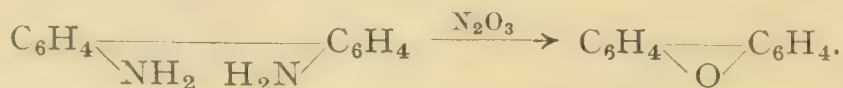
$\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthindigo entstehen aus den Naphtylglycinen durch Verschmelzen mit Alkali und darauffolgender Oxydation nach Bildungsweise 1a (S. 757) des Indigoblau (B. **26**, 2547), sowie aus den mittelst Naphtylamidomalonsäureestern gewonnenen *Naphtindoxylsäureestern* (B. **32**, 1236).

In conc.  $SO_4H_2$  löst sich Indigo mit grüner Farbe; erst bei längerem Erwärmen der Lösung entsteht Indigomonosulfosäure, *Phönicinschwefelsäure*





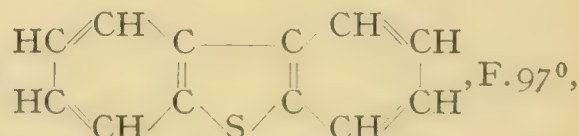
1662); synthetisch entsteht Diphenylenoxyd 1. durch Destillation von Phenylphosphat (S. 190) mit Kalk, 2. von Phenol mit Bleioxyd, 3. aus Phenyläther beim Leiten durch glühende Röhren, 4. aus  $\text{o}_2$ -Diphenol  $\text{HO}[2]\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{OH}$  durch Schmelzen mit Chlorzink (B. **34**, 1663), 5. aus der Diazoverbindung des *o*-Amidophenyläthers durch Zersetzen mit Schwefelsäure, ähnlich wie Fluorenol aus *o*-Amidobenzophenon (vgl. S. 668 und B. **29**, 1876), 6. am besten aus der Tetrazoverbindung des  $\text{o}_2$ -Diamidodiphenyls (S. 531) durch verdünnte Säuren (B. **25**, 2746):



Diphenylenoxyd bildet beim Schmelzen mit Aetzkali  $\text{o}_2$ -Diphenol (s. o.), beim Erhitzen mit  $\text{AlCl}_3$ : Phenol (B. **34**, 1664); mit Brom giebt es **Dibromdiphenylenoxyd**, F.  $185^\circ$ , mit rauchender Salpetersäure **Dinitrodiphenylenoxyd**, F.  $200^\circ$ . **Diamidodiphenylenoxyd**, F.  $188^\circ$ , liefert *substantive Azofarbstoffe* (vgl. S. 532). **Acetyldiphenylenoxyd**, F.  $81^\circ$ , s. B. **24**, R. 744. **Diphenylenoxydsulfosäure** ist sehr beständig (B. **34**, 1666).  $\beta,\beta$ -**Phenylennaphtylenoxyd**, *Brasan*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \\ \text{O} \end{array} \text{---} \text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $202^\circ$ , ist ein Umwandlungsproduct des Brasilins (S. 693); Abkömmlinge des  $\beta,\beta$ -Phenylennaphtylenoxyds sind durch Condensation von 2,3-Dichlor- $\alpha$ -naphtochinon (S. 643) mit Resorcin und Orcin erhalten worden (B. **41**, 2373).

Durch Na und Alkohol wird Diphenylenoxyd zu **Tetrahydrodiphenylenoxyd**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \\ \text{O} \end{array} \text{---} \text{C}_6\text{H}_8$ , Kp.  $269^\circ$ , reducirt; ebenso liefert  $\beta$ -**Dinaphtylenoxyd**,  $\text{C}_{10}\text{H}_6[\alpha] \text{---} [\alpha]\text{C}_{10}\text{H}_6$ , ein Tetrahydroderivat, dagegen giebt  $\alpha$ -**Dinaphtylenoxyd**  $\text{C}_{10}\text{H}_6[\beta] \text{---} [\beta]\text{C}_{10}\text{H}_6$ , ein Octohydroderivat (C. 1902 II, 1468).

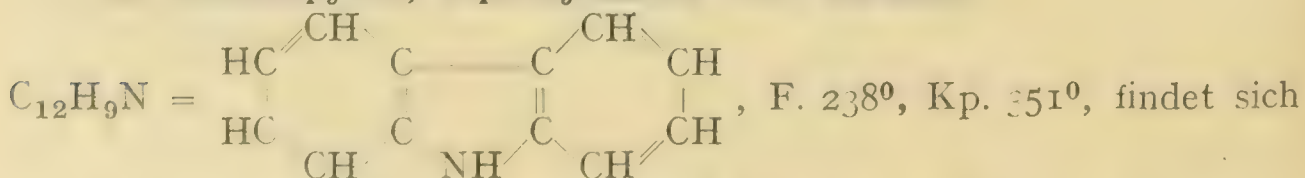
### 9. Dibenzothiophen, Diphenylensulfid



Kp.  $333^\circ$ , entsteht aus Phenyldisulfid  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{S}_2$  und aus Phenylsulfid  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{S}$  beim Destilliren durch glühende Röhren. Es scheint sich in geringer Menge auch im Steinkohlenteer zu finden (B. **34**, 1665). Durch Chromsäure wird es, im Gegensatz zum Thiophen (S. 717), zu **Diphenylensulfon**  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{SO}_2$ , F.  $230^\circ$ , oxydirt; vgl. auch das Benzidinsulfon (S. 531). Dem Dibenzothiophen analog constituirt sind die beiden stellungsisomeren **Dinaphtothiophene**  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \text{---} \text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $147^\circ$  und  $250^\circ$ , von denen ersteres aus Di-

oxydinaphtylensulfid mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , letzteres durch Einwirkung von Schwefel auf Naphtalin bei Rotglut gebildet wird (B. **27**, 3002; C. 1911 I, 1851); **Diacenaphtothiophen**  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \{[1]\text{C} \text{---} \text{C}[1]\} \\ \{[8]\text{C} \cdot \text{S} \cdot \text{C}[8]\} \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_6$  entsteht durch Condensation von Acenaphten (S. 652) und Schwefel (B. **36**, 1583).

### 10. Dibenzopyrrol, Diphenylimid oder Carbazol



im Rohanthracen, welchem es durch Schmelzen mit Kali als Carbazolkalium entzogen werden kann. Synthetisch gewinnt man es: aus

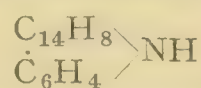
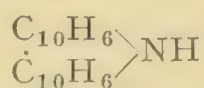
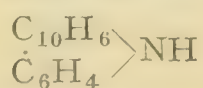




stellung photographischer Copien (B. **34**, 1668). **Diamidocarbazol** vgl. S. 533. Durch Schmelzen von Carbazol mit Oxalsäure entsteht **Tricarbazolcarbinol** oder **Carbazolblau** (vgl. S. 564). *n*-Methylcarbazol (s. o.) wird beim Durchleiten seiner Dämpfe durch glühende Röhren in *Phenanthridin* (s. d.) umgewandelt (B. **38**, 1950):  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{matrix} \text{NCH}_3 = \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{N} \end{matrix} + 2\text{H}$ ; vgl. den analogen Uebergang von Pyrrol in Pyridin (S. 723) und von Indol in Chinolin (S. 745). 2- und 3-Methylcarbazol, F. 259° und 203°, sowie eine Reihe weiterer homologer Carbazole sind aus den entsprechenden, synthetisch nach Methode 6 (S. 763) gewonnenen Tetrahydrocarbazolen durch Destillation über gelinde erhitztes Bleioxyd erhalten worden (A. **359**, 74). **Dimethylcarbazol**, *Ditolylenimid*  $(\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3)_2\text{NH}$ , F. 364°, wird pyrogen aus *o*-Toluidin erhalten (B. **29**, 2594).

Hydrocarbazole: **Dihydrocarbazol**  $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{N}(?)$ , F. 229°, durch Reduction von Carbazol mit Natrium und Amylalkohol (B. **40**, 3225). **Tetrahydrocarbazol**  $\text{NH} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_8 \end{matrix}$ , F. 119°, wird durch Reduction von Carbazol, sowie auch aus dem Phenylhydrazon des Ketoexamethylens gewonnen (s. Bildungsweise 6 S. 763); es zeigt das Verhalten eines alkylirten Indols, indem der eine aromatische Kern durch H-Aufnahme alicyclisch geworden ist (vgl. Hydronaphtaline S. 653). Beim Behandeln mit Chloroform und Natriumalkoholat geht es in ähnlicher Weise in Acridinderivate über, wie die Indole in Chinolinderivate (Gaz. chim. ital. **24**, 1111; vgl. C. 1901 I, 1323). Durch Kalischmelze giebt es wie die alkylirten Indole Indolcarbonsäure (s. o. und B. **26**, 2006). Das Phenylhydrazon des  $\alpha$ -Methylketoexamethylens wird durch alkohol. Chlorzink zu einem den Indoleninen (S. 743) analogen Carbazolenin  $\text{N} \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_8(\text{CH}_3) \end{matrix}$  condensirt (C. 1900 I, 1027). **Tetrahydrocarbazolcarbonsäure**, F. 230°, bildet sich aus dem Phenylhydrazon der Ketohexahydrobenzoësäure (S. 455) (B. **22**, 2185). **Hexahydrocarbazol**  $\text{C}_6\text{H}_4 \text{NH} \text{C}_6\text{H}_{10}$ , F. 99°, Kp. 267°, ist gleich den hydrirten Pyrrolen und Indolen (S. 729, 750) eine starke Base (A. **163**, 352).

In Bildungsweisen und Verhalten sind dem Carbazol ähnlich:



Naphtophenocarbazol    Dinaphtocarbazol    Phenanthrophenocarbazol.

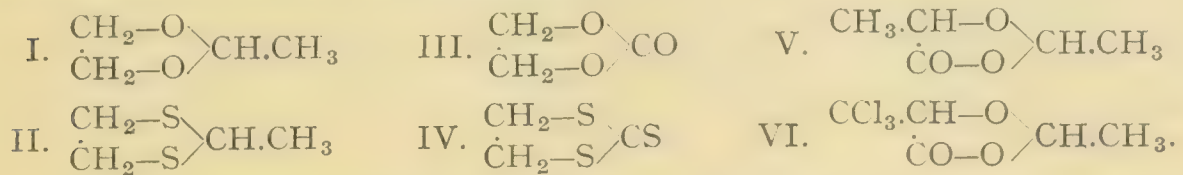
Von den 3 möglichen Isomeren [1,2]-, [2,1]- und [2,3]-**Naphtophenocarbazol**, F. 225°, F. 135° und F. 330°, sind die beiden ersteren u. a. aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtol mit Phenylhydrazin dargestellt worden, das zweite auch aus 2,3-Oxynaphtoësäure mit Phenylhydrazin und darauffolgender  $\text{CO}_2$ -Abspaltung (C. 1901 II, 427); das letzte findet sich im Rohanthracen. Ebenso kennt man verschiedene zum Teil aus Naphtolen und Naphtylhydrazinen, zum Teil auf anderen Wegen gewonnene **Dinaphtocarbazole**, F. 159°, F. 231°, F. 216° und F. 170° (vgl. C. 1903 I, 588, 883). **Phenanthrophenocarbazol**,  $\alpha, \beta$ -*Diphenylenindol*, F. 189°; **Phenanthronaphtocarbazole**, F. 220° und F. 225°.

## B. Polyheteroatomige fünfgliedrige Ringe.

Fünfgliedrige Ringe mit 2 O- oder 2 S-Atomen sind die Acetale und Mercaptale des Aethylenglycols wie *Aethylenaethylidenaether* (I.) und *Aethylenedithioaethyliden* (II.); ferner die Aethylenester der Kohlensäuregruppe, wie *Kohlensäureaethylenester* (III.) und *Trithiokohlensäureaethylenester* (IV.), die



Aethylidenester von  $\alpha$ -Oxysäuren, wie *Milchsäureaethylidenester* (V.) und dessen Chlorirungsproduct *Chloralid* (VI.).



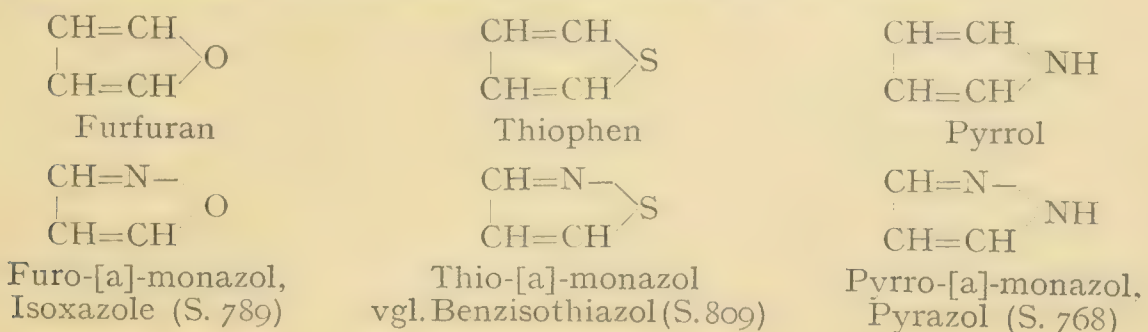
Fünfgliedrige Ringe mit Phosphor als Heteroatom vgl. S. 210; B. 31, IIII u. a. O.

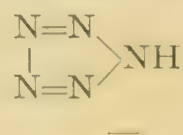
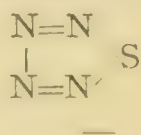
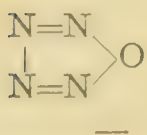
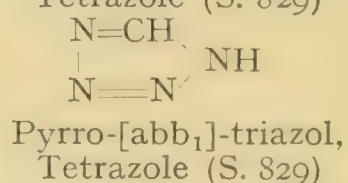
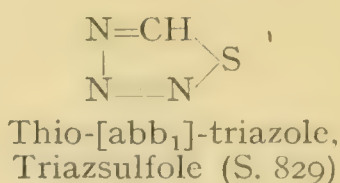
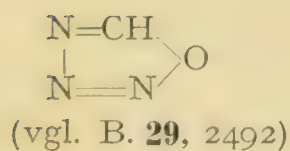
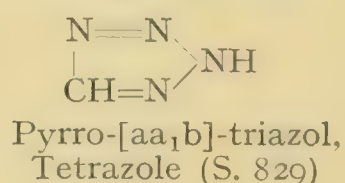
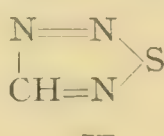
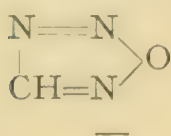
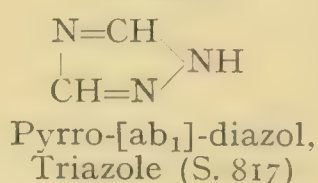
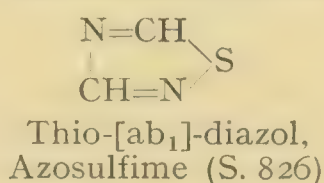
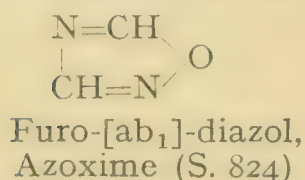
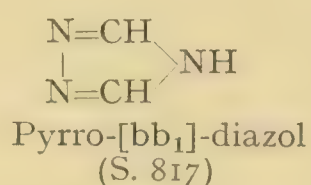
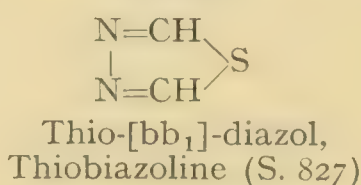
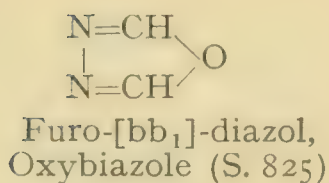
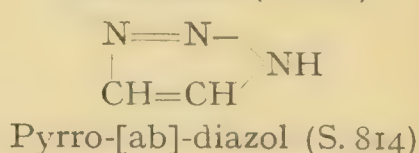
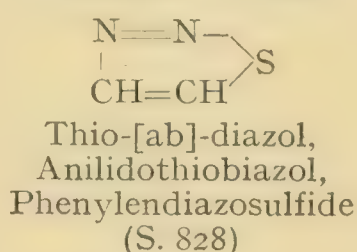
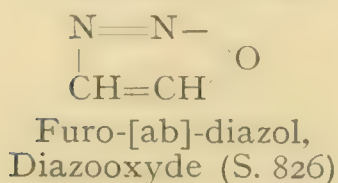
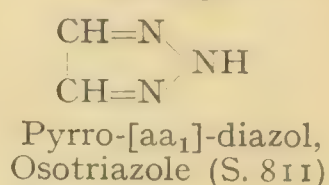
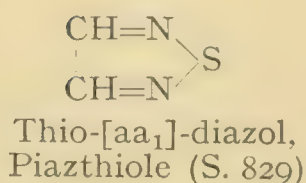
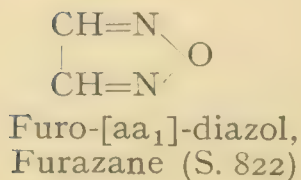
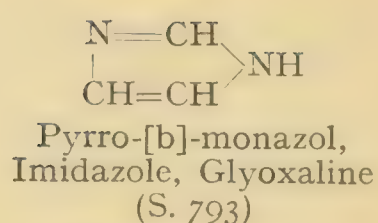
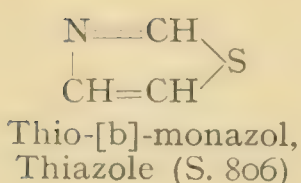
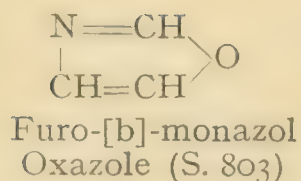
### Azole.

Wichtiger als diese schon früher besprochenen Körper ist eine Gruppe von polyheteroatomigen fünfgliedrigen Ringen, die man unter dem Namen: Azole zusammenfassen kann (A. 249, 1; B. 23, 2823; 22, R. 737). Sie enthalten als Heteroatome N- und O-, N- und S-, oder nur N-Atome; man kann sie abgeleitet denken von den monoheteroatomigen Ringen, dem Furfuran, Thiophen, Pyrrol, durch Ersatz von Methingruppen durch N-Atome, wodurch, wie bereits hervorgehoben wurde (S. 698), die Ringfestigkeit eines Systems relativ wenig beeinflusst wird. Durch diese Auffassung der mannigfaltigen hierhergehörigen Körperklassen als *Ringazosubstitutionsproducte* der monoheteroatomigen Ringe gelangt man zu einer natürlichen Systematisirung der ersteren und einer einheitlichen Nomenklatur, die sich vielfach an die für die einzelnen Gruppen schon eingebürgerten Namen anlehnt: man bezeichnet die einzelnen Azole, je nach dem sie sich vom Furfuran, Thiophen oder Pyrrol durch Ersatz von ein, zwei oder drei CH-Gruppen, durch N-Atome ableiten, als Furo-monazole, -diazole, -triazole, Thio-monazole, -diazole, -triazole, Pyrro-monazole, -diazole, -triazole. Zur Unterscheidung der metameren Ringe bezeichnen wir die Methingruppen des Fur-

[b]CH=CH[a]  
furans u. s. w. mit [a], [a<sub>1</sub>], [b], [b<sub>1</sub>]:  $\begin{array}{c} | \\ >R \\ | \\ [b_1]CH=CH[a_1] \end{array}$ , entsprechend

der Benennung des Substituenten mit  $\alpha$ ,  $\alpha_1$ ,  $\beta$ ,  $\beta_1$  (S. 710) und unterscheiden *Furo*-[a]-monazol, *Furo*-[b]-monazol, *Pyrro*-[aa<sub>1</sub>]-diazol, *Pyrro*-[ab]-diazol, *Pyrro*-[ab<sub>1</sub>]-diazol u. s. w. Unter Beibehaltung der von den Entdeckern der einzelnen Körper und Körperklassen eingeführten Namen als Hauptbezeichnung, werden im folgenden an der Spitze jeder Körperklasse die nach der obigen Nomenklatur sich ergebenden Namen aufgeführt werden, wodurch die Constitution und die Stellung der Azole in dem folgenden System klar gelegt wird (G. Schroeter):

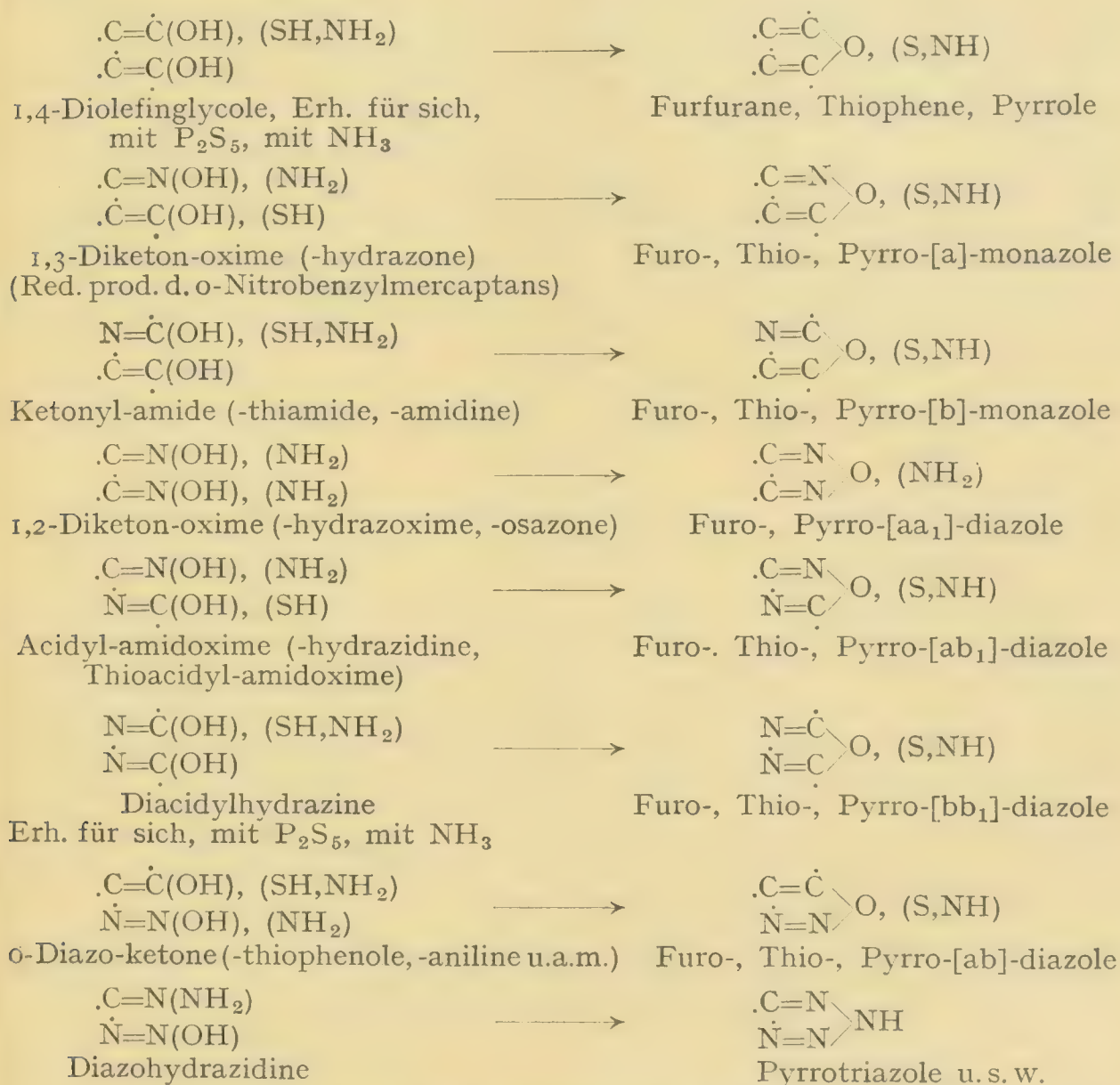




Nicht von allen hier angeführten Ringen sind die Stammkörper dargestellt worden, in den meisten Fällen kennt man aber deren nächste Homologe, von einigen nur *Benzoderivate*. Von den Furo- und Thiotriazolen, den Analogen der Tetrazole, sind nur vereinzelte Vertreter bisher bekannt geworden; es ist jedoch nicht ausgeschlossen, dass durch Synthese auch dieser wesentlich aus anorganischen Elementen bestehenden Ringe das System weiter vervollständigt wird, ja dass es gelingt, die zum Schluss der Zusammenstellung aufgeführten rein anorganischen Ringe, z. B. den aus 4 N-Atomen und einer NH-Gruppe gebildeten, darzustellen, welcher ein Ringhomologes der Stickstoffwasserstoffsäure wäre. Vom Standpunkt einer Stickstoffchemie aus würde man dann die C-haltigen Ringe von dem Stickstoffring durch Ersatz der N-Atome durch CH-Gruppen ebensowohl ableiten können, wie oben der umgekehrte Weg eingeschlagen wurde.



Die Ableitung dieser Ringsysteme vom Furfuran, Thiophen und Pyrrol gestattet auch die hauptsächlichsten Bildungsweisen der Azole als Analogieen der allgemeinen Bildungsweisen der Furfurane, Thiophene und Pyrrole aus 1,4-Diketonen, bez. den 1,4-Diolefin glycolen (vgl. S. 709), aufzufassen: man erhält nämlich die schliesslichen Generatoren der Azole, wenn man die »Azosubstitution« bereits in der 1,4-Diolefin glycolkette vornimmt; z. B.:



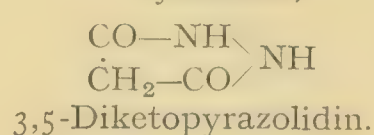
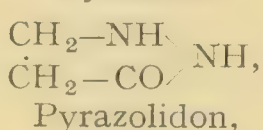
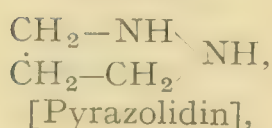
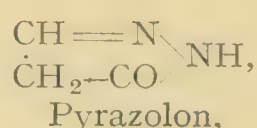
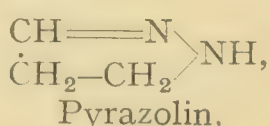
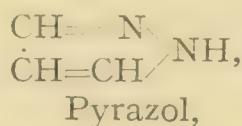
Durch den Vergleich der im folgenden bei den einzelnen Gruppen ausinandergesetzten Bildungsweisen mit diesem Schema wird die Uebersicht erheblich erleichtert.

Im Folgenden werden von den diheteroatomigen Ringen zunächst die zahlreichen und wichtigen Pyrazole nebst ihren Benzoderivaten, den Indazolen, abgehandelt, daran schliessen sich die Isoxazole mit ihren Benzoderivaten, den Indoxazenen. Es folgen dann die Glyoxaline oder Imidazole, die Oxazole und die Thiazole, jeweilig mit ihren Benzoderivaten, welche letzteren man auch unter dem Namen *Anhydrobasen* zusammenzufassen pflegt. Bei den triheteroatomigen Ringen sind wiederum die Gruppen der Pyrrodiazole oder Triazole vorangestellt, zu deren Benzoderivaten die Azimide und Pseudoazimide gehören, an diese reihen sich die 4 Gruppen der Furodiazole: Furazane, Diazoxyde, Oxybiazole,

Azoxime, und die 4 Gruppen der Thiodiazole: Azosulfime, Thiobiazoline, Piazthiole (Piaselenole), Thio-[ab]-diazole nebst den Phenylendiazosulfiden. Den Schluss bilden die Triazsulfole und Tetrazole.

1. **Pyrazol- oder Pyrro-[a]-monazolgruppe:**  $\begin{array}{l} \text{CH}=\text{N}- \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \text{NH.}$

Das Pyrazol  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2$  kann man vom Pyrrol ableiten durch Ersatz einer der NH-Gruppe benachbarten Methingruppe durch Stickstoff: *Pyrro-[a]-monazol* (s. o.). Näheres über die Constitution des Pyrazols s. bei 3-Methylpyrazol S. 770. Den Di- und Tetrahydropyrrolen entsprechen Dihydropyrazole oder Pyrazoline und Tetrahydropyrazole oder Pyrazolidine: Ketosubstitutionsproducte dieser hydrirten Pyrazole sind die Ketopyrazoline oder Pyrazolone, zu denen das Fiebermittel *Antipyrin* gehört, Ketopyrazolidine oder Pyrazolidone und Diketopyrazolidine, welche dem Butyrolactam oder Pyrrolidon (S. 732) und dem Succinimid entsprechen:



**Pyrazol**  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2$ , F.  $70^\circ$ , Kp.  $187^\circ$ , entsteht 1. aus Epichlorhydrin und Hydrazinhydrat mit Chlorzink (B. **23**, 1105), 2. aus dem Acetal des Propargylaldehyds  $\text{HC}:\text{C}.\text{CH}(\text{OR})_2$  durch Kochen mit wässrigem Hydrazinsulfat (B. **36**, 3666), 3. aus seinen Carbonsäuren (S. 774) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung (B. **26**, R. 282; **34**, 348), 4. aus Pyrazolin (S. 776) mit Brom (B. **29**, 775), 5. durch Vereinigung von Acetylen mit Diazomethan:  $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{CH}_2\text{N}_2 = \text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2$  (vgl. S. 774, 776 u. B. **31**, 2950), sowie 6. aus Monobromaethylen und Diazomethan, aus dem zunächst entstehenden unbeständigen Brompyrazolin (C. 1910 I, 1531). Es ist eine schwache Base und giebt unbeständige Salze, verbindet sich nicht mit Jodmethyl; ammoniak. Silberlösung fällt Pyrazolsilber  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{Ag}$ , das dem Pyrrolkalium (S. 724) entspricht. Das Platindoppelsalz  $(\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2.\text{HCl})_2\text{PtCl}_4$  geht bei  $200-210^\circ$  unter Abgabe von 4 Mol. HCl in  $(\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2)_2\text{PtCl}_2$  über (B. **26**, R. 185), n-Acetylpyrazol, Kp.  $156^\circ$ , n-Benzoylpyrazol, Kp.  $281^\circ$ , mit Acetylchlorid und Benzoylchlorid aus Pyrazol (B. **28**, 716).

Man bezeichnet die Derivate des Pyrazols in folgender Weise:  
 $\begin{array}{l} 3 \text{ CH}=\text{N} \quad 2 \\ \quad \quad \quad \backslash \\ \quad \quad \quad \quad \text{NH} \quad 1 \text{ (oder n)}; \text{ die Zahlenfolge geht also von der Imidgruppe} \\ 4 \text{ CH}=\text{CH} \quad 5 \\ \text{aus über das zweite Stickstoffatom.} \end{array}$

1. **Homologe Pyrazole** bilden sich nach folgenden Methoden:

1. Aus den Hydrazonen von  $\beta$ -Diketonen und  $\beta$ -Ketonaldehyden oder Oxymethylenketonen; diese Hydrazone bilden sich aus Hydrazinen sowohl mit den  $\beta$ -Diketoverbindungen unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung als auch mit  $\alpha$ -Acetylenaldehyden oder -ketonen  $-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CO}-$  durch Addition (C. 1903 II, 122), sie sind jedoch meist nicht isolirbare Zwischenproducte, die sogleich unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung in die Pyrazole übergehen, z. B.:



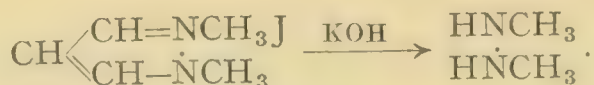


Alle Pyrazolhomologen sind schwache Basen, die mit Silbernitrat, Quecksilberchlorid, Platinchlorid Doppelsalze bilden. Die Pt-Doppelsalze geben gleich dem Pyrazol selber beim Erhitzen 4 HCl ab unter Bildung von  $R_2PtCl_2$  (R = Pyrazolrest). Jodalkyle addieren sich meist zu Ammoniumverbindungen (s. o.).

Oxydation mit Permanganat führt die c-alkylieren Pyrazole in Pyrazolcarbonsäuren über, im Gegensatz zu den Pyrrolen, welche durch  $MnO_4K$  verbrannt werden (B. **22**, 172). In n-phenylierten Pyrazolen wird häufig durch Oxydation die Phenylgruppe, besonders wenn dieselbe amidirt ist, abgespalten und durch H ersetzt.

Verschieden ist das Verhalten bei der Reduction: Pyrazole mit freier Imidgruppe werden durch Reduktionsmittel wenig verändert (A. **273**, 266); n-Phenylpyrazole werden zu Pyrazolinen (S. 775) reducirt, welche mit  $FeCl_3$ , Chromaten u. s. w. intensive Färbungen geben (Knorr'sche *Pyrazolinreaction*); bei energischer Reduction werden häufig unter Lösung der Bindung zwischen den N-Gliedern *Trimethyldiaminderivate* gebildet; in einigen n-Phenylpyrazolen wird durch Reduction die Phenylgruppe als Benzol oder dergl. abgespalten.

Die Jodalkylate der n-Alkyl- oder Arylpyrazole zerfallen beim Kochen mit Kalilauge unter Abspaltung symmetrischer Dialkylhydrazine (B. **39**, 3257; **42**, 3523):



1. Pyrazole mit freiem Imidwasserstoff: 3-(oder 5)-Methylpyrazol  $C_4H_6N_2 = \begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{C}-\text{N}^{\text{H}}-\text{N} \\ \text{CH}-\text{CH} \end{matrix}$  (S. 771) Oel, Kp.  $204^\circ$ , entsteht 1. aus Oxymethylenaceton und Hydrazin, 2. aus seinen Carbonsäuren, 3. ferner sowohl aus 1,3- als aus 1,5-Phenylmethylpyrazol (s. d.) durch oxydative Abspaltung der Phenylgruppe (A. **279**, 217). Aus diesen letzten beiden Bildungsweisen geht hervor, dass 3-Methylpyrazol und 5-Methylpyrazol nicht von einander zu unterscheiden sind. Es ist daraus gefolgert worden, dass das Pyrazol gleich dem Benzol »*fließende Bindungen*« besitzt, wobei das Imidwasserstoffatom zwischen den beiden N-Atomen zu oscilliren vermag (Knorr, A. **279**, 188; vgl. B. **35**, 31), ein Verhalten, welches durch die obige Schreibweise der Formel des Methylpyrazols ausgedrückt werden soll (vgl. Benzyliden S. 615). 3,5-Dimethylpyrazol  $\text{NH}-\text{N}=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)$ , F.  $107^\circ$ , Kp.  $220^\circ$ , aus Acetylaceton mit Hydrazin und aus 1,3,5-Phenyl-dimethylpyrazol durch Reduction (*Abspaltung der  $C_6H_5$ -Gruppe* B. **25**, R. 163, 744). 3,4,5-Trimethylpyrazol  $\text{NH}-\text{N}=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{C}(\text{CH}_3)$ , F.  $138^\circ$ , Kp.  $233^\circ$ , aus Methylacetylaceton, 3,4,4,5-Tetramethylpyrazol  $\text{N}=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{N}$ , F.  $50-55^\circ$ , Kp.  $243^\circ$ , aus Dimethylacetylaceton (A. **279**, 244, 247). 3- (bez. 5-) Phenylpyrazol  $(C_6H_5)C_3H_3N_2$ , F.  $78^\circ$ , entsteht aus Benzoylacetaldehyd, aus seiner Carbonsäure, sowie aus dem entsprechenden Phenylpyrazolin (S. 776) (B. **28**, 696; **35**, 37, 42); das isomere 4-Phenylpyrazol, F.  $228^\circ$ , aus dem entsprechenden Phenylpyrazolin sowie aus seinen Carbonsäuren (S. 775) (A. **279**, 254; B. **27**, 3247; **28**, 223, 699; **35**, 34). 3,5-Phenylmethylpyrazol  $(C_6H_5)(CH_3)C_3H_2N_2$ , F.  $128^\circ$ , Kp.  $317^\circ$ , aus Benzoylaceton (A. **279**, 248) oder Acetylphenylacetylen (C. 1903 II, 122), sowie aus Phenylmethylisoxazol (S. 790) durch Erhitzen mit alkohol.  $NH_3$  (B. **28**, 2952).



2. n-Alkylpyrazole: n- (od. 1-) **Methylpyrazol**  $C_3H_3N_2.CH_3$ , Kp.  $127^{\circ}$ , aus Pyrazolsilber und Jodmethyl (B. **26**, R. 281; **28**, 716); **1,3-Dimethylpyrazol**  $(CH_3)_2C_3H_2N_2.CH_3$ , Kp.  $150^{\circ}$  (A. **279**, 231); **1,3,5-Trimethylpyrazol**  $(CH_3)_3C_3HN_2.CH_3$ , F.  $37^{\circ}$ , Kp.  $170^{\circ}$ , aus Chloroform mit 1 Mol. *Krystallchloroform* krystallisierend, und **1,3,4,5-Tetramethylpyrazol**  $(CH_3)_4C_3N_2.CH_3$ , Kp.  $190-193^{\circ}$ , entstehen auch aus Acetylaceton und Methylacetylaceton mit Methylhydrazin (A. **279**, 232, 235).

3. n-Phenylpyrazole: n-(oder 1-) **Phenylpyrazol**  $C_3H_3N_2.C_6H_5$ , F.  $111^{\circ}$ , Kp.  $246^{\circ}$ , D. 1,1125, entsteht aus Epichlorhydrin oder Propargylacetal (B. **36**, 3666) und Phenylhydrazin (s. o.), aus 1-Phenylpyrazolon sowie aus seinen Carbonsäuren; bei der Reduction giebt es Phenylpyrazolin neben Trimethylenphenyldiamin. n-Tolylpyrazol  $C_3H_3N_2.C_7H_7$ , F.  $33^{\circ}$ , Kp.  $259^{\circ}$ , giebt ähnlich Trimethylentolyldiamin (Gaz. ch. ital. **18**, 354). **1-Phenyl-3-methylpyrazol**  $C_6H_5.N=N=C(CH_3)-CH=CH$ , F.  $37^{\circ}$ , Kp.  $255^{\circ}$ , *Jodmethylat*, F.  $144^{\circ}$ , aus Phenylmethylpyrazolon (s. S. 769 u. A. **238**, 203; B. **24**, 648), sowie aus Oxymethylenaceton neben dem isomeren **1-Phenyl-5-methylpyrazol**  $C_6H_5.N=N=CH-CH=C(CH_3)$  Oel, Kp.  $263^{\circ}$ , *Jodmethylat*, F.  $256^{\circ}$  (A. **352**, 333). **1-Phenyl-4-methylpyrazol**  $C_6H_5.N=N=CH-C(CH_3)=CH$ , Kp.  $266^{\circ}$ , entsteht aus dem Jodmethylat des 1-Phenylpyrazols durch Umlagerung (B. **26**, R. 327). **1-Phenyl-3,5-dimethylpyrazol**  $(CH_3)_2C_3HN_2.C_6H_5$ , Kp.  $273^{\circ}$ , aus Acetylaceton, giebt bei der Reduction Dimethylpyrazol (s. o.) und Benzol, daneben 1-Tetrahydrophenyl-3,5-dimethylpyrazol, das durch Oxydation in Dimethylpyrazol und Adipinsäure zerlegt wird (B. **26**, R. 246). **1-Phenyl-3,4-dimethylpyrazol**, Kp.  $285^{\circ}$ , aus 1-Phenyl-3,4-dimethylpyrazolon (A. **352**, 330), sowie aus Oxymethylenmethyläthylketon  $CH(OH):C(CH_3)-CO.CH_3$  (B. **25**, R. 943). **1-Phenyl-3,4,5-trimethylpyrazol**, Kp.  $287^{\circ}$  bis  $290^{\circ}$  (B. **37**, 3525). **1,3-Diphenylpyrazol**  $(C_6H_5)_2C_3H_2N_2.C_6H_5$ , F.  $56^{\circ}$ , Kp.  $337^{\circ}$ , aus Benzoylacetaldehyd (B. **21**, 1135), **1,5-Diphenylpyrazol**, F.  $54^{\circ}$ , Kp.  $340^{\circ}$ , aus seiner Carbonsäure (B. **25**, 3145); **1,3,5-Triphenylpyrazol**  $C_3H(C_6H_5)_2N_2.C_6H_5$ , F.  $137^{\circ}$ , aus Dibenzoylmethan oder Benzoylphenylacetylen (C. 1903 II, 123; B. **21**, 1205); **1,4,5-Triphenylpyrazol**, F.  $212^{\circ}$ , aus seiner Carbonsäure (B. **26**, 1881). Ueber Bildung von **1,3,4-Triphenylpyrazol**, F.  $185^{\circ}$ , durch Zersetzung von **1,3,4,6-Tetraphenyldihydropyridazin** s. A. **289**, 332.

**2. Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Amino- und Benzolazo-pyrazole, Pyrazolsulfosäuren:** Halogene substituieren die H-Atome im Pyrazol; am leichtesten wirkt Brom ein; am festesten gebunden sind die Halogene in 4-Stellung. Chlorpyrazole entstehen ferner durch Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf Pyrazolone.

Beim Sulfuriren und Nitriren des Pyrazols treten die  $NO_2$ - und  $SO_3H$ -Gruppe in den Pyrazolkern; n-phenylirte Pyrazole werden im Phenylkern nitriert und sulfurirt; n-Nitrophenylpyrazole und n-Sulfoxyphenylpyrazole sind auch durch Einführung von Nitrophenylhydrazinen, Phenylhydrazinsulfosäuren in die Pyrazolsynthesen gewonnen worden (A. **278**, 296). In den Nitropyrazolen tritt der basische Character der Pyrazole zurück, sie sind Säuren, die mit Na, K u. s. w. beständige Salze bilden.

Durch Reduction geben die Nitropyrazole Amidopyrazole, die in ihrem Verhalten z. T. den aromatischen Aminen gleichen; Amidopyrazole sind auch erhalten worden durch Abbau aus den Pyrazolcarbonsäuren über die Hydrazide, Azide und Urethane nach der Curtius'schen Methode (Bd. I), sowie durch Einwirkung von Hydrazinen auf die Nitrile von  $\beta$ -Ketoncarbonsäuren,  $\alpha,\beta$ -Acetylen-carbonsäuren (C. 1907 I, 738) und auf Malon-



säurenitril. Nitroso- und Benzolazopyrazole entstehen synthetisch aus Isonitroso- und Benzolazo- $\beta$ -diketonen mit Hydrazinen.

4-Chlorpyrazol  $C_3H_3ClN_2$ , F.  $77^{\circ}$ , entsteht durch Einwirkung von Sulfurylchlorid auf Pyrazol in ätherischer Lösung (C. 1906 II, 684). 4-Brompyrazol  $C_3H_3BrN_2$ , F.  $97^{\circ}$ ; 3-Methylbrompyrazol, F.  $67^{\circ}$  (A. 279, 227); 1,3,5-Triphenylbrompyrazol, F.  $142^{\circ}$ ; 1-Phenyltribrompyrazol, F.  $107^{\circ}$ ; 4-Jodpyrazol  $C_3H_3JN_2$ , F.  $108^{\circ}$ , auch aus Pyrazol-4-diazoniumchlorid und KJ (B. 26, R. 281; 37, 3522); 1,4-Phenylchlorpyrazol, F.  $76^{\circ}$  (A. 313, 21); 3,5-Phenylchlorpyrazol, F.  $142^{\circ}$  (A. 352, 159); 1,5-Phenylchlorpyrazol, 1-Phenyl-3-methyl-5-chlorpyrazol, Kp.<sub>9</sub>  $142^{\circ}$ , und 1-Phenyl-3,5-dichlorpyrazol, F.  $26^{\circ}$ , Kp.<sub>16</sub>  $171^{\circ}$ , aus 1-Phenyl-5-pyrazolon, 1,3-Phenylmethylpyrazolon (S. 778) und Phenylxyppyrazolon (S. 785) (B. 31, 3003; A. 320, 28). 1-Phenyl-5-methyl-3-chlorpyrazol, Kp.<sub>15</sub>  $170^{\circ}$ , aus 1,5-Phenylmethyl-3-pyrazolon (S. 782).

4-Nitropyrazol  $C_3H_3(NO_2)N_2$ , F.  $162^{\circ}$ , wird auch synthetisch aus den Einwirkungsproducten von Hydrazin auf Nitromalonaldehyd gewonnen, ebenso 1-Phenyl-4-nitropyrazol, F.  $127^{\circ}$ , aus Phenylhydrazin und Nitromalonaldehyd (C. 1899 II, 609). 3-Methyl-4-nitropyrazol, F.  $134^{\circ}$ , Kp.  $325^{\circ}$ , aus Methylpyrazol oder 3-Methyl-5-pyrazolcarbonsäure mit Salpeter-Schwefelsäure (A. 279, 228). — 4-Nitro-1,3,5-trimethylpyrazol, F.  $57^{\circ}$ . 3,5-Dimethyl- und 1,3,5-Phenyldimethyl-4-nitrosopyrazol  $C_3(CH_3)_2(NO)N_2H$ , blaue Nadeln, F.  $128^{\circ}$ , und  $C_3(CH_3)_2(NO):N_2(C_6H_5)$ , grüne Blättchen, F.  $94^{\circ}$ , entstehen aus Isonitrosoacetylaceton (Bd. I) mit Hydrazin und Phenylhydrazin; das letztere wird durch Salpetersäure zu 1,3,5-Phenyldimethyl-4-nitropyrazol, F.  $103^{\circ}$ , oxydirt (A. 325, 192; B. 40, 664).

4-Aminopyrazol  $C_3H_3(NH_2)N_2$ , F.  $81^{\circ}$ , sublimirt leicht, wird durch Reduction des 4-Nitropyrazols mit Zinkstaub und Essigsäure, sowie durch Spaltung des Isoxanthins  $\begin{array}{l} NH.CO.C-NH \\ \diagdown \quad \diagup \\ \dot{C}O.NH.\dot{C}-CH \end{array} N$ , gewonnen, das aus Aminomethyluracil mit  $N_2O_3$  etc. entsteht (A. 323, 281; B. 37, 3520). Es ist leicht löslich in Wasser, und absorbiert, namentlich in alkalischer Lösung, lebhaft den Luftsauerstoff unter Dunkelfärbung. Beständiger sind das 3(5)-Aminopyrazol, Kp.  $282^{\circ}$ , und 3,5-Diaminopyrazol, Dibenzolat, F.  $207^{\circ}$ , die aus den Pyrazolcarbonsäureaziden durch Abbau erhalten wurden. 4-Amino-1,3,5-trimethylpyrazol, F.  $103^{\circ}$ , durch Reduction von Nitrotrimethylpyrazol. Mit salpetriger Säure bilden die Aminopyrazole auffallend beständige, durch Kochen mit Wasser nicht zerlegbare Diazoniumsalze, die in ihren Umwandlungen den aromatischen Diazoverbindungen gleichen und z. B. durch Combination mit Anilinen, Phenolen u. s. w. in Azofarbstoffe übergeführt werden können. — Andere Benzolazopyrazole wie: 1-Phenyl- und 1,5-Phenylmethyl-4-benzolazopyrazol  $C_6H_5N:NC_3H_2N_2.C_6H_5$ , F.  $124^{\circ}$ , und  $C_6H_5N:NC_3H(CH_3)N_2.C_6H_5$ , F.  $112^{\circ}$ , sind synthetisch aus den Benzolazoverbindungen des Malondialdehyds und des Acetessigaldehyds mit Phenylhydrazin, das 1,3-Phenylmethyl-4-benzolazopyrazol, F.  $126^{\circ}$ , aus Benzolazophenylmethylpyrazolon (S. 779) gewonnen worden (B. 36, 3596, 3669). 1,5,3-Diphenylmethyl-4-benzolazopyrazol, F.  $136^{\circ}$ , aus Phenylmethyltriketon (S. 362) mit Phenylhydrazin (B. 35, 3317). 1-Phenyl-3-methyl-5-azopyrazol, F.  $62^{\circ}$ , aus dem Phenylhydrazinopyrin (S. 781) durch Oxydation mit HgO und darauffolgendem Erhitzen (B. 42, 2765).

1,3-Phenylmethyl-5-aminopyrazol, F.  $116^{\circ}$ , aus Diacetonitril mit Phenylhydrazin, entsteht auch durch Ueberhitzen von Antipyrinchlorid mit Ammoncarbonat (A. 339, 134).

1-Phenyl-3,4-aethylmethyl-5-aminopyrazol, F.  $81^{\circ}$ , aus Methylpropionylacetonitril  $C_2H_5COCH(CH_3)CN$  und Phenylhydrazin (Bull. soc. ch. [4] 4, 647).



**Methylpyrazolsulfosäure**  $C_3H_2N_2(CH_3)(SO_3H)$ , F.  $258^{\circ}$ , aus Methylpyrazol mit rauchender Schwefelsäure (A. **279**, 230).

**3. Oxypyrazole:** Die Oxypyrazole sind desmotrop mit den Keto-pyrazolinen oder Pyrazolonen (S. 777):

Enolform	$CH.C(OH):CH$ $\ddot{N} \text{-----} \ddot{N}H$	$CH.CH:C(OH)$ $\ddot{N} \text{-----} \ddot{N}H$	$C(OH).CH:CH$ $\ddot{N} \text{-----} \ddot{N}H$
	4-Oxypyrazol	5-Oxypyrazol	3-Oxypyrazol
Ketoform	$CH.CO.CH_2$ $\ddot{N} \text{-----} \ddot{N}H$	$CH.CH_2.CO$ $\ddot{N} \text{-----} \ddot{N}H$	$CO.CH:CH$ $\ddot{N}H \quad \ddot{N}H$
	4-Ketopyrazolin	5-Pyrazolon	3-Pyrazolon.

Bei den 4-Oxypyrazolen scheint die Hydroxylform die stabilere zu sein, indem sie mit Phenylisocyanat und mit Benzoylchlorid leicht Urethane und Benzoësäureester geben, andererseits geben sie mit Diazobenzolsalzen und mit  $N_2O_3$  Benzolazo- und Isonitrosoverbindungen (A. **313**, 1). Aber auch die 3- und 5-Pyrazolone liefern bei der Alkylierung neben isomeren n-Alkylderivaten (Antipyridinen) Alkoxy-pyrazole, mit Säurehalogeniden Ester von Oxypyrazolen. Mit Jodalkylen geben die Alkoxy-pyrazole Additions-producte, welche man auch aus den Antipyridinen mit Jodalkyl erhält, diese werden beim gelinden Erwärmen für sich oder mit Alkali wieder in Antipyridine übergeführt, auch die Säureester der Oxypyrazole geben Jodalkyl-additionsproducte, welche durch Spaltung Antipyridine liefern (J. pr. Ch. [2] **54**, 177; **55**, 145; A. **293**, 42; vgl. auch B. **32**, 2399). Alkoxy-pyrazole werden auch durch  $H_2O$ -Abspaltung aus den Hydrazonen von  $\beta$ -Ketonsäureestern mittelst geeigneter Reagentien erhalten.

4-Oxypyrazol, F.  $118^{\circ}$ , aus seiner Carbonsäure (S. 775), giebt mit Benzoylchlorid und Soda 1,5-Dibenzoxypyrazol, F.  $109^{\circ}$ , mit Jodmethyl das Jodmethylat des 1-Methyl-4-oxypyrazols. 1-Phenyl-4-oxypyrazol, F.  $120^{\circ}$ , aus seiner Carbonsäure (S. 775), giebt mit Phenylisocyanat  $C_3(OCO NHC_6H_5)H_2N_2.C_6H_5$ , F.  $168^{\circ}$ . 3,5-Dimethyl- und 3,5-Phenylmethyl-4-oxypyrazol, F.  $173^{\circ}$  und  $188^{\circ}$ , aus Dimethyl- und aus Phenylmethyltriketon (S. 362) mit Hydrazin (B. **35**, 3313, 3318).

1-Phenyl-5-aethoxypyrazol entsteht aus seinem Carbonsäureester, dem Condensationsproduct von Oxalessigesterphenylhydrazon mittelst  $ZnCl_2$  (B. **26**, R. 550); durch Verseifen der Aethoxygruppe mit  $HCl$  geht es in n-Phenylpyrazolon, F.  $118^{\circ}$  (S. 778) über (B. **27**, 407). 1-Phenyl-3-methyl-5-methoxy-pyrazol, Kp.  $240^{\circ}$ , entsteht aus Phenylmethylpyrazolon (S. 778) mit Diazomethan (B. **28**, 1626) oder Jodmethyl und Natriummethylat neben dem isomeren Antipyridin (S. 779), ferner aus Acetessigsäuremethylester mit Phenylhydrazin und Salzsäure; es wird beim Erhitzen auf  $250^{\circ}$  in Antipyridin umgelagert (C. 1898 I, 812). Sein Jodmethylat, das auch aus Antipyridin und Jodmethyl entsteht, giebt beim Kochen mit Natronlauge ebenfalls glatt Antipyridin (S. 779 u. A. **293**, 17). 1-Phenyl-3-methyl-5-aethoxypyrazol, F.  $38^{\circ}$ , Kp.  $301^{\circ}$ , aus Acetessigaethylesterphenylhydrazon mit Acetylchlorid oder überschüssiger Salzsäure, giebt durch Verseifen Phenylmethylpyrazolon (s. o.), durch Na und Alkohol Phenylmethylpyrazolin (B. **28**, 627, 635, 706). Die beiden letzteren Aether sind auch durch  $CO_2$ -Abspaltung aus Phenylmethyl-carbomethoxy- und -carbaethoxypyrazolon, den Einwirkungsproducten von Chlorkohlensäuremethyl- und -aethylester auf das Phenylmethylpyrazolon, gewonnen worden (s. o. u. J. pr. Ch. [2] **54**, 180; **55**, 149).

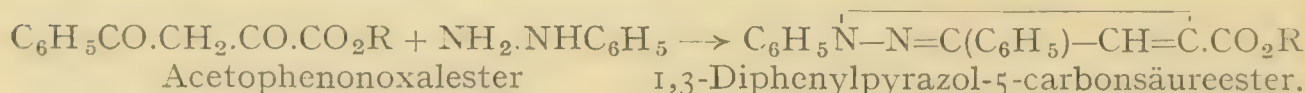
1-Phenyl-5-methyl-3-methoxypyrazol, Kp.  $274^{\circ}$ , aus 1,5-Phenylmethyl-3-pyrazolon (S. 782) mit Jodmethyl und Natriummethylat (A. **338**, 282).

**4. Pyrazolketone** oder  $\alpha$ -Acidylpyrazole entstehen ähnlich den Thiophen-, Pyrrol- und Indolketonen 1. durch Erhitzen der Pyrazole mit Säurechloriden: 1-Phenyl-4-acetylpyrazol  $C_3(COCH_3)H_2N_2.C_6H_5$ , F. 122°; Oxim, F. 130°; Phenylhydrazon, F. 143° u. Zers. 1-Phenylbenzoylpyrazol  $C_3(COC_6H_5)H_2N_2.C_6H_5$ , F. 123°; Oxim, F. 143°; Phenylhydrazon, F. 139° u. Zers.; 2. synthetisch aus 1,3-Diketonen mit geeigneten Diazokörpern (vgl. unten Bildungsweise 2 u. 3 der Pyrazolcarbonsäuren): 4-Methyl-5-acetylpyrazol, Kp.<sub>26</sub> 161°, aus seiner Carbonsäure (s. u.). 4-Methyl- und 4-Phenyl-3,5-diacetylpyrazol, F. 114° und 134°, aus Acetylaceton-diazoanhydrid (Bd. I) mit Acetyl- bez. Benzoylacetone (A. 325, 185).

**5. Pyrazolcarbonsäuren** bilden sich

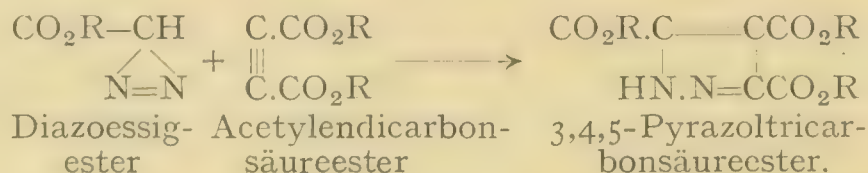
1. durch Oxydation von Alkylpyrazolen mit Kaliumpermanganat. Sind mehrere Alkylgruppen vorhanden, so werden sie schrittweise alle in Carboxyl übergeführt.

2. Synthetisch aus Carbonsäureestern von  $\beta$ -Diketonen oder Oxy-methylenketonen mit Hydrazinen bilden sich Pyrazolcarbonsäureester:



Auch aus den  $\gamma$ -Diketoncarbonsäureestern, wie Acetyl- und Phenylacetylacetessigester, Diacetbernsteinsäureester u. a. m., entstehen durch Einwirkung von Diazobenzolsalzen unter Abspaltung der Acetylgruppe Phenylhydrazone von  $\beta$ -Diketoncarbonsäureestern, die sich zu Pyrazolcarbonsäureestern condensieren (B. 26, 1881; 32, 2880; 33, 262).

3. Durch Addition von Diazoessigester an Mono- und Dicarbonsäuren der Acetylenreihe (B. 22, 2165; A. 273, 222) entstehen Pyrazolcarbonsäureester:

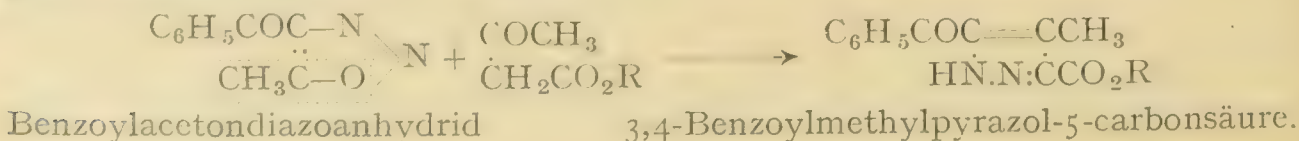


a) Wie die Säuren der Acetylenreihe reagieren auch Monohalogen-substitutionsproducte der Acryl- und Fumarsäurereihe und  $\alpha,\beta$ -dihalogen-substituierte gesättigte Säuren, wie  $\alpha,\beta$ -Dibrompropionsäure, Dibrombernsteinsäure u. a. m. mit Diazoessigester.

b) Auch mit  $\beta$ -Diketonen wie Acetylaceton reagiert Diazoessigester beim Erwärmen mit Natronlauge unter Bildung von z. B. 4-Methyl-5-acetylpyrazol-3-carbonsäureester, F. 198° (B. 36, 1128):



c) Aehnlich reagieren auch die Diazoanhydride von  $\beta$ -Diketonen (vgl. Furo[ab]diazole), welche durch Natronlauge intermediär in Carbonsäuren und Diazofettkörper (S. 826) zerfallen, mit  $\beta$ -Diketonen oder  $\beta$ -Ketoncarbonsäureestern unter Bildung von Diacidylpyrazolen (s. o.) oder Acidylpyrazolcarbonsäureestern (A. 325, 177):





Die Pyrazolcarbonsäuren geben beim Erhitzen  $\text{CO}_2$  ab und bilden Pyrazole. Am leichtesten wird die Carboxylgruppe in 3-Stellung abgespalten, darauf die in 5-Stellung befindliche, und am festesten gebunden ist das Carboxyl in 4-Stellung (A. **278**, 273), welche keinem N-Atom benachbart ist.

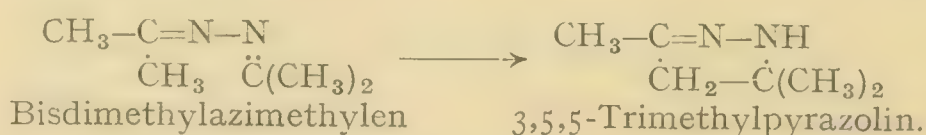
3-(oder 5-)Pyrazolcarbonsäure  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{COOH}$ , F.  $209^\circ$  u. Zers., entsteht aus 3-Methyl- oder Phenylpyrazol (S. 770), sowie aus 3,5-Pyrazolindicarbonsäure durch  $\text{CO}_2$ - und  $\text{H}_2$ -Abspaltung (A. **273**, 237; B. **33**, 3595). 4-Pyrazolcarbonsäure, F.  $275^\circ$ , aus Pyrazoltricarbonsäure oder 4-Phenylpyrazol (B. **35**, 34). 3,5-Pyrazoldicarbonsäure  $\text{C}_3\text{H}_2\text{N}_2(\text{COOH})_2$ , F.  $289^\circ$ , aus Methylpyrazolcarbonsäure, Dimethylpyrazol (A. **279**, 218; B. **25**, R. 744), sowie aus Diazoessigester mit Dibrompropionsäureester. Pyrazol-4,5-dicarbonsäure, F.  $260^\circ$  u. Zers., entsteht durch Oxydation des Triacetyl-dioxydiketonaphtodihydropyrazols, welches aus Diacetyl-naphthazarin und Diazomethan erhalten wird (vgl. S. 789 u. B. **32**, 2299). 3,4,5-Pyrazoltricarbonsäure  $\text{C}_3\text{HN}_2(\text{COOH})_3$ , F.  $233^\circ$ , nach Bildungsweise 1. und 3., sowie aus Pyrazolintricarbonester (S. 777) mit Brom.

3-Methyl-5-pyrazolcarbonsäure  $\text{C}_3\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{N}_2\text{COOH}$ , F.  $236^\circ$  (B. **25**, R. 744; A. **279**, 217). 4,3- und 3,4-Methylpyrazolcarbonsäure s. B. **33**, 3592, 3598. 3,5-Dimethyl-4-pyrazolcarbonsäure  $\text{C}_3\text{H}(\text{CH}_3)_2\text{N}_2\text{COOH}$ , F.  $290^\circ$  u. Zers., aus Acetyl- oder Aethylidenacetessigester (A. **279**, 239). 5-Phenyl-3-pyrazolcarbonsäure, F.  $234^\circ$ , aus Phenylacetylen und Diazoessigester (B. **35**, 35), sowie aus Benzoylbrenztraubensäure und Hydrazin (B. **37**, 2198). 3- und 4-Phenylpyrazoldicarbonsäure  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)\text{HN}_2(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $235^\circ$  und  $243^\circ$ , sind aus Diazoessigester mit Phenylpropiol- und  $\alpha$ -Bromzimmtsäure erhalten worden (B. **27**, 3247; vgl. **35**, 33). n-Phenylpyrazolcarbonsäuren  $\text{C}_3\text{H}_2\text{N}_2(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COOH}$ , 3-Säure, F.  $146^\circ$ , und 5-Säure, F.  $183^\circ$  (B. **24**, 1888), 4-Säure, F.  $220^\circ$ , aus n-Phenylpyrazoltricarbonsäure (B. **22**, 179); ihr Aethylester, F.  $97^\circ$ , entsteht aus dem Additionsproduct von Phenylhydrazin an Formylglutaconester, sowie aus dem Formylessigesterphenylhydrazon durch Destillation im Vacuum, in beiden Fällen unter Abspaltung von Essigester aus dem zunächst entstehenden Pyrazolinderivat (A. **356**, 35, 45). n-Phenylmethylpyrazolcarbonsäuren  $\text{C}_3\text{H}(\text{CH}_3)\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5(\text{CO}_2\text{H})$  sind fünf Isomere bekannt 1. die 1,5,3-Säure, F.  $136^\circ$ , entsteht aus Acetylacetessigester mit Diazobenzolchlorid (s. S. 774 Bildungsweise 2), sowie aus Acetonoxalester mit Phenylhydrazin neben 2. der 1,3,5-Säure, F.  $190^\circ$ , welche auch durch eine eigentümliche Umlagerung des Phenylmethoxyppyridazons (s. d.) gewonnen wird (A. **253**, 54; **295**, 305); 3. die 1,5,4-Säure, F.  $166^\circ$ , wird aus Oxymethylenacetessigester (A. **278**, 270; **295**, 311) erhalten; 4. die 1,4,3-Säure, F.  $134^\circ$ , und 5. die 1,3,4-Säure, F.  $192^\circ$ , wurden durch Oxydation von Phenyl-dimethylpyrazol dargestellt (B. **25**, R. 943; **26**, R. 245). 1,5-Diphenyl-3-pyrazolcarbonsäure  $\text{C}_3\text{H}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5(\text{COOH})$ , F.  $185^\circ$ , aus Phenylacetessigester. 1-Phenyl-3,4,5-tricarbonsäure  $\text{C}_3\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5(\text{COOH})_3$ , F.  $184^\circ$  (B. **22**, 172). 1,3-Diphenyl-5-methylpyrazol-4-carbonsäure, F.  $194^\circ$ , erhält man in Form ihres Aethylesters durch Erhitzen von Benzaldehydphenylhydrazon mit Acetessigester und etwas  $\text{ZnCl}_2$  auf  $130^\circ$  (C. 1906 I, 139).

**Pyrazoline:** Durch Reduction mit Na und Alkohol werden die Pyrazole, vornehmlich die n-Phenylpyrazole, in Dihydropyrazole oder Pyrazoline übergeführt. Pyrazoline entstehen auch durch Umlagerung der Hydrazone von  $\alpha$ -Olefin-aldehyden oder -ketonen beim kurzen Kochen mit Eisessig (B. **41**, 4230; **42**, 4411):



Eine Umlagerung ähnlicher Art zeigt das Ketazin des Acetons, das Bisdimethylazimethylen, welches durch Maleinsäure oder bei Abwesenheit von Wasser auch durch andere Säuren (C. 1901 II, 1121) in Trimethylpyrazolin verwandelt wird:



Analog verhalten sich eine Reihe homologer Ketazine, sowie auch das Aethylidenaldazin; das Isobutyraldazin wird durch conc. Salzsäure in das 4,4-Dimethyl-5-isopropylpyrazolin umgelagert (J. pr. Ch. [2] 58, 910; M. 20, 847); vgl. dagegen die Umwandlung des Bisdiaethylazimethylens in Dimethyldiaethylpyrrol beim Erhitzen mit  $\text{ZnCl}_2$  S. 724 und B. 43, 493.

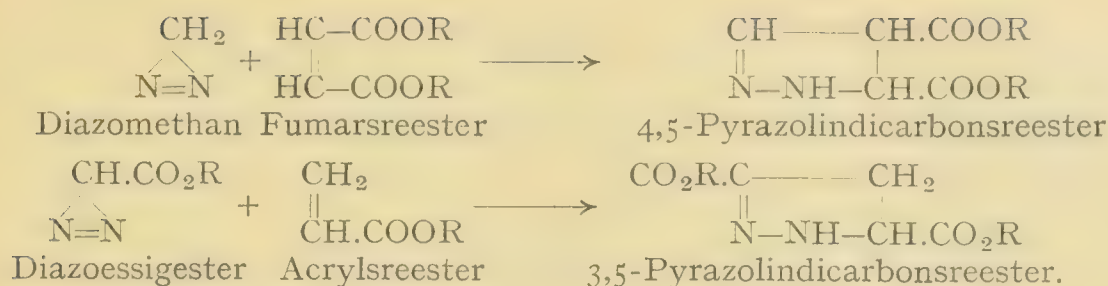
Verhalten: Die Pyrazoline sind schwache Basen, die sich meist nur in conc. Säuren lösen. Sie sind weniger beständig als die Pyrazole; durch Oxydationsmittel entstehen aus ihnen sehr unbeständige Farbstoffe, die sich wahrscheinlich von Bispyrazolinen ableiten (B. 26, 100: Knorr'sche Pyrazolinreaction). Durch Reduction liefern sie häufig Trimethylendiaminderivate, besonders die n-Phenylpyrazoline.

**Pyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_6\text{N}_2 = \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{N}-\text{NH}$ , Oel, Kp.  $144^\circ$ , aus Acrolein und Hydrazinhydrat (B. 28, 69; 29, 774), sowie durch Vereinigung von Aethylen mit Diazomethan (C. 1905 II, 1236); **5-Methylpyrazolin**, Kp.<sub>15</sub>  $68^\circ$ , aus Aethylidenaldazin; **3,5,5-Trimethylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{CH}_3)_3\text{N}_2$ , Kp.<sub>20</sub>  $66-69^\circ$ , aus Mesityloxyd und Hydrazin, sowie aus Bis-dimethylazimethylen (s. o.) (B. 27, 770); **5-Methyl-3,5-diaethylpyrazolin**, Kp.<sub>14</sub>  $79^\circ$ , **5-Methyl-3,5-dipropylpyrazolin**, Kp.<sub>14</sub>  $102^\circ$ , aus Methylaethyl- und Methylpropylketazin. **4-Phenylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2$ , durch Anlagerung von Diazomethan an Styrol (C. 1910 I, 1531), sowie aus der 4-Phenylpyrazolin-3,5-dicarbonsäure (B. 36, 3777). **5-Phenylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2$ , aus Zimmtaldehydhydrazon (B. 27, 788), sowie aus seiner Dicarbonsäure (B. 26, 261). **1,5-Diphenylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $138^\circ$ , aus Zimmtaldehydphenylhydrazon. **n-Phenylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $52^\circ$ , Kp.  $274^\circ$ , giebt mit Brom n-Phenyldibrompyrazolin  $\text{C}_3\text{H}_3\text{Br}_2\text{N}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $39^\circ$ ; **1,3,5-Triphenylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}_2$ , F.  $135^\circ$ , giebt mit Brom *Triphenyltribrompyrazolin*  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Br}_3\text{N}_2$ , F.  $179^\circ$ . **1-Phenyl-3,4,4-trimethyl-5-oxypyrazolin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{N}:\text{C}(\text{CH}_3):\text{C}(\text{CH}_3)_2\cdot\text{CH}(\text{OH})$ , F.  $118^\circ$ , aus dem entsprechenden Pyrazolon durch Reduction gewonnen, wird durch Schwefelsäure unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung und Umlagerung in 1-Phenyl-3,4,5-trimethylpyrazol (S. 771) umgewandelt (B. 36, 1275).

Pyrazolinketone sind durch Anlagerung von Diazomethan an  $\alpha,\beta$ -ungesättigte Ketone erhalten worden z. B. **4-Phenyl-5-acetylpyrazolin**  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2\cdot\text{COCH}_3$ , F.  $106^\circ$ , aus Benzylidenaceton (C. 1906 II, 1130).

Pyrazolincarbonsäuren entstehen aus Diazoessigester mit den Olefinmono- und -dicarbonsäuren oder monohalogensubstituirten gesättigten Säuren (vgl. S. 774); ebenso reagirt Diazomethan. Dabei entstehen mit Malein- und Fumarsäure, mit Citra- und Mesaconsäure, mit Croton- und Isocrotonsäure stets identische Producte (B. 33, 3590):

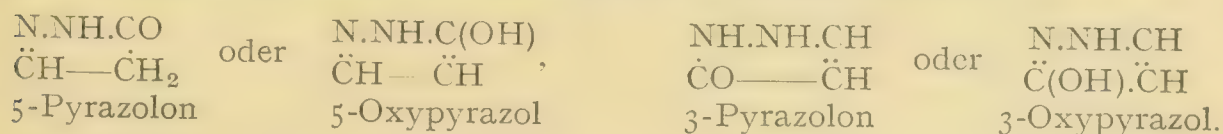




Die Pyrazolincarbonsäuren zeigen die bemerkenswerte Eigentümlichkeit, beim Erhitzen für sich in Stickstoff und Trimethylencarbonsäuren (S. 6) zu zerfallen. Beim Erhitzen mit Salzsäure wird Hydrazin abgespalten. Bei der Oxydation mit Brom gehen sie in Pyrazolcarbonsäuren, beim Erhitzen ihrer Silbersalze in Pyrazole über. Bei der Reduction entstehen zum Teil Pyrazolidinderivate (S. 784) (E. Buchner; A. **273**, 214; vgl. B. **33**, 3590).

**Pyrazolin-3,5-dicarbonsäure**  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2(\text{COOH})_2$ , F.  $242^\circ$  u. Zers.; **Pyrazolin-4,5-dicarbonsäureester** (B. **27**, 1890) (s. o.); **Pyrazolin-3,4,5-tricarbonsäuremethylester**  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2(\text{COOCH}_3)_3$ , F.  $61^\circ$ , aus Diazoessigester mit Fumarester; **Pyrazolin-3,4,5-tricarbon-5-essigtetramethylester**  $\text{C}_3\text{H}_2\text{N}_2(\text{CO}_2\text{CH}_3)_3(\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3)$ , F.  $105^\circ$ , aus Diazoessigester mit Aconitsäureester, sowie aus Diazobernsteinsäureester mit Fumarester; Pyrazolintricarbonsäureester entsteht auch aus Diazoessigester, Pyrazolintricarbonessigester auch aus Diazobernsteinsäureester beim Erhitzen für sich, indem in beiden Fällen zunächst ein Teil des Diazoesters unter Bildung von Fumarester zerfällt, der sich hierauf mit noch unverändertem Diazoessigester bez. Diazobernsteinsäureester condensirt (B. **34**, 345; **43**, 1095). **4-Phenyl-3,5-pyrazolindicarbonsäureester**  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2(\text{COOR})_2$ , aus Zimmtaethylester und Diazoessigmethylester einerseits und Zimmtmethyl- und Diazoessigaethylester entstehen isomere Producte (F.  $76^\circ$  und  $107^\circ$ ); die Isomerie verschwindet bei der Oxydation zu den Pyrazolderivaten (B. **35**, 31). **4-Phenyl-5-acetylpyrazolin-3,5-dicarbonester** aus Benzylidenacetessigester und Diazoessigester, giebt beim Erhitzen kein Trimethylen-, sondern ein  $\alpha$ -Pyronderivat (s. d. u. B. **35**, 782).

**Pyrazolone:** Ketopyrazoline oder Pyrazolone sind, wie S. 773 bereits ausgeführt, desmotrop mit den Oxypyrazolen. Je nach der Stellung der CO-Gruppe unterscheidet man 5- und 3-Pyrazolone, zu denen die am längsten bekannten Derivate des Pyrazols gehören.

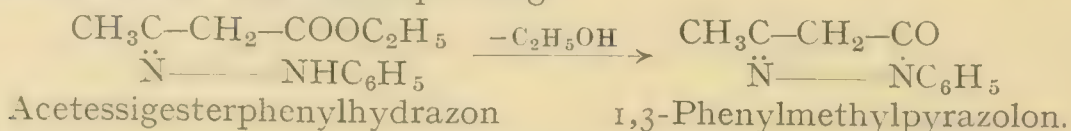


Den Pyrazolonen wird im allgemeinen die Ketoform zugeschrieben, obgleich sie sich bei vielen Reactionen wie Oxypyrazole verhalten (vgl. S. 773). Von der Hydroxylform leiten sich die aus den Pyrazolonen durch Alkylierung und Acylierung entstehenden Alkoxy- und Acidyl oxy-pyrazole (S. 773) ab.

Die Pyrazolone wurden 1883 von L. Knorr entdeckt und näher untersucht. Verschiedene Pyrazolone sind bereits im Anschluss an die Hydrazone von  $\beta$ -Ketonsäuren besprochen worden, deren innere Anhydride sie sind, und zu denen sie in ähnlicher Beziehung stehen wie die Lactame zu den entsprechenden Amidosäuren; es wurde demge-

mäss für die Pyrazolone die Bezeichnung: Lactazame in Vorschlag gebracht (Bd. I).

Wir betrachten zunächst die wichtigste Klasse der Pyrazolone die **5-Pyrazolone**. Sie entstehen 1. aus den Hydrazonen von  $\beta$ -Keton-säureestern durch Alkoholabspaltung:



Durch wasserabspaltende Condensationsmittel, wie Salzsäure, Acetylchlorid u. a., wurden aus einer Anzahl dieser Hydrazone *Alkoxy*pyrazole (S. 773) erhalten, welche weiterhin durch Verseifung der Alkoxygruppe Pyrazolone geben. Aus einigen  $\beta$ -Keton-säureesterphenylhydrazonen werden mittelst conc. Schwefelsäure *Indolderivate* (S. 743) erhalten.

2. Aus  $\alpha,\beta$ -Acetylcenbonsäureestern und Hydrazinen (B. **27**, 783; C. 1906 II, 434).

3. Durch Oxydation der entsprechenden Pyrazolidone.

Verhalten: Die Pyrazolone bilden sowohl mit Basen wie mit Säuren unbeständige Salze, da sie gleich den anderen Pyrazolabkömmlingen schwache Basen sind (vgl. dag. Antipyrin), andererseits aber noch die sauren Eigenschaften der  $\beta$ -Keton-säureester zeigen. Mit den  $\beta$ -Keton-säurederivaten haben sie auch eine Reihe anderer auf der Reactionsfähigkeit der zwischen der CO- und C:N-Gruppe befindlichen  $\text{CH}_2$ -Gruppe beruhender Umsetzungen gemeinsam: mit Benzaldehyd condensiren sie sich zu *Benzyliden*verbindungen, mit salpetriger Säure bilden sie gelbrot gefärbte *Isonitrosoderivate*, mit Diazobenzolsalzen mehr oder weniger stark gefärbte *Azoverbindungen* u. a. m. (vgl. B. **27**, 782; **28**, 625). Durch  $\text{POCl}_3$  werden die Pyrazolone in gechlorte Pyrazole umgewandelt (S. 771), beim Erhitzen mit Phosphortribromid unter Druck liefern sie sogleich Pyrazole (A. **352**, 322). Beim Erhitzen mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  in Xylollösung werden die Pyrazolone in *Thiopyrazolone* übergeführt, während beim Erhitzen der Componenten ohne Lösungsmittel auf höhere Temperatur direct Pyrazole gebildet werden (vgl. S. 769 und B. **40**, 3701; A. **361**, 251).

**5-Pyrazolon**  $\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{N}\cdot\text{NH}$ , F. 164<sup>0</sup>, wird am besten aus Formyl-essigester mit Hydrazin gewonnen und entsteht ferner aus seinen Carbon-säuren (s. u.); mit Benzaldehyd, salpetriger Säure und Diazobenzolchlorid condensirt es sich zu **4-Benzalpyrazolon**  $(\text{C}_3\text{H}_2\text{ON}_2)\cdot\text{CHC}_6\text{H}_5$ , F. 200<sup>0</sup>, **4-Isonitrosopyrazolon**  $(\text{C}_3\text{H}_2\text{ON})\cdot\text{NOH}$ , F. 181<sup>0</sup> u. Zers., und **5-Oxy**pyrazol-**4-azobenzol**  $(\text{C}_3\text{H}_3\text{ON}_2)\cdot\text{N}\cdot\text{NC}_6\text{H}_5$  (B. **29**, 249).

**3-Methyl-5-pyrazolon**  $\text{C}_3(\text{CH}_3)\text{H}_3\text{ON}_2$ , F. 215<sup>0</sup>, wird aus Acetessigester oder Dehydracetsäure mit Hydrazin erhalten (J. pr. Ch. [2] **39**, 132); **3-Phenyl-5-pyrazolon**  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)\text{H}_3\text{ON}_2$ , F. 236<sup>0</sup>, aus Benzoylessigester und Hydrazin (A. **352**, 158). **n-Phenyl-5-pyrazolon**  $\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{N}\cdot\text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 118<sup>0</sup>, entsteht aus n-Phenyl-5-pyrazolon-3- und 4-carbonsäure, sowie aus 1-Phenyl-5-pyrazolidon (B. **28**, 35, 630).

**n-Phenyl-3-methyl-5-pyrazolon**  $\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}(\text{CH}_3)\cdot\text{N}\cdot\text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 127<sup>0</sup>, aus Acetessigester, den  $\beta$ -Chlorcrotonsäureestern (B. **29**, 1654) oder Tetrolsäure (Bd. I) mit Phenylhydrazin, ist das längst- und bestbekannte Pyrazolderivat und wird technisch in grossen Mengen dargestellt (A. **238**, 147). Es giebt mit Benzaldehyd die *Benzyliden*verbindung  $\text{CO}\cdot\text{C}(\text{:CHC}_6\text{H}_5)\cdot\text{C}(\text{CH}_3)\cdot\text{N}\cdot\text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 107<sup>0</sup>; die Condensationsproducte mit Oxybenzaldehyden sind durch starke

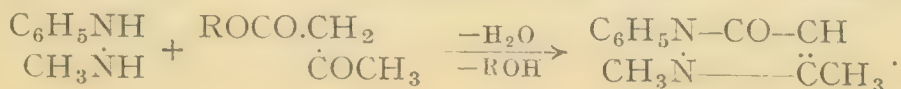


Färbung ausgezeichnet (B. **33**, 864). Mit  $\text{POCl}_3$  liefert das Phenylmethylpyrazolon das *n*-Phenyl-3-methyl-5-chlorpyrazol (S. 772), mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  in Xylol *n*-Phenyl-3-methyl-5-thiopyrazolon  $\text{CS} \cdot \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3) : \text{N} \cdot \text{NC}_6\text{H}_5$ , F.  $109^\circ$  (A. **361**, 261). Mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  entsteht ein Isonitrosoderivat  $\text{CO} \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{N} \cdot \text{NC}_6\text{H}_5$ , F.  $157^\circ$ , das durch Oxydation **Nitro-**, durch Reduction **4-Amido-*n*-phenyl-3-methyl-5-pyrazolon** liefert; letzteres wird auch durch Reduction des aus Phenylmethylpyrazolon und Diazobenzolchlorid entstehenden *n*-Phenyl-3-methyl-5-oxypyrazol-5-azobenzols (Constit. vgl. A. **378**, 218) gewonnen. Das Amidophenylmethylpyrazolon ist wenig beständig, es geht bereits durch Oxydation an der Luft in die sog. Rubazonsäure  $(\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}) : \text{N} \cdot (\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_2\text{O})$ , F.  $181^\circ$ , eine rot gefärbte Verbindung über, die im Verhalten an die Purpursäure (Bd. I) in der Harnsäuregruppe erinnert. Mit grossem Ueberschuss des Oxydationsmittels liefert das Amidopyrazolon sogleich **4-Keto-1-phenyl-3-methylpyrazolon**  $\text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{N} \cdot \text{NC}_6\text{H}_5$ , broncefarbene Krystalle, F.  $119^\circ$ , das *Isatin* der Pyrazolgruppe, welches auch durch Spaltung seines Dimethylaminoanils  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N} : (\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2\text{O})$ , des Einwirkungsproductes von Nitrosodimethylanilin auf das Phenylmethylpyrazolon, entsteht. Durch Reduction liefert dieses Ketopyrazolon: **4-Oxy-1-phenyl-3-methyl-5-pyrazolon** (A. **293**, 50).

Durch Oxydation mit Eisenchlorid giebt Phenylmethylpyrazolon unter Vereinigung von 2 Mol.: Pyrazolblau 
$$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{N}-\text{CO}-\text{C} \text{-----} \text{C}-\text{CO}-\text{NC}_6\text{H}_5 \\ \text{N} \text{-----} \dot{\text{C}}\text{CH}_3 \quad \text{CH}_3\dot{\text{C}} \text{-----} \text{N} \end{array}$$
, das in Constitution und Verhalten dem Indigoblau (S. 759) ähnlich ist; gelinde Oxydationsmittel wie Phenylhydrazin und dergl., lassen das um 2H-Atome reichere Bis-*n*-phenyl-3-methyl-5-pyrazolon (A. **354**, 55) entstehen, welches auch aus Phenylmethylpyrazolonsilber mit Jod gewonnen wird. Durch Einwirkung von Diazomethan auf das Phenylmethylpyrazolon entsteht Phenylmethoxypyrazol (S. 773), daneben in geringer Menge das isomere Antipyrin (vgl. B. **28**, 1626).

***n*-Phenyl-4-methyl-5-pyrazolon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{N} : \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}$ , F.  $148^\circ$ , aus Formylpropionsäureester und Phenylhydrazin, sowie neben dem isomeren *n*-Phenyl-4-methyl-3-pyrazolon (S. 782) aus Brommethacrylsäureester  $\text{CHBr} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOR}$  und Phenylhydrazin (B. **38**, 3273). ***n*-Methyl-3-phenyl-5-pyrazolon**  $\text{CH}_3\text{N} \cdot \text{N} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ , F.  $207^\circ$ , durch Methyliren des 3-Phenyl-5-pyrazolons (S. 778), sowie durch Condensation von Benzoylessigester mit Methylhydrazin; gleicht in seinen Umwandlungen völlig dem technischen Phenylmethylpyrazolon (A. **352**, 152). **1,3-Diphenyl-5-pyrazolon**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N} \cdot \text{N} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ , F.  $137^\circ$ , aus Benzoylessigester und Phenylhydrazin (A. **358**, 171), ist in analoger Weise wie das Phenylmethylpyrazolon in **4-Keto-1,3-diphenyl-5-pyrazolon** und **4-Oxy-1,3-diphenyl-5-pyrazolon** umgewandelt worden (B. **36**, 1132).

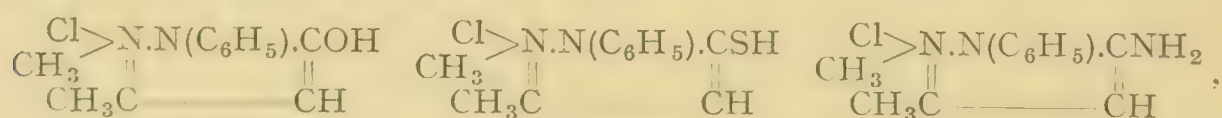
**Antipyrin**, **1,2,3-Phenyldimethyl-5-pyrazolon** 
$$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{N}-\text{CO}-\text{CH} \\ \text{CH}_3\text{N} \text{-----} \dot{\text{C}}\text{CH}_3 \end{array}$$
, F.  $112^\circ$ , u. verm. Dr. destillirbar, wird als jodwasserstoffsäures Salz durch Erhitzen von Phenylmethylpyrazolon mit Jodmethyl und Methylalkohol auf  $100^\circ$  gewonnen. Es entsteht auch durch Condensation von sym. Methylphenylhydrazin mit Acetessigester (A. **238**, 160; B. **20**, R. 609):



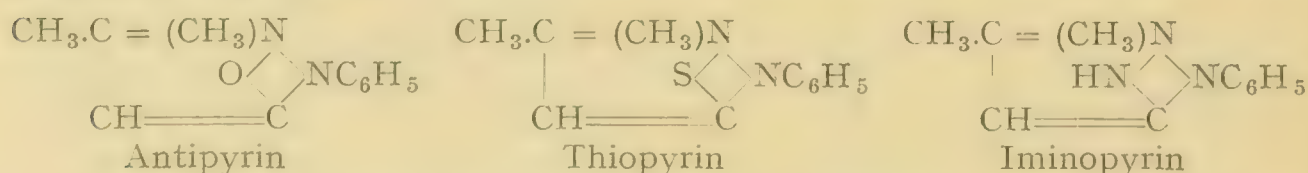
In ähnlicher Weise wie das Antipyrin werden homologe 1-Phenyl-2-alkyl-5-pyrazolone aus dem Phenylmethylpyrazolon gewonnen: 2-Benzyl- und 2-Aethyl-1-phenyl-3-methyl-5-pyrazolon, F. 119° und 73° (J. pr. Ch. [2] 55, 153; A. 293, 3 Anm.). Das Antipyrin und seine Homologen entstehen ferner auch durch Erhitzen der Halogenalkylate von 5-Alkoxy-pyrazolen (S. 773), sowie aus den Halogenalkylaten der 5-Chlorpyrazole (S. 772) mit Alkalilauge; so giebt das Jodmethylat des 1,5-Phenylchlorpyrazols mit Alkali das niedere Homologe des Antipyrins: 1-Phenyl-2-methyl-5-pyrazolon, F. 117°, das auch aus 1-Phenyl-5-pyrazolon mit Jodmethyl entsteht (A. 320, 28). Isomer mit dem Antipyrin sind das 1,2-Dimethyl-3-phenyl-5-pyrazolon, F. 108°, und 1-Phenyl-2,4-dimethyl-5-pyrazolon, F. 125°, die durch Methylierung des 1-Methyl-3-phenyl- bez. 1-Phenyl-4-methyl-5-pyrazolons gewonnen wurden (A. 352, 175; B. 38, 3275). 1,2,3-Trimethyl-5-pyrazolon s. B. 43, 2106.

Antipyrin ist eine starke einsäurige Base, leicht löslich in Wasser und Alkohol, aus Aether oder Toluol krystallisiert es in glänzenden Blättchen. In der Heilkunde findet es als geschätztes Antipyreticum Anwendung; dem Antipyrin ähnlich wirkt dessen salicylsaures Salz, das **Salipyrin**, sowie das homologe **Tolopyrin** oder p-Tolyldimethylpyrazolon und ähnliche Substanzen.

Umsetzungen der Antipyrine: Das Antipyrin (und ebenso seine Homologen) giebt mit POCl<sub>3</sub> **Antipyrinchlorid** C<sub>11</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, F. 137°, das als 1-Phenyl-5-chlorpyrazol-2-chlormethylat aufzufassen ist; die Chloratome, besonders das in 5-Stellung, sind sehr leicht beweglich: Alkali regeneriert Antipyrin, Alkalisulphydrat oder Natriumthiosulfat giebt Thiopyrin (s. u.), NH<sub>3</sub> und Amine geben Iminopyrine. Diese Verbindungen sind sämtlich wie die Antipyrine selber starke Basen, welche im Gegensatz zu den anderen Pyrazol- und Pyrazolonderivaten mit Säuren sehr beständige Salze bilden. Die Salze fasst man daher übereinstimmend als quartäre Ammoniumsalze auf, entsprechend den Formeln:



also als Halogenalkylate von 5-Oxy-, 5-Sulphydro- und 5-Aminopyrazolen. Die Beziehungen dieser Salze zu ihren Basen beruhen demnach auf einer Anlagerung oder Abspaltung von Säuren in 2,5-Stellung des Pyrazolkerns und es sind daher für die freien Basen von A. Michaelis auch die folgenden Formeln in Betracht gezogen worden (A. 320, 1; 328, 78; 331, 197; 339, 117; B. 36, 3271):



Es ist von diesem Gesichtspunkte aus bemerkenswert, dass die aus Antipyrinchlorid mit p-Toluidin und aus Tolopyrinchlorid mit Anilin entstehenden Verbindungen nicht identisch sind (A. 339, 130; vgl. a. A. 352, 154).

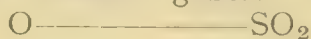
Wie das Antipyrin und seine Homologen verhalten sich alle 1,2-dialkylierten Pyrazolone (vgl. A. 352, 175; 354, 55; B. 43, 2106).

Thiopyrine: 1-Phenyl-2-methylthiopyrazol C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>SN<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), F. 162°, aus 1-Phenyl-5-chlorpyrazol-2-jodmethylat mit KSH. 1-Phenyl-2,3-dimethylthiopyrazol, *Thiopyrin* (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C<sub>3</sub>HSN<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), F. 166°, aus Anti-

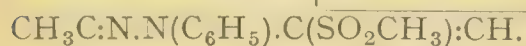


pyrinchlorid mit KSH oder  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  in wässriger Lösung, wirkt physiologisch wie Antipyrin. 1-Phenyl-2-aethylthiopyrazol, F. 171<sup>0</sup>, 1-Phenyl-2,3,4-trimethylthiopyrazol, F. 129<sup>0</sup>, u. a. m. Durch mehrmaliges Destillieren oder durch Erhitzen ihrer Halogenalkylate werden die Thiopyrine unter Wanderung der Alkylgruppe von N- an das S-Atom umgewandelt in Pseudothiopyrine oder Pyrazolalkylsulfide z. B.  $\text{CH}_3\text{C}:\text{N}:\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5):\text{C}(\text{SCH}_3):\text{CH}$ .

Thiopyrine und Pseudothiopyrine unterscheiden sich durch ihr Verhalten bei der Oxydation: erstere geben Trioxyde, *innere Salze von Sulfonsäuren*,



z. B.  $\text{CH}_3\text{C}:\text{N}(\text{CH}_3):\text{NC}_6\text{H}_5:\text{C}:\text{CH}$ , letztere Dioxyde, *Sulfone*, z. B.

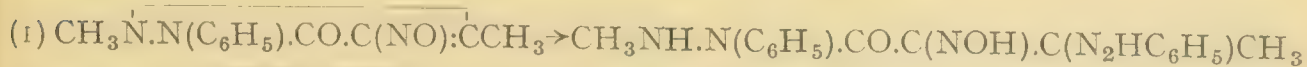


Iminopyrine: 1-Phenyl-2,3-dimethyl-iminopyrazol, *Iminopyrin*  $\text{C}_3\text{H}_2\text{N}_3(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{CH}_3)_2$ , F. 63<sup>0</sup>, aus Antipyrinchlorid durch Erhitzen mit wässrigem  $\text{NH}_3$  oder Ammoncarbonat unter Druck; sein Chlorhydrat zerfällt beim Erhitzen in  $\text{CH}_3\text{Cl}$  und 1,3-Phenylmethyl-5-amidopyrazol, das sich mit Jodmethyl wieder zum Iminopyrinjodhydrat vereinigt. Anilinopyrin, F. 59<sup>0</sup>, aus Antipyrinchlorid und Anilin, wird durch Erhitzen seines Jodmethylats in 1,3-Phenylmethyl-5-methylanilino-pyrazol umgewandelt; Phenylhydrazinopyrin s. B. 42, 2765; weitere Iminopyrine s. B. 36, 3279 u. a. O.

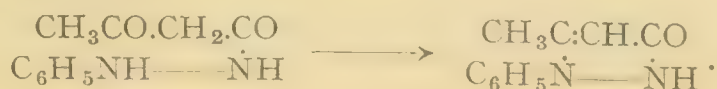
Wie Säuren, so addieren sich auch Jodalkyle in 2,5-Stellung an das Antipyrin unter Bildung von Jodmethylaten der 5-Alkoxy-pyrazole (S. 773); bei höherer Temperatur entsteht jedoch aus Antipyrin und Jodmethyl: 1-Phenyl-2,3,4-trimethylpyrazolon, *Methylantipyrin*, F. 82<sup>0</sup>, und weiterhin unter Umlagerung 1-Phenyl-3,3,4-trimethylpyrazolon, F. 56<sup>0</sup> (A. 293, 1).

4-Nitrosoantipyrin ( $\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{ON}_2$ ).NO, aus Antipyrin mit salpetriger Säure, giebt durch Reduction mit Zink und Essigsäure: 4-Amidoantipyrin, F. 109<sup>0</sup>, dessen leicht entstehende Diazoverbindungen Farbstoffe liefern (A. 293, 58); durch Methylieren erhält man aus dem Amidoantipyrin das Dimethylamidoantipyrin ( $\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{ON}_2$ ) $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F. 108<sup>0</sup>, das sog. *Pyramidon* (C. 1897 I, 1006; 1900 II, 613); dieses wird im Organismus grösstenteils in Antipyrin harnstoff und in Rubazonsäure (s. oben) umgewandelt (B. 35, 2891). 4-Oxyantipyrin, F. 182<sup>0</sup>, entsteht durch Methylieren von 4-Oxy-1-phenyl-3-methylpyrazolon (S. 779), hat ausgeprägten Phenolcharakter (A. 293, 49).

Spaltungen: Durch Erhitzen mit alkoholischem Kali auf 130<sup>0</sup> wird Antipyrin unter Bildung von *Phenylmethylhydrazin* gespalten (S. 770 und B. 39, 3265). Erhitzt man (1) Nitrosoantipyrin mit Phenylhydrazin, so entsteht das *Phenylhydrazon* des *Isonitrosoacetessigsäurephenylmethylhydrazids* (A. 328, 62). Erhitzt man Antipyrin (2) mit Toluol und Natrium im  $\text{CO}_2$ -Strom, so entsteht  $\beta$ -Methylaminocrotonsäureanilid (B. 25, 769):



3-Pyrazolone (vgl. S. 777) entstehen 1. durch Einwirkung von  $\text{PCl}_3$  auf ein Gemisch von  $\beta$ -Ketonsäureestern mit Acetyl- oder Benzoylphenylhydrazin, wobei als Zwischenproducte die Phenylhydrazide der  $\beta$ -Ketonsäuren anzunehmen sind (A. 338, 269):



2. Durch Einwirkung von Phenylhydrazin auf  $\beta$ -Oxalkylacrylsäureester (C. 1906 II. 434).

3. Durch Oxydation der entsprechenden 3-Pyrazolidone.

Verhalten. Die 3-Pyrazolone gleichen in ihrem Verhalten den 5-Pyrazolonen; sie besitzen wie diese gleichzeitig sauren und basischen Character. Durch  $\text{POCl}_3$  werden sie in 3-Chlorpyrazole übergeführt; mit Diazobenzol-salzen bilden sie Azofarbstoffe (A. 338, 228), mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  grün gefärbte 4-Nitrosoverbindungen, die durch Oxydation in stark saure 4-Nitropyrazolone, durch Reduction in beständige, nicht oxydable 4-Amidopyrazolone übergehen. Beim Kochen mit Eisenchlorid geben sie keine dem Pyrazolblau ähnliche Farbstoffe. Die Schmelzpunkte der 3-Pyrazolone liegen durchweg höher, als die der entsprechenden 5-Pyrazolone.

1-Phenyl-3-pyrazolon  $\overline{\text{CH:CH.CO.NH.NC}_6\text{H}_5}$ , F.  $155^\circ$ , entsteht aus der 1-Phenyl-3-pyrazolon-4-carbonsäure durch Erhitzen, aus 1-Phenyl-3-pyrazolidon durch Oxydation mit Eisenchlorid, sowie aus n-Phenylpyrazolin durch aufeinanderfolgende Behandlung mit Brom und Kalilauge (B. 29, 519; 40, 1020).

1,5-Diphenyl-3-pyrazolon  $\overline{\text{C}_6\text{H}_5\text{C:CH.CO.NH.NC}_6\text{H}_5}$ , F.  $252^\circ$ , nach Methode 1., 2. und 3., sowie durch Destillation von Zimmtsäurephenylhydrazid (B. 20,

1107; A. 358, 159). 1-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolon  $\overline{\text{CH}_3\text{C:CH.CO.NH.NC}_6\text{H}_5}$ , F.  $167^\circ$ , nach Methode 1. und 3.; durch Methylierung giebt es das mit dem Antipyrin isomere giftige 3-Antipyrin, 1,2,5-Phenyldimethylpyrazolon

$\overline{\text{CH}_3\text{C:CH.CO.N(CH}_3\text{)NC}_6\text{H}_5}$ , F.  $119^\circ$  (B. 25, R. 367; 28, 629); dasselbe verhält sich chemisch dem Antipyrin völlig analog: mit  $\text{POCl}_3$  giebt es 3-Antipyrinchlorid, 1,5-Phenylmethyl-3-chlorpyrazolchlormethylat, aus dem durch Umsetzung mit Ammoniak 3-Iminopyrin, mit Kaliumsulfhydrat 3-Thiopyrin, mit Kaliumhydroselenid 3-Selenopyrin erhalten werden (B. 36,

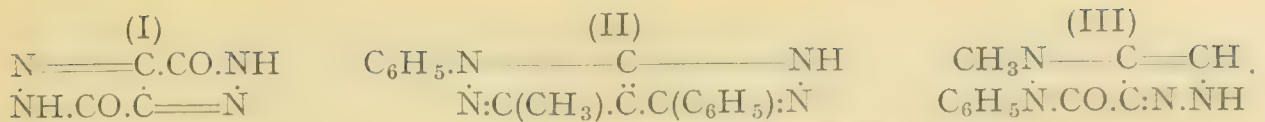
3290; A. 338, 290). 1-Phenyl-4-methyl-3-pyrazolon  $\overline{\text{CH:C(CH}_3\text{).CO.NH.NC}_6\text{H}_5}$ , F.  $210^\circ$ , entsteht neben dem 1-Phenyl-4-methyl-5-pyrazolon (S. 779) aus Brommethacrylsäureester und Phenylhydrazin (B. 38, 3273).

1,3-Phenylmethyl-5-pyrazolon-4-aldehyd  $\overline{\text{C}_6\text{H}_5\text{N.N:C(CH}_3\text{).CH(CHO).CO}$ , F.  $174^\circ$ , entsteht aus dem Condensationsproduct von Methylphenylpyrazolon mit Isatin-a-anil durch Spaltung mit Natronlauge (vgl. S. 755 u. M. 31, 73).

Pyrazoloncarbonsäuren: Ihre Ester entstehen aus den Hydrazone von  $\beta$ -Keto- oder Aldehydicarbonsäureestern; die Säuren zerfallen leicht in  $\text{CO}_2$  und Pyrazolone.

5-Pyrazolon-3-carbonsäure  $\overline{\text{CO-CH}_2\text{-C(COOH)=N-NH}}$ , Zers.  $250^\circ$ , der Methylester, F.  $227^\circ$ , aus Oxalessigsäuremethylester, Chlorfumarsäureester (B. 29, R. 860) oder Acetylendicarbonsäureester mit Hydrazin (B. 25, 3442; 26, 1722); die Säure liefert durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung 5-Pyrazolon (S. 778), mit salpetriger Säure giebt sie eine Isonitrosoverbindung, F.  $201^\circ$ , die mit Hydrazinhydrat behandelt, in das Hydrazid der Hydrazipyrazoloncarbonsäure übergeht. Das Anhydrid dieser Säure (I), Zers.  $126^\circ$ , stellt einen symmetrischen dicyclischen Kern dar, den man auch als Dilactazam des Dioxobernsteinsäureosazons auffassen kann (B. 26, 2057); vgl. hiermit das aus 1,3-Phenylmethyl-4-benzoyl-5-chlorpyrazol mit Hydrazin gewonnene Diphenylmethylbipyrazol (II) (B. 36, 523), sowie das aus 4-Dimethylamidoazoantipyrin beim Erhitzen und Abspaltung von Dimethylamin entstehende Phenylmethylpyrazopyrazolon (III) (B. 41, 3849):





5-Pyrazolon-4-carbonsäure  $\text{CO}-\text{CH}(\text{COOH})-\text{CH}=\text{N}-\text{NH}$ , der Aethyl-ester, F. 181°, entsteht aus Dicarboxylglutaconsäureester  $(\text{CO}_2\text{R})_2\text{CH} \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CO}_2\text{R})_2$  mit Hydrazinhydrat neben Malonylhydrazid, ferner aus Aethoxymethylenmalonsäureester mit Hydrazin (B. 28, 1053); die Säure giebt ebenfalls leicht durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung 5-Pyrazolon (S. 778) (B. 28, 988).

5-Pyrazolon-3-essigester  $(\text{C}_2\text{H}_5\text{OCOCH}_2)\text{C}_3\text{H}_3\text{ON}_2$ , F. 190°, aus Acetondicarbonsäureester mit Hydrazin (J. pr. Ch. [2] 64, 334). —

Isomer mit den 5-Pyrazoloncarbonsäuren ist die 4-Oxyppyrazol-3-carbonsäure, F. 205°, aus Diazotetransulfonsäure (Bd. I) durch Erwärmen mit Natronlauge gewonnen (A. 313, 6):



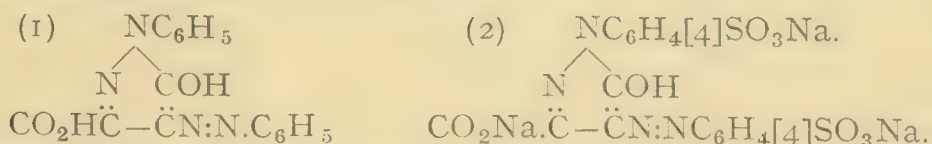
sie giebt beim Erhitzen 4-Oxyppyrazol (S. 773).

1-Phenyl-5-pyrazolon-4-carbonsäure  $\text{CO}-\text{CH}(\text{COOH})-\text{CH}=\text{N}-\text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 93° u. Zers., ihr Aethylester, F. 118°, entsteht aus Dicarboxylglutaconsäureester mit Phenylhydrazin, sowie aus Aethoxymethylenmalonsäureester und Phenylhydrazin. Die isomere 1-Phenyl-5-pyrazolon-3-carbonsäure, F. 181°, entsteht in Form ihres Esters aus Oxalessigester und Phenylhydrazin. Beide Phenylpyrazoloncarbonsäuren geben dasselbe Phenylpyrazolon (S. 778) (B. 28,

41). 1-Phenyl-3-pyrazolon-4-carbonsäure  $\text{CH} : \text{C}(\text{COOH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NC}_6\text{H}_5$ , F. 216° u. Zers., entsteht in Form ihres Esters durch Einwirkung von  $\text{PCl}_3$  auf ein Gemisch von Aethoxymethylenmalonester und Acetylphenylhydrazin (B. 40, 1020). 1-Phenyl-4-oxypyrazol-3-carbonsäure, F. 154°, aus dem Phenylhydrazon des  $\gamma$ -Bromacetessigesters, giebt durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung 1-Phenyl-4-oxypyrazol (S. 773).

**Pyrazolonazofarbstoffe:** Die beim Phenylmethylpyrazolon (S. 782) erwähnte Combinationsfähigkeit mit Diazoniumsalzen ist eine allgemeine Eigenschaft der 5-Pyrazolone, welche in 4-Stellung nicht substituirt sind. Ausser durch directe Kuppelung der fertigen Pyrazolone mit Diazoniumsalzen lassen sich Pyrazolonazofarbstoffe auch derart gewinnen, dass man zunächst aus  $\beta$ -Ketonsäureestern und Diazoniumsalzen Benzolazo- $\beta$ -ketonsäureester (vgl. Benzolazoacetessigester) darstellt, und diese durch Einwirkung von Hydrazinen in Pyrazolonazoverbindungen überführt (B. 31, 467). Die Pyrazolonfarbstoffe sind als echte Azoderivate der 5-Oxyppyrazole aufzufassen (A. 378, 218). Sie sind z. T. wichtige Farbstoffe (vgl. C. 1901 I, 486; 1902 II, 918 u. a. O.)<sup>1)</sup>. Zu ihnen gehört besonders der wertvolle gelbe Farbstoff Tartrazin.

Aus den Dioxobernsteinsäureesterosazonen (s. Bd. I) entstehen die Ester der 1-Phenyl-4-benzolazo-5-oxypyrazol-3-carbonsäure (1), rot, F. 154°; sie ist der Stammkörper des **Tartrazins** (2), dessen Hauptbestandteil das Trinatriumsalz der sog. Tartrazinsäure oder 1,p-Sulfoxyphenyl-4,p-sulfoxybenzolazo-5-oxypyrazol-3-carbonsäure ist:



<sup>1)</sup> G. Cohn, Die Pyrazolonfarbstoffe, Stuttgart 1910.

Letztere Säure entsteht auch aus 1,p-Sulfoxyphenyl-5-pyrazolon-3-carbonsäure (*Tartrazinogensäure*) und dem Diazid der Sulfanilsäure, wodurch ihre Constitution bewiesen wird; durch Reduction des Tartrazins mit Zinkstaub und Wasser erhält man *Aminotartrazinogensäure*  $C_3N_2HO(NH_2)(C_6H_4SO_3H)(CO_2H)$  (A. **294**, 219; **299**, 100; **306**, 1).

### Pyrazolidine.

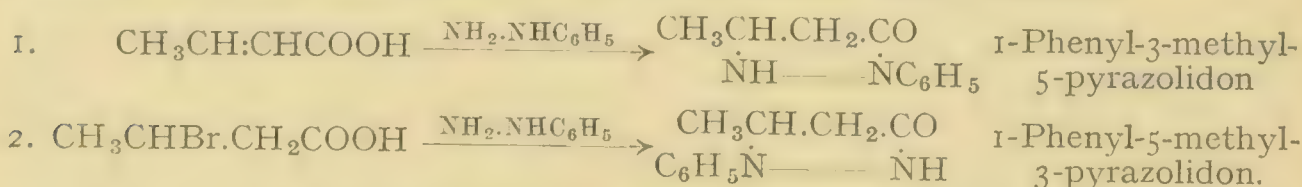
Die Derivate des Tetrahydropyrazols, die Pyrazolidine, gehen z. T. leicht in Pyrazolinderivate über, haben daher reducirende Eigenschaften. Das einfachste Pyrazolidin ist noch nicht bekannt:

n-Phenylpyrazolidin  $\begin{array}{c} NH \quad \text{---} \quad NC_6H_5 \\ | \quad \quad \quad | \\ \dot{C}H_2 \cdot CH_2 \cdot \dot{C}H_2 \end{array}$ , Oel, Kp.<sub>20</sub> 160°, entsteht aus Trimethylenbromid mit Natriumphenylhydrazin (B. **26**, R. 402). Es geht schon durch den Luftsauerstoff in Phenylpyrazolin über; mit Jodmethyl und Alkali bildet es 1-Phenyl-2-methylpyrazolidin, Kp.<sub>90</sub> 175—180°. Durch Reduction des entsprechenden Pyrazolidons entsteht 1-Phenyl-3-methylpyrazolidin (B. **26**, 107). 1,3,5-Triphenyl-2-methylpyrazolidin, F. 110°, entsteht durch Reduction von Triphenyl-pyrazoljodmethylat mit Natrium und Alkohol.

3,5-Dimethylpyrazolidin  $(CH_3)_2C_3H_5:N_2H_2$ , Kp. 141—143°, entsteht neben 1,3-Diaminopentan durch electrolytische Reduction von Acetylaceton-dioxim  $CH_3C(NO_2)CH_2C(NO_2)CH_3$  (B. **36**, 219); diese Reaction erinnert an die Bildung der Pinakone bei Reduction der Ketone.

Pyrazolidincarbonsäuren sind durch Reduction von Pyrazolincarbonsäuren erhalten worden (B. **26**, R. 282); sie sind beständiger als diese; 4-Phenylpyrazolidin-3,5-dicarbonsäure, F. 220° (B. **36**, 3779).

Ketonderivate der Pyrazolidine: 1. Pyrazolidone entstehen aus  $\beta$ -Halogenfettsäuren oder  $\alpha,\beta$ -Olefin-carbonsäuren mit Hydrazinen. Bei Anwendung von Phenylhydrazin ist ein zweifacher Verlauf der Reaction möglich, je nachdem sich die primäre oder die secundäre Aminogruppe des Hydrazins mit der Carboxylgruppe der betreffenden Säure umsetzt:



Die so entstehenden Isomeren unterscheiden sich dadurch, dass die 1-Phenyl-5-pyrazolidone nur basische, die 1-Phenyl-3-pyrazolidone dagegen auch saure Eigenschaften besitzen; durch Oxydation geben die Pyrazolidone leicht Pyrazolone, durch Reduction mit Natrium und Alkohol zum Teil Pyrazolidine (s. o.).

Pyrazolidon  $\dot{C}O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot NH$ , Kp. 133—135°, aus Acrylsäure und Hydrazin, ist lediglich Base, durch Oxydation bildet es leicht Pyrazolon (J. pr. Ch. [2] **51**, 73). 1-Phenyl-5-pyrazolidon, F. 78°, entsteht aus  $\beta$ -Halogenpropionsäuren mittelst Natriumformylphenylhydrazin oder aus Acrylsäure mit Phenylhydrazin in Toluollösung (B. **28**, 626), ist nur Base und giebt durch Oxydation 1-Phenyl-5-pyrazolon, F. 118° (S. 778); das isomere 1-Phenyl-3-pyrazolidon  $\dot{C}H_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot \dot{N}C_6H_5$ , F. 119—121°, aus  $\beta$ -Halogenpropionsäuren mit freiem Phenylhydrazin, sowie aus  $\alpha,\beta$ -Phenylhydrazido-propionsäureester (S. 159) gewonnen (B. **24**, R. 234), besitzt auch saure Eigenschaften und liefert durch Oxydation das 1-Phenyl-3-pyrazolon,



(B. 29, 517). — 1-Phenyl-3-methyl-5-pyrazolidon, F. 84°, Kp. 321°, aus Crotonsäure und Phenylhydrazin oder sym.  $\beta$ -Phenylhydrazidobuttersäure (B. 27, R. 687), Base, giebt leicht 1,3-Phenylmethyl-5-pyrazolon; durch Methylierung liefert es 1,2,3-Phenylmethylpyrazolidon, *Hydroantipyvin*, F. 146°, das sich nicht durch Oxydation in Antipyryn überführen lässt (B. 26, 103). 1-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolidon, F. 128°, aus as.  $\beta$ -Phenyl-5-hydrazidobuttersäure, hat auch saure Eigenschaften; durch Oxydation entsteht 1,5-Phenylmethyl-3-pyrazolon (S. 782). 1,5,5,3- und 1,3,3,5-Phenyldimethylpyrazolidon, F. 110° und 75°, entstehen aus Chlorisovaleriansäure und aus Dimethylacrylsäure mit Phenylhydrazin; die 1,5,5,3-Säure wird durch Kochen mit Barytwasser zu Phenylzaisovaleriansäure  $C_6H_5N:N.C(CH_3)_2CH_2COOH$  gespalten (C. 1897 II, 1100; A. 292, 284). 1,5-Diphenyl-4-oxy-3-pyrazolidon  $C_6H_5\dot{N}.NH.CO.CH(OH).CHC_6H_5$ , F. 173°, entsteht durch Erhitzen von phenylglycidsaurem Natrium (S. 372) mit Phenylhydrazin. Beim Erhitzen für sich oder mit  $ZnCl_2$  geht es unter Abspaltung von  $H_2O$  in 1,5-Diphenyl-3-pyrazolon (S. 782) über (C. 1905 I, 173).

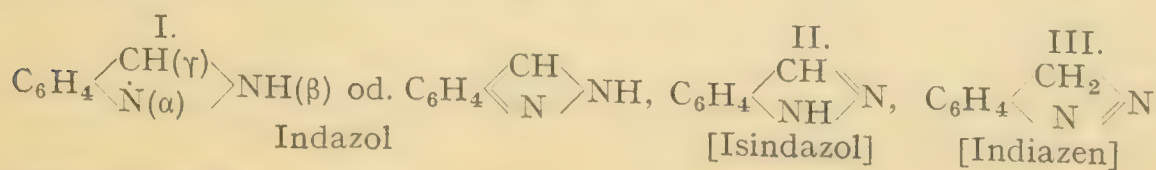
2. Diketopyrazolidine sind die cyclischen Hydrazide der Malonsäuren: 3,5-Diketopyrazolidin, *Malonylhydrazin*  $\overline{CO.CH_2.CO.NH.NH}$ , Oel, aus Malonestersäure mit Hydrazin (B. 28, R. 159); 1-Phenyl-3,5-diketopyrazolidin, *Malonylphenylhydrazin*, F. 192°, aus Malonestersäurephenylhydrazid (B. 25, 1506), aus Malonsäureester, Phenylhydrazin und Natriumaethylat (B. 39, 2282), oder durch Einwirkung von  $PCl_3$  auf ein Gemisch von Malonsäure und Acetylphenylhydrazin (B. 40, 3568) gewonnen, ist wahrscheinlich als Phenyloxy-pyrazolon aufzufassen; mit  $POCl_3$  liefert es bei gelinder Temperatur 1-Phenyl-3-chlorpyrazolon, F. 144°, und erst bei 130°: Phenyldichlorpyrazol (S. 772; B. 31, 3003). 1-Phenyl-4,4-dimethyl-3,5-diketopyrazolidin, F. 176°, aus Dimethylmalonsäure, Acetylphenylhydrazin und  $PCl_3$  (B. 41, 3865).

## 2. Indazole.

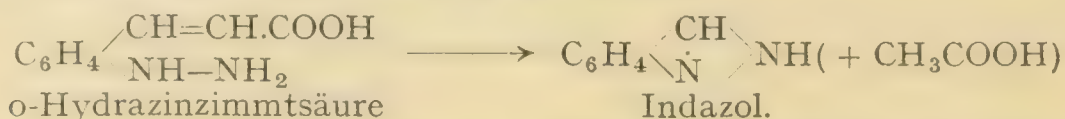
Wie den Pyrrolen die Benzopyrrole oder Indole, so entsprechen den Pyrazolen Benzopyrazole oder Indazole.

Es giebt zwei isomere Reihen von N-alkylieren Indazolen, die einen bilden sich durch Einwirkung von Jodalkylen auf Indazol und dessen Homologe; die anderen, Isindazole genannt, durch Synthese aus orthosubstituirten  $\alpha$ -Alkylphenylhydrazinen, haben daher den Alkylrest an dem dem Benzolkern benachbarten N-Atom; folglich muss in den isomeren n-Alkylindazolen der Alkylrest an dem zweiten ( $\beta$ -) N-Atom stehen; diese beiden Gruppen von Benzopyrazolen leiten sich daher von den Formeln I und II ab; die Stammkörper selber sind vielleicht als desmotrop zu betrachten.

Eine dritte desmotrope Formel (III) lässt sich construiren durch »Ringazosubstitution« (vgl. S. 765) in dem *Indolenin*, der desmotropen Indolformel; von dieser Formel III leiten sich die Indiazonoxime (S. 786) und wahrscheinlich die Diazoindazole (S. 788) ab.



Indazole entstehen 1. aus den o-Hydrazinzimmtsäuren (S. 407) durch Erhitzen (E. Fischer u. Tafel, A. **227**, 303):

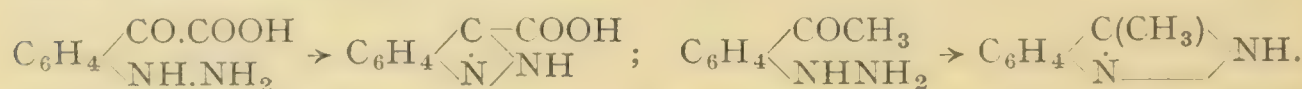


Es ist bemerkenswert, dass sich bei dieser Reaction nicht ein lactamartiges Anhydrid der Hydrazinzimmtsäure bildet; dieses würde einen siebengliedrigen heterocyclischen Ring enthalten. Durch gelinde Oxydation von o-Hydrazinzimmtsäure bildet sich Indazolessigsäure (s. u.).

2. o-Hydrazinbenzoësäure giebt beim Erhitzen mit  $\text{POCl}_3$  unter Druck  $\gamma$ -Chlorindazol, das durch Zink und Salzsäure zu Indazol reducirt wird (B. **35**, 2315):



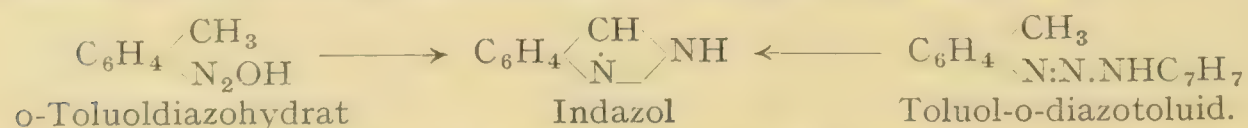
3. Aus o-Hydrazinacetophenonen oder o-Hydrazinphenylglyoxylsäuren durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Austritt:



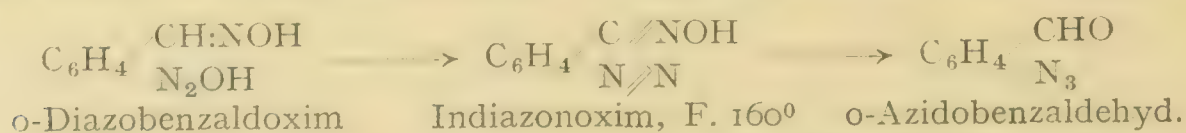
4. Durch Reduction von o-Nitrobenzylanilinen (S. 246) entstehen n-Phenylindazole (B. **24**, 961; **27**, 2899):



5 a. Ferner entstehen Indazole durch geeignete Zersetzung von in Orthostellung methyilirten Diazobenzolen (B. **26**, 2349; A. **305**, 289):



Nach dieser Methode sind eine grössere Anzahl im Benzolkern substituirtter Indazole gewonnen worden; das Diazohydrat aus o-Toluidin giebt beim Verkochen in saurer Lösung nur o-Kresol, in neutraler Lösung neben wenig Indazol  $\gamma$ -Toluolazoindazol; substituirtte Benzolazoindazole entstehen hauptsächlich bei der Zersetzung o-methyilirter Diazobenzole in stark alkalischer Lösung, indem die gebildeten Indazole mit noch unzersetzter Diazolösung kuppeln. Glatt reagiren unter Indazolbildung nur die Diazokörper aus nitrirten o-Methylanilinen, welche zum Teil schon beim Verkochen in mineral-saurer Lösung, zum Teil beim Behandeln in Eisessig die Indazole in guter Ausbeute liefern (B. **37**, 2556). Diazotirt man o-amidirte Benzaloxime, so entstehen sog. Indiazonoxime, welche durch Wasser oder Alkali leicht zu o-Azidobenzaldehyden isomerisirt werden (B. **34**, 1309):



5 b. In recht glatter Reaction entstehen Indazole aus den Nitrosoverbindungen acyilirter o-Methylaniline beim Erwärmen in Benzollösung (B. **41**, 660):

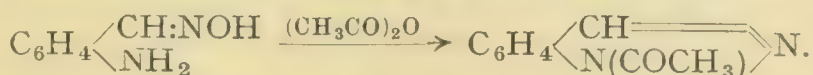




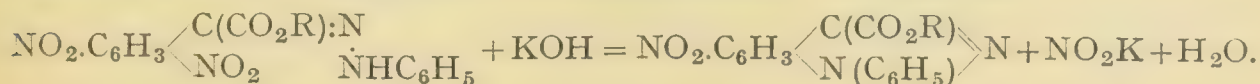
Isindazole entstehen 1. aus *o*, $\alpha$ -Alkylhydrazinzimmtsäuren oder *o*, $\alpha$ -Alkylhydrazinacetophenonen:



2. Aus *o*-Amido-aldoximen oder -ketoximen durch Einwirkung von Eisessig und Essigsäureanhydrid (B. **26**, 1903; **29**, 1261):



3. Aus dem Phenylhydrazon des *o*,*p*-Dinitrophenylglyoxylsäureesters entsteht Nitroindazol- $\alpha$ -phenyl- $\gamma$ -carbonsäureester (B. **22**, 319):



Eigenschaften: Indazole sind meist krystallinische, schwach basische Substanzen; die Bz-Nitroindazole bilden auch mit Metallen Salze (B. **37**, 2570). Gegen Oxydationsmittel sind sie ziemlich beständig;  $\beta$ -Phenylindazol wird durch Chromsäure zu Azobenzolcarbonsäure gespalten. Hydroproducte bilden sich nur schwierig. Die freie Imidgruppe ist leicht alkylierbar und acylierbar; mit Diazobenzolen kuppelt Indazol und die Bz-substituirten Indazole zu Benzolazoindazolen; mit Benzaldehyd zu Benzylidenbisindazol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2)_2$ . Die Isindazole gleichen im Allgemeinen den Indazolen. Die Substituenten des Pyrazolrings werden, von dem am Benzolkern stehenden Stickstoff ausgehend, mit I $\alpha$ -  $\alpha$ -,  $\beta$ -,  $\gamma$ -, die des Benzolrings mit Bz- 1-, 2-, 3-, 4- bezeichnet.

**Indazol**  $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2$ , F. 146°, Kp. 270°, entsteht aus seiner Carbonsäure (S. 788), aus *o*-Hydrazinzimmtsäure, aus Chlorindazol, aus Benzoyl-*o*-tolyl-nitrosamin, aus *o*-Diazotoluolchlorid mit Natronlauge (S. 786), sowie auch durch Diazotiren von *o*-Amidobenzaldehyd (B. **25**, 1754).  $\beta$ -Oxyindazol

$\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{N} \\ \text{CH} \end{array} \right\rangle \text{NOH}$ , F. 139°, starke Säure, aus *o*-Azidobenzaldoxim (S. 258)

durch Kochen mit Natronlauge, wird durch Zink und Salzsäure zu Indazol reducirt (B. **35**, 1891),  $\beta$ -Benzylindazol  $\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2.\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 73°, aus  $\gamma$ -Chlor- $\beta$ -benzylindazol durch Reduction (B. **35**, 2318). Mit  $\text{NO}_2\text{Na}$  giebt Indazol Nitrosoindazol  $\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2.\text{NO}$ , F. 74°.

Bz-1-Methyl-, -3-Methyl- und -1,3-Dimethylindazol, F. 138°, 115° und 134°, entstehen aus den Xylidinen und aus Mesidin nach Methode 5a und 5b (A. **305**, 308, 363; B. **41**, 666).  $\gamma$ -Methylindazol  $\text{C}_7\text{H}_6(\text{CH}_3)\text{N}_2$ , F. 113°, Kp. 281°, aus *o*-Hydrazinacetophenon, giebt mit Acetylchlorid  $\beta$ -Acetyl- $\gamma$ -methylindazol  $\text{C}_7\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{N}_2.\text{COCH}_3$ , F. 72° (B. **24**, 2380), mit Jodmethyl:  $\beta$ , $\gamma$ -Dimethylindazol  $\text{C}_7\text{H}_5(\text{CH}_3)_2\text{N}_2.\text{CH}_3$ , F. 80°.  $\beta$ -Phenylindazol  $\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2.\text{C}_6\text{H}_5$ , F. 84°, Kp. 345°, aus Nitrobenzylanilin (S. 786); entsteht auch aus Benzolazo-*o*-benzylalkohol  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{N:NC}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2.\text{OH} \end{array} \right\rangle$  durch Erhitzen; ähnlich giebt *o*-Azobenzylmethyläther:  $(\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2)\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OCH}_3$ , *o*-Hydrazobenzaldehydacetal:  $(\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2)\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$  (C. 1904 I, 176; II, 661).  $\beta$ -Phenylindazol wird durch  $\text{CrO}_3$  zu Azobenzolcarbonsäure oxydirt; es liefert ein Jodmethylat, F. 188° (B. **24**, 3058; **27**, 48).  $\gamma$ -Phenylindazol, F. 108° (116°), entsteht aus *o*-Diazobenzophenon durch Reduction; bei Anwendung von Natriumsulfit entsteht dabei zunächst ein sauerstoffhaltiger Körper  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}$ , F. 126°, welcher vielleicht ein  $\beta$ -Oxy- $\gamma$ -phenylindazol ist und durch weitere Reduction das Phenylindazol liefert (B. **29**, 1265). Bz- 1-, 2-, 3- und 4-Nitroindazol  $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{CN}_2\text{H}_2)$ , F. 187°, 181°, 208° und 203°,

aus den Diazokörpern der Nitro-*o*-toluidine (s. o.). Von den 12 möglichen Bz-Nitromethylindazolen sind aus den Nitroxylidinen 11 dargestellt worden, ebenso verschiedene Dinitro-methyl-, Nitro-dimethyl- und Dinitro-dimethylindazole. Durch Reduction dieser Nitroindazole wurden Bz-Amidoindazole bereitet (B. 37, 2556).

$\gamma$ -Azo-, Amido- und Diazoindazole:  $\gamma$ -Azoderivate der Indazole entstehen durch Einwirkung alkalischer Diazolösungen auf die Indazole; sie bilden sich daher auch neben den Indazolen bei der Zersetzung der *o*-methylirten Diazoniumsalze mit Alkali (s. S. 786, Bildungsweise 5a): Indazol- $\gamma$ -azobenzol  $C_7H_5N_2(N:NC_6H_5)$ , orangegelbe Nadeln, F.  $191^{\circ}$ ; Indazol- $\gamma$ -azotoluol, F.  $211^{\circ}$ , aus *o*-Diazotoluol, Dimethylindazol- $\gamma$ -azomesitylen, F.  $258^{\circ}$ , aus Diazomesidin. Nitroindazol- $\gamma$ -azonitromethylbenzol s. B. 37, 2579.

Durch Reduction werden diese Azoverbindungen in Aniline und  $\gamma$ -Amidoindazole gespalten:  $\gamma$ -Amidoindazol  $C_7H_5N_2(NH_2)$ , F.  $154^{\circ}$ , entsteht auch aus *o*-Amidobenzonitril durch Diazotiren und darauffolgende Reduction, durch Umlagerung des zunächst gebildeten *o*-Cyanphenylhydrazins (B. 42, 3716). Bz-3-Methyl- und -1,3-Dimethyl- $\gamma$ -amidoindazol, F.  $191^{\circ}$  und  $151^{\circ}$ . — Mit salpetriger Säure liefern die Amidoindazole relativ beständige Diazohydrate:  $C_7H_5N_2(N_2OH)$  etc., welche unter  $H_2O$ -Abspaltung in noch beständigere, eigentümliche innere Anhydride, sog. Indazoltriazolene (1) übergehen: Indazoltriazolen, Diazoindazol  $C_7H_4N_4$ , gelbe Nadeln, F.  $106^{\circ}$ ; letztere kuppeln mit Phenolen und Naphtolen sehr leicht zu Oxyazofarbstoffen; mit den Halogenwasserstoffsäuren geben sie  $\gamma$ -Halogenindazole. — Durch Oxydation der Amidoindazole mit Wasserstoffsuperoxyd, Bichromat etc. in saurer Lösung entstehen unter intermediärer Ringspaltung Benzazimide (2) (s. d. und A. 305, 289; B. 32, 1773, 1797; 35, 892):



In alkalischer Lösung werden die Amidoindazole bereits durch den Luftsauerstoff zu Azoindazolen oxydirt: Azoindazol ( $C_7H_5N_2$ )N:N( $C_7H_5N_2$ ), dunkelrote Nadeln, F.  $229^{\circ}$  (B. 39, 4276).

$\gamma$ -Chlorindazol  $C_7H_5ClN_2$ , F.  $148^{\circ}$ , aus Diazoindazol (s. o.) mit Salzsäure, aus *o*-Hydrazinbenzoësäure beim Erhitzen mit  $POCl_3$  unter Druck; das Cl-Atom ist sehr fest gebunden; durch Nitrosiren und Acetyliren entsteht  $\beta$ -Nitroso- und Acetylchlorindazol, F.  $90^{\circ}$  und  $67^{\circ}$ , mit Jodmethyl und Alkali  $\beta$ -Methylchlorindazol, Kp.  $269^{\circ}$ ;  $\beta$ -Benzyl- $\gamma$ -chlorindazol, F.  $47^{\circ}$ , aus sym. Benzylhydrazin-*o*-benzoësäurelactazam mit  $POCl_3$  (B. 34, 795; 35, 2315).

$\gamma$ -Oxy- $\beta$ -phenylindazol  $C_6H_4 \begin{array}{c} \text{C(OH)} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \quad \text{NC}_6H_5 \end{array}$ , F.  $218^{\circ}$ , entsteht aus dem Benzolazo-*o*-benzaldehydacetal  $C_6H_5N:NC_6H_4CH(OCH_3)_2$  durch Verseifen mit verd.  $SO_4H_2$  (C. 1907 I, 1575).  $\gamma$ -Oxy- $\beta$ -phenylindazolcarbonsäure  $C_6H_4 \begin{array}{c} \text{C(OH)} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \quad \text{NC}_6H_4[2]COOH \end{array}$ , F.  $228^{\circ}$ , erhält man in Form ihres Lactons, F.  $295^{\circ}$ , durch Einwirkung von  $POCl_3$  auf *o*-Hydrazobenzoësäure (C. 1906 II, 611), sowie aus dem *o,o'*-Azoxybenzaldehyd durch Kochen mit Eisessig (B. 42, 1706).

$\gamma$ -Indazolcarbonsäure  $C_7H_5N_2.COOH$ , F.  $295^{\circ}$  u. Zers., entsteht aus *o*-Hydrazinphenylglyoxyssäure, die aus Isatinsäure (S. 375) gewonnen wird und somit den Uebergang von der Indol- zur Indazolgruppe bildet (B. 26, 217); ihr Nitril, F.  $140^{\circ}$ , erhält man durch Einwirkung von salpetriger Säure auf *o*-Amidobenzylcyanid (B. 43, 2544); die Indazolcarbonsäure zer-



fällt beim Erhitzen in Indazol und  $\text{CO}_2$ .  $\gamma$ -Indazolessigsäure  $\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $169^\circ$  u. Zers., entsteht durch gelinde Oxydation von o-Hydrazin-zimmtsäure und giebt beim Erhitzen  $\gamma$ -Methylindazol und  $\text{CO}_2$ .

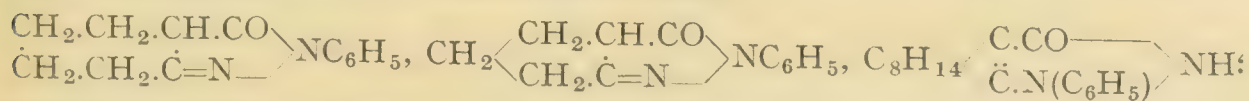
$\alpha,\gamma$ -Dimethylisindazol  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{C}(\text{CH}_3)\rangle\text{N}$ , F.  $36^\circ$ , wird durch Reduction von Nitroso-o-aethylamidoacetophenon erhalten; Iz- $\alpha$ -Acetylisindazol  $\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{COCH}_3$ , Iz- $\alpha,\gamma$ -Acetylmethyl- und  $\alpha,\gamma$ -Acetylphenylisindazol, F.  $130^\circ$  und  $185^\circ$ , entstehen nach Bildungsweise 2 (S. 787) aus o-Amido-benzaldoxim, -acetophenonoxim und -benzophenonoxim und werden durch Alkali wieder zu diesen Oximen aufgespalten (B. 29, 1255).  $\alpha$ -Aethyl- $\gamma$ -isindazolessigsäure  $\text{C}_7\text{H}_4\text{N}_2(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2\cdot\text{COOH})$ , F.  $132^\circ$ , aus Nitroso-o-aethylamidozimmtsäure.

Hydroindazolderivate:  $\beta$ -Phenyldihydroindazol  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CH}_2\rangle\text{NC}_6\text{H}_5$ , F.  $138^\circ$ , wird durch Reduction von Phenylindazol mit Na und Alkohol, Bz-Nitro- $\alpha$ -phenyldihydroindazol- $\gamma$ -carbonsäure, F.  $235^\circ$ , durch Reduction von Phenylnitroindazolcarbonsäure (A. 264, 149) gewonnen.

Ferner entstehen wahrscheinlich als Benzo- und Naphtodihydro-pyrazole aufzufassende Producte durch Vereinigung von Chinonen mit Diazomethan: Aus Benzochinon und Diazomethan wird eine sehr beständige Substanz von wahrscheinlich folgender Formel:  $\text{N}\langle\text{CH}\rangle\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2\langle\text{CH}\rangle\text{N}$  erhalten.  $\alpha$ -Naphtochinon und Naphtazarin (S. 644) geben:  $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2\langle\text{CH}\rangle\text{N}$  und  $\text{C}_{10}\text{H}_4(\text{OH})_2\text{O}_2\langle\text{CH}\rangle\text{N}$ ; das Triacetylderivat des letzteren Körpers giebt durch Oxydation mit Salpetersäure Pyrazol-4,5-dicarbonensäure (S. 777). Aehnliche Producte erhält man auch aus Diazomethan mit Trinitrobenzol und Pikrinsäure (B. 32, 2292; 33, 627).

Indazon oder Benzopyrazolon ist das innere Anhydrid oder Lactazam der o-Hydrazinbenzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CO}\rangle\text{NH}$  (S. 303) (A. 213, 333; vgl. J. pr. Ch. [2] 69, 94).  $\alpha$ -Phenylindazon  $\text{C}_7\text{H}_5\text{ON}_2(\text{C}_6\text{H}_5)$ , F.  $209^\circ$ , aus o-Aminobenzoylphenylhydrazid mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  (B. 32, 782). Nitro-Iz, $\beta$ -phenylindazon aus Nitrophenylhydrazidbenzoëster (B. 30, 1100).

Hierher gehören ferner die aus Cycloketon- $\beta$ -carbonsäureestern, wie Ketopentamethylen- und Ketoexamethylen-2-carbonsäureester (S. 21, 455), Camphocarbonsäureester (S. 513), mit Phenylhydrazin entstehenden dicyclischen Pyrazolonderivate, wie:



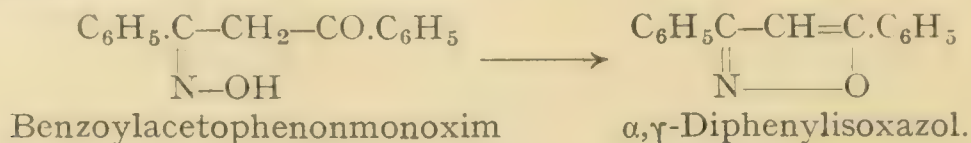
ähnlich entsteht aus Campheroxalester mit Phenylhydrazin Phenylcamphopyrazolcarbonester (vgl. B. 32, 1987; C. 1897 II, 123; A. 317, 27).

Benzodipyrazolone sind das Hexahydrobenzodipyrazolon  $\text{NH}\langle\text{CO}\rangle\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CO}\rangle\text{NH}$ , F.  $257^\circ$ , aus Succinylbernsteinsäureester und Hydrazin, und Dicarbobenzobis-n-phenylpyrazolon  $(\text{COOH})_2\text{C}_6\langle\text{CO}\rangle\text{NC}_6\text{H}_5)_2$  aus Hydrochinontetracarbonsäureester und Phenylhydrazin (Am. Ch. J. 12, 379).

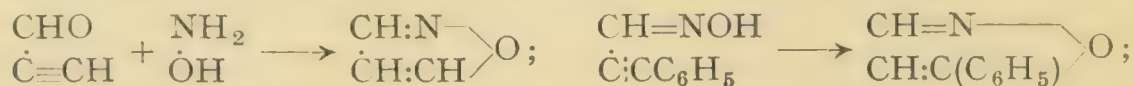
### 3. Isoxazol- oder Furo[a]monazolgruppe: $\gamma\text{CH}=\text{N}\rangle\text{O}$ $\beta\text{CH}=\text{CH}\alpha\rangle\text{O}$

Isoxazol ist das dem Pyrazol oder Pyrro[a]monazol entsprechende Azol des Furfurans: Furo[a]monazol. Gemäss der ähnlichen Structur haben die Isoxazole ähnliche Bildungsweisen wie die Pyrazole: wie

letztere aus den Hydrazonen von  $\beta$ -Diketoverbindungen, so entstehen  
 1. die Isoxazole aus den Monoximen von  $\beta$ -Diketonen und  $\beta$ -Keton-  
 aldehyden oder Oxymethylenketonen durch Wasserabspaltung (Claisen,  
 B. **24**, 3906):



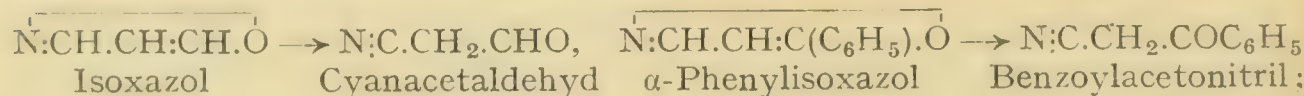
2. Isoxazol und  $\alpha$ -Alkylisoxazole entstehen aus  $\alpha$ -Acetylenaldehyden  
 mit Hydroxylamin (B. **36**, 3665; **44**, 1161; C. 1904 II, 187):



ebenso geben  $\alpha$ -Acetylenketone mit Hydroxylamin  $\alpha,\gamma$ -disubstituierte Isoxazole  
 (C. 1904 I, 43; II, 710).

Ueber Bildung von Isoxazolen aus Nitroparaffinen durch Einwirkung  
 von Alkali vgl. B. **24**, R. 767.

Eigenschaften: Die Isoxazole sind wie die Pyrazole schwache Basen.  
 Während die  $\alpha,\gamma$ -disubstituierten Isoxazole gegen Alkali sehr beständig sind,  
 werden die Isoxazole mit freier  $\gamma$ -Stellung durch alkohol. Alkali schon in  
 der Kälte zu  $\beta$ -Ketonitrilen umgelagert:



Isoxazole mit besetzter  $\gamma$ -, aber freier  $\alpha$ -Stellung werden beim Erwärmen  
 mit alkohol. Kali in Carbonsäuren und Nitrile gespalten (B. **36**, 3672):



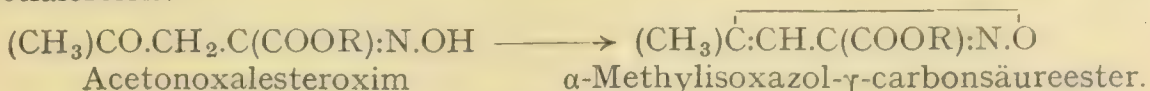
Ueber Ringspaltungen durch Reduction s. B. **24**, 3912.

**Isoxazol**  $\text{C}_3\text{H}_3\text{NO}$ , Kp.  $95^\circ$ ,  $D_{14}$  1,0843, leicht bewegliche Flüssigkeit  
 mit Pyridingeruch, giebt mit  $\text{PtCl}_4$  und mit  $\text{CdCl}_2$  krystallinische Verbindungen  
 (B. **36**, 3665).  $\alpha$ - und  $\gamma$ -**Methylisoxazol**  $(\text{CH}_3)\text{C}_3\text{H}_2\text{NO}$ , Kp.  $122^\circ$   
 und  $118^\circ$ , entstehen nebeneinander aus Oxymethylenacetone und  $\text{NH}_2\text{OH}$ ;  
 $\alpha$ -Methylisoxazol auch aus Tetrolaldehyd bez. dessen Acetal mit Hydroxyl-  
 amin (B. **44**, 1161). Ringspaltungen s. oben.  $\alpha,\beta,\gamma$ -**Trimethylisoxazol**, F.  $3,5^\circ$ ,  
 Kp.  $248^\circ$ , aus Methylacetylacetoneoxim, sowie aus Nitroäthan durch Alkali  
 (J. ch. Soc. **1891**, 410).  $\alpha$ -**Phenylisoxazol**, F.  $23^\circ$ , Kp.  $247^\circ$ , entsteht aus  
 Phenylpropionaldoxim mit kalter Natronlauge und wird durch Natrium-  
 äthylatlösung in Phenacylcyanid umgelagert; es entsteht ferner neben  
 dem isomeren  $\gamma$ -**Phenylisoxazol** aus Oxymethylenacetophenon mit  $\text{NH}_2\text{OH}$   
 (B. **36**, 3673).  $\alpha,\gamma$ -**Phenylmethylisoxazol**, F.  $68^\circ$ , Kp.<sub>19</sub>  $125^\circ$ , aus Benzoyl-  
 acetone oder Phenylacetylacetylen (C. 1904 I, 43; daselbst **Homologe**) giebt  
 beim Erhitzen mit alkohol.  $\text{NH}_3$  3,5-Phenylmethylpyrazol (S. 771).

$\beta$ -**Nitroisoxazol**  $(\text{NO}_2)\text{C}_3\text{H}_2\text{NO}$ , F.  $46\text{--}47^\circ$ , aus Nitromalondialdehyd  
 (Bd. I) mit 1 Mol. Hydroxylamin, wird schon durch Wasser zum Cyan-  
 nitroacetaldehyd aufgespalten (C. 1903 I, 958).  $\gamma$ -**Phenyl- $\beta$ -nitroisoxazol**  
 $(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{NO}_2)\text{C}_3\text{HNO}$ , F.  $116^\circ$ , entsteht aus Zimmtaldehyd mit nitrosen  
 Gasen, wird durch alkohol. Kali gespalten unter Bildung von Benzotrinitril  
 und Nitroessigester, giebt durch Reduction mit Al-amalgam  $\gamma$ -**Phenyl- $\beta$ -**  
**aminoisoxazol**, Kp.<sub>12</sub>  $179^\circ$  (A. **328**, 245).  $\gamma$ -**Nitro- $\alpha,\gamma$ -diphenyl- $\beta$ -nitroisoxazol**,  
 F.  $199^\circ$ , aus Benzalacetophenon mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  etc. (A. **328**, 224).



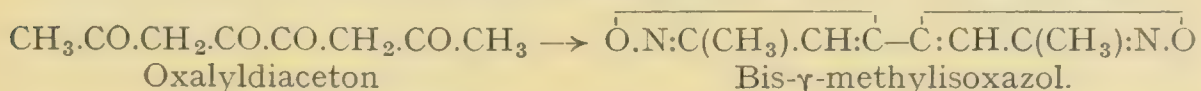
Isoxazolcarbonsäuren: Ihre Ester entstehen aus den Oximen von Ketonoxalestern:



$\alpha$ -Methylisoxazol- $\gamma$ -carbonsäure  $\text{CH}_3(\text{C}_3\text{HNO})\text{COOH}$ , F.  $176^\circ$ , und  $\gamma$ -Methylisoxazol- $\alpha$ -carbonsäure, F.  $211^\circ$ ; ihre Ester entstehen nebeneinander aus Acetonoxalester und  $\text{NH}_2\text{OH}$ . Die freien Säuren können nicht in  $\text{CO}_2$  und Isoxazole gespalten werden, sondern zersetzen sich vollkommen beim Erhitzen (B. **24**, 3908).

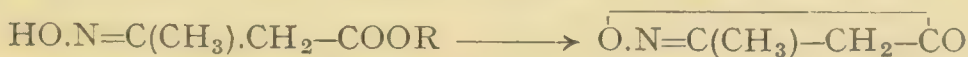
$\alpha$ -Methylisoxazol- $\beta,\gamma$ -dicarbonsäure  $\text{CH}_3(\text{CNO})(\text{COOH})_2$ , F.  $183^\circ$  u. Zers., wird in Form des Diaethylesters, F.  $57^\circ$ , durch Einwirkung rauchender Salpetersäure auf Mono- oder Diacetbernsteinsäureester erhalten (B. **42**, 1869).

Bisoxazole entstehen aus Oxalyldiketonen mit Hydroxylamin:



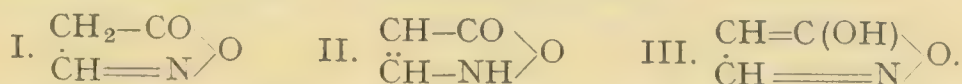
Als Zwischenproduct tritt dabei Acetonyl- $\gamma$ -methylisoxazolylketon auf, das auch durch Condensation von  $\gamma$ -Methylisoxazol- $\alpha$ -carbonsäureester mit Aceton gewonnen wird (B. **24**, 3910).

**Isoxazolone:** Ketoderivate des hypothetischen Dihydroisoxazols oder Isoxazolins sind die Isoxazolone, welche den Pyrazolonen oder Lactazamen entsprechen und daher auch als *Lactazone* oder *Lactoxime* aufgefasst werden können; sie entstehen aus den Oximen der  $\beta$ -Ketonsäureester durch Alkoholabspaltung (B. **24**, 140; **30**, 1159; A. **269**, 33; C. 1909 II, 1461):



Als Oxime von Isoxazolonderivaten werden auch eine Reihe von Substanzen betrachtet, welche aus Glyoxal, Methylglyoxal, Phenylglyoxal u. a. (bez. deren Oximen) bei der Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat erhalten wurden (vgl. B. **30**, 1287).

Aehnlich wie für die Pyrazolone (S. 777) können für die Isoxazolone verschiedene Formulierungen in Betracht kommen:



Die Isoxazolone haben ausgesprochen sauren Character; sie zersetzen Erdalkalicarbonate in der Kälte und bilden Salze nicht nur mit Metallen, sondern auch mit Ammoniak und primären Aminen. Die Zusammensetzung dieser Salze ist wechselnd (s. u.). Die aus den Silbersalzen mit  $\text{JCH}_3$ , oder aus den Isoxazolonen mit Diazomethan entstehenden Methylisoxazolone geben bei der Destillation mit Aetzkali Methylamin; sie scheinen daher die Methylgruppe am Stickstoff zu enthalten und sich von der obigen Formel II abzuleiten (A. **296**, 37; C. 1911 I, 1366).

$\gamma$ -Methyl- $\alpha$ -isoxazolone  $\text{C}_4\text{H}_5\text{NO}_2$ , F.  $170^\circ$ , aus Acetessigesteroxim. Basalz  $(\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_3\text{N}_2)_2\text{Ba} + 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ ; Ammoniaksalz  $(\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_3\text{N}_2)\text{NH}_4$ , Methyl-ester  $(\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_3\text{N}_2)\text{CH}_3$  (A. **296**, 46). Durch Condensation von Acetessigesteroxim bei Gegenwart von Diazobenzolsalzen entsteht das Phenylhydrazon des  $\gamma$ -Methyl- $\beta$ -ketoisoxazolons  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{NO}_2)\text{:NNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $192^\circ$ . Durch Condensation von Acetessigesteroxim bei Gegenwart von Ketonen oder Aldehyden entstehen Verbindungen wie: **Isopropyliden-** und **Benzylidenmethylisoxazolone**  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{NO}_2)\text{:C(CH}_3\text{)}_2$ , F.  $121^\circ$ , und  $(\text{C}_4\text{H}_3\text{NO}_2)\text{:CHC}_6\text{H}_5$ , F.  $141^\circ$

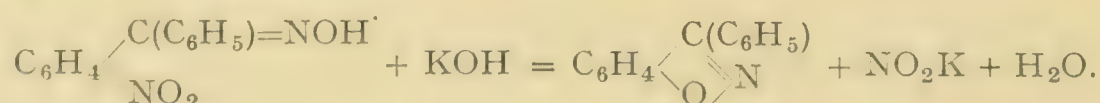
(B. **30**, 1337). Isonitrosomethylisoxazon vgl. B. **28**, 2093; **30**, 1342. Als ein Abkömmling des bisher unbekanntesten einfachsten Isoxazolons ist die sog. *Metafulminursäure*, *Isonitrosoisoxazonoxim*  $\text{O.N:CH.C(:NOH).C:NOH}$ , verpufft bei  $106^\circ$ , zu betrachten. Sie entsteht durch freiwillige Polymerisation der Knallsäure. Beim Erwärmen mit Wasser oder rascher durch Einwirkung von Alkalien wird sie in die Cyanisonitrosoacethydroxamsäure  $\text{CN.C(:NOH).C(:NOH)OH}$  umgelagert (B. **42**, 1346). *Amidoisonitrosoisoxazon*  $\text{O.N:C(NH}_2\text{).C(:NOH).CO}$ , F.  $160^\circ$  u. Zers., s. A. **367**, 83.

$\gamma$ -*Phenyl- $\alpha$ -isoxazon*  $\text{C}_9\text{H}_7\text{NO}_2$ , F.  $152^\circ$ ; Ag-Salz  $\text{C}_9\text{H}_6\text{NO}_2\text{Ag}$ , Anilinsalz  $\text{C}_9\text{H}_7\text{NO}_2\text{.NH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $111^\circ$ ; Methylester  $\text{C}_9\text{H}_6\text{NO}_2\text{.CH}_3$ , F.  $78^\circ$ . Durch Einwirkung von Benzoylchlorid und Alkali werden 2 alkalilunlösliche Benzoyl ester des Phenylisoxazolons, F.  $161^\circ$  und  $115^\circ$ , erhalten (B. **30**, 1614). Benzylidenphenylisoxazon, F.  $191^\circ$  (C. 1908 I. 1702).  $\beta,\gamma$ -*Dimethylisoxazon*, F.  $124^\circ$ ,  $\gamma,\beta$ -*Methylaethylisoxazon*, F.  $50^\circ$  (A. **296**, 56),  $\gamma,\beta$ -*Methylbenzylisoxazon*, F.  $106^\circ$  (B. **30**, 1161).  $\gamma$ -*Phenyl- $\alpha$ -imidoisoxazon*  $\text{O-N=C(C}_6\text{H}_5\text{)-CH}_2\text{-C(:NH)}$ , F.  $111^\circ$ , entsteht aus Cyanacetophenon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{.CO.CH}_2\text{.CN}$  oder Benzoacetodinitril und Hydroxylamin (B. **27**, 1095; J. pr. Ch. [2] **47**, 124).  $\gamma$ -*Phenyl- $\alpha$ -benzoyl- $\beta$ -isoxazon*  $\text{O.N:C(C}_6\text{H}_5\text{).CO.CH.COC}_6\text{H}_5$ , F.  $175^\circ$ , entsteht aus Benzoylformoin (S. 607) und Hydroxylamin (B. **25**, 3468; vgl. B. **30**, 1290).

$\alpha$ -*Isoxazon- $\beta$ -carbonsäureester*  $\text{O.N:CH.CH(CO}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{)CO}$  entsteht aus Aethoxymethylenmalonsäureester sowie aus Dicarboxylglutaconsäureester mit Hydroxylamin und liefert beim Erhitzen seines Silbersalzes mit Jodmethyl unter Verschiebung eines H-Atoms und der doppelten Bindung ein N-Methylderivat  $\text{O.N(CH}_3\text{).CH:C(CO}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{)CO}$  (A. **297**, 81; B. **30**, 1480).

#### 4. Indoxazen- oder Benzisoxazolgruppe.

Indoxazene oder Benzisoxazole entstehen aus den Oximen von o-Halogen- oder o-Nitrobenzophenonen mit Alkali und aus o-Amidobenzophenon mit salpetriger Säure (S. 547 und B. **25**, 1498; **26**, 1657) (vgl. Bildungsweise 3 der Isindazole S. 787):



Das einfachste Indoxazen, welches sich aus o-Brom- oder o-Nitrobenzaldoxim bilden sollte, scheint nicht beständig zu sein, sondern sich sofort in Salicylnitril umzulagern (vgl. Isoxazole S. 790) (B. **26**, 1253). Als ein isomeres Benz- $\beta,\gamma$ -isoxazol kann das Anthranil (S. 294) aufgefasst werden entsprechend den Formeln  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{O}$  oder  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{O}$ ; vgl. auch Benzisoxazon  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{O}$  (S. 293).

*Phenylindoxazen*  $\text{C}_{13}\text{H}_9\text{NO}_2$ , F.  $84^\circ$ , Kp.  $331\text{—}336^\circ$ , liefert mit rauchender Salpetersäure ein Dinitroderivat. Durch Reduction mit Na und Alkohol wird es gespalten zu o-Phenobenzylamin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH(C}_6\text{H}_5\text{)NH}_2 \\ \diagdown \text{OH} \end{array}$ , mit HJ und Phosphor zu o-Benzoylphenol (B. **28**, R. 604; **29**, R. 350). Weitere Indoxazenderivate s. B. **27**, 1452; **28**, 1872, R. 290. *Phenylldihydrobenz- $\beta,\gamma$ -iso-*



**isoxazol**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} CH-C_6H_5 \\ NH-O \end{array} \right\rangle$ , F. 116°, entsteht durch Reduction von o-Nitrobenzophenon mit Al-amalgam (B. 39, 2512).

Ueber **Camphoisoxazol**  $C_8H_{14} \left\langle \begin{array}{l} C-CH \\ \ddot{C}-O \end{array} \right\rangle N$  vgl. C. 1897 II, 123. **Anthronisoxazol**  $C_6H_4.C \equiv N$  und **Anthradiisoxazol**  $O.C_6H_3.C \equiv N$  s. B. 43, 3251.  
 $\dot{C}O-\dot{C}_6H_3.O$   $N:\dot{C}-\dot{C}_6H_3.O$

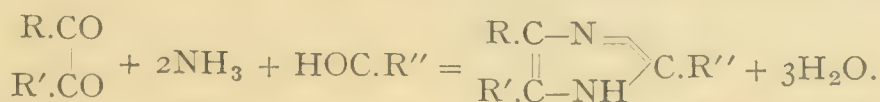
Die folgenden Gruppen der b-Monazole des Pyrrols, Thiophens und Furfurans: die Glyoxaline, Thiazole und Oxazole, können auch als cyclische Amidin-, Imidoaether- und Thioimidoaether von Carbonsäuren aufgefasst werden, eine Beziehung, die sich in den Bildungsweisen dieser Körperklassen zu erkennen giebt. Durch Reduction können diese Verbindungen im allgemeinen nicht in hydrirte Basen übergeführt werden, sondern sie bleiben unverändert oder werden gespalten (vgl. B. 29, 2381).

### 5. Glyoxaline, Imidazole oder Pyrro[b]monazole: $\begin{array}{l} CH=CH \\ N=CH \end{array} \rangle NH.$

Das Glyoxalin oder Imidazol ist metamer mit dem Pyrazol; es kann wie dieses als Ring-azosubstitutionsproduct des Pyrrols aufgefasst und demgemäss als *Pyrro[b]monazol* bezeichnet werden. Andererseits kann man die Glyoxaline, ebenso wie die ringhomologen Pyrimidine (s. d.), als cyclische Amidine auffassen. Ein physiologisch wichtiges Derivat des Glyoxalins ist das Histidin (S. 797), ein weitverbreitetes Eiweisspaltungsproduct.

Geschichte: Entdeckt wurde das Glyoxalin von Deb'us 1856 als Einwirkungsproduct von  $NH_3$  auf Glyoxal, eine Reaction, die Radziszewski 1882 aufklärte und auf andere Diketone ausdehnte. Die von Wallach 1876 aus Dialkyloximidchloriden dargestellten eigentümlichen Basen, *Oxaline*, erwiesen sich später ebenfalls als Glyoxaline. 1882 stellte Japp besonders auf Grund der Erkenntnis der Beziehungen zwischen Lophinen und Glyoxalinen, die heute allgemein angenommene Constitutionsformel für Glyoxalin auf, die durch neuere Synthesen von Wohl und Marckwaldt und von Bamberger bestätigt wurde.

Glyoxaline bilden sich 1. durch Condensation von Glyoxal und anderen o-Diketoverbindungen mit  $NH_3$  und Aldehyden (B. 15, 2706):

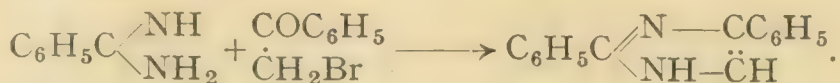


Bei der Einwirkung von  $NH_3$  auf Glyoxal allein bildet sich schon Glyoxalin, was auf teilweiser Spaltung des Glyoxals in Formaldehyd und Ameisensäure beruht.

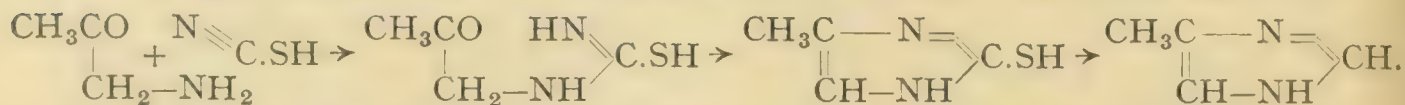
Verwandt mit dieser Reaction ist auch die Bildung von Glyoxalinen aus 1,2-Diketonen und Aminen der Formel  $RCH_2.NH_2$ ; aus Benzil mit Benzylamin entsteht *Triphenyl-n-benzylglyoxalin*, mit Aethylamin *Diphenyl- $\mu$ -methyl-n-aethylglyoxalin* (B. 28, R. 302).

2. Aus Carbonsäureamidinen mit  $\alpha$ -Halogenketonen oder  $\alpha$ -Keton-

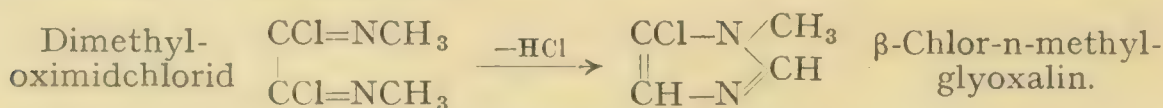
alkoholen (B. **34**, 637; **29**, R. 673); vgl. die Bildungsweisen der Oxazole und Thiazole (S. 803, 806):



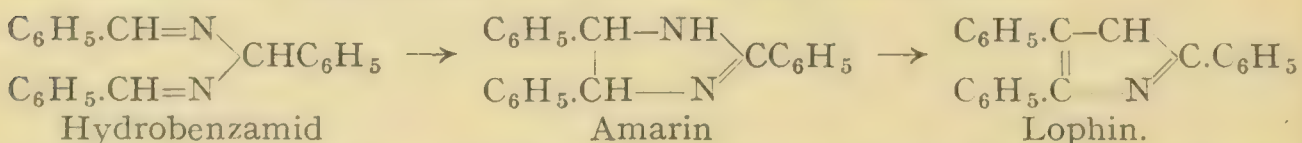
Analog erhält man aus den durch Umsetzung von  $\alpha$ -Aminoacetalen oder  $\alpha$ -Aminoketonen mit Rhodanwasserstoffsäure entstehenden Acetyl- und Acetylthioharnstoffen und ähnlichen Körpern durch innere Condensation Mercaptane von Glyoxalinen, die durch Oxydation unter Abspaltung von  $\text{SO}_4\text{H}_2$  Glyoxaline liefern (B. **22**, 1353; **25**, 2354; **26**, 2204; **31**, 1220):



3. Aus Alkylimidchloriden der Oxalsäure entstehen in eigentümlicher Reaction Chlorsubstitutionsproducte von Glyoxalinen, die durch Reduction Glyoxaline geben (A. **214**, 278):



4. Hydrobenzamid (S. 252) und ähnlich zusammengesetzte aromatische Aminderivate lagern sich beim Erhitzen in Triaryldihydroglyoxaline um, die leicht unter Abspaltung von 2H Triarylglyoxaline liefern:

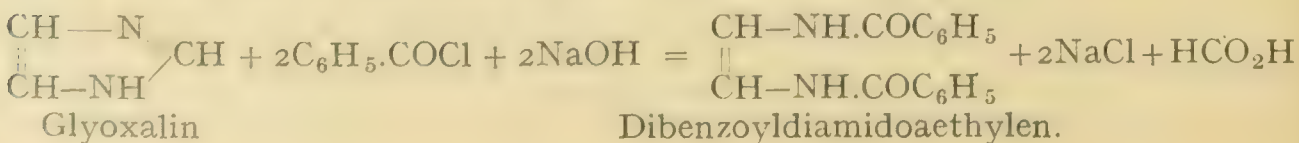


5. Theoretisch wichtig ist die Bildungsweise der Glyoxalindicarbonsäure aus Benzoglyoxalin oder Benzimidazol (S. 800) durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (A. **273**, 339):



6. Einige Imidazole sind aus den entsprechenden Oxazolen (S. 804) durch Erhitzen mit Ammoniak gewonnen worden (B. **29**, 2098).

Eigenschaften: Die Glyoxaline sind stärker basisch als die isomeren Pyrazole (B. **39**, 1831); der Imidwasserstoff kann durch Metalle, vorzüglich Silber, sowie mittelst Jodalkyl durch Alkyle ersetzt werden; die tertiären Basen addiren energisch Halogenalkyle, und zwar an das noch nicht alkylirte N-Atom; denn diese Halogenalkylate werden durch Kochen mit Kalilauge unter Bildung zweier primärer Amine gespalten, z. B.:  $\text{CH} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) - \text{CH} \cdot \text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}) \longrightarrow \text{NH}_2\text{CH}_3 + \text{NH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}$  (B. **35**, 2457). Beim Erhitzen lagern sich n-Alkylglyoxaline um, indem der Alkylrest an das zwischen den beiden N-Gliedern befindliche ( $\mu$ ) C-Atom wandert. Acidylgruppen sind nur schwierig einzuführen und werden leicht abgespalten; Benzoylchlorid und Natronlauge oder Pyridin bewirken beim Glyoxalin und den einfacheren Glyoxalinen mit freier Imidgruppe (B. **34**, 932; **35**, 2448) eigentümlicher Weise schon bei  $0^\circ$  Spaltung in Carbonsäuren und Dibenzoyldiamine:





Gegen Reductionsmittel sind die Glyoxaline sehr beständig, auch durch Chromsäure werden sie nur schwierig angegriffen (vgl. B. **35**, 2448), energischer wirkt  $\text{MnO}_4\text{K}$ ; Wasserstoffsperoxyd bildet Oxamine. Mit aromatischen Diazokörpern kuppeln die Glyoxaline mit freier Imidgruppe (B. **37**, 699). Aehnlich verhalten sich die Purinbasen (Bd. I), welche einen condensirten Glyoxalinring  $\begin{array}{c} \text{CH:N.C-NH} \\ \text{N:CH.C-N} \end{array} \text{CH}$  enthalten.

Die Stellung der Substituenten im Glyoxalin wird folgendermaassen bezeichnet: (α)  $\begin{array}{c} \text{HC-N} \\ \parallel \\ \text{HC-NH} \end{array} \text{CH} (\mu)$ ; die  $\mu$ -Alkylderivate benennt man auch,

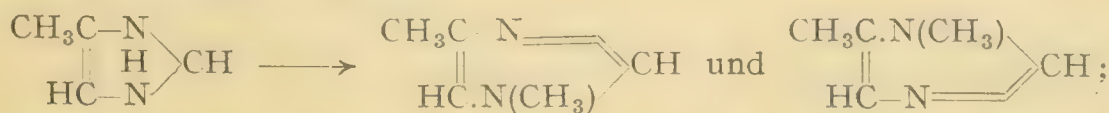
da sie hauptsächlich aus Glyoxal mit  $\text{NH}_3$  und Aldehyden gewonnen werden, je nach dem zur Synthese angewandten Aldehyd als *Glyoxalaethylin*, *Glyoxalpropylin* u. s. w. Die Wasserstoffatome in  $\alpha$ - und  $\beta$ -Stellung in den Glyoxalinen mit freier Imidgruppe sind gleichwertig, was durch folgende

Formulirung für die Alkyglyoxaline:  $\begin{array}{c} \text{RC-N} \\ \parallel \quad \text{H} \\ \text{CH-N} \end{array} \text{CH}$  zum Ausdruck gebracht werden kann (vgl.  $\alpha, \beta$ -Methylphenylglyoxalin S. 796).

**Glyoxalin, Imidazol**  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2$ , F.  $90^\circ$ , Kp.  $263^\circ$ , entsteht neben *Glycosin* (wahrscheinlich **Bisglyoxalin**  $\begin{array}{c} \text{CH-NH} \\ \text{CH-N} \end{array} \text{C.C} \begin{array}{c} \text{NH-CH} \\ \text{N-CH} \end{array}$  vgl. B. **20**, R. 431) aus Glyoxal und  $\text{NH}_3$ , besser unter Zusatz von Formaldehyd (A. **277**, 336), ferner aus Imidazolyl- $\mu$ -mercaptan, sowie aus seiner Dicarbonsäure (s. o.), ist löslich in Alkohol, Aether und Wasser; die mit Alkali versetzten Lösungen phosphoresciren an der Luft (vgl. Lophin). Es bildet Salze mit allen Säuren ausser Kohlensäure; Silbernitrat fällt *Glyoxalinsilber*  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{Ag}$ , Jodmethyl bildet *n*-Methylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3$ , F.  $-6^\circ$ , Kp.  $199^\circ$ , D. 1,0363, welches auch aus Dimethyloximidchlorid nach Bildungsweise 3. (S. 794) entsteht. Ein Abkömmling des *n*-Methylglyoxalins ist sehr wahrscheinlich das Alkaloid Pilocarpin (s. d.). *n*-Phenylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $13^\circ$ , Kp.  $276^\circ$ , entsteht aus seinem Mercaptan nach Bildungsweise 2. (S. 794).

$\mu$ -Methylglyoxalin, *Glyoxalaethylin*, *Paraglyoxalmethylin*  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{N}_2$ , F.  $137^\circ$ , Kp.  $267^\circ$ , wird durch Umlagerung von *n*-Methylglyoxalin (s. o.) oder aus Glyoxal, Acetaldehyd und  $\text{NH}_3$  gewonnen; mit Jodaethyl bildet es  $\mu$ -Methyl-*n*-aethylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{N}_2\text{C}_2\text{H}_5$ , Kp.  $213^\circ$ , das auch aus Diaethyloximidchlorid entsteht und dem *Atropin* (s. d.) ähnliche physiologische Wirkungen zeigt.  $\mu$ -Aethylglyoxalin, *Glyoxalpropylin*  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{C}_2\text{H}_5)\text{N}_2$ , F.  $80^\circ$ , Kp.  $268^\circ$ .

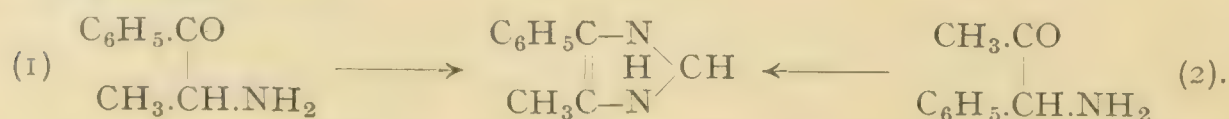
$\alpha$ - (oder  $\beta$ -)Methylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{N}_2$ , F.  $56^\circ$ , Kp.  $263^\circ$ , aus seinem Mercaptan nach Bildungsweise 2. (S. 794) (B. **26**, 2204); von physiologischem Interesse ist die Bildung des  $\alpha$ -Methylglyoxalins durch Einwirkung von Zinkhydroxyd-Ammoniak auf Traubenzucker und andere Hexosen und Pentosen (B. **38**, 1166; **40**, 799). Bei der Methylierung des Methylglyoxalins mit Dimethylsulfat und Alkali entstehen nebeneinander *n, \alpha*- und *n, \beta*-Dimethylglyoxalin, Kp.  $199^\circ$  und  $224^\circ$ :



das Methylglyoxalin verhält sich demnach bei der Methylierung wie ein Gemisch von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Methylglyoxalin (C. 1910 II, 1480).

$\alpha, \beta, \mu$ -Trimethylglyoxalin  $\text{C}_3(\text{CH}_3)_3\text{N}_2\text{H}$ , F.  $183^\circ$ , Kp.  $271^\circ$ , aus Diacetyl,  $\text{NH}_3$  und Aldehyd.  $\alpha$ -Phenylglyoxalin, F.  $129^\circ$ , aus Phenylglyoxal,  $\text{NH}_3$  und

Formaldehyd; mit  $\text{NH}_3$  allein giebt Phenylglyoxal neben anderen Verbindungen  $\alpha,\mu$ -Phenylbenzoylglyoxalin, F.  $280^\circ$  (B. **38**, 1531).  $\alpha,\beta$ -Methylphenylglyoxalin, F.  $185^\circ$ , ist aus dem nach Methode 2. (S. 794) erhaltenen Methylphenylimidazolylmercaptan durch Oxydation mit  $\text{NO}_3\text{H}$  gewonnen worden, und zwar entsteht, gleichgiltig ob man von  $\alpha$ -Amidopropiophenon (1) oder von dem isomeren  $\alpha$ -Phenyl- $\alpha$ -amidoaceton (2) ausgeht, dasselbe Methylphenylglyoxalin:



Hieraus ergibt sich die Gleichwertigkeit der  $\alpha$ - und  $\beta$ -Stellung im Glyoxalin (B. **41**, 1926); vgl. auch  $\mu$ -Methyltolimidazol (S. 800), 3-Methylpyrazol (S. 770) und Bd. I unter *virtueller Tautomerie*.  $\alpha,\mu$ -Diphenylglyoxalin, F.  $193^\circ$ , aus Benzamidin und Phenacylbromid.  $\alpha,\beta$ -Diphenylglyoxalin, F.  $227^\circ$ , aus Benzil, Formaldehyd und  $\text{NH}_3$  neben Benzilam (S. 804), Benzilimid und Imabenzil (B. **35**, 4136; **38**, 1536).  $\beta,\mu$ -Diphenylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}_2\text{H}$ , F.  $162^\circ$ , entsteht aus  $\beta,\mu$ -Diphenyloxazol (S. 804) durch Erhitzen mit alkohol. Ammoniak auf  $300^\circ$ ; ferner durch Condensation von Phenyl- $\alpha$ -amidoacetonitril und Benzaldehyd mittelst  $\text{HCl}$  (vgl. Bildungsweise 4. der Oxazole S. 803) (B. **29**, 2103):



$\alpha,\beta,\mu$ -Triphenylglyoxalin, Lophin, F.  $275^\circ$ , entsteht 1. aus Benzil, Benzaldehyd und  $\text{NH}_3$ , 2. aus Hydrobenzamid durch Erhitzen (B. **35**, 4140) oder aus Amarin durch Oxydation, 3. aus Triphenylkyanidin oder Triphenyltricyan (s. d.) durch Reduction unter  $\text{NH}_3$ -Abspaltung, 4. aus Benzamidin und Benzoïn (B. **29**, R. 673). Das Lophin (von  $\lambda\phi\phi\phi\varsigma$ , Federbusch, in Bezug auf seine büschelige Krystallform) besitzt in hohem Maasse die Eigenschaft, beim Schütteln mit alkohol. Kalilauge zu phosphoresciren; es spaltet sich dabei in  $\text{NH}_3$  und Benzoësäure.

Halogenderivate der Glyoxaline bilden sich durch Substitution, ferner aus Dialkyloximidchloriden durch  $\text{HCl}$ -Abspaltung (S. 794): Tribromglyoxalin  $\text{C}_3\text{Br}_3\text{N}_2\text{H}$ , F.  $214^\circ$ , aus Glyoxalin und Brom;  $\alpha,\beta,\mu$ -Trijodglyoxalin  $\text{C}_3\text{J}_3\text{N}_2\text{H}$ , F.  $192^\circ$ , und  $n,\alpha,\beta,\mu$ -Tetrajodglyoxalin  $\text{C}_3\text{J}_4\text{N}_2$ , Zers. P.  $160^\circ$ , aus Glyoxalin und Jod (B. **43**, 2243); Chlor- $n$ -methylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}_2\text{ClN}_2\cdot\text{CH}_3$ , Kp.  $205^\circ$ , und Chlor- $n,\mu$ -dimethylglyoxalin  $\text{C}_3\text{HCl}(\text{CH}_3)_2\text{N}_2$ , Kp.  $218^\circ$ , aus Dimethyl- und Diaethylloximidchlorid.

Nitroderivate der Glyoxaline werden durch Einwirkung von Salpeter-Schwefelsäure oder rauchender Salpetersäure auf Glyoxalin gewonnen. Die Nitrogruppe tritt wahrscheinlich in die  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Stellung. Die Nitroglyoxaline mit freier Imidgruppe lösen sich in Alkalien mit gelber Farbe. Nitro- $\alpha$ -methylglyoxalin  $\text{C}_3\text{H}_2(\text{NO}_2)\text{N}_2\cdot\text{CH}_3$ , F.  $248^\circ$ ; Nitro- $\alpha,\mu$ -dimethylglyoxalin, F.  $252^\circ$ ; Nitro- $n,\alpha$ -dimethylglyoxalin, F.  $161^\circ$  (B. **42**, 761).

Sulfhydroderivate entstehen aus Acetalyl- oder Acetonylthioharnstoffen und ähnlichen Substanzen durch Condensation (S. 794):  $\mu$ -Imidazolylmercaptan  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{SH})\text{N}_2$ , F.  $222^\circ$  u. Zers., giebt mit Jodmethyl Imidazolyl- $\mu$ -methylsulfid  $\text{C}_3\text{H}_3(\text{SCH}_3)\text{N}_2$ , F.  $139^\circ$  (B. **25**, 2359).  $\alpha,\beta$ -Diphenylglyoxalin- $\mu$ -mercaptan  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{HN}_2(\text{SH})$  entsteht aus Benzoïn mit Thioharnstoff (A. **284**, 8; vgl. B. **31**, 1220).  $\alpha$ - (oder  $\beta$ -)Aminomethylglyoxalin- $\mu$ -mercaptan  $\text{C}_3(\text{CH}_2\text{NH}_2)\text{H}_2\text{N}_2(\text{SH})$ , F.  $188^\circ$ , aus salzsaurem Diaminoaceton und Kaliumrhodanid, liefert beim Eintragen in verd. Salpetersäure  $\alpha$ - (oder  $\beta$ -)Oxy-methylglyoxalin  $\text{C}_3(\text{CH}_2\text{OH})\text{H}_3\text{N}_2$ , F.  $94^\circ$  (C. 1911 II, 30).

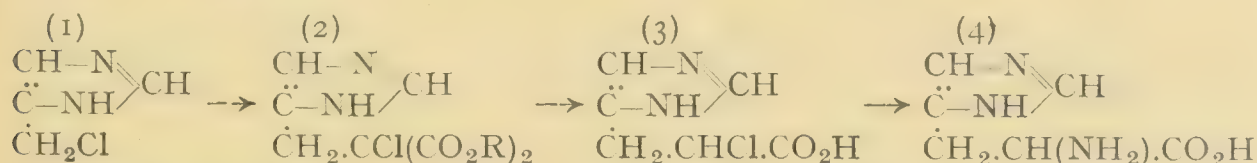


$\alpha,\beta$ -Glyoxalindicarbonsäure  $C_3H_2(COOH)_2N_2$  aus Dioxyweinsäure,  $NH_3$  und Formaldehyd (A. ch. ph. [6] **24**, 525) und durch Oxydation von Benzoglyoxalin gewonnen (A. **273**, 339), zerfällt beim Erhitzen glatt in  $CO_2$  und Glyoxalin.

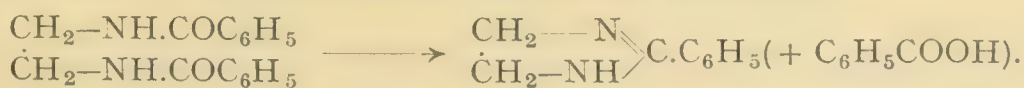
**1-Histidin**,  $\beta$ -Glyoxalin- $\alpha$ -amidopropionsre  $CH \begin{matrix} \text{NH-C.CH}_2\text{.}\overset{*}{\text{C}}\text{H(NH}_2\text{)CO}_2\text{H} \\ \text{N}-\overset{\cdot}{\text{C}}\text{H} \end{matrix}$

(C. 1904 II, 1289), blättrige Krystalle, F.  $253^0$  u. Zers.,  $[\alpha]^{19}_D -39,74^0$ , wurde zuerst 1896 von A. Kossel unter den Spaltungsproducten des Protamins Sturin aufgefunden (B. **29**, R. 360) und entsteht bei der Hydrolyse zahlreicher Proteine. Durch Einwirkung von salpetriger Säure geht das Histidin in die  $\beta$ -Glyoxalin- $\alpha$ -oxypropionsäure  $C_3H_3N_2\text{.CH}_2\text{.CH(OH)CO}_2\text{H} + H_2O$ , F.  $204^0$  u. Zers., über, die einerseits zur Glyoxalin- $\beta$ -essigsäure  $C_3H_3N_2\text{.CH}_2\text{CO}_2\text{H} + H_2O$ , F.  $220^0$  u. Zers., Glyoxalin- $\beta$ -carbonsäure  $C_3H_3N_2\text{.CO}_2\text{H}$ , F.  $286^0$  u. Zers., und endlich zum Glyoxalin selbst abgebaut werden kann (C. 1907 II, 1084), andererseits durch Reduction mit Jodwasserstoffsäure und Phosphor die **Glyoxalin- $\beta$ -propionsäure**  $C_3H_3N_2\text{.CH}_2\text{.CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $209^0$ , liefert. Letztere Säure lässt sich synthetisch durch Condensation der Glyoxylpropionsäure  $CHO\text{.CO}\text{.CH}_2\text{.CH}_2\text{.CO}_2\text{H}$  (Bd. I) mit Ammoniak und Formaldehyd nach Methode I (S. 793) aufbauen (C. 1905 II, 830); ihr Azid kann nach der Curtius'schen Methode in das  $\beta$ -**Glyoxalinaethylamin**  $C_3H_3N_2\text{.CH}_2\text{.CH}_2\text{NH}_2$ , Pikrat, F.  $234^0$  u. Zers., umgewandelt werden (B. **40**, 3691), das auch aus dem Histidin durch Erhitzen für sich oder besser mit conc. HCl auf  $270^0$  (C. 1911 I, 1366), sowie auch durch bakteriellen Abbau (C. 1910 II, 35) erhalten wurde; die gleiche Base ist auch unter den Alkaloiden des Mutterkorns aufgefunden worden (C. 1911 I, 493); eine weitere Synthese des  $\beta$ -Glyoxalinaethylamins s. C. 1911 II, 30.

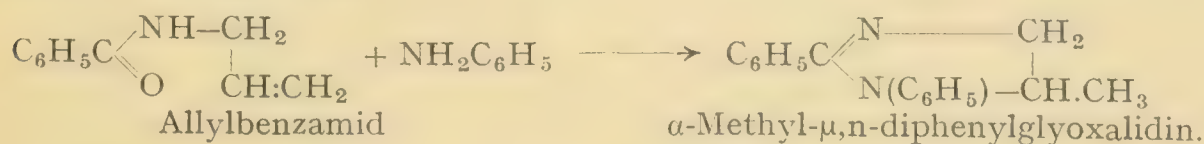
Aufbau des Histidins (C. 1911 II, 760):  $\alpha$ - ( $\beta$ -)Chlormethylglyoxalin (1) aus  $\alpha$ - ( $\beta$ -)Oxymethylglyoxalin (S. 796) und  $PCl_5$ , liefert mit Natriumchlormalonester  $\alpha$ - ( $\beta$ -)Glyoxalinchlormalonester (2), der beim Verseifen  $\alpha$ - ( $\beta$ -)Glyoxalinchlorpropionsäure (3) giebt; diese setzt sich mit  $NH_3$  zum [d+1]-Histidin (4) um, das mittelst Weinsäure in die activen Componenten zerlegt werden kann:



**Hydroglyoxaline:** Glyoxaline können nicht zu Hydroderivaten reducirt werden. Dihydroglyoxaline oder Glyoxalidine entstehen 1. aus Acylderivaten des Aethylendiamins und seiner Homologen:



2. Dihydroglyoxaline sind wahrscheinlich auch die aus Allylacetamid und Allylbenzamid mit Chlorhydraten aromatischer Basen entstehenden Substanzen (B. **28**, 1665):

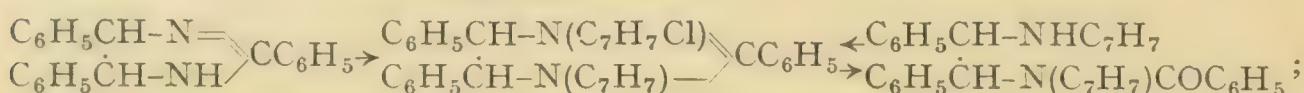


$\mu$ -Methylglyoxalidin, *Lysidin*  $C_4H_8N_2 = \begin{matrix} \text{CH}_2-\text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C.CH}_3 \\ \text{CH}_2-\text{NH} \end{matrix}$ , F.  $105^0$ , Kp.  $195-198^0$ , entsteht durch Erhitzen von Aethylendiaminchlorhydrat mit

Natriumacetat: es bildet ein sehr *leicht lösliches Harnsäuresalz* (B. **27**, 2952). Aehnlich verhalten sich die homologen Glyoxalidine wie  $\mu$ -Aethyl-,  $\mu$ -Propylglyoxalidin,  $\mu,\beta$ -Dimethyl- und  $\mu,\beta$ -Methylaethylglyoxalidin (B. **28**, 1173, 1176). Durch Benzoylchlorid und Alkali wird das Methylglyoxalidin zu Acetdibenzoylaethylendiamin aufgespalten (B. **28**, 3068).

$\mu$ -Phenylglyoxalidin, *Aethylenbenzamidin*  $C_3H_5(C_6H_5)_2N_2$ , F.  $101^\circ$ , entsteht auch aus Aethylendiamin und Thiobenzamid (B. **25**, 2135).

$\alpha,\beta,\mu$ -Triphenyldihydroglyoxalin, *Amarin*  $C_{21}H_{18}N_2$ , F.  $133^\circ$  (wasserfrei), entsteht durch Umlagerung von Hydrobenzamid. Mit Halogenalkylen liefert es Dialkylamaroniumchloride, welche durch Alkalien zu Diphenyl-aethylendiaminderivaten aufgespalten werden, deren Chlorhydrate beim Erhitzen die Amaroniumbasen regenerieren:

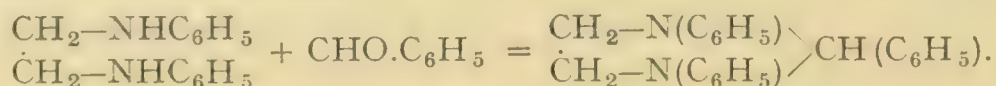


ähnlich verläuft die Einwirkung von Benzoylchlorid auf Amarin. Beim Erhitzen von Amarin mit Natriumaethylat auf  $150-160^\circ$  oder von Amarinchlorhydrat auf  $340^\circ$  entsteht ein isomeres *Isoamarin*, F.  $198^\circ$ , das auch synthetisch aus rac.-Dibenzoyldiphenylaethylendiamin (S. 589) erhalten wird, zum Amarin im Verhältnis der Traubensäure zur Mesoweinsäure steht und in optisch active Componenten gespalten worden ist (C. 1900 I, 201, 1224). Durch Oxydation bildet das Amarin: Lophin (S. 796). Analog zusammengesetzt ist das *Furfurin* oder *Trifuryldihydroglyoxalin* (S. 713).

**Bisglyoxalidin**  $(C_3H_5N_2)_2$ , F.  $290-300^\circ$ , ist das Condensationsproduct von Rubeanwasserstoff mit Aethylendiamin (B. **24**, 1846):



Tetrahydroglyoxalidine, wie **Triphenyltetrahydroglyoxalin**, F.  $137^\circ$ , wurden aus Aethylendianilin mit Aldehyden erhalten (B. **20**, 732):



Zu den Keto-, Thio- und Imidosubstitutionsproducten von Hydroglyoxalinen gehören eine Reihe cyclischer Harnstoff-, Thioharnstoff- und Guanidinderivate, die grösstenteils schon bei den Fettkörpern beschrieben worden sind:

1. Ketoglyoxalidine, Imidazolone oder Ureine entstehen aus  $\alpha$ -Ureidoketoverbindungen durch innere Condensation:  $\mu$ -Imidazolone  $\begin{array}{l} CH-NH \\ \dot{C}H-NH \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} = \\ \backslash \end{array} \begin{array}{l} \diagdown \\ \diagup \end{array} CO,$

F.  $105^\circ$ , entsteht aus Acetylharnstoff  $\begin{array}{l} HC(OR)_2H_2N \\ \dot{C}H_2-NH \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} = \\ \backslash \end{array} \begin{array}{l} \diagdown \\ \diagup \end{array} CO$  (vgl. S. 794); verschiedene Ureine wurden aus Benzoin und Benzil mit Harnstoffen erhalten (vgl. B. **25**, 2357; **27**, 1083, 1144, 2203; Gaz. chim. Ital. **19**, 573; A. **368**, 156).  $\alpha,\beta$ -Diphenyl- $\mu$ -imidazolone, F.  $324^\circ$ , s. A. **339**, 249.  $\alpha$ -Imidazolone wie  $\mu$ -Methyl- $\alpha$ -imidazolone, F.  $141^\circ$ , entstehen durch Condensation von Imido-aethern mit  $\alpha$ -Amidofettsäureestern (J. pr. Ch. [2] **76**, 93; **82**, 50):



Aus Acetylendicarbonsäureester mit 2 Mol. Benzamidin entsteht das sog. **Glyoxalinrot**  $\begin{array}{l} C_6H_5C-N \\ NH.CO \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} = \\ \backslash \end{array} \begin{array}{l} \diagdown \\ \diagup \end{array} \begin{array}{l} N-CC_6H_5 \\ CO.NH \end{array}$ , rubinrote Krystalle (C. 1900 II, 92).



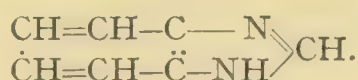
2. Keto- und Thiotetrahydroglyoxaline sind die cyclischen Alkylharnstoffe und -thioharnstoffe, wie *Aethylenharnstoff* und *-thioharnstoff* u. a. (Bd. I).

3. Diketo- und Imidoketotetrahydroglyoxaline sind die Hydantoine und Glycoxyamide, wie *Hydantoin*, *Kreatinin* u. a. (Bd. I). Bemerkenswert ist hier ferner das sog. **Vinylidenoxanilid**  $\begin{matrix} \text{CO-N(C}_6\text{H}_5) \\ \text{CO-N(C}_6\text{H}_5) \end{matrix} \rangle \text{C:CH}_2$ , F. 209<sup>0</sup>, und dessen Homologe, welche durch Condensation von Oxanilid mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat bez. den homologen Säuren entstehen (B. **33**, 613).

4. Triketo- und Imidodiketotetrahydroglyoxaline sind: *Oxalylharnstoff* oder *Parabansäure* (Bd. I) und das *Oxalylguanidin* (B. **26**, 2552).

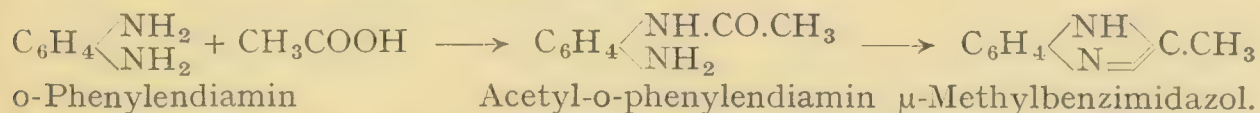
### 6. Benzoylglyoxaline oder Benzimidazole.

Die Benzimidazole, auch cyclische Amidine, Anhydrobasen und Aldehydine genannt, enthalten den Glyoxalin- oder Imidazolring in Vereinigung mit einem Benzolring:



Ihre nahen Beziehungen zum Glyoxalin erhellen besonders daraus, dass Benzimidazol durch Oxydation in Glyoxalindicarbonsäure übergeführt wird (S. 797).

Bildungsweisen: 1. Durch Condensation von o-Phenylendiaminen mit Carbonsäuren, bez. deren Anhydriden, Chloriden oder Amidin, unter Austritt von H<sub>2</sub>O (Ladenburg, B. **8**, 677; **11**, 826), als Zwischenproducte entstehen dabei Acidylverbindungen:

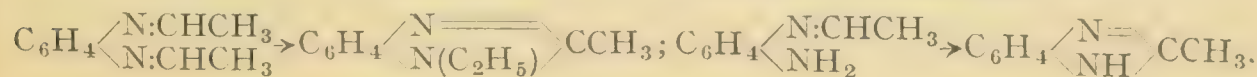


Auch Diacidyl-o-phenylendiamine geben Benzimidazole (B. **23**, 1876; **25**, 1992); wie einbasische reagieren auch die Anhydride zweibasischer Carbonsäuren, z. B. entsteht aus Bernsteinsäureanhydrid und o-Phenylendiamin *Benzimidazol-μ-propionsäure* (B. **27**, 2773), aus Phtalsäureanhydrid und o-Phenylendiamin *μ-Phenylbenzimidazol-o-carbonsäure* (A. **347**, 116). Wie die o-Phenylendiamine reagieren auch o-Naphtylendiamine u. a. K.

2. Ferner entstehen Benzimidazole durch Reduction acidylirter o-Nitraniline, wobei sich ebenfalls als Zwischenproducte acidylirte o-Phenylendiamine bilden (Hobrecker, B. **5**, 920):

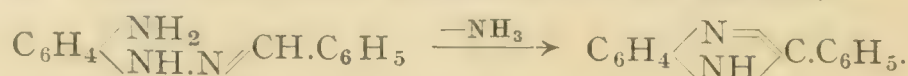


3. N-alkylirte Benzimidazole entstehen bei Einwirkung von *Aldehyden* auf o-Diamine (*Aldehydine* von Ladenburg, B. **11**, 590). Das wahrscheinlich zunächst auftretende Dialkyliden-o-diamin lagert sich dabei sogleich in das n-alkylirte Imidazol um (B. **20**, 1585); als Nebenproduct bildet sich das nicht alkylirte Imidazol aus der Monalkylidenverbindung:

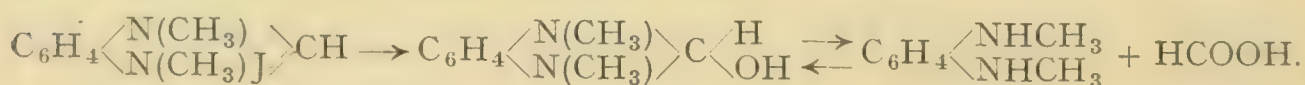


Auch monalkylierter o-Diamine liefern Benzimidazole (B. 25, 2826). Ueber Einwirkung von Formaldehyd auf o-Phenylendiamin s. B. 32, 245.

4.  $\mu$ -Phenylbenzimidazol entsteht aus Benzyliden-o-amidophenylhydrazon beim Erwärmen mit verdünnten Mineralsäuren (B. 40, 909):



Eigenschaften: Die Benzimidazole verhalten sich den Glyoxalinen sehr ähnlich (S. 794); indessen treten die basischen Eigenschaften hinter den sauren der Imidgruppe einigermaßen zurück: die Benzimidazole sind meist schon in wässrigen Alkalien löslich. Alkylreste können leicht, Säurereste schwieriger in die Imidgruppe eingeführt werden; die n-alkylierten Imidazole addieren noch Jodalkyl. Die Jodalkylate werden durch Alkali unter Atomwanderung in n,n-Dialkylbenzimidazolinole umgewandelt; letztere werden durch Kochen mit Natronlauge in o-Phenylendialkylamine und Ameisensäure gespalten, können andererseits aus diesen Componenten durch Erhitzen wieder synthetisiert werden:



Diese Spaltung wird durch Nitrogruppen im Benzolkern erleichtert, durch Alkylsubstituenten im Benzol- oder Glyoxalinkern erschwert (J. pr. Ch. [2] 73, 419). — Benzoylchlorid und Natronlauge spaltet, ähnlich wie bei den Glyoxalinen, schon bei 0° den Imidazolring der einfacheren Benzimidazole unter Bildung dibenzoylierter o-Diamine (vgl. dagegen B. 37, 3116). Gegen Reductions- und Oxydationsreagentien sind sie ziemlich beständig. Einige Amidobenzimidazole liefern substantive Baumwollfarbstoffe (B. 26, 2760; 32, 898; 37, 1070; C. 1898 II, 342, 580), worin sie den entsprechenden Benzoxazolen (S. 805) und Benzothiazolen (S. 809) gleichen.

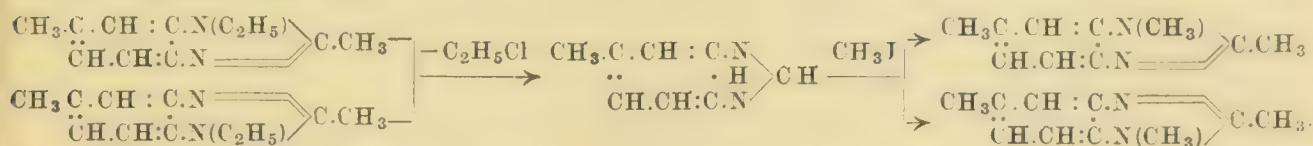
Die Zahl der bekannt gewordenen Benzimidazole ist eine grosse, vgl. Kühling: Stickstoffhaltige Orthocondensationsproducte S. 177—210.

**Benzimidazol**, o-Phenylformamidin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array} \text{CH}$ , F. 167°, aus Ameisensäure und o-Phenylendiamin, sowie durch Einwirkung von Chloroform und Kali auf o-Phenylendiamin (B. 28, R. 392) gewonnen, wird durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  zum Teil zu Glyoxalindicarbonsäure oxydirt. n-Methylimidazol, F. 61°, am besten aus n-Methyl-o-phenylendiamin; Jodmethylat  $\text{C}_6\text{H}_4 [\text{N}_2(\text{CH}_3)_2] \text{CH}$ , F. 144°.  $\mu$ -Methylbenzimidazol, o-Phenylacetamidin  $\text{C}_6\text{H}_4 (\text{N}_2\text{H})\text{C} \cdot \text{CH}_3$ , F. 176°.  $\mu$ -Phenylbenzimidazol, Phenylbenzamidin  $\text{C}_6\text{H}_4 (\text{N}_2\text{H})\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ , F. 291°, entsteht auch durch Umlagerung von o-Amidobenzophenonoxim (B. 24, 2386; 29, R. 358). Das  $\mu$ -(o-Amidophenyl)benzimidazol  $\text{C}_6\text{H}_4 (\text{N}_2\text{H})\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 [2] \text{NH}_2$ , F. 211°, giebt mit Ameisensäure eine Bis-anhydroverbindung: Methenylamidophenylbenzimidazol  $\begin{array}{c} \text{N} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \quad \quad \quad \text{CH} \end{array}$ , F. 227°; mit salpetriger Säure entsteht das entsprechende Azimid, F. 208° (B. 32, 1456). Ueber  $\mu$ -(o-, m- und p-Aminophenyl)benzimidazol und deren Umsetzungen vgl. B. 34, 2953.

$\mu$ -Methyltolimidazol, o-Toluylenacetamidin  $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 (\text{N}_2\text{H})\text{C} \cdot \text{CH}_3$ , F. 199°, aus 1,3,4-Toluyldiamin mit Eisessig oder Acetaldehyd; aus den beiden Nitroäthyltoluidinen:  $\text{CH}_3 [1] \text{C}_6\text{H}_3 [3] \text{NO}_2 [4] \text{NHC}_2\text{H}_5$  und  $\text{CH}_3 [1] \text{C}_6\text{H}_3 [4] \text{NO}_2 [3] \text{NHC}_2\text{H}_5$  erhält man nach Bildungsweise 2. (s. o.) 2 isomere n-Aethyl- $\mu$ -methyltolimidazole, F. 87° und 93°, die jedoch beim Erhitzen ihrer Chlorhydrate unter Abspaltung von Chloraethyl in dasselbe  $\mu$ -Methyltolimidazol übergehen. Mit Jodmethyl erhält man aus dem  $\mu$ -Methyltolimidazol zwei



isomere  $n,\mu$ -Dimethyltolimidazole, F. 123° und 142°, die auch aus den beiden  $n$ -Methyl- $o$ -toluylendiaminen mit Eisessig gewonnen werden und bei der weiteren Einwirkung von Jodmethyl in dasselbe Jodmethylat, F. 221°, übergehen (J. pr. Ch. [2] **73**, 424). Folgendes Schema erläutert diese Beziehungen:

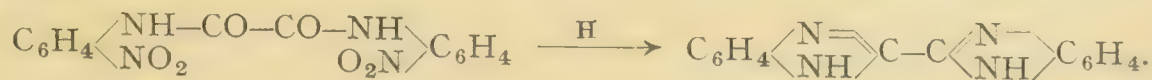


Aehnlich wie die  $\alpha$ - (oder  $\beta$ -) Alkylglyoxaline (S. 795) gehört also das  $\mu$ -Methyltolimidazol zu den virtuell tautomeren Verbindungen (vgl. B. **34**, 4202). Mit Silbernitrat giebt das  $\mu$ -Methyltolimidazol das Silbersalz  $\text{C}_7\text{H}_6(\text{C}_2\text{H}_3\text{N}_2\text{Ag})$ ; durch Einwirkung von Chlorkalk wird der Imidwasserstoff durch Chlor ersetzt, das sehr leicht seinen Platz mit einem Benzolwasserstoffatom wechselt; man kann diesen Prozess der Chlorirung fortsetzen, bis alle H-Atome des Benzolkerns durch Chlor ersetzt sind und erhält schliesslich  $n$ -Chlor- $\mu$ -methyltrichlortolimidazol  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{Cl}_3(\text{N}_2\text{Cl})\text{C} \cdot \text{CH}_3$ .  $n$ -Acetyl- $\mu$ -methyltolimidazol  $\text{C}_7\text{H}_6(\text{C}_2\text{H}_3\text{N}_2\text{COCH}_3)$  bildet sich aus dem Silbersalz mit Acetylchlorid, das  $n$ -Benzoylderivat, F. 92°, aus der Base mit Benzoylchlorid; Benzoylchlorid und Natronlauge giebt dagegen Dibenzoyltoluylendiamin. Mit Benzaldehyd condensirt sich das  $\mu$ -Methyltolimidazol zu Styryltolimidazol  $\text{C}_7\text{H}_6(\text{N}_2\text{H})\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CHC}_6\text{H}_5$ , mit Phtalsäureanhydrid zu einem *Phtalon* (vgl. Chinophtalon), welches durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in *Tolimidazol- $\mu$ -carbonsäure*  $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}_2\text{COOH}$  übergeht.

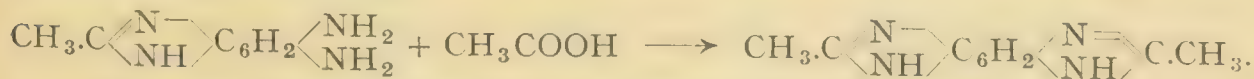
1,2-Naphtimidazol  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{N}_2\text{H})\text{CH}$ , F. 174°, giebt durch Oxydation mit Chromsäure **Benzimidazol- $o$ -dicarbonsäure**  $(\text{COOH})_2[1,2]\text{C}_6\text{H}_2(\text{N}_2\text{H})\text{CH}$ , F. 251° (B. **32**, 1312).  $n$ -Methyl-9,10-Phenanthrimidazol, *Epiosin*  $(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C}_2(\text{N}_2\text{CH}_3)\text{CH}$ , F. 195°, entsteht aus 9,10-Aminophenanthrol (S. 659) durch Erhitzen mit alkohol. Methylaminlösung; wirkt physiologisch ähnlich wie Morphin (C. 1902 I, 1302). — Ueber polymere Benzimidazole s. B. **25**, 2712.

**Benzylbenzimidazol**  $\text{CH}_2\text{—N—C}_6\text{H}_4$   
 $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}=\text{N}$ , F. 210°, entsteht durch Condensation von  $o$ -Phtalaldehyd mit  $o$ -Phenylendiamin. Durch vorsichtige Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  geht es in das  $o$ -Benzoylbenzimidazol  $\text{CO—N—C}_6\text{H}_4$   
 $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}=\text{N}$ , gelbe Nadeln, F. 213°, das Lactam der  $\mu$ -Phenylimidazol- $o$ -carbonsäure, F. 266°, über, das auch durch Condensation von  $o$ -Phenylendiamin mit Phtalsäureanhydrid oder  $o$ -Phtalaldehydsäure, sowie durch Reduction von  $o$ -Nitrophtalanil erhalten wird (B. **42**, 4287).

**Bisbenzimidazole** gewinnt man durch Reduction von  $o$ -Nitrooxaniliden (A. **209**, 257):



**Benzobisimidazole** bilden sich aus  $o$ -Diamidobenzimidazolen mit Carbonsäuren (B. **22**, 1652):



Hydrirte Benzimidazole, Benzimidazoline sind nicht mit Sicherheit bekannt; man fasst als solche die aus monalkylirten  $o$ -Diaminen und Aldehyden gewonnenen primären Einwirkungsproducte auf, welche leicht unter H-Abgabe in Benzimidazole übergehen (B. **25**, 2827); ähnlich verhalten sich Condensationsproducte des Acetessigesters mit  $o$ -Toluylendiamin

(B. **25**, 606). Aus Dibenzolsulfon-o-phenylendiamin mit Methylenjodid entsteht ferner ein **Dibenzolsulfonmethylen-o-phenylendiamin**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} N(SO_2C_6H_5) \\ N(SO_2C_6H_5) \end{array} \right\rangle CH_2$ , F. 148° (B. **28**, R. 756).

Als Derivate von Hydrobenzimidazolen kann man die Substanzen auffassen, welche durch Reduction mit Schwefelammonium oder Zinn und Salzsäure aus acidylirten o-Nitranilinen entstehen, und beim Erhitzen mit Zinkstaub Benzimidazole liefern (B. **43**, 3012):



**Oxbenzimidazol**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{l} NH \\ N=O \end{array} \right\rangle CH$ , F. 210°, aus o-Nitroformanilid mit  $(NH_4)_2S$ , lagert sich unter der Einwirkung verschiedener Reagentien leicht in den isomeren o-Phenylharnstoff (s. u.) um. **μ-Methyloxbenzimidazol**, F. 251°.

Benzimidazolinole entstehen aus den Halogenalkylaten der n-Alkylbenzimidazole mit wässrigen Alkalien, sowie synthetisch aus o-Phenyldialkylaminen mit Carbonsäuren; ihre Rückspaltung in diese Componenten wurde oben (S. 800) bereits erörtert; mit HJ-Säure regeneriren sie die Jodalkylate der n-Alkylbenzimidazole, durch Oxydation gehen sie sehr leicht in die beständigen o-Phenylharnstoffe (s. u.) über: **n-Dimethylbenzimidazolinol**  $C_6H_4(NCH_3)_2CH(OH)$ , F. 74°, wird durch Kochen mit Natronlauge in Ameisensäure und o-Phenyldimethylamin gespalten; letzteres giebt mit Essigsäureanhydrid: **μ,n-Trimethylbenzimidazolinol**  $C_6H_4(NCH_3)_2C(OH)CH_3$ , F. 164°. **m-Nitro-n-dimethylbenzimidazolinol**, F. 128°, aus dem Jodmethylat mit Soda oder Ammoniak, wird schon durch kalte Natronlauge gespalten. **n-Phenyl-n-methylbenzimidazolinol**, F. 168°, schwer spaltbar. **Bz-1,3-Dimethylbenz-n-dimethylimidazolinol**  $(CH_3)_2C_6H_2(NCH_3)_2CH(OH)$ , F. 135°, wird erst durch Erhitzen mit alkohol. Natronlauge unter Druck gespalten (B. **34**, 936, 4202; **36**, 3967; J. pr. Ch. [2] **73**, 419).

Keto-, Thio- und Imidobenzimidazoline sind die cyclischen Phenylharnstoffe, -thioharnstoffe und -guanidine, welche aus o-Diaminen mit  $COCl_2$  und  $CSCl_2$  oder  $CS_2$ , mit Harnstoff und Thioharnstoff oder Rhodanammonium, mit Phenylsenföl und Carbodiphenylimid entstehen (vgl. S. 117):



In mancher Beziehung verhalten sich diese Körper wie Oxy-, Sulfhydro- und Amidoderivate von Benzimidazolen, und lassen daher die Wahl zwischen beiden Formeln:

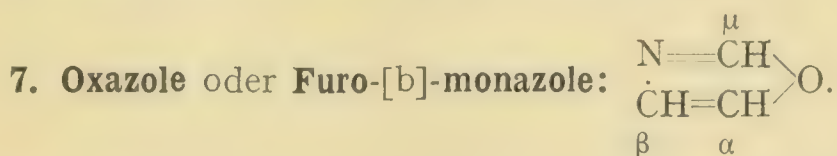


**o-Phenylharnstoff**, *Benzimidazon*  $C_6H_4(N_2H_2)CO$ , F. 308°, entsteht auch aus o-Amidophenylurethan (B. **12**, 1296; **23**, 1047; J. pr. Ch. [2] **75**, 323); **o-Toluylenharnstoff**  $C_7H_6(N_2H_2)CO$ , F. 290°, auch aus **μ-Aethoxytolimidazol**  $C_7H_6(N_2H):C(OC_2H_5)$ , F. 163°, dem Einwirkungsproduct von Imidokohlensäureester auf o-Toluyldiamin, durch Verseifen. **n-Dimethylphenylharnstoff**  $C_6H_4(NCH_3)_2CO$ , F. 110°, entsteht durch Oxydation des n-Dimethylbenzimidazolinols (s. o. und B. **32**, 2187).

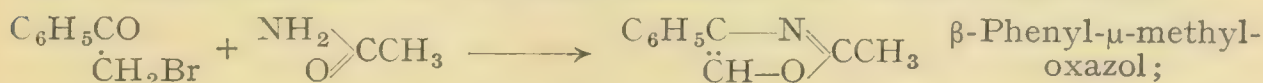
**o-Phenylsulfharnstoff**, *Thiobenzimidazolin*  $C_6H_4(N_2H_2)CS$ , F. 298° u. Zers., aus Phenylendiaminrhodanid (A. **221**, 9; **228**, 244). **o-Phenyl-**



phenylguanidin,  $\mu$ -Anilidobenzimidazol  $C_6H_4(CN_3H_2C_6H_5)$ , F. 188°, aus Carbodiphenylimid und o-Phenylendiamin (B. 23, 2498).



Die Oxazole oder Furo-[b]-monazole sind isomer mit den Isoxazolen (Furo[a]monazolen, S. 789). Oxazole entstehen 1. durch Condensation von  $\alpha$ -Halogenketonen mit Carbonsäureamiden (B. 20, 2576; 21, 2195):

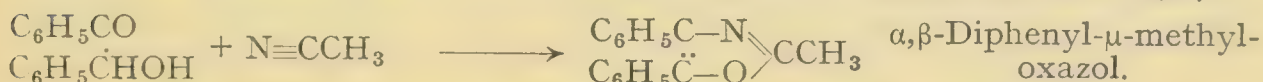


man kann annehmen, dass dabei das Keton und das Amid in Hydroxylform reagieren (vgl. S. 767; Allgemeine Bildungsweisen der Azole).

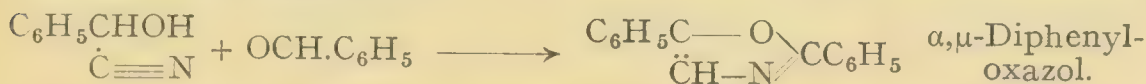
2. Aus acylierten  $\alpha$ -Aminoketonen durch Einwirkung von  $PCl_5$  oder conc.  $SO_4H_2$  (B. 43, 1283; C. 1910 I, 658) analog der Bildung der Furfurane aus 1,3-Dicarbonylverbindungen (S. 709):



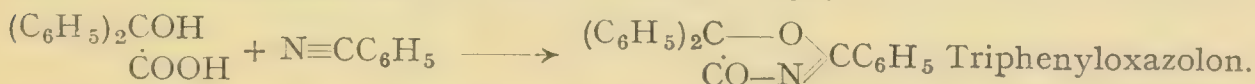
3. Aus Benzoin und Säurenitrilen mit conc.  $SO_4H_2$  (B. 26, R. 496):



4. Aus Mandelsäurenitril und Homologen mit Benzaldehyden mittelst Salzsäuregas (B. 29, 2097):



Aehnlich entsteht aus Benzilsäure und Benzonitril mit conc. Schwefelsäure: Triphenyloxazon, F. 136° (C. 1899 II, 252):



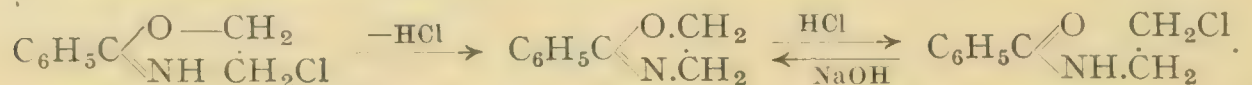
Die Oxazole sind schwache Basen; die niederen Glieder der Reihe riechen pyridinartig und sind mit Wasser mischbar; beim Eindampfen mit Salzsäure werden sie in Carbonsäuren und Amine gespalten, auch durch Oxydations- und Reduktionsmittel wird der Oxazolring bei manchen Abkömmlingen leicht gesprengt, andere wieder sind beständiger. Der Stammkörper der Gruppe ist nicht bekannt.

$\beta$ -Phenyloxazol  $C_3H_2(C_6H_5)NO$ , F. 46°, Kp. 222°, entsteht aus Formamid mit Bromacetophenon;  $\beta$ -Phenyl- und  $\alpha,\beta$ -Diphenyl- $\mu$ -methyloxazol, F. 45°, Kp. 242° und F. 44°, Kp. 15 192—195°, s. o.  $\alpha$ -Methyl- $\mu$ -phenyloxazol, Kp. 240°, aus Benzamid und Chloraceton, geht durch alkohol.  $NH_3$  in Phenylmethylglyoxalin über.  $\alpha,\mu$ -Dimethyloxazol, Kp. 108°, aus Acetamid und Chloraceton, oder aus Acetaminoaceton und  $PCl_5$ , giebt durch Reduction  $\alpha,\mu$ -Dimethyloxazolidin  $C_3H_5NO(CH_3)_2$ , Kp. 159°, durch Oxydation  $\mu$ -Methyloxazol- $\alpha$ -carbonsäure  $C_3HNO(CH_3)(COOH)$ , F. 288° (B. 30, 2254).  $\alpha$ -Methyl- $\mu$ -phenyloxazol, Kp. 255°, und  $\alpha$ -Phenyl- $\mu$ -methyloxazol, F. 59°, Kp. 255°, aus Benzoylaminoaceton bez. Acetaminoacetophenon nach Bildungsweise 2.

$\alpha,\mu$ -Diphenyloxazol, F. 74°, Kp. über 360°, aus Benzamid und Phenylbromacetaldehyd nach Bildungsweise 1., aus Benzoylaminoacetophenon nach

Bildungsweise 2., und aus Mandelsäurenitril und Benzaldehyd nach Bildungsweise 4., neben Benzalmandelsäureamid (B. 29, 205), wird durch Oxydation mit Chromsäure zu *Phenylglyoxybenzamid*  $C_6H_5CO.CO.NH.COC_6H_5$ , durch Reduction mit Natrium und Alkohol zu *Benzylphenyloxaethylamin*  $C_6H_5CH_2.NH.CH_2.CH(OH)C_6H_5$  gespalten. Durch Erhitzen mit Ammoniak wird es in Diphenylimidazol übergeführt. **Triphenyloxazol**, *Benzilam*  $(C_6H_5)_3C_3NO$ , F. 115°, entsteht aus Benzil mit conc. Ammoniak (B. 35, 4137).

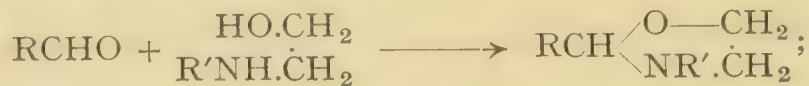
Dihydrooxazole, Oxazoline entstehen durch Condensation der  $\beta$ -Halogenalkylamide von Carbonsäuren mittelst Alkali (B. 22, 2220). Benzimidochloräthyläther geht schon bei gelindem Erwärmen in das Chlorhydrat des Phenylloxazolins über, letzteres lagert sich aber bei 100° weiter in Chloräthylbenzamid um (B. 35, 164):



$\mu$ -Phenylloxazolin, Kp. 243°, wird durch Reduction mit Natrium und Amylalkohol zu Oxaethylbenzylamin  $OHCH_2.CH_2NHCH_2C_6H_5$  gespalten (B. 29, 2382).  $\mu$ -Methyloxazolin, Kp. 110°, *Pikrat*, F. 159° (B. 23, 2502).  $\beta,\mu$ -Dimethyloxazolin, Kp. 118°, aus  $\beta$ -Brompropylacetamid;  $\beta$ -Methyl- $\mu$ -phenylloxazolin, Kp. 244°, entsteht auch aus Allylbenzamid  $C_6H_5CO.NH.CH_2.CH:CH_2$  mit  $SO_4H_2$  (B. 26, 2840; 32, 967).

Als Ketodihydrooxazole oder Oxazolone sind die lactonartigen Anhydride der  $\alpha$ -Benzoylamidofettsäuren zu betrachten, z. B.  $C_6H_5.C \begin{array}{l} \diagup O-CO \\ \diagdown N-CHCH_3 \end{array}$ , vgl. S. 276.

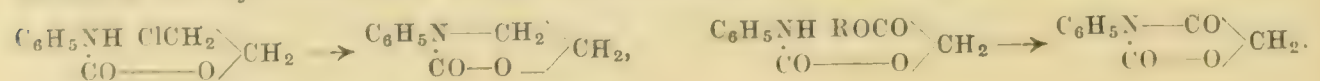
Tetrahydrooxazole, Oxazolidine: Als solche werden die Condensationsproducte von Aldehyden mit Aminoalkoholen aufgefasst (B. 34, 3484):



sie bilden destillirbare Flüssigkeiten, welche sehr leicht durch hydrolytische Spaltung in ihre Componenten zerlegt werden: *n*-Methyloxazolidin, Kp. 100°,  $\mu$ -Methyloxazolidin, Kp. 141°, *n,\mu*-Dimethyloxazolidin, Kp. 109° (vgl. oben  $\alpha,\mu$ -Dimethyloxazolidin),  $\mu$ -Phenylloxazolidin, Kp. 284°.

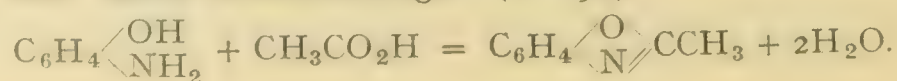
Amidooxazoline oder Imidotetrahydrooxazole sind die sog. Alkylen- $\psi$ -harnstoffe: **Aethylen- $\psi$ -harnstoff**,  $\mu$ -Amidooxazolin  $\begin{array}{l} CH_2-N \\ CH_2-O \end{array} \rangle CNH_2$ , *Pikrat*, F. 158°, **Propylen- $\psi$ -harnstoff**,  $\mu$ -Amido- $\alpha$ -methyloxazolin, *Pikrat*, F. 186°, entstehen aus  $\beta$ -Bromäthyl- und -propylamin mit Kaliumcyanat.  $\alpha,\beta$ -Diphenyl- $\mu$ -amidoxazolin, F. 154°, aus Diphenyloxaethylamin (S. 588) mit Kaliumcyanat (B. 28, 1899).

Derivate eines Ketotetrahydrooxazols entstehen aus Carbamin- $\beta$ -halogenalkylestern durch HCl-Abspaltung (C. 1911 I, 229), Diketoderivate aus den Phenylurethanen von  $\alpha$ -Oxysäureestern (C. 1898 II, 480; 1902 II, 342):



## 8. Benzoxazole.

Aehnlich der Bildung von Benzimidazolen aus *o*-Phenylendiaminen entstehen Benzoxazole aus *o*-Amidophenolen durch Erhitzen mit Carbonsäuren bez. deren Abkömmlingen (S. 198):

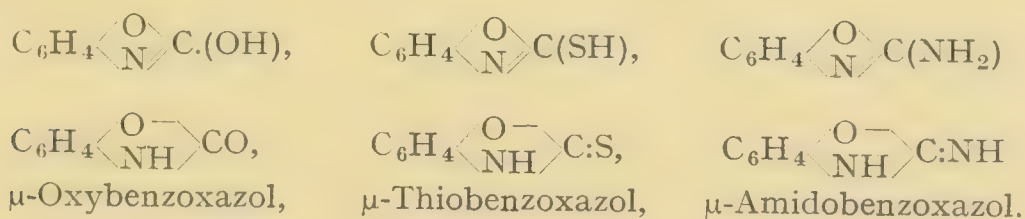




Die Benzoxazole, auch Alkenylamidophenole genannt, sind schwache Basen; durch Erwärmen mit Säuren werden sie in ihre Componenten zerlegt. Einige Benzoxazolderivate sind substantive Baumwollfarbstoffe (B. 28, 1127; 32, 1427).

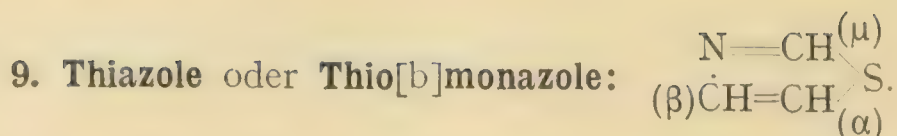
**Benzoxazol**, *Methenylamidophenol*  $C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown N \end{array} CH$ , F.  $31^{\circ}$ , Kp.  $183^{\circ}$ , mit Wasserdampf flüchtig, entsteht durch Erhitzen von o-Amidophenol mit Ameisensäure bez. Erhitzen von o-Formylaminophenol auf  $160-170^{\circ}$ , es wird schon durch Kochen mit Wasser wieder zu Formylaminophenol gespalten; es ist dem isomeren Anthranil (S. 294) ähnlich (B. 36, 2054); beim Erhitzen mit  $CH_3J$  liefert es ein Jodmethylat, F.  $183^{\circ}$  u. Zers., das durch verd. Salzsäure unter Bildung von n-Methyl-o-amidophenol zerlegt wird.  $\mu$ -**Methylbenzoxazol**, *Aethenylamidophenol*, Kp.  $201^{\circ}$ .  $\mu$ -**Phenylbenzoxazol**, F.  $103^{\circ}$ , wird auch durch Reduction von Benzoyl-o-nitrophenol erhalten (B. 9, 1526; 29, R. 358; A. 210, 384).  $\mu$ -**Amidophenyltoluoxazol**  $CH_3.C_6H_3(NO).C_6H_4NH_2$ , F.  $188^{\circ}$ , entsteht durch Reduction von p-Nitrobenzoyl-m-nitro-p-kresol und bildet durch Combination seiner Diazoverbindung mit  $\beta$ -Naphthol u. dergl. carmoisinrote, säurebeständige substantive Baumwollfarbstoffe.

Oxy- und Thioderivate der Benzoxazole entstehen aus o-Amidophenolen mit  $COCl_2$  oder  $ClCO_2R$  und  $CS_2$  oder  $CSCl_2$ , Amidoderivate aus den Thio- oder Oxyverbindungen durch Erhitzen mit Aminen. Wie für die analogen Benzimidazolverbindungen (S. 802) kommen für diese Substanzen je 2 Formeln in Betracht:

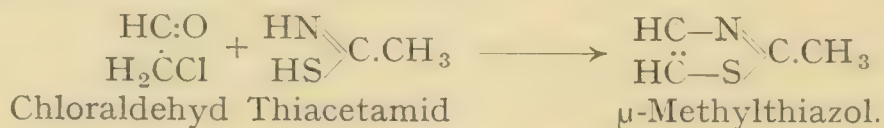


Von den beiden Formen des  $\mu$ -Oxybenzoxazols leiten sich isomere Alkylverbindungen ab, die man als *Lactim*- und *Lactamaether* oder O- oder N-Alkylderivate unterscheiden kann; ähnliche Verhältnisse zeigen sich bei den Amidobenzoxazolen.

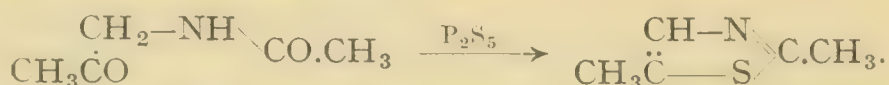
$\mu$ -**Oxybenzoxazol**, *Carbonylamidophenol*  $C_7H_5NO_2$ , F.  $137^{\circ}$ , entsteht auch durch Einwirkung von Thionylchlorid auf Salicylhydroxamsäure (Beckmann'sche Umlagerung) (C. 1907 I, 633); es ist unlöslich in Alkalien, mit Jodaethyl giebt es ein n-Aethylderivat: n-**Aethylbenzoxazol**  $C_6H_4(ON.C_2H_5)CO$ , F.  $29^{\circ}$ ;  $\mu$ -**Aethoxybenzoxazol**  $C_6H_4(NO)COC_2H_5$  entsteht aus Imidokohlensäureaether mit o-Amidophenol (B. 19, 2655); n-Benzoylcarbonylamidophenol  $C_7H_4O_2N(COC_6H_5)$ , F.  $174^{\circ}$  (C. 1898 I, 1277). Ein **Dibromcarbonylamidophenol**  $C_6H_2Br_2(CO_2NH)$ , F.  $255^{\circ}$ , entsteht aus Salicylsäureamid (S. 322) mit  $KOBr$  (C. 1900 I, 256).  $\mu$ -**Thiobenzoxazol**  $C_7H_5NSO$ , F.  $193-196^{\circ}$ , löslich in Alkalien und Ammoniak, entsteht aus HCl-Amidophenol mit Kaliumxanthogenat, ferner aus o-Oxyazobenzol mit  $CS_2$  neben  $\mu$ -**Anilidobenzoxazol**  $C_7H_5N_2O.(C_6H_5)$ , F.  $137^{\circ}$ , das sich auch aus dem Thiobenzoxazol durch Erhitzen mit Anilin bildet.  $\mu$ -**Amidobenzoxazol**  $C_7H_5N_2O$ , F.  $130^{\circ}$ , isomer mit o-Phenylharnstoff (S. 802), entsteht aus o-Oxyphenylsulfoharnstoff durch  $H_2S$ -Abspaltung mittelst  $HgO$ .



Wie die Oxazole aus Carbonsäureamiden, so entstehen die Thiazole oder *Thio*-[b]-*monazole* aus den Thioamiden mit  $\alpha$ -Halogenaldehyd- und -ketoverbindungen (vgl. S. 767):



Der Bildung von Thiophenen aus 1,3-Dicarbonylverbindungen (S. 709) analog entstehen Thiazole aus acylierten  $\alpha$ -Aminoketonen durch Erhitzen mit Schwefelphosphor (B. 43, 1283):



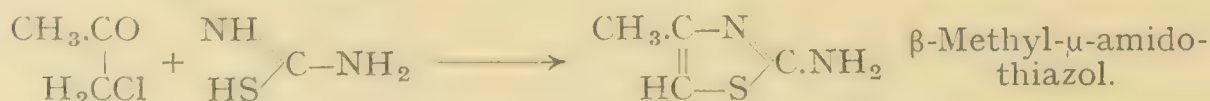
Ferner erhält man Thiazol und seine Homologen aus  $\mu$ -Amidothiazolen (S. 807) durch salpetrige Säure und Alkohol wie aus den Anilinen die Benzolkohlenwasserstoffe.

Verhalten: Wie das Thiophen vom Benzol kann man das Thiazol vom Pyridin (s. d.) ableiten, indem man eine  $\text{CH}=\text{CH}$ -Gruppe durch S ersetzt denkt (S. 716). Die Thiazole zeigen dementsprechend eine ähnliche Uebereinstimmung in ihren physikalischen und zum Teil auch in ihren chemischen Eigenschaften mit den Pyridinen wie die Thiophene mit den Benzolen. Die Thiazole sind tertiäre Basen und bilden mit Jodalkyl Additionsproducte. Gegen Oxydationsmittel sind sie im allgemeinen beständig.

**Thiazol**  $\text{C}_3\text{H}_3\text{NS}$ , Kp.  $117^\circ$ , Geruch wie Pyridin, entsteht aus  $\mu$ -Amidothiazol mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  und Alkohol;  $\text{C}_3\text{H}_3\text{NS.HCl.AuCl}_3$ , F.  $248-250^\circ$  u. Zers.;  $\text{C}_3\text{H}_3\text{NS.HgCl}_2$ , F.  $202-204^\circ$ .  **$\alpha$ -Methylthiazol**  $\text{C}_3\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{NS}$ , Kp.  $232^\circ$ , aus der Amidoverbindung, sowie aus Methyloxythiazol durch Zinkstaubdestillation (A. 250, 279); das isomere  **$\mu$ -Methylthiazol**, Kp.  $128^\circ$ , Geruch wie Picolin (s. d.), entsteht aus Monochloracetaldehyd und Thiacetamid.  **$\alpha,\mu$ -Dimethylthiazol**, Kp.  $153^\circ$ , aus Chloraceton und Thiacetamid, sowie aus Acetaminoaceton und  $\text{P}_2\text{S}_5$  (s. o.), wird durch Reduction mit Natrium und Alkohol zu Aethylpropylamin und Schwefelwasserstoff gespalten; es condensirt sich ähnlich den  $\alpha$ -methylirten Pyridinen mit Formaldehyd zu einem »Alkin«  $\text{C}_3\text{HNS}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2.\text{CH}_2\text{OH})$  (B. 27, 1009). **Trimethylthiazol**  $\text{C}_3(\text{CH}_3)_3\text{NS}$ , Kp.  $167^\circ$ ,  **$\alpha$ -Phenylthiazol**, F.  $52^\circ$ , Kp.  $273^\circ$ .  **$\alpha$ -Phenyl- $\mu$ -methylthiazol**, F.  $81^\circ$ ,  **$\alpha$ -Methyl- $\mu$ -phenylthiazol**, Kp.  $283^\circ$ , und  **$\alpha,\mu$ -Diphenylthiazol**, F.  $104^\circ$ , aus Acetaminoacetophenon, Benzoylaminoaceton und Benzoylaminoacetophenon mit  $\text{P}_2\text{S}_5$ . **Triphenylthiazol**, F.  $87^\circ$ , aus Thiobenzamid und Bromdesoxybenzoin oder Desylbromid.

Halogenhiazole erhält man aus Diazothiazolen (s. d.) mit conc. Halogenwasserstoffsäuren:  **$\mu$ -Chlorthiazol**, Kp.  $145^\circ$ ,  **$\mu$ -Bromthiazol**, Kp.  $171^\circ$ .

$\mu$ -Amidothiazole entstehen aus  $\alpha$ -Halogenketoverbindungen mit Thioharnstoffen (*Pseudoform*):



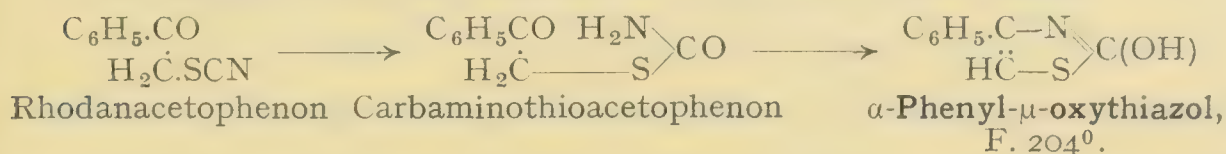
Mit sym. Dialkylthioharnstoffen bilden sich Substanzen, die vom *Imidothiazolin* abzuleiten sind; über isomere Monalkylamidothiazole s. A. 265, 110. — Die Amidothiazole sind den Anilinen ähnlich; sie können in Diazo-



verbindungen und über diese in Halogenthiazole, Thiazole, Thiazolazofarbstoffe u. s. f. übergeführt werden.

$\mu$ -Amidothiazol  $C_3H_2(NH_2)NS$ , F.  $90^{\circ}$ , wird aus Dichloraether und Thioharnstoff dargestellt; sein Nitrat giebt mit  $N_2O_3$  Diazothiazolhydrat  $C_3H_2(.N:NOH)NS$ , das mit Resorcin, Naphtol u. s. w. gelbe bis braune Azofarbstoffe bildet (A. **246**, 40). Methyl- $\mu$ -amidothiazol  $C_3H(CH_3)(NH_2)NS$ , F.  $42^{\circ}$ , Kp.  $30-40$   $136^{\circ}$ , aus Chloraceton mit Thioharnstoff oder Rhodanammonium (B. **20**, 3127); Phenyl- $\mu$ -amidothiazol  $C_3H(C_6H_5)(NH_2)NS$  aus  $\omega$ -Chloracetophenon (A. **261**, 14).  $\beta, n$ -Dimethyl- $\mu$ -methyylimidothiazolin  $\begin{matrix} HC-S \\ \diagup \\ CH_3\ddot{C}-N \end{matrix} \begin{matrix} \\ \diagdown \\ CH_3 \end{matrix} C:NCH_3$ , F.  $96^{\circ}$ , entsteht aus Chloraceton und sym. Dimethylthioharnstoff.

Oxythiazole bilden sich aus  $\alpha$ -Rhodanketonen mit Alkali:



$\beta$ -Methyl- $\mu$ -oxythiazol  $C_3H(CH_3)(OH)NS$ , F.  $106^{\circ}$ , entsteht aus seiner Carbonsäure (s. u.) durch  $CO_2$ -Abspaltung, ferner aus Rhodanaceton mit Alkalien (A. **249**, 16; **259**, 297; B. **25**, 3652).

Mercaptothiazole entstehen durch Erhitzen von  $\alpha$ -Chlorketonen mit dithiocarbaminsaurem Ammoniak:  $\beta$ -Methyl- $\mu$ -mercaptothiazol  $\begin{matrix} CH-S \\ \diagup \\ CH_3\ddot{C}-N \end{matrix} \begin{matrix} \\ \diagdown \\ C.SH \end{matrix}$  F.  $90^{\circ}$ ,  $\beta$ -Phenylmercaptothiazol, F.  $168^{\circ}$  (B. **26**, 604).

Thiazolcarbonsäuren: Ihre Ester entstehen durch Condensation von Chloracetessigester, Chloroxalessigester u. dgl. mit Thioamiden:

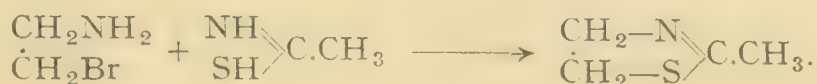


Ebenso bilden sich die Amido-, Oxy- und Mercaptothiazolcarbonsäuren nach ähnlichen Reactionen wie die Amido-, Oxy-, Mercaptothiazole, wenn man statt der  $\alpha$ -Halogen- oder  $\alpha$ -Rhodanketone die entsprechenden Ketoncarbonsäurederivate in die Reactionen einführt.

$\beta$ -Methylthiazol- $\alpha$ -carbonsäure  $C_3(CH_3)HNS(COOH)$ , F.  $257^{\circ}$ ; ihr Ester entsteht aus Amidomethylthiazolcarbonsäureester (s. u.) durch Ueberführung in Chlorthiazolcarbonsäureester und Reduction des letzteren.  $\mu$ -Methyl- $\alpha, \beta$ -thiazoldicarbonsäure  $C_3(CH_3)(COOH)_2NS$ , F.  $169^{\circ}$  u. Zers., aus Chloroxalessigester und Thiacetamid.  $\mu$ -Methyl- $\beta$ -thiazylessigester  $C_3H(CH_3)(CH_2.CO_2R)NS$ , Kp.  $239^{\circ}$ , entsteht aus  $\gamma$ -Bromacetessigester und Thiacetamid.

$\mu$ -Amidothiazol- $\beta$ -carbonsäure, Sulfuvinursäure  $C_3HSN(NH_2)(COOH)$  ( $+2H_2O$ ), Zers.-P.  $245^{\circ}$ , entsteht aus Dibrombrenztraubensäure, ihr Ester, F.  $173^{\circ}$ , aus Monobrombrenztraubensäureester mit Thioharnstoff (A. **261**, 25).  $\mu$ -Amidomethylthiazol- $\beta$ -carbonsäureester, F.  $175^{\circ}$ , aus  $\alpha$ -Chloracetessigester und Thioharnstoff, Diazohydrat, F.  $100^{\circ}$  u. Zers.,  $\mu$ -Oxy- $\beta$ -methylthiazolcarbonsäureester  $C_3(OH)(CH_3)SN.COOC_2H_5$ , F.  $128^{\circ}$ , entsteht aus  $\alpha$ -Rhodanacetessigester (A. **259**, 284, 298);  $\mu$ -Mercapto- $\beta$ -methylthiazolcarbonsäureester  $C_3(SH)(CH_3)SN.COOC_2H_5$ , F.  $141^{\circ}$ , aus  $\alpha$ -Chloracetessigester und dithiocarbaminsaurem Ammoniak (B. **26**, R. 604).

Dihydrothiazole oder Thiazoline entstehen synthetisch aus 1. Alkylenhalogeniden oder  $\beta$ -Halogenalkylaminen und Thioamiden (B. **24**, 783; **29**, 2610):



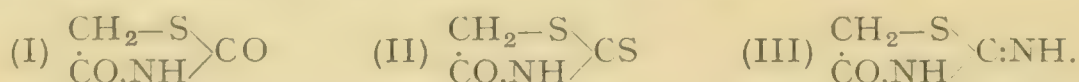
2. Durch Einwirkung von  $P_2S_5$  auf Acidyl- $\beta$ -bromalkylamide (B 26, 1328):



Die Thiazoline werden viel leichter aufgespalten als die Thiazole.  $\mu$ -Methylthiazolin, Kp.  $145^\circ$ , giebt beim Eindampfen mit Salzsäure  $\beta$ -Amidoaethylmercaptan.  $\mu$ -Phenylthiazolin, Kp.  $276^\circ$ , entsteht aus Benzoyl- $\beta$ -bromäthylamid mit  $P_2S_5$ , sowie aus Amidothiazolin (s. u.) beim Behandeln mit salpetriger Säure in Benzol, ähnlich der Diphenylbildung aus Diazobenzol und Benzol (S. 132; B. 31, 2833); liefert bei der Oxydation Benzoyltaurin:  $CH_2-S \begin{array}{l} \backslash \\ \dot{C}H_2-N \end{array} CC_6H_5 \xrightarrow{O} CH_2-SO_3H$  (B. 23, 158).  $\alpha$ -Methyl- $\mu$ -tolylthiazolin  $C_3H_3(CH_3)(C_7H_7)NS$ , Kp.  $295^\circ$ , aus  $\beta$ -Brompropyltolylamid und  $P_2S_5$ . Thiazolin- $\mu$ -mercaptan  $CH_2-S \begin{array}{l} \backslash \\ \dot{C}H_2-N \end{array} CSH$ , F.  $107^\circ$ , entsteht aus Bromäthylamin und  $CS_2$  (B. 22, 1152), sowie durch Einwirkung von Schwefelkohlenstoff auf Äthylenimid (S. 706); wird durch Erhitzen mit Salzsäure in  $CO_2$ ,  $H_2S$  und  $\beta$ -Amidoaethylmercaptan gespalten (B. 31, 2836).

Amidothiazoline sind die bereits früher besprochenen Alkylenderivate des Pseudosulfoharnstoffs (s. Bd. I), welche grösstenteils durch Umlagerung von Allylthioharnstoffen (*Thiosinaminen* s. Bd. I) gewonnen werden:  $\mu$ -Amidothiazolin, Äthylen- $\psi$ -thioharnstoff  $CH_2-S \begin{array}{l} \backslash \\ \dot{C}H_2-N \end{array} CNH_2$ , F.  $85^\circ$ , aus Bromäthylthioharnstoff (B. 22, 1140).  $\mu$ -Anilido- $\alpha$ -methylthiazolin, *n*-Phenylpropylen- $\psi$ -thioharnstoff  $C_3H_3(CH_3)NS(NHC_6H_5)$ , F.  $117^\circ$ , aus Allylphenylthioharnstoff (B. 22, 2991).  $\mu$ -Piperyl- $\alpha$ -methylthiazolin  $C_3H_3(CH_3)NS(NC_5H_{10})$ , Kp.  $277^\circ$ , aus Allylpiperylthioharnstoff (B. 24, 265).  $\mu$ -Methylamido- $\alpha, \beta$ -diphenylthiazolin  $C_3H_2(C_6H_5)_2NS(NHCH_3)$ , F.  $155^\circ$ , entsteht aus Diphenyl-oxaethylamin (S. 588) mit Methylsenföhl (B. 28, 1900).

Derivate des Tetrahydrothiazols sind  $\beta, \mu$ -Diketothiazolidin oder Senfölessigsäure (I), F.  $112^\circ$ , welche aus Rhodanessigsäure oder Rhodanacetamid beim Eindampfen mit Säuren entsteht (B. 26, R. 324);  $\mu, \beta$ -Thioketothiazolidin, Rhodaninsäure (II), aus Chloressigsäure und Rhodanammon (s. C. 1903 I, 283; 1908 II, 1038) und  $\beta, \mu$ -Ketoimidthiazolidin, Pseudothiohydantoin (III), F.  $71^\circ$  (s. Bd. I; vgl. C. 1900 II, 182):



$\beta, \mu$ -Imidoketothiazolidinessigsäure, F.  $216^\circ$  u. Zers., aus Chlorbernsteinsäure und Thioharnstoff, giebt durch Abspaltung der NH-Gruppe  $\beta, \mu$ -Diketothiazolidinessigsäure, F.  $169^\circ$  (B. 27, R. 742).

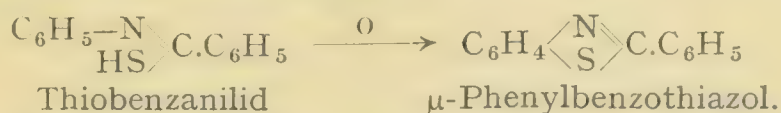
## 10. Benzothiazole.

Benzothiazole, die Analoga der Benzimidazole und Benzoxazole (*Anhydrobasen*) werden 1. aus *o*-Amidothiophenolen (S. 206) und Carbonsäuren (deren Chloriden oder Anhydriden) durch  $H_2O$ -Abspaltung gewonnen (A. W. Hofmann, B. 13, 1224):





2. Aus Säureaniliden durch Erhitzen mit Schwefel oder Thioaniliden durch Oxydation mit Ferricyankalium:



Auch aus Benzylamin bildet sich beim Erhitzen mit Schwefel Phenylbenzothiazol, indem zunächst unter  $\text{H}_2\text{S}$ -Entwicklung Thiobenzanilid entsteht, das in obigem Sinne weiter reagiert (A. 259, 300).

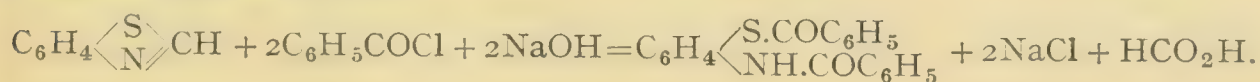
Analog bilden sich aus Arylthioharnstoffen durch Einwirkung von Brom in Chloroformlösung cycl. Phenylen- $\psi$ -thioharnstoffe bez.  $\mu$ -Amidobenzothiazole (B. 36, 3121):



Aus as. Alkylarylthioharnstoffen entstehen Abkömmlinge des *Iminobenzothiazolins* (B. 43, 1519).

Die Benzothiazole sind schwach basische Körper von *chinolinartigem* Geruch. Durch Schmelzen mit Kali werden sie in Amidothiophenole und Carbonsäuren zerlegt. — Verschiedene Benzothiazolderivate sind wichtig als *substantive Baumwollfarbstoffe*.

**Benzothiazol.** *Methenylamidothiophenol*  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NSCH})$ , Kp.  $234^\circ$ , entsteht 1. aus o-Amidothiophenol und Ameisensäure, 2. aus Formanilid und Schwefel, 3. aus Dimethylanilin beim Erhitzen mit Schwefel (vgl. B. 31, 3164), 4. aus o-Nitrophenylthioglycolsäure beim Erhitzen mit conc. Natronlauge (M. 28, 270). Durch Benzoylchlorid und Natronlauge wird das Benzothiazol analog wie das Benzimidazol (S. 800) in Dibenzoyl-o-amidothiophenol und Ameisensäure gespalten (B. 38, 3430):



Isomer mit Benzothiazol ist das **Benzisothiazol**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle \text{CH} \rangle_{\text{N}}\text{S}$ , Kp.  $242^\circ$ , das durch Reduction des o-Nitrobenzylesters der Carbaminthiolsäure oder des o-Nitrobenzylmercaptans (S. 245) entsteht und beim Erhitzen mit Phenylhydrazin oder Hydrazinhydrat zum Phenylhydrazon bez. Azin des o-Amidobenzaldehyds aufgespalten wird (B. 31, 2185).

$\mu$ -**Methylbenzothiazol**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NSC}_2\text{H}_3)$ , Kp.  $238^\circ$ ,  $\mu$ -Phenylbenzothiazol, *Benzenylamidothiophenol*, F.  $114^\circ$ .  $\mu$ -p-**Amidophenyl-p-toluthiazol**, **Dehydrothiotoluidin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3\langle \text{N} \rangle_{\text{S}}\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ , F.  $191^\circ$ , entsteht aus Thiotoluidin (S. 207), sowie aus Amidobenzyl-p-toluidin (C. 1899 II, 950) beim Erhitzen mit Schwefel; sein *Trimethylammoniumchlorid*derivat ist der Farbstoff **Thioflavin**; durch weiteres Erhitzen mit Thiotoluidin und Schwefel entsteht aus Dehydrothiotoluidin:  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3\langle \text{S} \rangle_{\text{N}}\text{C}_6\text{H}_3\langle \text{S} \rangle_{\text{N}}\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ , die Base des Farbstoffs **Primulin** (vgl. a. B. 32, 3537).

Eine Reihe von Benzothiazolderivaten sind aus dem sog. **Chlorphenylsenföl** oder  $\mu$ -Chlorbenzothiazol  $\text{C}_6\text{H}_4\langle \text{S} \rangle_{\text{N}}\text{CCl}$ , F.  $24^\circ$ , Kp.  $248^\circ$ , erhalten worden, das aus Phenylsenföl mit  $\text{PCl}_5$  entsteht. Chlorphenylsenföl liefert durch Reduction Benzothiazol, mit Alkohol  $\mu$ -Oxybenzothiazol, mit  $\text{NaOC}_2\text{H}_5$   $\mu$ -Aethoxybenzothiazol, mit  $\text{NaSH}$  Sulphydro-, mit  $\text{NH}_3$  Amido-, mit  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_5$  Anilidobenzothiazol.  $\mu$ -**Oxybenzothiazol**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NSCOH})$ , F.  $136^\circ$ , entsteht auch

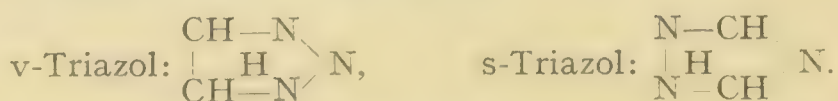
aus Chlorkohlensäureester mit Amidothiophenol.  $\mu$ -**Aethoxybenzothiazol**, *Aethoxysenföl*  $C_6H_4(NSCOC_2H_5)$ , F.  $25^{\circ}$ , Kp. über  $360^{\circ}$ , entsteht auch aus Phenylthiourethan (S. 103) durch Oxydation mit Ferricyankalium.  $\mu$ -**Sulhydrobenzothiazol**  $C_6H_4(NSC.SH)$ , F.  $179^{\circ}$ , wird auch aus Amidothiophenol mit  $CS_2$ , ferner aus Azobenzol mit  $CS_2$ , aus Phenylsenföl mit S u. a. m. gewonnen (B. **24**, 1403).  $\mu$ -**Amidobenzothiazol**  $C_6H_4(NSC.NH_2)$ , F.  $129^{\circ}$ , und  $\mu$ -**Anilidobenzothiazol**  $C_6H_4(NSC.NHC_6H_5)$ , F.  $159^{\circ}$ , entstehen auch aus Phenyl- und 1,4-Diphenylthioharnstoff mit Brom in Chloroform (s. o. S. 809), das Amidobenzothiazol ferner noch beim Erhitzen von Phenylthiosemicarbazid (S. 105) mit Salzsäure (B. **36**, 3134), das Anilidobenzothiazol aus Azobenzol und Phenylsenföl (B. **24**, 1410). Das Amidobenzothiazol liefert mit Jodmethyl das *n*-**Methyliminobenzothiazolin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N(CH_3) \\ \diagdown S \end{matrix} C:NH$ , F.  $123^{\circ}$ , das auch aus *as*-Methylphenylthioharnstoff und Brom erhalten wird (B. **43**, 1519).

**Benzothiazolcarbonsäure**  $C_6H_4(NSC)CO_2H$ , schmilzt bei  $108^{\circ}$  unter Zerfall in  $CO_2$  und Benzothiazol; sie entsteht durch Oxydation von Thiooxanilsäure  $C_6H_5NH.CSCO_2H$  (S. 109) mit Ferricyankalium in alkalischer Lösung (B. **37**, 3710).

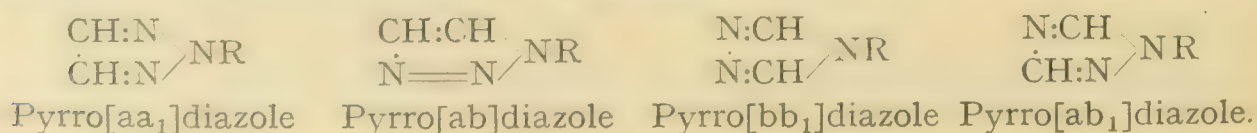
Durch Erhitzen von Acetanilid mit Schwefel entsteht **Bisbenzothiazol**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown S \end{matrix} C.C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown S \end{matrix} C_6H_4$  (B. **29**, R. 87).

Dem Thiazol entspricht der hypothetische Kern des **Selenazols**  $\begin{matrix} N-CH \\ CH=CH \end{matrix} Se$ , von welchem einige Derivate auf ganz ähnlichem Wege wie die analogen Thiazolderivate dargestellt worden sind.  $\mu$ -**Methylselenazolin**  $\begin{matrix} N=C(CH_3) \\ CH_2-CH_2 \end{matrix} Se$ , Kp.  $161^{\circ}$ , wird aus Di-acetamidoaethylselenid  $(CH_3.CO.NH.CH_2.CH_2Se)_2$  durch Behandeln mit  $PCl_5$  gewonnen und ist ein pyridinähnlich riechendes Oel (B. **25**, 3048).  $\mu$ -**Imidotetrahydro-selenazol**, *Aethylen- $\psi$ -selenharnstoff*  $NH-C(NH) \begin{matrix} \diagup Se \\ \diagdown CH_2-CH_2 \end{matrix}$ , Oel, aus Bromäthylamin und Selencyankalium (B. **23**, 1003).

Die folgenden 4 Gruppen der Pyrrodiazole oder Triazole lassen sich in 2 Familien trennen: 1. Gruppen mit benachbarten N-Gliedern; 2. Gruppen mit getrennten N-Gliedern. Die Stammkörper der Pyrro-[aa<sub>1</sub>]- und -[ab]-diazole einerseits und der Pyrro-[ab<sub>1</sub>]- und -[bb<sub>1</sub>]-diazole andererseits scheinen in eins zusammenzufallen: man kann sie als *v*-(benachbartes) Triazol und *s*-(symmetrisches) Triazol unterscheiden und ihre Fähigkeit zur *Desmotropie* durch folgende Formeln wiedergeben (vgl. C. 1902 I, 426; B. **35**, 1038).



Dieselbe Unsicherheit der Formulirung herrscht bei den nur an C-Atomen substituirten Derivaten dieser beiden Stammkörper. — Dagegen sind mit Sicherheit die 4 durch die Theorie geforderten Gruppen in ihren *n*-Alkyl- und *n*-Arylderivaten zu unterscheiden:





11. **Osotriazole** oder **Pyrrro[aa<sub>1</sub>]diazole**  $\begin{array}{c} \text{CH}-\text{N} \\ | \quad \text{H} \\ \text{CH}-\text{N} \end{array} \text{N}$  bez.  $\begin{array}{c} \text{CH}=\text{N} \\ | \\ \text{CH}=\text{N} \end{array} \text{NR}$

sind nach folgenden Methoden gewonnen worden:

1. Durch Condensation von Stickstoffwasserstoffsäure mit Acetylen oder  $\alpha$ -Acetylen-carbonsäuren beim Erhitzen der Componenten in aetherischer Lösung (B. **43**, 2219; C. 1910 II, 225):

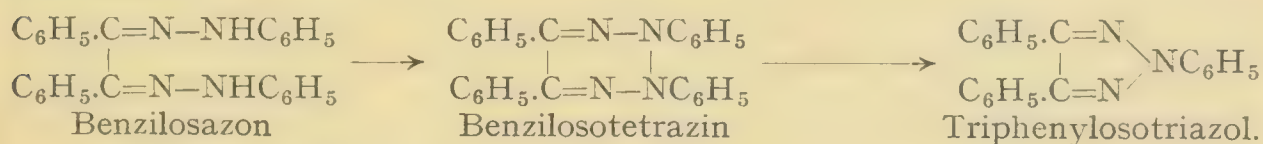


Die Ester der Stickstoffwasserstoffsäure vereinigen sich mit Acetylen und  $\alpha$ -Acetylen-carbonsäuren zu Derivaten des Pyrrro[ab]diazols (S. 814).

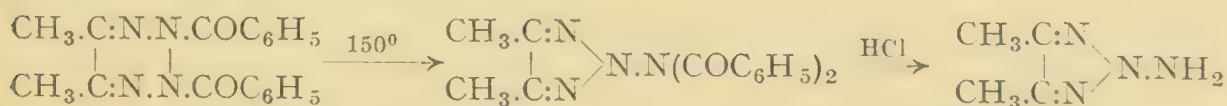
2. Durch Condensation von Diazomethan mit einigen Abkömmlingen der Blausäure wie Chlor- und Bromcyan, Dicyan und Cyanameisensäure-ester (C. 1907 II, 1491, 1738; 1910 I, 1532):



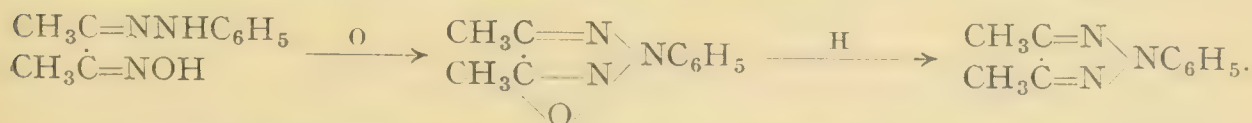
3. Aus den Osazonen von  $o$ -Diketoverbindungen oder den Oxydationsproducten der Osazone, den Osotetrazinen, durch Kochen mit Säuren oder Destillation:



In ähnlicher Weise entstehen  $n$ -Dibenzoylamidoosotriazole durch Umlagerung von Dibenzoylosotetrazinen beim Erhitzen für sich oder mit Salzsäure. Die durch Abspaltung der Benzoylgruppen erhaltenen  $n$ -Amidoosotriazole liefern mit salpetriger Säure unter Entwicklung von Stickoxydul Osotriazole (B. **42**, 659; J. pr. Ch. [2] **78**, 544):



4. Aus den Hydrazoximen von  $o$ -Diketoverbindungen durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung mit Acetanhydrid oder  $\text{PCl}_5$  (S. 156); auch Methylphenylhydrazoxime von  $\alpha$ -Diketonen geben Osotriazole unter Abspaltung von Methylalkohol (Pechmann, A. **262**, 265). Oxydirt man die Hydrazoxime mit  $\text{N}_2\text{O}_4$  oder  $\text{HgO}$  in Chloroform, so entstehen *Endoxydihydropyrrro[aa<sub>1</sub>]diazole*, die durch Reduction oder Behandlung mit  $\text{PCl}_5$  leicht in die Osotriazole übergehen (J. pr. Ch. [2] **57**, 160; C. 1908 II, 1932):



Verhalten: Osotriazole sind meist alkaloidartig riechende unzersetzt destillirende, schwach basische Flüssigkeiten; der Imidwasserstoff ist durch Metalle ersetzbar. Aus den  $n$ -Phenyltriazolen kann die Phenylgruppe nach Amidirung durch Oxydation abgespalten werden;  $c$ -Alkylosotriazole werden durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  zu Osotriazol-carbonsäuren oxydirt: überhaupt ist der Osotriazolring gegen die meisten Reagentien beständig.

**Osotriazol, v-Triazol**  $\begin{array}{c} \text{CH}-\text{N} \\ | \quad \text{H} \\ \text{CH}-\text{N} \end{array} \text{N}$ , F.  $23^\circ$ , Kp.  $204^\circ$ , hygroskopisch, Silber-

nitrat fällt ein Silbersalz  $C_2H_2N_3Ag$ , Benzoylchlorid giebt das leicht zersetzliche Benzoyl-*v*-triazol, F. 100—102°. Das Osotriazol entsteht 1. aus Acetylen und Stickstoffwasserstoffsäure; 2. aus seinen Carbonsäuren (s. u.) beim Erhitzen; 3. aus *n*-Amidotriazol mit salpetriger Säure.

**c-Phenylosotriazol**  $C_6H_5.C_2H_2N_2$ , F. 144°, aus seiner Carbonsäure. **c,c-Dimethyl-** und **c,c-Diphenylosotriazol**, F. 70° und 138°, aus den entsprechenden *n*-Amidoosotriazolen mit salpetriger Säure, ersteres auch aus dem *n*-Phenyl-*c,c*-dimethylosotriazol durch Abbau.

**n-Methyl-c-chlorosotriazol**  $ClC_2HN_2.CH_3$ , Kp.<sub>32</sub> 63°, und **n-Methyl-c-bromosotriazol**, Kp.<sub>39</sub> 63°, aus Diazomethan und Chlor- bez. Bromcyan; explodiren oberhalb 260° heftig (C. 1907 II, 1738).

**n-Phenylosotriazol**  $C_2H_2N_3.C_6H_5$ , Kp. 224°, aus seiner Carbonsäure oder aus Glyoxalosotetrazon; **n-Phenylmethylosotriazol**  $C_2H(CH_3)N_3C_6H_5$ , Kp.<sub>60</sub> 150°, aus Methylglyoxal; **n-Phenyldimethylosotriazol**  $C_2(CH_3)_2N_3.C_6H_5$ , Kp.<sub>60</sub> 192°, aus Dimethylglyoxal; **Triphenylosotriazol**  $C_2(C_6H_5)_3N_3$ , F. 122°, aus Benzil (B. 21, 2806).

**n-Amidoosotriazol**  $C_2H_2N_2.NH_2$ , F. 51°, **c,c-Dimethyl-** und **c,c-Diphenyl-n-amidoosotriazol**, F. 95° und 135°, aus den Dibenzoylosotetrazinen (s. o.); liefern mit salpetriger Säure die entsprechenden Osotriazole. **n-Phenyl-c-amido-c-methylosotriazol**  $C_2(CH_3)(NH_2)N_3C_6H_5$ , F. 83°, entsteht aus Acetylamidrazonphenylhydrazon  $C_6H_5.NHN:C(NH_2).C(CH_3):N.NHC_6H_5$ , (B. 26, 2783; 28, 1283); es liefert eine Diazoverbindung, welche beim Kochen mit Wasser **n-Phenylmethyloxyosotriazol**  $C_2(CH_3)(OH)N_3C_6H_5$ , F. 141°, mit Cyankalium-Cyankupfer **n-Phenylmethylcyantriazol** giebt. **n-Phenyldiamidoosotriazol**  $C_2N_3(C_6H_5)(NH_2)_2$ , F. 143°, aus Oxalenphenylhydrazidamidoxim  $C_6H_5NH.N:C(NH_2).C(NH_2):NOH$  zeigt in einigen Punkten Aehnlichkeit mit den aromatischen *o*-Diaminen (S. 115), indem es mit Eisenchlorid einen *Azin*-ähnlichen blauen Farbstoff, mit *o*-Diketonen *Chinoxalin*-artige Verbindungen liefert, *Anhydrobasen* entstehen nicht, salpetrige Säure liefert eine beständige *Diazoverbindung*, die durch Behandlung mit Natriumacetat in *Phenylosotriazol-azimid*  $C_6H_5N \begin{matrix} N=C-NH \\ \diagdown \quad \diagup \\ N=C-N \end{matrix} \gg N$  übergeführt wird, die leicht wieder zu der Diazoverbindung aufgespalten wird (vgl. A. 295, 129).

**c-Methyl-, -Dimethyl- und -Methylaethyl-n-phenyl-endoxydihydropyrro-[a,a<sub>1</sub>]diazol**, F. 67°, 93° und 43°, aus den entsprechenden Hydrazoximen mit HgO (s. o.) geben durch Reduction die entspr. Osotriazole, beim Erhitzen mit Halogenwasserstoffsäuren im Phenylkern halogenirte Osotriazole (C. 1899 II, 432 ff.).

**n-Phenyltriazolaldehyd**  $C_2H(CHO)N_3C_6H_5$ , F. 70°, wird aus seinem Oxim, F. 115°, erhalten, welches aus Diisonitrosoacetophenylhydrazon  $(HON:CH)_2C:NNHC_6H_5$  entsteht; durch H<sub>2</sub>O-Abspaltung bildet das Aldoxim: **n-Phenylcyantriazol**  $C(CN)HN_3C_6H_5$ , F. 94°.

Osotriazolcarbonsäuren entstehen 1. synthetisch aus *α*-Acetylen-carbonsäuren und Stickstoffwasserstoffsäure, 2. aus *c*-Alkylosotriazolen durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K, 3. aus verschiedenen *n*-Phenylpyrro-[aa<sub>1</sub>]- und -pyrro-[ab]-diazolcarbonsäuren durch oxydative Abspaltung der Phenylgruppe, die durch Nitrirung und darauffolgende Reduction angreifbarer gemacht wird.

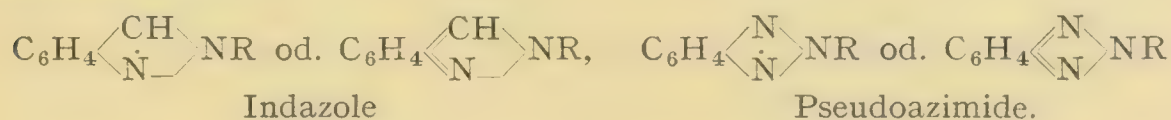
**Osotriazolcarbonsäure** CO<sub>2</sub>H.C<sub>3</sub>H<sub>2</sub>N<sub>3</sub>, F. 219° u. Zers., aus Propiolsäure und N<sub>3</sub>H, ferner aus *n*-Phenylosotriazolcarbonsäure (s. u.), aus *n*-Phenylpyrro-[ab]diazol-*α*- und *β*-carbonsäure (S. 814) und aus Azimidotrchlorphenol oder Bz-Oxytrichlorbenzopyrro-[ab]diazol (S. 814). Ihr Nitril, F. 114°, entsteht durch Condensation von Dicyan mit Diazomethan (S. 811). **n-Me-**



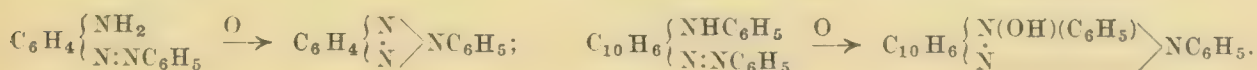
thylosotriazolcarbonsäure, F. 142° (C. 1907 II, 1491). c-Phenylsotriazolcarbonsäure, F. 206° u. Zers., aus Phenylpropionsäure und N<sub>3</sub>H. n-Phenylsotriazolcarbonsäure C<sub>2</sub>(CO<sub>2</sub>H)HN<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 192°, wird durch Oxydation von n-Phenylmethyltriazol erhalten; durch Reduction wird sie in Blausäure und Phenylhydrazidoessigsäure zerlegt.

Osotriazoldicarbonensäure (CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>N<sub>3</sub>H, F. 200° u. Zers. in CO<sub>2</sub> und Osotriazol; sie entsteht aus Acetylendicarbonensäure und N<sub>3</sub>H, sowie durch Oxydation von Azimidotoluol, von n-Aminophenylpyrro-[ab]-diazoldicarbonensäure und von c-Methylosotriazolcarbonsäure, F. 220° u. Zers., deren Ester aus Acetessigesterdiazooanhydrid (S. 826) durch Kochen mit alkohol. Ammoniak entstehen (B. 26, 2736). n-Phenylsotriazoldicarbonensäure C<sub>2</sub>(CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>N<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 236°, aus Phenylmethyltriazol, giebt leicht ein Anhydrid, F. 184°.

Als Benzoderivate von Osotriazolen sind die sog. **Pseudoazimidobenzole** aufzufassen, denen man ähnliche Constitution zuschreibt wie den Indazolen (S. 785):



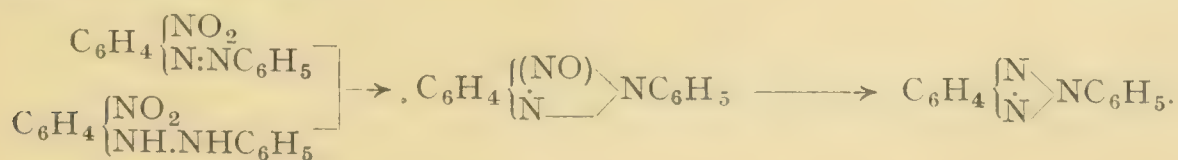
Pseudoazimide entstehen 1. aus o-Amidoazoverbindungen durch Oxydation (vgl. B. 25, 901; 27, 2374 u. a. O.). Die Condensation kann auch mittelst Thionylchlorid (B. 28, 2201) bewirkt werden. — Ist die Amidogruppe substituiert, so entstehen durch die Oxydation Ammoniumhydroxydverbindungen (B. 20, 1174; 28, 328); bisher sind derartige Verbindungen nur aus Basen der Naphtalinreihe gewonnen worden; durch Reduktionsmittel kann diese Reaction leicht rückläufig gemacht werden:



Aus o-Anilidonaphtalinazobenzoësäure entsteht das betainartige Anhydrid:

$$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{N}-\text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_{10}\text{H}_6-\text{N}-\text{NC}_6\text{H}_4\text{CO} \end{array} \quad (\text{B. 28, 333}).$$

2. o-Nitroazokörper liefern bei vorsichtiger Reduction (Schwefelnatrium, Natriumhydrosulfit) zunächst Azimidooxyde oder Aznitrosoverbindungen, welche auch aus o-Nitrohydrazobenzolen durch H<sub>2</sub>O-Abspaltung mittelst Eisessig u. a. entstehen (J. pr. Ch. [2] 60, 104; B. 32, 3266). Durch Reduction mit SnCl<sub>2</sub> und Salzsäure gehen diese Oxyde leicht in Azimide über (B. 36, 3822; C. 1903 II, 204):



n-Phenyl-ψ-azimidobenzol C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(N<sub>3</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 109°, Oxyd C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(N<sub>3</sub>O)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 72°. n-Phenyl-ψ-azimidotoluol CH<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>(N<sub>3</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 98°, Oxyd, F. 142°. n,p-Phenol- und n,α-Naphtolazimidobenzol, F. 217—219° und F. 204° (J. pr. Ch. [2] 67, 580).

Ueber den Abbau des n-Phenyl-ψ-azimidobenzols unter Spaltung des Benzoringes zu Carbonsäuren der Osotriazolreihe s. J. pr. Ch. [2] 58, 244.





Diese eigenartige Umlagerung ist umkehrbar, indem sich die  $\alpha$ -Oxypyrrrodiazole beim Schmelzen oder beim Erwärmen ihrer Lösungen mehr oder weniger vollständig in die Diazocarbonsäureamide bez. deren Zerfallsproducte umwandeln. Die Leichtigkeit und Geschwindigkeit dieser Isomerisation ist abhängig von den Substituenten; sie verläuft leicht bei den Oxypyrrrodiazolcarbonsäureestern und vor allem dessen *n*-Arylsubstitutionsproducten (A. 373, 336).

Die Oxypyrrro-[ab]-diazole sind stark saure Verbindungen, mit Diazoniumsalzen kuppeln sie zu Oxyazofarbstoffen, mit salpetriger Säure liefern sie Nitrosooxypyrrrodiazole, die vielleicht als Oximidopyrrrodiazolone aufzufassen sind.

$\alpha$ -Oxypyrrro-[ab]-diazol  $(HO)C_2H_2N_3$ , F.  $130^0$  u. Zers., aus Diazoacetamid beim gelinden Erwärmen mit Alkalien, sowie aus seinem Carbonsäureester (s. u.) durch Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung. Gegen Alkalien beständig, wird es beim Kochen mit Säuren, wahrscheinlich nach vorhergehender Umlagerung in Diazoacetamid, in Stickstoff, Ammoniak und Glycolsäure gespalten (B. 43, 2441). *n*-Phenyl- $\alpha$ -oxypyrrro-[ab]-diazol  $(HO)C_2HN_3(C_6H_5)$ , F.  $119^0$ , aus Diazobenzolimid und Essigester, sowie aus seiner Carbonsäure (s. u.) schon beim Erwärmen mit Wasser. Durch  $MnO_4K$  wird es zur Oxanilsäure  $C_6H_5NH.COCOOH$  oxydirt. Mit salpetriger Säure liefert es das gelb gefärbte, zersetzliche *n*-Phenylloximidopyrrro-[ab]-diazolon, Zers.-P.  $195^0$ , dessen Salze z. T. in verschiedenfarbigen Formen auftreten. Bemerkenswert ist die Umlagerung des *n*-Phenylbenzoyloximidopyrrrodiazolons, F.  $133^0$ , in die *n*-Phenyltetrazolcarbonsäure (S. 832) (B. 41, 4055). *n*-Phenyl- $\alpha$ -oxy- $\beta$ -methylpyrrro-[ab]-diazol, aus Methylmalonester,  $\alpha$ -Methylacetessigester oder Propionsäureester mit  $C_6H_5N_3$  und Natriumalkoholat, wird durch  $MnO_4K$  zu Brenztraubensäureanilid  $C_6H_5NH.COCOCH_3$  gespalten. *n*, $\beta$ -Diphenyl- $\alpha$ -oxypyrrro-[ab]-diazol, F.  $151^0$ , aus Diazobenzolimid und Phenylessigester.

$\alpha$ -Oxypyrrro-[ab]-diazolcarbonsäuremethylester (s. o.), F.  $143^0$ , wird durch Spaltung des *n*-Dinitrophenyl- $\alpha$ -oxypyrrrodiazolcarbonsäureesters beim Erhitzen mit alkohol. Ammoniak erhalten. Er lagert sich beim Schmelzen oder Kochen mit Alkohol z. T. in den Diazomalonaminsäureester um, aus dem er andererseits durch Behandlung mit Natriumaethylat entsteht.  $\alpha$ -Oxypyrrro-[ab]-diazolcarbonsäureamid, F.  $196^0$ , aus Diazobenzolimid und Malonamid unter Abspaltung von Anilin; geht beim Schmelzen in Diazomalonamid  $N_2C(CONH_2)_2$  über. *n*-Methyl- und *n*-Phenyl- $\alpha$ -oxypyrrro-[ab]-diazolcarbonsäuremethylester, F.  $136^0$  und  $74^0$ , aus Methylazid bez. Diazobenzolimid und Malonester.

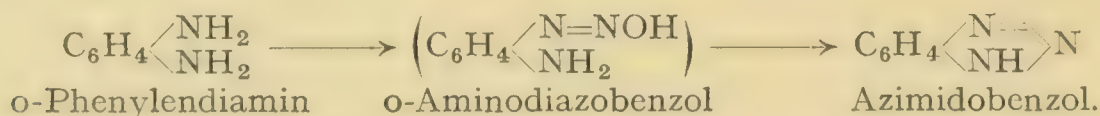
*c*-Amidopyrrro-[ab]-diazole sind durch Condensation von Diazobenzolimid mit Cyanessigester und Benzylcyanid, sowie aus den Chlorpyrrrodiazolen (S. 814) mit Ammoniak oder Aminen erhalten worden. Die am Stickstoff nicht substituirten Amidopyrrrodiazole besitzen sauren Character. Mit salpetriger Säure liefern sie normale kuppelungsfähige Diazoverbindungen. Die  $\alpha$ -Amidopyrrrodiazole sind wie die  $\alpha$ -Oxypyrrrodiazole durch auffallende Umlagerungserscheinungen ausgezeichnet. So wird das aus *n*-Phenylchlorpyrrrodiazol mit  $NH_3$  entstehende *n*-Phenyl- $\alpha$ -amidopyrrro-[ab]-diazol, F.  $110^0$ , beim Schmelzen in das isomere  $\alpha$ -Anilinopyrrrodiazol, F.  $139^0$ , umgelagert. Analog geht das *n*-Phenyl- $\alpha$ -methylaminopyrrro-[ab]-diazol, F.  $102^0$ , beim Kochen mit Pyridin unter Platzwechsel der Methylamino- und Anilinogruppe in das *n*-Methyl- $\alpha$ -anilinopyrrro-[ab]-diazol, F.  $172^0$ , über:



Während diese Umlagerungen nicht umkehrbar sind, lassen sich das  $n,\beta$ -Diphenyl- $\alpha$ -aminopyrrro-[ab]-diazol, F. 179<sup>0</sup> (aus Diazobenzolimid und Benzylcyanid), und das  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -anilinopyrrrodiazol, F. 167<sup>0</sup>, durch Schmelzen oder Kochen mit Pyridin bis zu einem bestimmten Gleichgewicht wechselseitig ineinander umlagern. Das gleiche gilt auch für den aus Diazobenzolimid und Cyanessigester entstehenden  $n$ -Phenyl- $\alpha$ -amidopyrrro-[ab]-diazolcarbonsäureaethylester, F. 126<sup>0</sup>, und den  $\alpha$ -Anilinopyrrrodiazolcarbonsäureaethylester, F. 130<sup>0</sup>. Die entsprechenden Säuren, F. 142<sup>0</sup> und 153<sup>0</sup>, liefern beim Schmelzen unter Abspaltung von CO<sub>2</sub> das gleiche  $\alpha$ -Anilinopyrrrodiazol (s. o.) (A. 364, 183).

$N$ -Amino- und  $n$ -Oxyrrro-[ab]-diazole:  $n$ -Amino- $\alpha$ -methylpyrrro-[ab]-diazol (CH<sub>3</sub>)C<sub>2</sub>HN<sub>3</sub>(NH<sub>2</sub>), F. 70<sup>0</sup>, aus seiner Carbonsäure, welche aus dem Condensationsproducte des Acetessigesterdiazooanhydrids mit Semicarbazid durch Verseifen entsteht (B. 36, 3612).  $n$ -Anilino- $\alpha$ -methyltriazol und seine Carbonsäure entstehen aus Acetessigesterdiazooanhydrid mit Phenylhydrazin etc. (A. 325, 156).  $n$ -Oxy- $\alpha$ -methylpyrrro-[ab]-diazolcarbonsäure, Zersp. 205<sup>0</sup>, ist eine zweibasische Säure, ihre Ester entstehen aus Acetessigesterdiazooanhydrid mit Hydroxylamin; sie giebt durch Oxydation  $n$ -Oxyrrro-[ab]-diazoldicarbonsäure (CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>N<sub>3</sub>(OH) + 2H<sub>2</sub>O, welche auch durch Oxydation von Benzazimidol (S. 814) erhalten wurde (A. 325, 162).

Benzopyrrro-[ab]-diazole oder **Azimidobenzole** entstehen aus  $o$ -Diaminen mit salpetriger Säure (S. 117):



Bei substituiertem Benzolkern treten  $n$ -substituierte Azimidobenzole in zwei durch Stellung der NR-Gruppe zum Benzolsubstituenten bedingten Isomeren auf: ein Beweis für die unsymmetrische Structur der substituirten Azimidobenzole. Bei freier NH-Gruppe aber scheint sich immer nur eine bevorzugte Lage des H-Atoms einzustellen (vgl. Uramidoazimidobenzoësäuren S. 301 und A. 291, 313). Die Azoimidobenzole zeigen nicht mehr die Unbeständigkeit der Diazo- oder Diazoamidoderivate, sondern lassen sich unzersetzt destilliren; der Imidwasserstoff kann durch Alkyle ersetzt werden, die tertiären Basen geben mit Jodalkyl Jodide von Ammoniumbasen, von welchen man einige auch synthetisch aus Monalkylphenylendiaminen mit N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> erhält (B. 31, 1460).  $n$ -Oxyderivate der Azimidobenzole, **Azimidole**, entstehen aus  $o$ -Nitrophenylhydrazinen mit Alkali (B. 27, 3381; 29, R. 790; A. 311, 331):

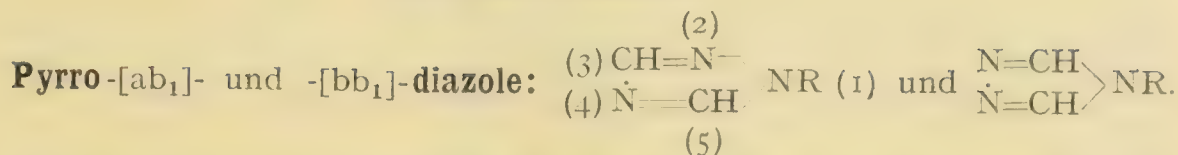


**Azimidobenzol** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(N<sub>3</sub>H), F. 98<sup>0</sup>, isomer mit Diazobenzolimid (S. 139), [2] $n$ -Phenylazimido-[4]-aethoxybenzol, F. 108<sup>0</sup>. [2] $n$ -Phenylazimido-[5]-aethoxybenzol, F. 99<sup>0</sup> (vgl. J. pr. Ch. [2] 53, 97).  $n$ -Tolylazimidotoluol C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>(N<sub>3</sub>·C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>), F. 95<sup>0</sup>, aus  $o$ -Amidoditolylamin (B. 25, 1023) ist isomer mit  $n$ -Tolyl- $\psi$ -azimidotoluol (S. 813), F. 126<sup>0</sup>.

**Benzazimidol** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(N<sub>3</sub>OH), F. 157<sup>0</sup>, aus  $o$ -Nitrophenylhydrazin mit Alkali (s. o.), ist eine ziemlich starke Säure, mit Jodaethyl giebt es das Jodaethylat des  $n$ -Aethylazimidobenzols, durch Reduction mit HJ-Säure: Azimidobenzol, durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K:  $n$ -Oxyrrro-[ab]-diazoldicarbonsäure (s. o.).

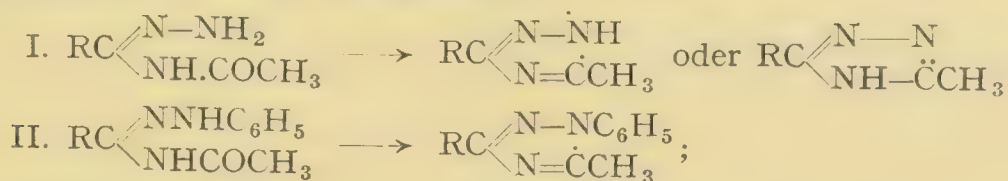


## 13. Sym-Triazole:



Bei den Stammkörpern dieser beiden Gruppen von Pyrrrodiazolen und den Derivaten mit nicht substituierter Imidgruppe ist nicht sicher festgestellt, von welcher Form sie sich ableiten (vgl. S. 810). Bei den n-phenylirten Derivaten lässt sich jedoch ihre Zugehörigkeit zu der einen oder andern Gruppe von Pyrrrodiazolen aus ihren Synthesen ersehen:

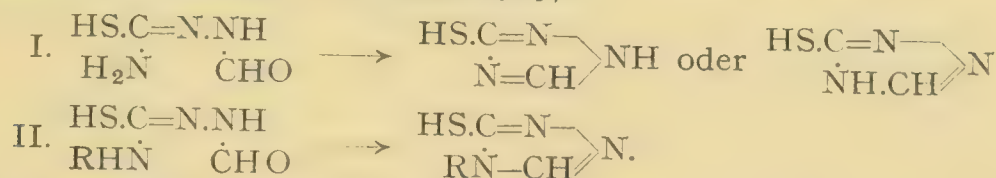
Bildungsweisen: 1. *Hydrazidine* oder *Amidrazone* (vgl. S. 163, 283):  $\text{RC} \begin{matrix} \text{NNH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$  geben mit Carbonsäureanhydriden Acidylderivate, welche unter Wasseraustritt in Triazole übergehen:



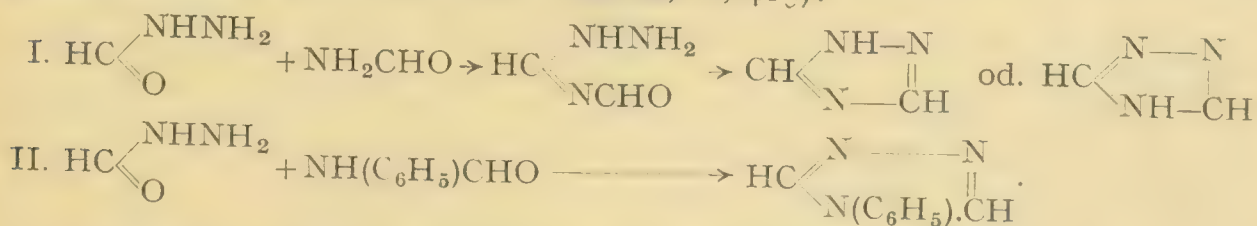
analog reagieren die Hydrazine auch mit Aldehyden und Ketonen.

a) In dieser Weise sind Triazole zuerst von Bladin aus Säurederivaten des *Dicyanphenylhydrazins*  $\text{CN.C}(\text{NH}_2):\text{NNHC}_6\text{H}_5$  dargestellt worden (B. 18, 1544; 25, 183); ähnliche Condensationen zeigen: *Amidoguanidin*  $\text{NH}_2\text{C} \begin{matrix} \text{NNH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ , *Phenylamidrazonmethylketon*  $\text{CH}_3\text{COC} \begin{matrix} \text{NNHC}_6\text{H}_5 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$  u. a. m. (B. 26, 2598, 2782; 27, 989, 3273; A. 303, 33).

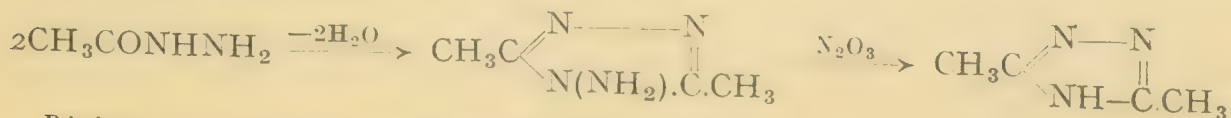
b) *Acidylthiosemicarbazide*  $\text{HS.C}(\text{NH}_2):\text{NNHCOR}$  geben beim Erhitzen über ihren Schmelzpunkt Mercaptotriazole, die durch Oxydation in Triazole übergehen (B. 29, 2483; C. 1904 II, 1505):



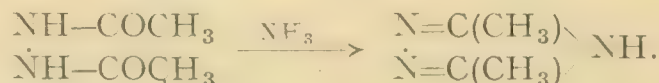
c) Beim Erhitzen von *Säureamiden* mit *Säurehydraziden*, oder noch einfacher von Säureamiden (2 Mol.) mit HCl-Hydrazinen (1 Mol.) entstehen, wahrscheinlich ebenfalls unter Zwischenbildung von Acidylhydrazidinen, Triazole (B. 27, R. 801; Gaz. chim. ital. 26, II, 413):



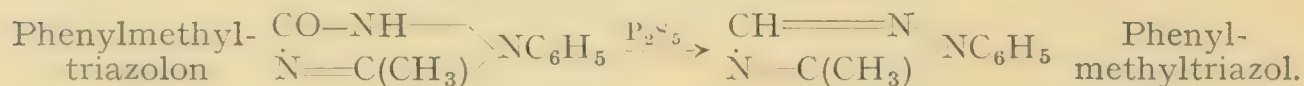
In ähnlicher Weise entstehen durch Erhitzen von Mono- und Diacylhydrazinen für sich n-Amidotriazole, die durch Einwirkung von salpetriger Säure unter Abspaltung von Stickoxydul in Triazole (wahrscheinlich Pyrrro-[bb<sub>1</sub>]-diazole) übergehen:



2. Mit dieser Gruppe von Synthesen ist die Bildung von Triazolen (wahrscheinlich Pyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazolen) aus sym. *Diacidylhydrazinen* mittelst Chlorzinkammoniak verwandt; vgl. die analogen Synthesen der Furo- und Thio-[bb<sub>1</sub>]-diazole (S. 825, 827), sowie das Schema der Azolsynthesen (S. 767) (B. 32, 797):

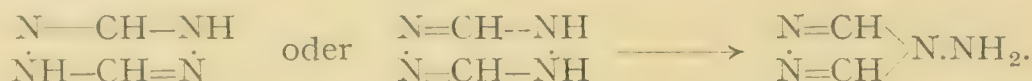


3. Aus Triazolonen und Urazolen (S. 821) entstehen Triazole durch Destillation mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub>, wobei sich als Zwischenproducte geschwefelte Triazole bilden (B. 25, 225; 27, R. 408; C. 1899 I, 617):



Aus Triazolonen mit PCl<sub>5</sub> entstehen Chlortriazole, welche durch Reduction in Triazole übergeführt werden.

4. Endlich bilden sich n-Amidotriazole durch Umlagerung von N-Dihydotetrazinen:



Diese Umlagerung vollzieht sich beim N-Dihydotetrazin selbst schon beim Schmelzen, in anderen Fällen beim Erhitzen mit wässriger oder alkohol. Salzsäure oder conc. Alkalien (vgl. die analoge Umlagerung der Dibenzoylosotetrazine in n-Dibenzoylaminoosotriazole (S. 811).

Verhalten: Triazole sind gleich den anderen Pyrro-diazolen schwach basische, fast neutrale Verbindungen (B. 39, 1849). Die Platinchloriddoppelsalze verhalten sich ähnlich wie die der Pyrazole (S. 768, Gaz. chim. ital. 26, II, 417). Der Imidwasserstoff ist durch Metalle ersetzbar. c-Alkyltriazole geben durch Oxydation Triazolcarbonsäuren; in den n-Phenyltriazolen kann die Phenylgruppe, besonders nach Amidirung, durch Oxydation abgespalten werden.

sym-Triazol  $\text{C}_2\text{H}_3\text{N}_3 = \begin{array}{c} \text{N-CH} \\ | \\ \text{H} \\ | \\ \text{N-CH} \end{array}$  N, F. 121°, Kp. 260°, ist eine schwache Base, Platindoppelsalz (C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>N<sub>3</sub>.HCl)<sub>2</sub>PtCl<sub>4</sub>, verliert beim Erhitzen 2HCl; Nitrat, F. 138°; Kupfersalz (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Cu aus Triazolölösung mit Kupfersulfat. Das sym-Triazol entsteht 1. aus Formamid und Formhydrazid, 2. aus Urazol (S. 821) mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub>, 3. aus n-Amidotriazol mit N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 4. aus seiner Carbonsäure (A. 303, 55), 5. aus Mercaptotriazol durch Oxydation mit H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (B. 29, 2485), 6. aus n-Phenyl-pyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazol sowohl als aus n-Phenyl-pyrro-[ab<sub>1</sub>]-diazol durch oxydative Abspaltung der Phenylgruppen (C. 1902 I, 426).

c-Methyltriazol, F. 94°, aus 1-Phenyl-3-methylpyrro-[ab<sub>1</sub>]-diazol durch Abspaltung der C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-Gruppe (B. 25, 225). c-Phenyltriazol, F. 116°, durch Reduction von n-Phenylbromtriazol mit Natriumamalgam (B. 43, 1315). c-Dimethyltriazol, F. 142°, Kp.<sub>19</sub> 159°, c-Diaethyltriazol, F. 66°, Kp. 267°, c-Diphenyltriazol, F. 192°, und c-Difuryltriazol (C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>N<sub>3</sub>H, F. 185°, sind nach den Bildungsweisen 1a und 2 (S. 817), sowie aus den entsprechenden n-Amidotriazolen dargestellt worden. Das c-Diphenyltriazol entsteht auch durch Einwirkung von Säuren auf Benzalbenzhydrazidoxim C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(:NOH)NH.N:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> (B. 42, 4200) sowie aus c-Phenyltetrazol (S. 831) durch Erhitzen.

Pyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazole: n-Phenylpyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazol, F. 121°, aus Formhydrazid und Formanilid (S. 97), wirkt physiologisch dem Strychnin ähnlich



(C. 1901 II, 125). **n-Methylpyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazol**, F. 121<sup>0</sup>, aus Formhydrazid und Methylformamid sowie aus seinem Mercaptan mit H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (s. u.). **n,c-Diphenylpyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazol**, F. 142<sup>0</sup>, aus seinem Mercaptan (B. 29, 2919). **Triphenylpyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazol**, F. 292<sup>0</sup>, aus Dibenzhydrazidchlorid (S. 280) und Anilin.

**Pyrro-[ab<sub>1</sub>]-diazole**: **1(n)-Methylpyrro-[ab<sub>1</sub>]-diazol**, F. 20<sup>0</sup>, Kp. 183<sup>0</sup>, aus sym-Triazolnatrium und Jodmethyl sowie aus Formylmethylhydrazid und Formamid (C. 1905 II, 490). **1(n)-Phenylpyrro-[ab<sub>1</sub>]-diazol**, F. 47<sup>0</sup>, Kp. 266<sup>0</sup>, aus seiner Carbonsäure (S. 820). **1(n),5-Phenylmethyltriazol**, F. 191<sup>0</sup>, aus seiner Carbonsäure. **1(n),3-Phenylmethyltriazol**, F. 87<sup>0</sup>, Kp. 274<sup>0</sup>, aus Phenylmethyltriazolon (S. 821) mit P<sub>2</sub>S<sub>5</sub> (über seine Bildung aus Phenylazoacetaldoxim-n-methylaether (S. 165) durch H<sub>2</sub>O-Abspaltung s. B. 35, 752). **1(n),3-Diphenyltriazol**, F. 97<sup>0</sup>, aus Formylbenzamid C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CONH.CHO und Phenylhydrazin (A. 343, 229). **1(n),5-Diphenyltriazol**, F. 91<sup>0</sup>, aus 1,5-Diphenyl-3-chlortriazol mit HJ-Säure und Phosphor. **1(n),3,5-Triphenyltriazol**, F. 104<sup>0</sup>, aus Benzonitril (2 Mol.), Phenylhydrazin (1 Mol.) und Natrium; diese Reaction verläuft wahrscheinlich unter Zwischenbildung eines Hydrazidins C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(NH)N(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>).N:C(NH<sub>2</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>; substituierte Phenylhydrazine und Benzonitril reagiren ebenso (J. pr. Ch. [2] 67, 481).

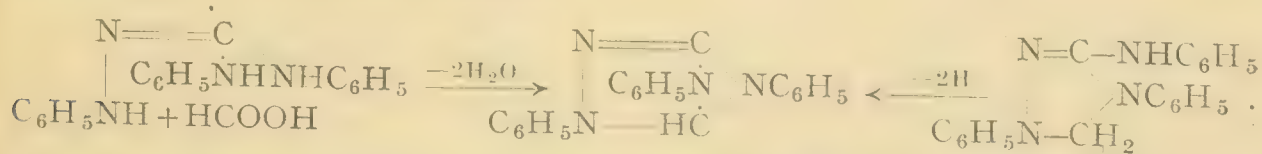
Halogen-triazole entstehen aus den Triazolonen durch Erhitzen mit PCl<sub>5</sub> und POCl<sub>3</sub> auf höhere Temperatur, sowie aus den Diazoverbindungen der Amidotriazole mit Halogenwasserstoffsäuren; das Halogen ist in ihnen ähnlich fest wie im Chlorbenzol gebunden und wird erst durch Erhitzen mit HJ + P herausgenommen; **c-Chlor-, c-Brom-, c-Jodtriazol** C<sub>2</sub>HlgH<sub>2</sub>N<sub>3</sub>, F. 167<sup>0</sup>, 189<sup>0</sup> und 208<sup>0</sup>, und **c-Methylchlortriazol** C(CH<sub>3</sub>)ClN<sub>3</sub>H, F. 147<sup>0</sup>, aus den Diazoverbindungen der entsprechenden Amidotriazole (A. 343, 9). **1-Phenyl-5-chlortriazol**, F. 54<sup>0</sup>. **1,5-Diphenyl-3-chlortriazol**, F. 96<sup>0</sup>. **1-Phenyl-3,5-dichlortriazol**, F. 94<sup>0</sup> (B. 29, 2671; C. 1897 I, 857).

Oxytriazole s. unten: Triazolone.

**Mercaptotriazole** aus Acidylthiosemicarbaziden (vgl. Bildungsweise 2) geben durch gelinde Oxydation leicht Disulfide, durch stärkere Oxydation unter S-Abspaltung Triazole: **Mercaptotriazol**, F. 216<sup>0</sup>, **n-Methyl- und n-Aethylmercaptopyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazol**, F. 168<sup>0</sup> und 97<sup>0</sup> (B. 29, 2484; C. 1904 II, 1505).

**c-Amidotriazole** werden synthetisch aus Säurederivaten des Amidoguanidins NH<sub>2</sub>C:(NH)NHNHCOR erhalten (S. 817); sie liefern Diazoverbindungen, welche mit Aminen und Phenolen zu Farbstoffen kuppeln, durch Reduction Triazolhydrazine, durch Oxydation Azotriazole, durch Einwirkung von Halogenwasserstoffsäuren Halogen-triazole geben (A. 343, 1): **Amidotriazol** C<sub>2</sub>(NH<sub>2</sub>)H<sub>2</sub>N<sub>3</sub>, F. 159<sup>0</sup>, aus Formylamidoguanidin, sowie aus Amidotriazolcarbonsäure; **Amidomethyltriazol** C<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)(NH<sub>2</sub>)N<sub>3</sub>H, F. 148<sup>0</sup> (A. 303, 33). **Amido-n-phenyltriazol**, F. 150<sup>0</sup>, s. C. 1899 I, 880.

**Anilido-n-phenyltriazol** C<sub>2</sub>H(NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)N<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 213<sup>0</sup>, bildet sich aus Amidodiphenylguanidin mit Ameisensäure (B. 33, 1067). **1,4-Diphenyl-3-anilidodihydrotriazol** (s. u.), F. 128<sup>0</sup>, aus Triphenylguanidin und Formaldehyd, sowie seine Homologen gehen durch gelinde Oxydation unter Abspaltung von zwei H-Atomen in bicyclische sog. *Endiminodihydrotriazole* über, die auch direct durch Condensation von Triarylguanidinen mit Carbonsäuren oder deren Chloriden erhalten werden:



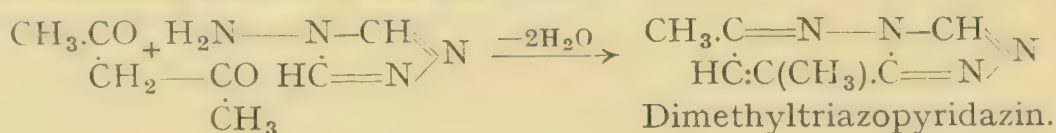
Die Endiminodihydrotriazole sind gelb gefärbte Verbindungen von stark basischen Eigenschaften, die durch Aetzkalkalien leicht unter Rück-



bildung der Componenten aufgespalten werden (B. **38**, 856, 4049). Die Nitrate der Endiminodihydrotriazole sind durch besondere Schwerlöslichkeit ausgezeichnet; speciell ist das 1,4-Diphenyl-endanilido-dihydrotriazol (s. o.), F. 189°, unter dem Namen *Nitron* zum qualitativen Nachweis und zur gravimetrischen Bestimmung der Salpetersäure empfohlen worden (B. **38**, 861).

In analoger Weise sind durch Condensation von Carbonsäuren und deren Chloriden mit Diarylsemicarbaziden und Diarylthiosemicarbaziden *Endoxy-* und *Endothiodihydrotriazole* erhalten worden (J. pr. Ch. [2] **67**, 201).

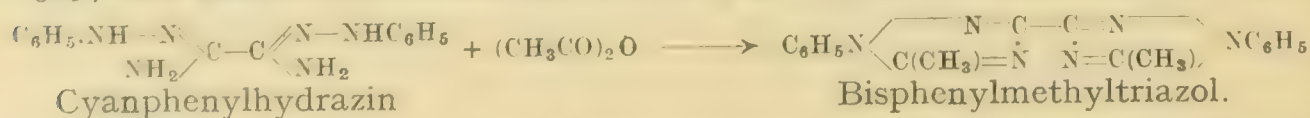
n-Amidotriazole (n-Amidopyrro-[bb<sub>1</sub>]-diazole bilden sich durch Erhitzen von Mono- und Diacylhydrazinen (S. 818), sowie durch Umlagerung von N-Dihydrotetrazinen (S. 818). n-Amidotriazol C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>N<sub>3</sub>(NH<sub>2</sub>), F. 83°, durch Erhitzen von Formylhydrazin auf 210—220°, durch Schmelzen von N-Dihydrotetrazin und dessen Carbonsäuren, sowie aus der n-Amidotriazol-dicarbonensäure (s. u.) (B. **41**, 3168). n-Amidodimethyl-, -diaethyl- und -diphenyltriazol, F. 199°, 167° und 258°. n-Amidodimethyltriazol entsteht auch aus Acethydroxamsäurechlorid und Hydrazin (B. **40**, 1677). Die n-Amidotriazole liefern mit salpetriger Säure unter Abspaltung von Stickoxydul Triazole. Mit Aldehyden und Ketonen condensiren sie sich gleich substituirten Hydrazinen unter Wasserabspaltung: Benzyliden-n-amidotriazol C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH:N.N<sub>3</sub>C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, F. 170°; mit 1,3-Diketonen und β-Ketonsäureestern entstehen bicyclische Verbindungen, die einen combinirten Triazol- und Pyridazinring enthalten (B. **42**, 2594):



Triazolcarbonsäuren: Triazol-3-carbonsäure C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>(COOH)N<sub>3</sub>, F. 137° u. Zers., durch Oxydation aus Methyltriazol und aus n-Amidophenyltriazolcarbonsäure mit MnO<sub>4</sub>K. 1(n)-Phenyltriazol-3-carbonsäure C<sub>2</sub>H(COOH)N<sub>3</sub>. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 184°, aus Phenylmethylpyrro-[ab]-diazol, sowie durch Abspaltung von CO<sub>2</sub> aus n-Phenyltriazol-3,5-dicarbonensäure C<sub>2</sub>(COOH)<sub>2</sub>N<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, die durch Oxydation von 1-Phenyl-5-methyltriazol-3-carbonsäure C<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)(COOH)N<sub>3</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 177°, dargestellt wird; letztere bildet sich durch Verseifen ihres Nitrils, des 1-Phenyl-5-methyl-3-cyantriazols, F. 109° (aus Dicyanphenylhydrazin mit Acetanhydrid S. 817) oder durch gemässigte Oxydation des 1-Phenyl-5-methyl-3-acetyltriazols, F. 89° (aus Phenylamidrazonmethylketon mit Acetanhydrid S. 817).

c-Amidotriazolcarbonsäure C<sub>2</sub>(NH<sub>2</sub>)(COOH)N<sub>3</sub>H, F. 182° unter CO<sub>2</sub>-Abspaltung, entsteht aus Oxalylamidoguanidin, sowie neben der n-Amidotriazoldicarbonensäure C<sub>2</sub>(CO<sub>2</sub>H)<sub>2</sub>N<sub>3</sub>(NH<sub>2</sub>) + H<sub>2</sub>O, F. 77° u. Zers., durch Erwärmen von N-Dihydrotetrazindicarbonensäure (s. u.) mit conc. Kalilauge; sie liefert eine Diazotriazolcarbonsäure, die beim Erwärmen mit Alkohol Triazol giebt (A. **303**, 51; B. **40**, 1194).

Bistriazole werden aus Cyanhydrazin und -phenylhydrazin (B. **26**, 2389) mit Säuren (bez. deren Anhydriden) gewonnen (B. **21**, 3063; **30**, 1194):

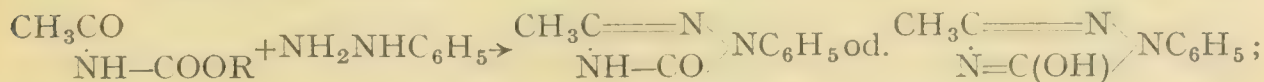


Bistriazol (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, aus Cyanhydrazin und Ameisensäure, ist eine über 300° sublimirende Verbindung.

Triazolone, Ketoderivate von Dihydrotriazolen, die auch in tautomerer Form als Oxytriazole reagiren (vgl. Pyrazolone S. 777 und C. 1897 II, 269), entstehen:



1. Aus Acetylurethan mit Phenylhydrazinen (Andreocci B. **22**, R. 737):

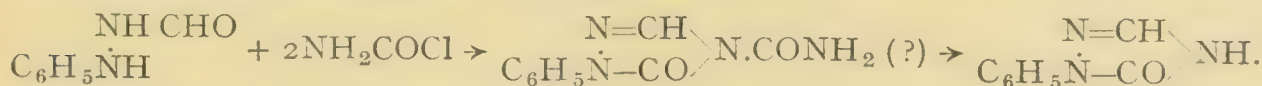


die Reaction erinnert an die Bildung des Phenylmethylpyrazolons aus Acetessigester und Phenylhydrazin.

2. Isomere 1,3-Triazolone entstehen aus Säurederivaten des Phenylsemicarbazids durch Erwärmen mit verdünnter Alkalilauge (B. **29**, 1946; **31**, 378):



3. Durch Einwirkung von sym-Acidylphenylhydrazinen auf Carbaminsäurechlorid entstehen Carbaminsäurederivate von Triazolonen oder Oxytriazolen, aus denen die letzteren durch Verseifen gewonnen werden. Die Reaction versagt beim Benzoylphenylhydrazin, tritt aber beim Hexahydrobenzoylphenylhydrazin wieder ein (B. **36**, 1092):



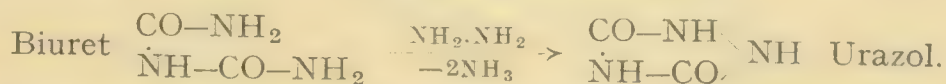
4. Schliesslich gewinnt man Triazolone auch durch Condensation von Aldehyden mit Semicarbaziden bei Gegenwart eines Oxydationsmittels oder mit Phenylazocarbamiden oder Azodicarbonamid (C. 1898 II, 199; 1900 I, 818):



Entsprechend ihrer Formulirung als Oxytriazole reagiren die Triazolone meist als Säuren, mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  geben sie Triazole, mit  $\text{PCl}_5$ : Chlortriazole.

1,3-Triazolone, 1,3-Oxytriazole  $\text{NH.NH.CO.N:CH}$  oder  $\text{NH.N:C(OH).N:CH}$ , F. 234°, wird aus Acetonsemicarbazon und Ameisensäure, sowie aus Oxytriazolcarbonsäure gewonnen, die aus Diazotriazolcarbonsäure (S. 820) mit verdünnter Schwefelsäure entsteht (B. **31**, 2444); es ist eine Säure. 1-Phenyl-3-triazolon aus Phenylsemicarbazid und Ameisensäure, sublimirt und schmilzt bei sehr hoher Temperatur. 1-Phenyl-5-triazolon, F. 183°, wird aus Formylphenylhydrazid mit Carbaminsäurechlorid (s. o.) sowie aus seiner Carbonsäure, der 1-Phenyl-5-triazolon-3-carbonsäure erhalten, die durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  aus 1-Phenyl-3-methyl-5-triazolon, F. 167°, Kp. über 300°, entsteht (B. **24**, R. 203); letzteres wird auch aus Acetphenylhydrazid mit  $\text{NH}_2\text{COCl}$  gewonnen. c-Phenyltriazolon  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C:N.NH.CO.NH}$  oder  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C:N.CONH.NH}$ , F. 322°, entsteht durch Erhitzen von Benzalsemicarbazon mit Eisenchlorid in alkohol. Lösung (C. 1900 I, 818).

Diketoderivate des Tetrahydrotriazols sind die Urazole, welche durch Erhitzen von Harnstoff und Harnstoffderivaten, wie Allophansäureester, Biuret u. s. w., mit Hydrazinsalzen entstehen:



Urazol, 3,5-Diketotriazolidin  $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{N}_3$ , F. 244°, entsteht auch aus Hydrazodicarbonamid  $\text{NH}_2\text{CO.NH.NH.CO.NH}_2$  (A. **283**, 16); Urazol ist eine starke einbasische Säure, durch Destillation mit  $\text{P}_2\text{S}_5$  bildet es Triazol. Ueber Spaltung des Urazols beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat zu Tetracetylhydrazin s. C. 1898 I, 38. 1-Phenylurazol





gruppen substituiert sind, beständige Körper; ist eine der Gruppen frei, so tritt leicht Umlagerung in Nitrile von  $\alpha$ -Keton säureoximen ein. Die Alkylfurazane lassen sich zu Furazancarbonsäuren oxydieren.

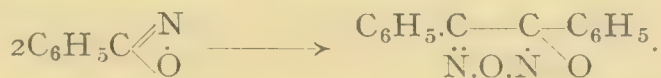
**Phenylfurazan**  $C_2H(C_6H_5)N_2O$ , F.  $30^\circ$ , leicht flüssig, entsteht aus Phenylglyoximdiacetat mit Soda und lagert sich durch Natronlauge leicht in das Oxim des Benzoylcyanids um: 
$$C_6H_5C=N \begin{array}{l} \diagup O \\ \diagdown \\ HC=N \end{array} \longrightarrow C_6H_5C=NOH \begin{array}{l} \\ \\ \diagdown \\ CN \end{array} \quad (\text{B. 24, 3503});$$
 gegen Säuren ist es beständig. **Dimethylfurazan**  $C_2(CH_3)_2N_2O$ , F.  $-7^\circ$ , Kp.  $156^\circ$ , wird aus Dimethylglyoxim beim Erhitzen mit  $NH_3$  auf  $160-170^\circ$  gewonnen; ebenso entsteht **Methylaethylfurazan**  $C_2(CH_3)(C_2H_5)N_2O$ , Kp.  $170^\circ$ , aus Methylaethylglyoxim. **Diphenylfurazan**  $C_2(C_6H_5)_2N_2O$ , F.  $94^\circ$  (S. 590), lagert sich bei längerem Erhitzen in das isomere Dibenzylazoxim (s. u.) um (A. 264, 180). **Dibenzoylfurazan**  $C_2(COC_6H_5)_2N_2O$ , F.  $118^\circ$ , aus Dibenzoylfuroxan (B. 26, 529) (S. 607).

**Furazancarbonsäure**  $C_2H(COOH)N_2O$ , F.  $107^\circ$ , wird durch Oxydation von **Furazanpropionsäure**, dem Anhydrid der Dioximidovaleriansäure (s. Bd. I) erhalten; **Methylfurazancarbonsäure**  $C_2(CH_3)(COOH)N_2O(+H_2O)$ , F.  $74^\circ$  ( $39^\circ$ ), und **Furazandicarbonsäure**  $C_2(CO_2H)_2N_2O$ , F.  $178^\circ$  u. Zers., entstehen aus Dimethylfurazan mit  $MnO_4K$ ; die Dicarbonsäure geht, wie die Monocarbonsäure, schon beim Kochen mit Wasser leicht in Cyanoximidoessigsäure über.

**Benzo-, Naphto-, Phenanthrofurazane** u. a. sind aus o-Dioximen der Benzol-, Naphtalin- und Phenanthrenreihe erhalten worden (vgl. auch B. 29, R. 790).

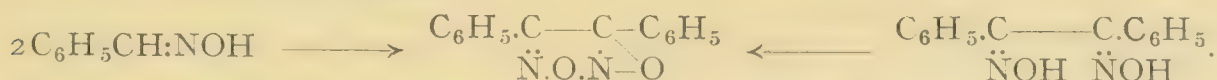
Als Endoxydihydrofuro-[aa<sub>1</sub>]-diazole oder **Furoxane** sind nach neueren Untersuchungen die früher als Glyoximhyperoxyde bezeichneten Verbindungen zu betrachten (Wieland, A. 358, 36; 367, 52, 80; 375, 297). Dieselben entstehen:

1. durch Polymerisation der Nitriloxyde (S. 287):

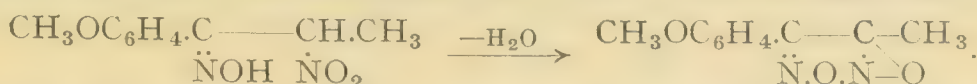


Auf der Zwischenbildung von Nitriloxyden beruht auch die Entstehung von Furoxanen aus Hydroxamsäurechloriden und Nitrolsäuren.

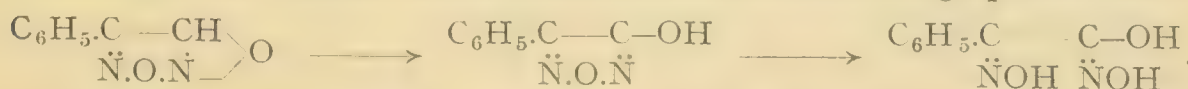
2. Durch Oxydation von Aldoximen und Glyoximen mit  $NO_2$  in aetherischer Lösung (B. 23, 3496):



3. Aus den monomolekularen Pseudonitrositen (Nitriten) mancher Propenylbenzole beim Kochen mit Alkohol oder Wasser (A. 329, 238):

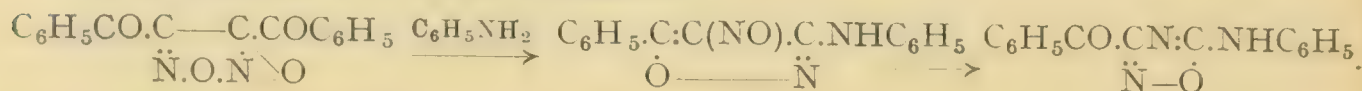


Durch Reduction mit HJ oder Sn und Salzsäure sowie durch Behandlung mit  $PCl_5$  können die Furoxane zu den entsprechenden Furazanen reducirt werden. Wie bei den Furazanen sind die disubstituirten Furoxane beständige Verbindungen, während die monosubstituirten durch Alkalien leicht gespalten werden. Hierbei entstehen zunächst Oxyfurazane, die weiterhin zu den Oximen von  $\alpha$ -Ketonhydroxamsäuren aufgespalten werden:



**Dimethylfuroxan**  $(CH_3)_2C_2N_2O_2$ , Kp.  $222^\circ$ . **Phenylfuroxan**  $C_6H_5C_2HN_2O_2$ , F.  $95^\circ$ , aus Phenylglyoxim (S. 361) mit  $NO_2$ , wird durch Alkali zum **Phenyl-**

oxyfurazan, F. 111° u. Zers., und weiterhin zur Isonitrosophenylacethydroxamsäure aufgespalten (s. o.). Beim Kochen mit Wasser zerfällt es in Formhydroxamsäure und Benzonitriloxyd (S. 287), das sich sofort weiter zum Diphenylfuroxan (vgl. S. 591) polymerisiert. Letzteres entsteht auch aus Benzaldoxim und Benzildioxim, sowie durch freiwillige Zersetzung der Benznitrosäure (S. 287). **Dibenzoylfuroxan** (S. 607) entsteht durch Einwirkung von Salpetersäure auf Acetophenon. Mit Aminen liefert es unter primärer Aufspaltung und darauffolgendem Ringschluss unter gleichzeitiger Abspaltung einer Benzoylgruppe intensiv gefärbte Nitrosoisoxazole (früher als *Isotriazoxole*) bezeichnet, die sich beim Kochen mit Alkohol oder Eisessig in farblose Azoxime umlagern:



**Dichlor-, Dibrom- und Dijodfuroxan**, flüssig, F. 50° und 91°, entstehen durch Einwirkung der Halogene auf Knallquecksilber (B. 42, 4192).

**Furoxanmonocarbonsäure** (CO<sub>2</sub>H)C<sub>2</sub>HN<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, F. 90° u. Zers., wird schon beim längeren Stehen mit Wasser zur Isonitrosomalonhydroxamsäure CO<sub>2</sub>H C(NO<sub>2</sub>).C(NO<sub>2</sub>)OH aufgespalten; sie entsteht durch Verseifung und CO<sub>2</sub>-Abspaltung aus dem **Furoxandicarbonsäureaethylester**, (CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, Kp.<sub>16</sub> 164°, den man durch Einwirkung rauchender Salpetersäure auf Acetessigester unter Zwischenbildung der Essigesternitrosäure CO<sub>2</sub>RC(NO<sub>2</sub>)(:NOH), sowie aus Chloroximidoessigester durch Behandlung mit Natriumcarbonat erhält. Das **Furoxandicarbonsäureamid**, F. 218° u. Zers., steht in naher Beziehung zur Fulminursäure CNCH(NO<sub>2</sub>)CONH<sub>2</sub> (Bd. I), aus der es durch Einwirkung von conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> entsteht, und in die es durch Kochen mit Wasser z. T. umgewandelt werden kann (A. 367, 80).

### 15. Azoxime oder Furo-[ab<sub>1</sub>]-diazole: $\begin{array}{c} \text{CH=N} \text{---} \text{O} \\ \text{N} \text{---} \text{CH} \end{array}$

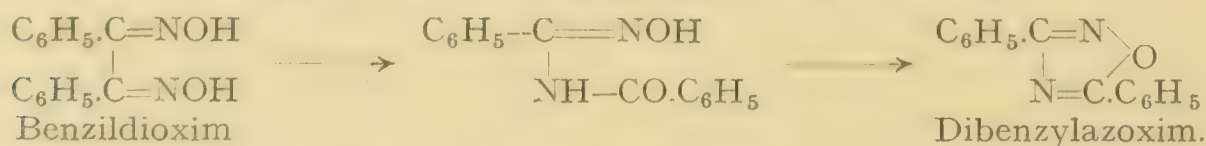
Die Azoxime, *Furo*-[ab<sub>1</sub>]-*diazole* entsprechen den *Pyrro*-[ab<sub>1</sub>]-*diazolen*, wie diese aus Amidrazonen (S. 817), entstehen die Azoxime:

1. Aus Amidoximen mit Carbonsäuren, deren Chloriden oder Anhydriden:



Mit Aldehyden der Fettreihe bilden die Amidoxime *Hydrazoxime*, die leicht unter H-Abspaltung Azoxime liefern; mit COCl<sub>2</sub> und CCl<sub>4</sub> entstehen *Carbonylazoxime* (Furo-[ab<sub>1</sub>]-diazolone) und *Azoximthiocarbinole* (Furo-[ab<sub>1</sub>]-diazolthione) (B. 19, 1487; 22, 2422; 28, 2231).

2. Ferner entstehen Azoxime aus Glyoximen oder Furazanen (s. o.) durch Beckmann'sche Umlagerung (S. 591) (B. 27, R. 800):



**Diaethenylazoxim** C<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O (B. 17, 2755) ist ein sehr leicht flüchtiger Körper. **Aethenylbenzenylazoxim** C<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)N<sub>2</sub>O, F. 41°. **Dibenzylazoxim** C<sub>2</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O, F. 108°, Kp. 290°, entsteht auch aus Benzoylbenzimidchlorid mit Hydroxylamin (A. 296, 284), durch Oxydation von Benzaldoxim mit Natriumhypochlorit, sowie durch Reduction aus dem Di-

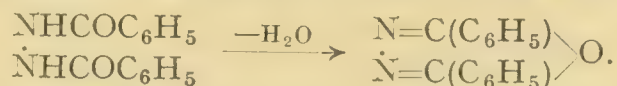


**benzenyloxoazoxim**  $\text{C}_6\text{H}_5\ddot{\text{C}}-\overset{\text{N.O.C-C}_6\text{H}_5}{\text{N}}-\text{O}$ , F. 134°, das durch freiwillige Zersetzung des Benzhydroxamsäurechlorids (S. 287), sowie durch Einwirkung alkoholischer Salzsäure auf Tribenzonitriloxyd (S. 288) erhalten wurde (B. 42, 806). **Oxalenbisazoximaethenyl**  $\text{O} \left\langle \begin{array}{c} \text{N}=\text{C}-\text{C}=\text{N} \\ \text{C}(\text{CH}_3)=\text{N} \quad \text{N}=\text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \right\rangle \text{O}$ , F. 165° (B. 22, 2949).

**Benzenylcarbonylazoxim**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\overset{\text{N}}{\text{N}}-\text{CO} \rangle \text{O}$ , F. 198°, und **Benzenylazoximthiocarbinol**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\overset{\text{N}}{\text{N}}-\text{C}(\text{SH}) \rangle \text{O}$ , F. 131°, aus Benzenylamidoxim mit  $\text{COCl}_2$  und  $\text{CSCl}_2$ .

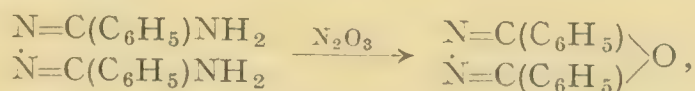
**16. Oxybiazole oder Furo-[bb<sub>1</sub>]-diazole:**  $\text{N}=\text{CH} \rangle \text{O}$ .

Abkömmlinge des hypothetischen Oxybiazols oder *Furo*-[bb<sub>1</sub>]-diazols erhält man aus sym-Diacidylhydrazinen beim Erhitzen für sich oder mit wasserentziehenden Mitteln, ähnlich der Bildung der Furfurane aus 1,4-Diketonen (vgl. S. 817, 827; B. 32, 797; J. pr. Ch. [2] 68, 130):

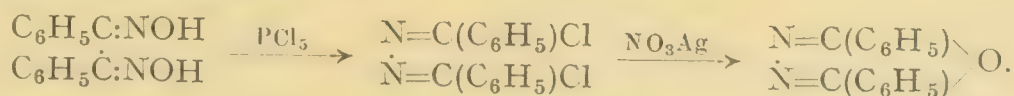


**Dimethyloxybiazol**, *Dimethylfuro*-[bb<sub>1</sub>]-diazol  $\text{N}_2(\text{CCH}_3)_2\text{O}$ , Kp. 179°, wird aus Diacetylhydrazid mit Acetanhydrid oder aus Tetracetylhydrazin beim Erhitzen gewonnen; durch Alkalien und Säuren wird es leichter gespalten als die aromatischen Derivate. **Diaethyl-, Dipropyl-, Diisopropyl-, Diisobutylfuro**-[bb<sub>1</sub>]-diazol, Kp. 198°, 227°, 209°, 232°, **Didekyl- und Dipentadekylfuro**-[bb<sub>1</sub>]-diazol, F. 54°, Kp.<sub>22</sub> 275°, und F. 72°, Kp.<sub>15</sub> 215° (J. pr. Ch. [2] 69, 481 ff.).

**Diphenyloxybiazol**, *Diphenylfuro*-[bb<sub>1</sub>]-diazol, *Dibenzylisazoxim*, F. 138°, Kp.<sub>15</sub> 231°, bildet mit  $\text{NO}_3\text{Ag}$  eine schwerlösliche Doppelverbindung. Es entsteht 1. aus Dibenzhydrazid durch Erhitzen (s. o.), 2. aus Benzalbenzhydrazidsilber und Jod (J. pr. Ch. [2] 70, 414), 3. aus Dibenzenyldiazidin mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  (A. 297, 264):



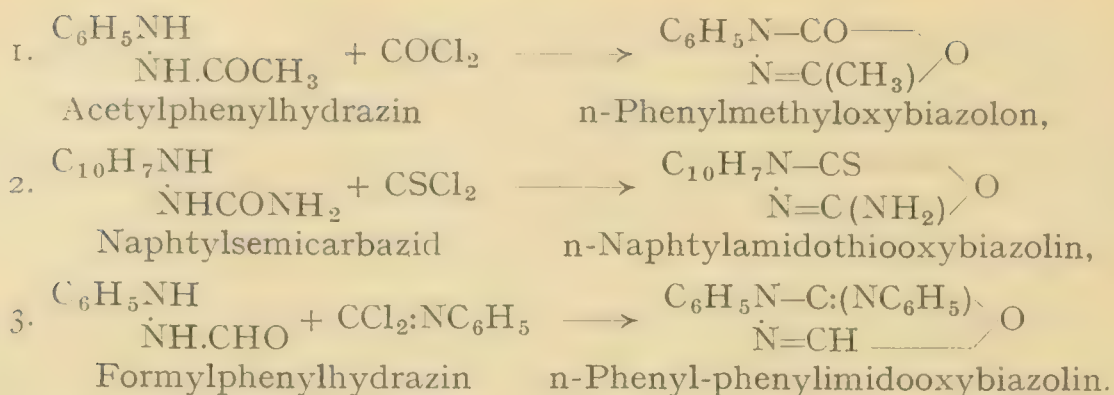
4. analog dem isomeren Dibenzylazoxim und Diphenylfuran (s. o.) aus Benzildioxim (A. 252, 60):



**Dimethyl- und Diphenylbisfuro**-[bb<sub>1</sub>]-diazol, F. 212° und 270°, sind aus Diacetyl- und Dibenzoyloxalhydrazid durch Erhitzen mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  gewonnen worden (J. pr. Ch. [2] 70, 427):



Derivate des Dihydroxybiazols oder Oxybiazolin sind die **Keto-, Thio- oder Imidooxybiazoline**, welche sich aus Carbonsäure- und Harnstoffabkömmlingen der Phenyl-, Naphtylhydrazine u. s. w. (S. 158, 160) mit Phosgen, Thiophosgen und Phenylisocyanchlorid  $\text{CCl}_2\text{NC}_6\text{H}_5$  bilden (B. 23, 2843; 24, 4178; 26, 2870):



Schliesslich entstehen aus Phenylcarbazinsäureestern  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNH}\cdot\text{COOR}$  und Phenylthiocarbazinsäureestern  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNHCOSR}$  mit  $\text{COCl}_2$ : Alkoxy- und Alkylthiooxybiazolon (J. pr. Ch. [2] **60**, 38).

Dihydrofurodiazole vgl. auch J. pr. Ch. [2] **67**, 417.

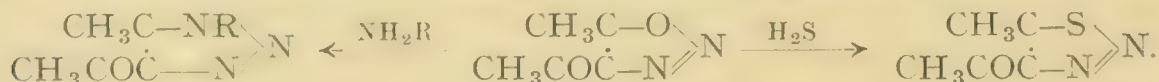
17. Der Ring des **Furo-[ab]-diazols**  $\begin{array}{c} \text{CH}-\text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}-\text{N} \end{array} \text{N}$  findet sich in den **Diazoanhydriden**, welche aus Amino- $\beta$ -diketoverbindungen mit salpetriger Säure entstehen:



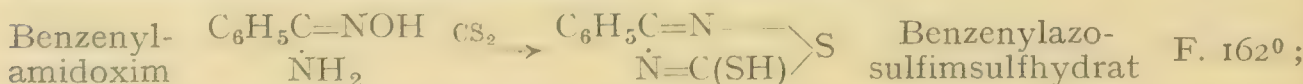
Ueber eine andere Formulirung der Diazoanhydride s. B. **42**, 2347; A. **373**, 339.

**Diazoacetylacetonanhydrid**,  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -acetylfuro-[ab]-diazol, Oel; **Diazo-benzoylacetonanhydrid**,  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -benzoylfuro-[ab]-diazol, F. 66°; **Diazoacetessigesteranhydrid**,  $\alpha$ -Methylfuro-[ab]-diazolcarbonsäureester, Kp.<sub>12</sub> 102—104° (vgl. Bd. I), zersetzt sich bei 110° stürmisch. **Diazotetransäureanhydrid**  $\text{O} \begin{array}{c} \text{CH}_2\cdot\text{C}\cdot\text{O}\cdot\text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO}\cdot\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{N}} \end{array}$ , F. 93°.

Die Furo-[ab]-diazole sind unbeständiger als die entsprechenden Thio- und Pyrrodiazole (S. 814, 828). Durch Alkalien werden sie gespalten z. T. unter Bildung von Diazokörpern vom Typus des Diazomethans (S. 707: Diazoessigsäure, Diazoacetophenon). Beim Kochen mit Wasser erleiden sie  $\text{N}_2$ -Abspaltung und z. T. Umlagerungen. Mit  $\text{NH}_3$ , Aminen, Phenylhydrazin, Hydroxylamin geben sie unter intermediärer Ringspaltung Pyrro-[ab]-diazole, mit  $\text{H}_2\text{S}$  ebenso Thio-[ab]-diazole (A. **325**, 129; B. **36**, 3612):



18. **Azosulfime** oder **Thio-[ab<sub>1</sub>]-diazole**:  $\begin{array}{c} \text{CH}=\text{N}- \\ \text{N}=\text{C} \end{array} \diagup \text{S}$  entstehen aus Amidoximen mit Schwefelkohlenstoff (B. **24**, 388):



mit Phenylsenföl entstehen **Azosulfimanilide**.

**Dibenzylazosulfim**  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{N} \\ \text{N}=\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \diagup \text{S}$  bildet sich durch Einwirkung von Jod oder Persulfat auf Thiobenzamid (B. **25**, 1586; J. pr. Ch. [2] **69**, 44).

**Dibenzylazoselenim**  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{N} \\ \text{N}=\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \diagup \text{Se}$ , F. 85°, aus Selenbenzamid mit Jod (B. **37**, 2551).









Die Diazosulfide sind viel beständiger als die Diazoxyde aus den o-Amidophenolen (vgl. S. 200), gleichen vielmehr den Azoimiden, indem sie erst bei höherer Temperatur ohne Verpuffung ihren Stickstoff abgeben, wobei sie in Diphenylendisulfide  $C_6H_4S_2C_6H_4$  übergehen. Die Diazosulfide sind schwache Basen und addiren Jodalkyl (A. 277, 214): **Phenylendiazosulfid**  $C_6H_4N_2S$ , F. 35°, Kp.<sub>10</sub> 129°. **Cumylendiazosulfid**  $C_6H(CH_3)_3N_2S$ , F. 85°.

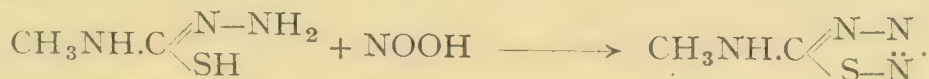
21. Der Ring des Thio-[aa<sub>1</sub>]-diazols  $\begin{array}{c} C-N \\ \dot{C}-N \end{array} \rangle S$  bildet in Vereinigung mit dem Benzolkern die sog. **Piazthiole**, welche aus o-Phenylendiaminen (S. 118) durch Erhitzen mit schwefliger Säure entstehen (B. 22, 2895):



Die Piazthiole sind schwach basische, gegen Oxydationsmittel beständige Körper; durch Reduction werden die o-Diamine zurückgebildet.

Den Piazthiolen entsprechen die **Piaselenole**, welche ebenso aus o-Diaminen mit seleniger Säure gewonnen werden, und den Piazthiolen an Beständigkeit gleichen: **Piaselenol**  $C_6H_4 \langle \begin{array}{c} N \\ \dot{N} \end{array} \rangle Se$ , F. 76°, **Tolupiaselenol**  $C_7H_6(N_2Se)$ , F. 73°, Kp. 267°.

22. Thio-[abb<sub>1</sub>]-triazole oder Triazsulfole  $\begin{array}{c} N=CH \\ \dot{N}=\dot{N} \end{array} \rangle S$ : Auf diesen Ring bezieht man eine Reihe von Substanzen, welche durch Einwirkung von salpetriger Säure auf Thiosemicarbazid und alkylierte Thiosemicarbazide entstehen, während Phenylthiosemicarbazid einen Tetrazolabkömmling liefert (B. 29, 2491):

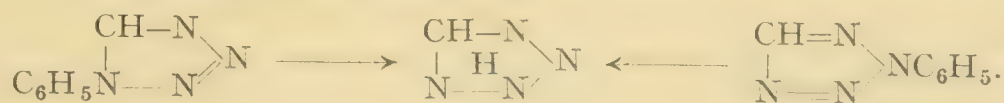


Die so entstehenden Amidotriazsulfole zerfallen beim Kochen mit Wasser in Schwefel, Stickstoff und Cyanamide, mit conc. Salzsäure in Stickstoff und sog. *Thiocyanamide*.

**Methylamido-, Aethylamido- und Allylamidotriazsulfol**, F. 96°, 67° und 54°, **Amidotriazsulfol** aus Thiosemicarbazid und  $N_2O_3$ , verpufft bei 129°.

### 23. Tetrazole:

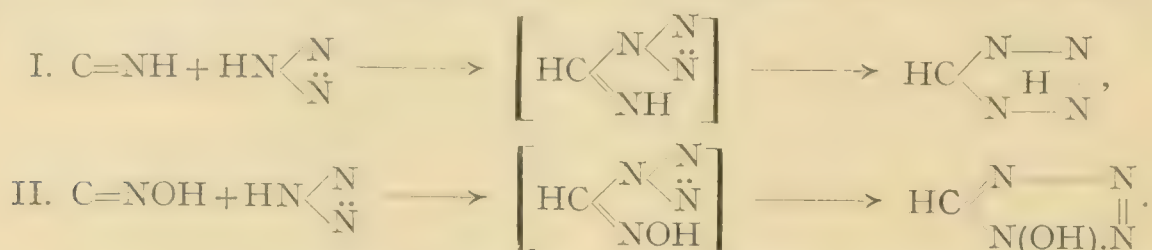
**Pyrrro-[aa<sub>1</sub>b]- und -[abb<sub>1</sub>]-triazole:**  $\begin{array}{c} CH=N \\ \dot{N}=\dot{N} \end{array} \rangle NH$  und  $\begin{array}{c} N=CH \\ \dot{N}=\dot{N} \end{array} \rangle NH$ . Diese beiden möglichen isomeren Gruppen von Pyrrrotriazolen werden unter dem Namen Tetrazole zusammengefasst; ähnlich wie bei den Triazolen bieten die Synthesen der Tetrazole nicht immer sicheren Anhalt für die Beurteilung ihrer Constitution (B. 29, 1846). Man kennt jedoch mit Sicherheit ein n-Phenylpyrrro-[aa<sub>1</sub>b]-triazol und ein n-Phenylpyrrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol, die jedoch bei oxydativer Abspaltung der Phenylgruppen dasselbe Tetrazol liefern (vgl. v- und s-Triazol S. 810 und 817):



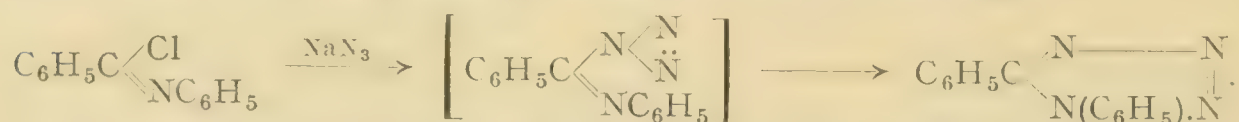
Tetrazole entstehen:

1. Durch Condensation von Stickstoffwasserstoffsäure mit Blausäure und deren Derivaten, wie Knallsäure, Isonitrilen, Bromcyan und Cyan-

ameisensäureester, wahrscheinlich unter Zwischenbildung von Imidaziden und Hydroximsäureaziden (B. **43**, 2219; C. 1910 I, 1794; 1911 I, 662, 1297):

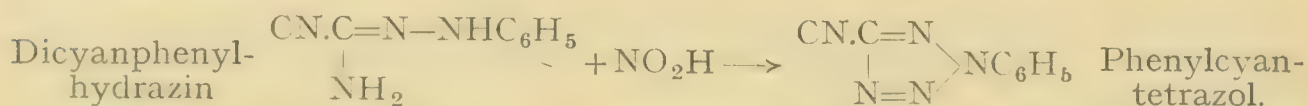


2. Auf der primären Bildung von Imidaziden beruht auch die Entstehung von Tetrazolen durch Umsetzung von Imidchloriden und ähnlichen Verbindungen mit Natriumazid (C. 1909 I, 1316; B. **42**, 3359):

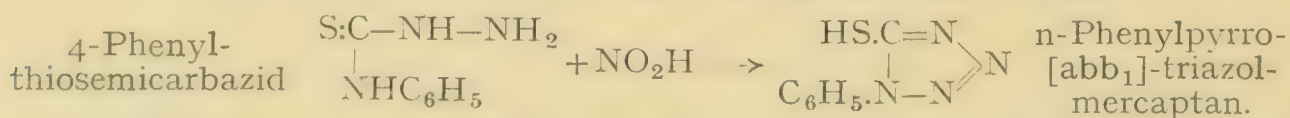


Beim Amidocarbimidazid  $\text{NH}_2\text{C}(:\text{NH})\text{N}_3$  (aus Amidoguanidin und salpetriger Säure) ist der leichte Uebergang in Amidotetrazol direct beobachtet worden (A. **314**, 339).

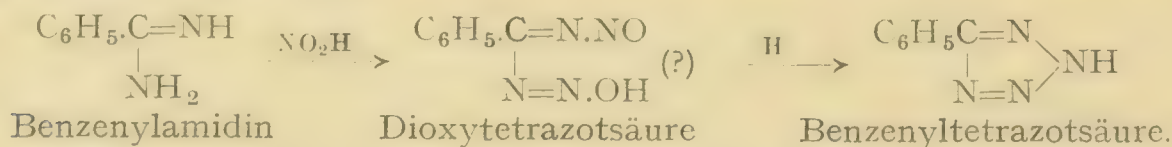
3. Aus Hydraziden (Amidrazonen), wie Benzenylhydrazidin (B. **27**, 995; A. **297**, 229), Dicyanphenylhydrazin (Bladin, B. **19**, 2598), mit salpetriger Säure, ähnlich wie die Triazole (S. 817) aus denselben Verbindungen mit Carbonsäuren:



Ein von dem Pyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol abzuleitendes Tetrazolderivat entsteht aus 4-Phenylthiosemicarbazid mit  $\text{NO}_2\text{H}$  (B. **28**, 74; vgl. S. 829):



4. Aus Amidinen entstehen mit salpetriger Säure sog. Dioxytetrazotsäuren (S. 283), welche bei der Reduction Oxytetrazotsäuren und Tetrazotsäuren liefern; die Tetrazotsäuren sind identisch mit den Tetrazolen (B. **27**, 994; A. **263**, 101; **298**, 90):



5. Durch Condensation von Diazobenzolimid mit Aldehydphenylhydrazonen mittels Natriumalkoholat in alkohol. Lösung unter Abspaltung von Anilin (B. **43**, 2899):



Die Synthese ist ein Seitenstück zur Bildung von Osotriazolen aus Osazonen (S. 811).

6. Aus den durch Umsetzung von Mono- und Diacylhydrazinen mit Diazoniumsalzen entstehenden Diazohydraziden durch Einwirkung von Alkalien (B. **43**, 2904):





7. Schliesslich werden Tetrazole durch Oxydation geeigneter Tetrazoliumverbindungen, der Oxydationsproducte von Formazyilverbindungen (s. u.), erhalten.

Verhalten: Der aus einer Kette von 4 N-Atomen und einem C-Atom zusammengesetzte Tetrazolring zeigt z. T. noch grössere Beständigkeit wie die stickstoffärmeren Azole und das Pyrrol, z. B. können, wie bei den Pyrrolen und den Triazolen, die n-phenylirten Derivate durch Nitriren in Nitrophenyltetrazole und die aus diesen durch Reduction gewonnenen Amidophenyltetrazole durch Oxydation in Tetrazole übergeführt werden. Der schwach basische Charakter des Pyrrols und der niederen Pyrroazole ist im Tetrazol durch den Einfluss der N-Atome in den einer starken Säure übergegangen. Wenn man das Pyrrol in mancher Beziehung mit dem Phenol verglichen hat (S. 721), kann man das Tetrazol dem Trinitrophenol zur Seite stellen. Die Silber- und Kupfersalze der Tetrazole verpuffen heftig beim Erhitzen.

**Tetrazol**  $CN_4H_2$  (Const. s. oben), F.  $156^{\circ}$ , sublimirbar, wird gewonnen 1. aus Stickstoffwasserstoffsäure und Blausäure, 2. durch Behandeln des Diazotetrazols (S. 832) mit Alkohol (A. 287, 243), 3. durch Oxydation von Tetrazolmercaptan mit Salpetersäure, 4. durch Oxydation sowohl von n-Amidophenyl-pyrro-[aa<sub>1</sub>b]-triazol (B. 25, 1412), als von n-Amidophenyl-pyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol (B. 34, 3120), 5. durch Oxydation von Di-p-oxyphenyltetrazoliumbetaïn (S. 833), sowie schliesslich 6. durch Oxydation des sog. Naphtotetrazols, eines combinirten Chinolin-Tetrazolringes (B. 33, 1890). Natriumsalz  $CN_4HNa + H_2O$ , Baryumsalz  $(CN_4H)_2Ba + 3\frac{1}{2}H_2O$ . Durch Erhitzen mit conc. Salzsäure wird das Tetrazol in  $CO_2, N_2$  und  $2NH_3$  zerlegt.

c-Phenyltetrazol, Benzenyltetrazotsäure  $C(C_6H_5)N_4H$ , zersetzt sich beim vorsichtigen Erhitzen auf  $218^{\circ}$  unter Bildung von Diphenyltriazol (S. 819) und Diphenyltetrazin (s. d. und A. 298, 96); es wird aus Benzenyldioxytetrazotsäure oder aus Benzenylhydrazidin gewonnen; ähnlich entstehen c-Tolyl-, c-Furyltetrazol und c-Anisyltetrazol aus den entsprechenden Hydrazidinen oder Amidinen (B. 28, 465; A. 298, 105). n-Methyl- und n-Aethylpyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol, F.  $37^{\circ}$  und Kp.<sub>14</sub>  $156^{\circ}$ , aus den Isonitrilen und Stickstoffwasserstoffsäure. n-Phenylpyrro-[aa<sub>1</sub>b]-triazol  $C_6H_5.N.N:CH.N:N$ , Oel, aus seiner Carbonsäure. n-Phenylpyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol  $C_6H_5.N.CH:N.N:N$ , F.  $66^{\circ}$ , aus Phenylisocyanid und  $N_3H$ , aus Diformylhydrazin und Diazobenzolchlorid in alkalischer Lösung, sowie aus seinem Mercaptan (S. 833) durch Oxydation mit Chromsäure (B. 34, 3120). n-Phenyl- $\alpha$ -methylpyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol  $C_6H_5.N.C(CH_3):N.N:N$ , F.  $97,5^{\circ}$ , aus Acetyl- und Diacetylhydrazin nach Bildungsweise 6. n-Phenyl- $\beta$ -methylpyrro-[aa<sub>1</sub>b]-triazol  $C_6H_5.N.N:C(CH_3).N:N$ , F.  $40^{\circ}$ , nach Bildungsweise 5. n, $\alpha$ -Diphenylpyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol  $C_6H_5.N.C(C_6H_5):N.N:N$ , F.  $146^{\circ}$ , entsteht durch Umsetzung von Benzanilidimidchlorid mit Natriumazid (S. 830), ferner aus Benzhydrazid und Diazobenzolchlorid nach Bildungsweise 6, sowie durch eine an die Beckmann'sche Umlagerung erinnernde Atomverschiebung aus dem Umsetzungsproduct von Benzophenonchlorid mit Natriumazid (B. 43, 3359). n, $\beta$ -Diphenylpyrro-[aa<sub>1</sub>b]-triazol  $C_6H_5.N.N:C(C_6H_5).N:N$ , F.  $107^{\circ}$ , wird aus Benzaldehydphenylhydrazon und  $C_6H_5N_3$ , ferner durch Oxydation von p-Oxyphenyldiphenyltetrazoliumhydroxyd mit  $MnO_4K$ , sowie aus dem sog. Guanazybenzol  $C_6H_5C \begin{matrix} \swarrow N.NH(CN_2H_3) \\ \searrow N:NC_6H_5 \end{matrix}$  durch Oxydation mit  $N_2O_3$  oder Salpetersäure erhalten (B. 30, 449) und ist ausgezeichnet durch seine grosse Beständigkeit (B. 29, 1854). — Bistetrazol

$(\text{CHN}_4)_2$ (?) entsteht aus dem Additionsproduct von Cyan und Hydrazin mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  (B. 26. R. 891).

c-Bromtetrazol  $\text{BrC}_2\text{HN}_4$ , F.  $148^\circ$ , aus Bromcyan und Stickstoffwasserstoffsäure.

c-Amidotetrazol, Amidotetrazolsäure  $\text{C}(\text{NH}_2)\text{N}_4\text{H}$ , F.  $203^\circ$ , entsteht aus Diazoguanidinnitrat mit salpetriger Säure unter Zwischenbildung des Amidocarbimidazids (S. 830) und giebt durch weitere Einwirkung von salpetriger Säure Diazotetrazol, welches in conc. wässriger Lösung schon bei  $0^\circ$  explodirt und vielleicht folgende Constitution besitzt:

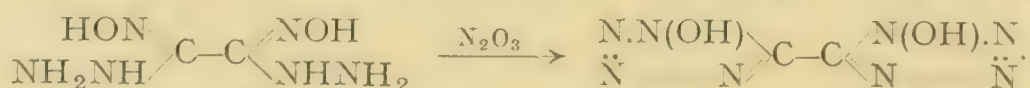
$$\begin{array}{c} \text{N} \\ \diagdown \\ \text{N} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{N}=\text{N} \\ \diagdown \\ \text{N}=\text{N} \end{array}$$
 (vgl. Diazoindazole S. 788 u. a. m.); mit Metalloxyden bilden sich daraus beständige Salze von der Formel:  $\text{C}(\text{N}:\text{N}:\text{OME})\text{N}_4\text{Me}$ . Durch Reduction des Diazotetrazols entsteht Tetrazylylhydrazin  $\text{C}(\text{NHNH}_2)\text{N}_4\text{H}$ , F.  $199^\circ$  u. Zers. Letzteres wird durch salpetrige Säure in Tetrazylazoimid  $\text{C}(\text{N}_3)\text{N}_4\text{H}$ , eine schön kristallisirende, äusserst explosive Substanz übergeführt (A. 287, 238). — Durch Oxydation des Amidotetrazols in stark alkalischer Lösung mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  erhält man Salze des Azotetrazols  $(\text{HN}_4\text{C})\text{N}:\text{N}(\text{CN}_4\text{H})$ , welches in freiem Zustande sehr unbeständig ist, durch Mineralsäuren in: Tetrazylylhydrazin, Stickstoff und Ameisensäure, durch Reduction mit Mg-Pulver in Hydrazotetrazol  $(\text{HN}_4\text{C})\text{NH}:\text{NH}(\text{CN}_4\text{H})$ , ein weisses, beim Erhitzen explodirendes Pulver verwandelt wird. Behandelt man Lösungen des Hydrazotetrazols oder Azotetrazols mit Brom, so erhält man unter N-Entwicklung zunächst Dibromformaltetrazylylhydrazon (1), F.  $177^\circ$ , und weiterhin Isocyanantetrazobromid (2), F.  $42^\circ$  (vgl. Bd. I und A. 303, 57):



c-Anilido-n-phenyltetrazol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}:\text{CN}_4\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $163^\circ$ , und Homologe werden aus den Amidodiarylguanidinen (S. 106) mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  gewonnen (B. 33, 1061).

n-Oxypyrrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol, aus Knallsäure und  $\text{N}_3\text{H}$  (s. S. 830), zersetzt sich bei  $145^\circ$  unter Entflammung.  $\alpha$ -Phenyl-n-oxypyrrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol  $\text{HON}:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5):\text{N}:\text{N}:\text{N}$ , F.  $121^\circ$  u. Zers., bildet sich aus Benzhydroximsäurechlorid und Natriumazid sowie aus Benzhydrazidoxim mit salpetriger Säure, wahrscheinlich unter Zwischenbildung des unbeständigen Benzhydroximsäureazids. n-Phenyl- $\alpha$ -oxypyrrro-[abb<sub>1</sub>]-triazol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{C}(\text{OH}):\text{N}:\text{N}:\text{N}$ , F.  $187^\circ$ , aus Hydrazodicarbonsäureester nach Bildungsweise 6.

c-Bis-n-oxytetrazol explodirt bei  $176^\circ$ , sowie auch beim Reiben äusserst heftig; es entsteht aus Oxalhydrazidoxim und salpetriger Säure (B. 42, 4201):



Tetrazol-c-carbonsäureaethylester  $(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)\text{CN}_4\text{H}$ , F.  $86^\circ$ , aus Cyanameisensäureester und  $\text{N}_3\text{H}$ , liefert beim Verseifen Tetrazol. n-Phenylpyrrro-[aa<sub>1</sub>b]-triazol- $\beta$ -carbonsäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{N}:\text{C}(\text{CO}_2\text{H})\text{N}:\text{N}$ , F.  $138^\circ$ , bildet sich durch Verseifen des n-Phenylcyanotetrazols (S. 830), ferner aus dem Glyoxylsäurephenylhydrazon nach Bildungsweise 5, sowie durch eine eigenartige Atomverschiebung aus dem n-Phenylbenzoyloximidopyrrro-[ab]-triazolon (S. 815) beim Behandeln mit kalter Natronlauge (B. 41, 4055):

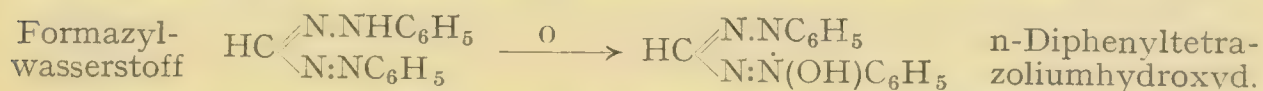




**Tetrazolmercaptan**  $\text{HS.CN}_4\text{H}$ , F.  $205^0$  u. Zers., entsteht aus seinem Methylaether  $\text{CH}_3\text{S.CN}_4\text{H}$ , F.  $151^0$  u. Zers., durch Erhitzen mit HJ-Säure. Dieser Aether wird aus Methylthiosemicarbazid  $\text{CH}_3\text{SC} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{NNH}_2 \end{matrix}$  mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  gewonnen. Das Mercaptan giebt durch Oxydation mit Salpetersäure Tetrazol, mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  dagegen **Tetrazolsulfosäure**  $\text{C(SO}_3\text{H)N}_4\text{H}$ , welche durch Kalischmelze **c-Oxytetrazol**  $\text{C(OH)N}_4\text{H}$ , F.  $254^0$ , liefert (B. **31**, 3110).

**n-Phenyl- $\alpha$ -thiotetrazolin**  $\text{S:C-NH-N=N-N.C}_6\text{H}_5$  (?), F.  $142-145^0$  u. Zers., aus Phenylthiosemicarbazid mit salpetriger Säure (s. S. 830), geht durch Digeriren mit Natron in das isomere **Phenyltetrazolmercaptan**, *n-Phenylpyrro-[abb<sub>1</sub>]-triazolmercaptan*  $\text{HS.C=N-N=N-N.C}_6\text{H}_5$ , F.  $150^0$ , über; beide Verbindungen geben das gleiche Silbersalz, aus welchem mit Jodmethyl *n-Phenyltetrazolmethylsulfid* gebildet wird; Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  liefert *n-Phenyltetrazolsulfosäure*  $\text{C(SO}_3\text{H)N}_4\text{C}_6\text{H}_5$ , aus welcher durch Erhitzen mit HCl unter Abspaltung der Sulfogruppe *n-Phenyl- $\alpha$ -oxytetrazol* (S. 832) entsteht.

Als **Tetrazolium**verbindungen werden die Substanzen aufgefasst, welche sich durch Oxydation von Formazylverbindungen (S. 284) in ähnlicher Weise bilden, wie die Azoammoniumverbindungen (S. 813) aus den *o*-Anilidoazoverbindungen (B. **27**, 2920), und Osotetrazone aus den Osazonen (S. 811):



Ueber den Einfluss von Substituenten auf diese Ringschliessung s. B. **31**, 1746. — Die Oxydation wird am besten durch Amylnitrit mit Salzsäure erreicht. Die Tetrazoliumhydroxyde sind, wie alle Ammoniumhydroxyde, starke Basen, durch Reduction mit Schwefelammonium werden sie in die Formazylverbindungen zurückgeführt.

**n-Diphenyltetrazoliumchlorid**  $\text{CHN}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Cl}$ , F.  $268^0$  u. Zers., entsteht auch durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus der **Diphenyltetrazoliumchloridcarbonsäure**  $\text{CN}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{Cl.CO}_2\text{H}$ , F.  $257^0$  u. Zers.; der Ester dieser Säure entsteht aus Formazylcarbonsäureester (S. 166) und geht ebenso wie die Säure leicht in ein Betain:  $\text{C} \begin{matrix} \text{N-NC}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \\ \text{N=NC}_6\text{H}_5 \\ | \\ \text{CO-O} \end{matrix}$  über. Das auf analogem Wege gewonnene

**p<sub>2</sub>-Dioxydiphenyltetrazoliumbetain**, F.  $179^0$  u. Zers., lässt sich zu Tetrazol oxydiren (B. **28**, 1693), wodurch der Zusammenhang zwischen den Tetrazolen und den Tetrazoliumverbindungen nachgewiesen ist; ebenso giebt *p*-**Monoxyphenyldiphenyltetrazoliumchlorid**: Diphenyltetrazol (B. **29**, 1852). **Cyclo-diphenyltetrazoliumchloridcarbonsäureester**  $\text{CO}_2\text{R.C} \begin{matrix} \text{N-N-C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \\ \text{N=NCI-C}_6\text{H}_4 \end{matrix}$ , aus Cycloformazylcarbonester (S. 533; A. **295**, 335).

#### 4. Sechsgliedrige heterocyclische Substanzen.

##### A. Monoheteroatomige sechsgliedrige Ringe.

**1. Sechsgliedrige Ringe mit einem O-Glied.** Es gehören hierher eine Reihe von cyclischen Verbindungen, welche ihrer Natur nach schon bei den Fettsubstanzen oder fettaromatischen Substanzen mit offener Kette abgehandelt wurden, mit denen sie genetisch verknüpft





(B. 41, 597) und daher auch aus Acetylchlorid mit tertiären Basen (A. 323, 247) und durch Einwirkung von  $P_2O_5$  auf siedendes Essigsäureanhydrid (B. 40, 362) entsteht. Sie bildet sich ferner durch  $CO_2$ -Abspaltung aus der Dehydraceticarbonsäure, 1-Aceto-3-methylpyronon-2-carbonsäure, die aus Acetondicarbonensäure mit Essigsäureanhydrid gewonnen wird (A. 273, 186). Beim Erhitzen mit conc.  $SO_4H_2$  geht die Dehydracetsäure in die Triacetsäure, 3-Methylpyronon über (B. 24, R. 857), die andererseits durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat wieder in Dehydracetsäure verwandelt wird (B. 37, 3387). Weitere  $\alpha,\gamma$ -Pyronone sind durch Einwirkung tertiärer Basen auf Monoalkylacetylchloride gewonnen worden (A. 378, 261).

b)  $\gamma$ -Pyrone entstehen allgemein aus 1,3,5-Triketonen durch  $H_2O$ -Abspaltung (B. 24, 111):



Umgekehrt werden sie durch Alkalien leicht wieder in Triketone umgewandelt. Obgleich die Pyrone ein Ketonsauerstoffatom enthalten, reagieren sie nicht mit Hydroxylamin u. dgl.; vgl. auch Xanthone (S. 839); auch Halogene addieren sich nicht an die Pyrone. Eigentümlich ist die Fähigkeit der Pyrone, besonders des Dimethylpyrons, sich mit Säuren und Metallhaloiden zu salzartigen, leicht wieder in die Componenten dissociirenden Additionsproducten zu vereinigen. Man hat hieraus auf die Vierwertigkeit des Sauerstoffs in diesen Verbindungen geschlossen (vgl. Cineol S. 479 und C. 1900 II, 313; A. 364, 1; 376, 217).

$\gamma$ -Pyron, Pyrokoman  $C_5H_4O_2$ , F.  $32^\circ$ , Kp.  $315^\circ$ , entsteht aus seinen Carbonsäuren, Koman- und Chelidonsäure, durch  $CO_2$ -Abspaltung beim Erhitzen (B. 37, 3744). Das Pyron, das als Anhydrid des Bisoxymethylenacetons:  $CH(OH):CH.CO.CH:CH(OH)$  aufgefasst werden kann, lässt sich leicht zu Derivaten desselben aufspalten; so entsteht mit Natronlauge und Benzoylchlorid das Dibenzoylbisoxymethylenacetone, mit Kaliummethylat das K-Salz des Bisoxymethylenacetone-monomethyläthers:  $CH_3OCH:CHCOCH:CHOK$ , durch Acetalisirung mit Orthoameisensäureester und Salzsäure das Hexaaethylacetal des Diformylacetons:  $(C_2H_5O)_2CH.CH_2.C(OC_2H_5)_2CH_2.CH(OC_2H_5)_2$  (vgl. die Aufspaltung des Furfurans zum Succindialdehydtetramethylacetal S. 710). Aus den Derivaten des Bisoxymethylenacetons kann das Pyron leicht regeneriert werden (B. 38, 1461). Mono- und Dibrompyron, F.  $114^\circ$  und  $157^\circ$ , werden durch Einwirkung von unverdünntem Brom auf Pyron erhalten (B. 38, 3562).  $\alpha,\alpha_1$ -Dimethyl- $\gamma$ -pyron  $C_5H_2(CH_3)_2O_2$ , F.  $132^\circ$  (Sublimation schon bei  $80^\circ$ ), Kp.  $248^\circ$ , entsteht aus Dehydracetsäure beim Erhitzen mit HJ-Säure, oder aus seiner Dicarbonsäure (s. u.) (A. 257, 253). Chlorhydrat  $C_7H_8O_2.HCl + 2H_2O$ ; Chloroplatinat  $(C_7H_8O_2)_2H_2PtCl_6$ , Oxalat  $(C_7H_8O_2)_2C_2O_4H_2$ . Beim Kochen mit Barythydrat liefert es: Diacetylacetone, mit Jodmethyl: Dimethyldiacetylacetone, das beim Erwärmen mit Salzsäure in Tetramethyl- $\gamma$ -pyron  $C_5(CH_3)_4O$ , F.  $92^\circ$ , übergeht (C. 1900 II, 313). Beim Erwärmen mit Ammoniak bildet das Dimethylpyron: Lutidon (S. 855).  $\alpha$ -Phenyl- $\alpha_1$ -methyl- $\gamma$ -pyron, F.  $88^\circ$ , und  $\alpha,\alpha_1$ -Diphenyl- $\gamma$ -pyron, F.  $139^\circ$ , sind durch Condensation von Phenylpropionsäureester mit Aceton bez. Acetophenon gewonnen worden (C. 1908 I, 1703).

$\beta$ -Oxy- $\gamma$ -pyron, Pyrokomen- oder Pyromekonsäure  $C_5H_5(OH)O_2$ , F.  $121^\circ$ , Kp.  $228^\circ$ , entsteht durch Destillation seiner Carbonsäuren, Komen- und Mekonsäure; mit Basen bildet es unbeständige Salze, mit  $N_2O_3$  entsteht



eine von der tautomeren *Ketoform*  $\text{CO} \begin{array}{l} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} : \text{CH} \end{array} \text{O}$  abzuleitende Isonitrosoverbindung, welche durch Reduction in Pyromekazonsäure,  $\alpha, \beta, \gamma$ -*Trioxypyridin* übergeht (C. 1902 I, 1365).  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -oxy- $\gamma$ -pyron, *Maltol*, F. 159°, ist in den Nadeln der Edeltanne und in der Lärchenrinde aufgefunden worden und bildet sich auch beim Röstprocess des Malzes (B. 36, 3407; C. 1905 II, 680).

**Pyron- $\alpha$ -carbonsäure**, *Komansäure*  $\text{C}_5\text{H}_3(\text{COOH})\text{O}_2$ , F. 250° u. Zers., entsteht aus Chelidonsäure durch Abspaltung von  $\text{CO}_2$ ; zerfällt beim Kochen mit Kalk in Aceton, Ameisensäure und Oxalsäure; giebt mit  $\text{NH}_3$ : Oxypicolinsäure (S. 861). **Pyron- $\alpha, \alpha_1$ -dicarbonsäure**, *Chelidonsäure*  $\text{C}_5\text{H}_2(\text{COOH})_2\text{O}_2$ , F. 220°, findet sich zugleich mit Aepfelsäure in Schöllkraut, *Chelidonium maius* (A. 57, 274) und kann leicht aus Acetondioxalsäure durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung gewonnen werden. Die Chelidonsäure bildet farblose Salze; durch Erwärmen mit Alkalien wird sie wieder in Salze der Acetondioxalsäure oder *Xanthochelidonsäure* übergeführt, welche gelb gefärbt sind; durch Reduction entsteht Acetondiessigsäure oder Hydrochelidonsäure (s. Bd. I) und norm. Pimelinsäure.  $\text{NH}_3$  giebt Oxypyridindicarbonsäure (S. 861).

**$\beta$ -Oxypyron- $\alpha_1$ -carbonsäure**, *Komensäure*  $\text{C}_5\text{H}_2(\text{OH})(\text{COOH})\text{O}_2$  (C. 1905 II, 678), aus Mekonsäure, bildet mit  $\text{NH}_3$  Dioxypicolin- oder Komenaminsäure (S. 862), welche auch aus  $\beta$ -Oxypyron- $\alpha, \alpha_1$ -dicarbonsäure, *Mekonsäure*  $\text{C}_5\text{H}(\text{OH})(\text{CO}_2\text{H})_2\text{O}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$  entsteht, die sich an Morphin (s. d.) gebunden im Opium (A. 83, 352) findet. Sie spaltet leicht  $\text{CO}_2$  ab; mit Eisenoxydsalzen wird sie dunkelrot gefärbt. Die Constitution dieser Säuren ist u. a. aus ihren Spaltungsproducten mittelst Barythydrat erschlossen worden (C. 1900 II, 384).

**Dimethylpyrondicarbonsäure**  $\text{C}_5(\text{CH}_3)_2(\text{COOH})_2\text{O}_2$ ; ihr Diaethylester, F. 80°, entsteht aus Carbonyldiacetessigester  $\text{CO}[\text{CH}(\text{CO}_2\text{R})\text{COCH}_3]_2$  durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung (B. 20, 154; vgl. auch B. 24, R. 573).

Tetrahydropyronderivate entstehen durch Condensation von Acetondicarbonsäureestern mit Aldehyden mittelst Salzsäure (B. 29, 994, 2051):



**Dimethyl- und Diphenyltetrahydropyrondicarbonsäurediaethylester**, F. 102° und 115°; die freien Säuren geben unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung die Tetrahydropyrone, welche durch Mineralsäuren leicht zu Diolefinketonen gespalten werden;  $\alpha\alpha_1$ -**Diphenyltetrahydropyron**, F. 131°, giebt Dibenzalacetone. Im Gegensatz zu den Pyronen liefern die Tetrahydropyrone glatt Oxime (B. 30, 2801; 31, 1508; 32, 809, 1744). **Diphenyldimethyltetrahydropyron**  $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_2(\text{CH}_3)_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F. 106°, Kp.<sub>20</sub> 236°, entsteht aus Diaethylketon mit 2 Mol. Benzaldehyd bei Gegenwart von alkohol. Alkali (B. 29, 1352).

Benzoderivate des  $\alpha$ -Pyrons sind die

**Cumarine**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{[1]CH=CH} \\ \text{[2]O—CO} \end{array}$  und **Isocumarine**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{[1]CH=CH} \\ \text{[2]CO—O} \end{array}$ , von denen die letzteren durch Ammoniak mit gleicher Leichtigkeit in Benzopyridon- oder Oxyisochinolin-derivate übergeführt werden können, wie die Pyrone in Pyridone.

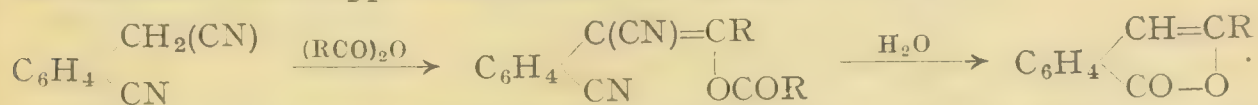
Cumarin und seine Homologen sind als Lactone von o-Oxyzimmtsäuren bereits im Anschluss an die letzteren (S. 411) abgehandelt worden. Isocumarine, die Lactone der den o-Oxyzimmtsäuren isomeren Phenyl-oxylefin-o-carbonsäuren (S. 417), entstehen allgemein nach folgenden Me-



thoden: 1. Benzyliden- und Alkylidenphtalide können umgelagert werden in Isobenzalptalide oder Isocumarine (B. **20**, 2363; **24**, 3973):



2. Aus den durch Einwirkung von Säureanhydriden oder Chloriden auf o-Cyanbenzylcyanid entstehenden Condensationsproducten bilden sich durch Behandlung mit Säuren unter Abspaltung der einen und Verseifung der anderen CN-Gruppe Isocumarine (B. **25**, 3566; **27**, 827):



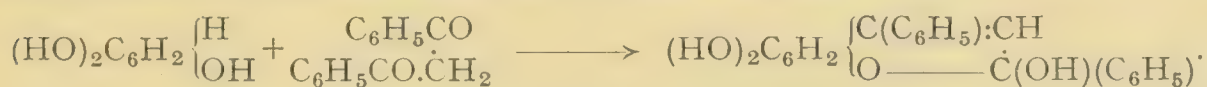
Benzopyranole. Abkömmlinge des Benzo- $\alpha$ -pyrons, die statt der CO-Gruppe des Benzopyrons die Gruppe  $\left\langle \text{C} \begin{array}{l} \text{OH} \\ \text{R} \end{array} \right\rangle$  enthalten, und daher als *Benzopyranole* bezeichnet werden, entstehen durch Condensation von o-Oxybenzaldehyden und Ketonen mittelst Säuren:



Die einfachsten Benzopyranole sind wenig beständige Verbindungen. Mit Mineralsäuren und Metallhaloiden liefern sie ähnlich wie das Xanthydrol und Phenylxanthenol (S. 840) intensiv farbige, z. T. recht beständige, salzartige Verbindungen (A. **364**, 17; **370**, 196).

$\alpha$ -Phenylbenzopyranol aus Acetophenon und Salicylaldehyd, wird durch Natronlauge wieder in die Componenten gespalten.  $\alpha,\beta$ -Diphenylbenzopyranol, F. 122°, aus Salicylaldehyd und Desoxybenzoin.

Zu den Benzopyranolen gehört auch eine Gruppe von Farbstoffen, die durch Condensation mehrwertiger Phenole, wie Resorcin, Pyrogallol, Phloroglucin, Oxyhydrochinon mit  $\beta$ -Diketonen entstehen:



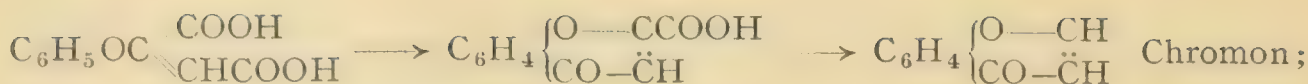
Die bei der Einwirkung von Essigsäureanhydrid und Chlorzink auf Phenole neben den Oxyacetophenonen (S. 317) entstehenden Farbstoffe wie Phenacetein, Resacetein, Orcacetein sind ebenfalls als Benzopyranole aufzufassen (B. **34**, 1189, 2368; **35**, 1799; **36**, 1941, 3607; **37**, 354, 1791; **39**, 850).

Als Dibenzo- $\alpha$ -pyron ist das **Biphenylmethylid**  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO} \\ \text{C}_6\text{H}_4\cdot\dot{\text{O}} \end{array}$ , das Lacton der o-Oxyphenyl-o-benzoësäure (S. 537) zu betrachten.

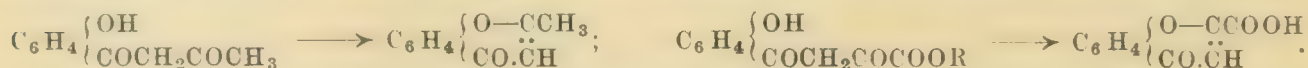
Vom **Benzo-** und **Dibenzo- $\gamma$ -pyron** leiten sich eine grosse Anzahl gelber Pflanzenfarbstoffe ab (v. Kostanecki), die z. T. ähnlich wie die einfachen  $\gamma$ -Pyrone (S. 834) mit Säuren salzartige Verbindungen liefern.

$\gamma$ -Benzopyron  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{[1]CO}-\text{CH} (\alpha) \\ \text{[2]O}-\dot{\text{C}}\text{H} (\beta) \end{array}$ : Der Stammkörper dieser Gruppe hat den Namen Chromon erhalten, während das  $\beta$ -Phenylbenzopyron, dessen Gruppierung sich speciell in vielen gelben Pflanzenfarbstoffen vorfindet, Flavon genannt wird. Chromone und Flavone entstehen:

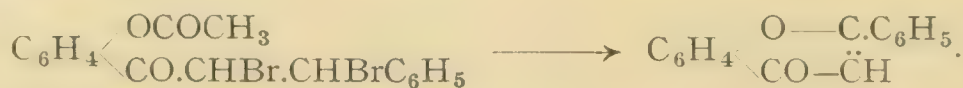
1. aus ihren  $\alpha$ -Carbonsäuren, die man durch Condensation von Phenoxifyfumarsäuren mittelst Schwefelsäure erhält (C. 1900 II, 965; 1901 I, 1009; II, 1052):



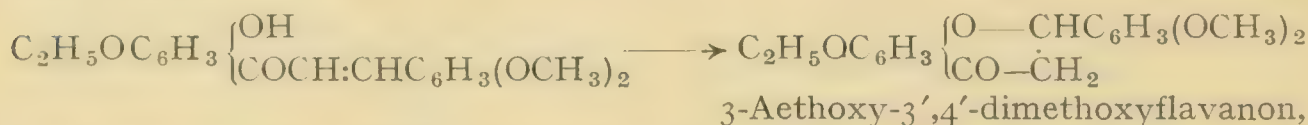
2. aus o-Oxybenzoyl- $\beta$ -ketonen und o-Oxybenzoylbrenztraubensäureestern entstehen  $\beta$ -Alkyl- oder Aryl-chromone bez. Chromon- $\beta$ -carbonsäuren:



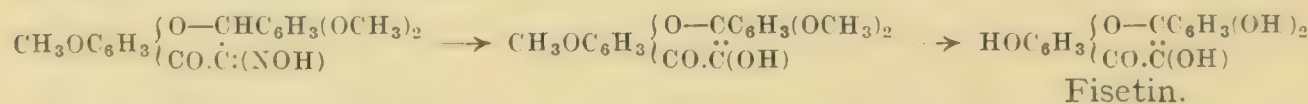
3. Flavone entstehen ferner aus Benzyliden-o-oxyacetophenondibromiden mit Alkali:



Substituierte Benzyliden-o-oxyacetophenone condensiren sich teils schon bei ihrer Synthese, teils beim Behandeln mit Salzsäure zu Dihydroflavonen oder Flavanonen:



mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  liefern diese Flavanone Isonitrosoverbindungen, welche durch hydrolytische Spaltung in Hydroxylamin und Flavonole zerfallen; auf diesem Wege sind die Synthesen des *Fisetins*, *Quercetins* und des *Kämpferols* (s. u.) verwirklicht worden, z. B.:



Durch Behandlung mit Brom und Alkali gehen manche substituierte Benzyliden-o-oxyacetophenone in die Flavone über (B. **33**, 1478); andere Benzal-o oxyacetophenone liefern beim Behandeln ihrer Dibromide mit Alkali statt Flavone die isomeren Benzylidencumarone:  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{array} \text{C} \text{:} \text{CHC}_6\text{H}_5$  (S. 736, 737) (B. **32**, 309). Andererseits können die Dibromide der Benzylidencumarone durch Einwirkung von Alkali unter bestimmten Bedingungen in Flavonole umgewandelt werden (B. **41**, 4233).

Durch Erhitzen mit Alkali werden die Flavone zunächst zu o-Oxyphenyl- $\beta$ -diketonen, wie  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{OH} \\ \diagdown \\ \text{COCH}_2\text{COC}_6\text{H}_5 \end{array}$  gespalten, die dann weitere Spaltung nach zwei Richtungen erleiden: es bildet sich Acetophenon und o-Oxybenzoësäure, bez. o-Oxyacetophenon und Benzoësäure (B. **33**, 330). Die Oxyflavone und Oxyflavonole, von denen eine grosse Anzahl synthetisch dargestellt wurde (B. **38**, 2177), färben meist Tonerdebeizen gelb an (B. **39**, 86).

**Benzo- $\gamma$ -pyron**, *Chromon*  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{C}_3\text{H}_2\text{O}_2]$ , F.  $59^0$ , wird durch Erhitzen seiner  $\beta$ -Carbonsäure, F.  $251^0$  u. Zers., erhalten, die aus Phenoxyfumar-säure mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , sowie aus o-Oxybenzoylbrenztraubenester mit Salzsäure gewonnen wird (s. o.).  $\beta$ -**Methylchromon**, F.  $71^0$ , aus o-Methoxybenzoylacetone mit HJ-Säure nach Bildungsweise 2 (s. o.); nach derselben Methode sind besonders Oxychromone dargestellt worden: vgl. die Zusammenstellung B. **35**, 2890. Ueber die Bildung von Bz-Oxy- $\alpha$ -chromonol aus Brasilin s. S. 693.

**Flavon**,  $\beta$ -*Phenylbenzo- $\gamma$ -pyron*  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{C}_3\text{O}_2\text{H}(\text{C}_6\text{H}_5)]$ , F.  $97^0$ , wird aus Benzyliden-o-acetoxyacetophenondibromid, sowie aus o-Oxybenzoylacetone erhalten. **Chrysin**, 1,3-Dioxyflavon  $(\text{OH})_2[1,3]\text{C}_6\text{H}_2[\text{C}_3\text{O}_2\text{H}(\text{C}_6\text{H}_5)]$ , F.  $275^0$ , in den Knospen verschiedener *Pappelarten* vorkommend, wurde synthetisch



aus dem Condensationsproduct von Phloracetophenontrimethylaether, Benzoesäureester und  $\text{NaOC}_2\text{H}_5$ , durch Kochen mit HJ-Säure erhalten (B. **32**, 2448; **37**, 3167). **Apigenin**, 1,3,4'-*Trioxyflavon*  $(\text{OH})_2[1,3]\text{C}_6\text{H}_2[\text{C}_3\text{O}_2\text{H}(\text{C}_6\text{H}_4[4']\text{OH})]$ , F. 347°, findet sich in Form des Glycosids *Apiin* in der Petersilie und dem Sellerie; synthetisch wurde es aus dem Condensationsproduct von Phloracetophenontrimethylaether und Anissäureester dargestellt (B. **33**, 1988, 2334; **38**, 931; A. **318**, 121). **Luteolin**, 1,3,3',4'-*Tetraoxyflavon*  $(\text{OH})_2[1,3]\text{C}_6\text{H}_2[\text{C}_3\text{O}_2\text{H}.\text{C}_6\text{H}_3[3',4'](\text{OH})_2]$ , F. 329°, der gelbe Farbstoff des Wau, *Reseda luteola* (vgl. S. 328), ist durch Condensation von Phloracetophenontrimethylaether mit Veratrumsäureester etc. erhalten worden (B. **33**, 3410; **34**, 1449; **37**, 2625).

Die folgenden Farbstoffe leiten sich von dem Flavonol  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{O}-\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO}-\ddot{\text{C}}(\text{OH}) \end{cases}$ , hellgelbe Nadeln, F. 170°, ab, das aus dem durch Kochen von o-Oxybenzylidenaceton mit Salzsäure gewonnenen Flavanon  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{O}-\text{CH}.\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO}-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{cases}$ ,

F. 76°, durch hydrolytische Spaltung seiner Isonitrosoverbindung dargestellt wurde (B. **37**, 2819). **Galangin**, 1,3-*Dioxyflavonol*, ist neben dem Kämpferol (s. u.) in der *Galangawurzel* enthalten; Synthese s. B. **37**, 2803.

**Fisetin**  $\text{HO}[3]\text{C}_6\text{H}_3 \begin{cases} \text{O}-\text{C}_6\text{H}_3[3,4](\text{OH})_2 \\ \text{CO}-\ddot{\text{C}}(\text{OH}) \end{cases}$  und **Quercetin**  $(\text{HO})_2[1,3]$

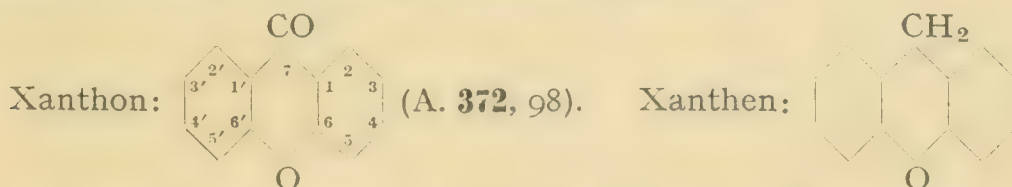
$\text{C}_6\text{H}_2 \begin{cases} \text{O}-\text{CC}_6\text{H}_3[3,4](\text{OH})_2 \\ \text{CO}-\ddot{\text{C}}(\text{OH}) \end{cases}$ , für diese Farbstoffe, von denen der erstere aus

dem Fisetholz von *Rhus cotinus*, sowie aus dem Quebrachoholz von *Quebracho Colorado* (B. **29**, R. 853), der letztere aus dem Quercitrin (S. 692), dem Glycosid der Rinde von *Quercus tinctoria*, sowie aus den Blüten der Rosskastanie und aus den Zwiebelschalen (B. **29**, R. 779) gewonnen wird, sind die obigen Constitutionsformeln aus ihren Spaltungsproducten, sowie durch die Synthese erschlossen worden (s. oben u. B. **37**, 1402; **38**, 3587).

**Kämpferol**, [1,3,4']-*Trioxyflavonol*  $(\text{HO})_2[1,3]\text{C}_6\text{H}_2[\text{C}_3\text{O}_2(\text{OH}).\text{C}_6\text{H}_4[4']\text{OH}]$  ist ein Bestandteil der *Galangawurzel* und findet sich ferner als Rhamnosid Kämpferitrin  $\text{C}_{27}\text{H}_{30}\text{O}_{14}$  im Javaindigo (C. 1907 I. 1439) und als Glucosid Robinin in den Blättern von *Robinia pseudacacia* (C. 1909 II, 2082) (Synthese: B. **37**, 2096; vgl. C. 1900 II, 1273).

**Morin**, [1,3,2',4']-*Tetraoxyflavonol*, aus *Morus tinctoria*, wurde synthetisch aus dem Condensationsproduct von 2,4-Dimethoxybenzaldehyd mit Phloracetophenondimethylaether gewonnen (B. **39**, 625). **Myricetin**, [1,3,3',4',5']-*Pentaoxyflavonol*  $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_8$ , ist ein in der Rinde von *Myrica nagi* enthaltener gelber Farbstoff (C. 1902 I, 815). Ueber weitere sehr wahrscheinlich ebenfalls in diese Gruppe gehörige gelbe Farbstoffe, wie das **Vitexin** aus *Vitex littoralis*, das **Scoparin** aus Ginster, *Spartium scoparium* u. a. m. s. C. 1898 I, 851; 1899 I, 127; II, 126; 1901 II, 1078.

Dibenzopyrone sind die sog. **Xanthone** (ξανθός, gelb) oder *Diphenylenketonoxyde*, die man auch als Ketonderivate des **Xanthens** oder *Methylendiphenyloxyds* betrachten kann (B. **26**, 72):

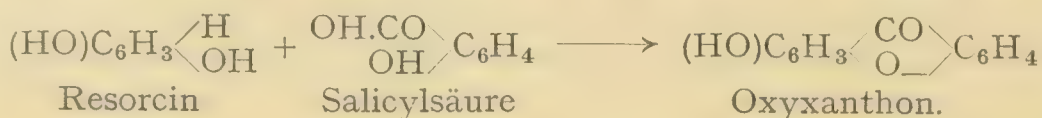


Die Xanthone besitzen *chromogenen* Character und stehen den Thioxanthonen (S. 842), Acridonen (s. d.) und Thiodiphenylaminen nahe. Allgemein werden sie erhalten:

1. Aus Arylsalicylsäuren durch Abspaltung von Wasser (B. **38**, 2111; A. **355**, 359):



2. Durch Condensation von Salicylsäure mit Phenolen durch  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , Essigsäureanhydrid u. a. (B. **21**, 502; vgl. **34**, 4136; C. 1903 II, 292):



3. Xanthere entstehen ferner durch Destillation der Orthophosphorsäureester von Phenolen mit Kaliumcarbonat (C. 1903 I, 1266).

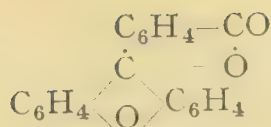
**Xanthen**, *Methylen-diphenylenoxyd*  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}$ , F.  $99^\circ$ , Kp.  $312^\circ$ , entsteht aus Xanthon und Oxyxanthonen durch Reduction; durch Schmelzen mit Kali bildet es o-Dioxybenzophenon (S. 549). **4,4'-Dimethylxanthen**, *a-Pyrokresol*, F.  $196^\circ$ , findet sich im Steinkohlenteer (M. **31**, 897). **7-Phenylxanthen**, F.  $145^\circ$ , durch Reduction von Phenylxanthenol (s. u.) **7,7-Diphenylxanthen**, F.  $200^\circ$ , aus o-Phenoxytriphenylcarbinol durch Wasserabspaltung (B. **37**, 2367). **Tetramethyldiamidoxanthen**, *Tetramethyldiamidodiphenylmethanoxyd*  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_3 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_3\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F.  $116^\circ$ , aus Tetramethyldiamidodioxydiphenylmethan mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen, ist die Leukobase des Farbstoffs **Pyronin** (S. 841) (B. **27**, 3303). **Dinaphtoxanthen**  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{array} \right\rangle \text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $199^\circ$ , entsteht durch Condensation von Formaldehyd mit  $\beta$ -Naphtol (S. 652) B. **26**, 84). **Octohydroxanthendion**  $\text{CH}_2[\text{C}_6\text{H}_6\text{O}]_2\text{O}$ , F.  $163^\circ$ , entsteht aus Methylendihydroresorcin (S. 542) mit Essigsäureanhydrid (A. **309**, 348).

**Xanthydrolyd**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{O} \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_4$  wird durch vorsichtige Reduction von Xanthon erhalten; es ist eine leicht veränderliche Substanz, welche gleich dem Benzhydrolyd (S. 542) grosse Neigung besitzt, unter  $\text{H}_2\text{O}$  Abspaltung in ihren Aether **Xanthydrolydaether**  $(\text{C}_{13}\text{H}_9\text{O})_2\text{O}$ , F.  $200^\circ$ , überzugehen (B. **26**, 1276). **Dinaphtoxanthydrolyd**  $\text{HOCH}(\text{C}_{10}\text{H}_6)_2\text{O}$  findet sich unter den Einwirkungsproducten von Chloroform und Alkali auf  $\beta$ -Naphtol (C. 1902 II, 124; A. **376**, 195). **7-Phenylxanthenol**  $\text{C}_6\text{H}_4 \left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{OH})(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{O} \end{array} \right\rangle \text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $158^\circ$ , aus Xanthon und  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$ .

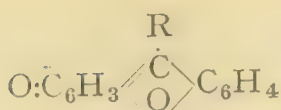
Das Xanthydrolyd, Dinaphtoxanthydrolyd und in noch höherem Maasse das Phenylxanthenol zeigen eine ähnliche abnorm leichte Beweglichkeit der Hydroxylgruppe, wie das Triphenylcarbinol (S. 555). Die OH-Gruppe kann leicht durch Cl und Br ersetzt werden. Die hierdurch entstehenden, in festem Zustande farblosen Chloride und Bromide, die dem farblosen Triphenylchlormethan (S. 556) entsprechen, vereinigen sich mit überschüssiger Mineralsäure oder Metallhaloïden zu intensiv farbigen Doppelsalzen. Aehnlich wie beim Triphenylcarbinol sind die Sulfate und Perchlorate der Xanthydrolyde auch in festem Zustande intensiv farbig. Man kann diesen Verbindungen vielleicht eine der farbigen Modification des Triphenylchlormethans (S. 556) analoge chinoïde Constitution zuschreiben (A. **370**, 142; **376**, 183; C. 1911 II, 1149; über eine andere Auffassung dieser Verbindungen als Oxoniumsalze s. A. **364**, 1).

Verwandt mit den Xanthydrolyden sind die **Fluorane**, **Fluorone** und **Fluorime** (B. **27**, 2887):

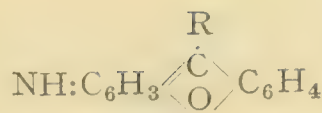




Fluoran,



Fluorone,



Fluorime,

welche die Stammsubstanzen der Fluoresceïn-, Rosamin- und Rhodaminfarbstoffe sind und z. T. bereits im Zusammenhange mit diesen besprochen wurden (S. 567, 573—576). Zu den Fluorimen gehört auch das **Pyronin**  $(\text{CH}_3)_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_3\langle\text{CH}\rangle\text{C}_6\text{H}_3\text{:N}(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$ , ein Farbstoff, der aus Dioxy-tetramethyldiamidodiphenylmethan durch Wasserabspaltung und Oxydation gewonnen wird; die Leukoverbindung des Pyronins ist das Tetramethyldiamidoxanthen (S. 840); durch Oxydation in alkalischer Lösung wird das Pyronin in **Tetramethyldiamidoxanthon**, F. 241°, übergeführt. Pyronin färbt Seide und tannirte Baumwolle schön rosa (B. 27, 2896, 3304; 29, R. 1129).

Weitere Fluoron- und Fluorimderivate s. A. 299, 358; 372, 350; B. 31, 143, 266; C. 1904 II, 1143.

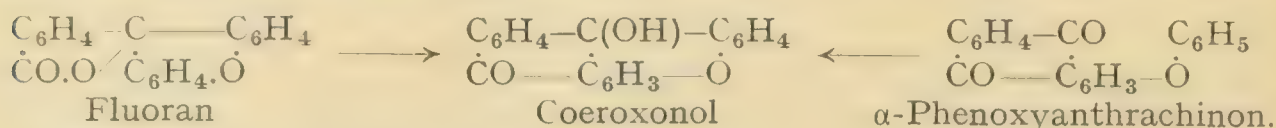
**Xanthon**, *Diphenylketonoxyd*  $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{O}_2$ , F. 174°, Kp. 250°, entsteht aus Salicylsäurephenylester oder aus Phenylsalicylsäure (S. 321) durch conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , aus Phenylphosphat und  $\text{CO}_2\text{K}_2$  durch Destillation, aus o<sub>2</sub>-Diamidobenzophenon mit salpetriger Säure (B. 27, 3363); ferner aus Fluoran und Hydrofluoransäure (S. 573) durch Destillation mit Kalk (B. 25, 2119). Durch vorsichtiges Schmelzen mit Kali wird es zu Dioxybenzophenon (S. 549) gespalten. Aehnlich wie das Benzophenon in Tetraphenylaethylen (S. 597) wird das Xanthon durch Behandlung mit Zinkstaub, Salzsäure und Eisessig in Tetraphenylenaethylenedioxyd  $\text{O}[\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{C:C}[\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{O}$ , F. 315°, übergeführt (B. 28, 2311). Aehnlich den Flavonen (S. 838 u. B. 33, 1483) reagiren die Xanthone nicht direct mit Hydroxylamin und Phenylhydrazin, dagegen erhält man aus o<sub>2</sub>-Dioxybenzophenon mit Anilin **Xanthonanil**  $\text{O}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C:NC}_6\text{H}_5$ , F. 134°, welches durch  $\text{H}_2\text{S}$  in **Xanthion**  $\text{O}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CS}$ , F. 156°, übergeht; letzteres liefert mit Hydroxylamin und Phenylhydrazin: **Xanthoxim**  $\text{O}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{C:NOH}$ , F. 161°, und das **Xanthonphenylhydrazon**, F. 152° (B. 32, 1688).

**Oxyxanthere**  $\text{C}_{13}\text{H}_7(\text{OH})\text{O}_2$ ; alle 4 möglichen Isomeren sind dargestellt durch Condensation von Salicylsäure mit Resorcin, Hydrochinon und Brenzcatechin (B. 25, 1652; 26, 71).

**Euxanthon**, 2,3'-Dioxyxanthon  $\text{HOC}_6\text{H}_3\langle\text{CO}\rangle\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ , gelbe Nadeln, F. 237° (sublimirend), findet sich frei und in Verbindung mit Glucuronsäure als Euxanthinsäure (C. 1905 I, 1086), im *Indischgelb* (Indian yellow) und wird synthetisch durch Condensation von 2 Mol. β-Resorcylsäure und Hydrochinoncarbonsäure mit  $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$  gewonnen (B. 24, 3982; 27, 1989; 33, 3360; A. 254, 265; 350, 108). 4,4'-Dioxyxanthon, aus o<sub>2</sub>,p<sub>2</sub>-Tetraoxybenzophenon (einem Spaltungsproduct des Fluoresceïnchlorids bei der Kalischmelze), durch Erhitzen gewonnen, bildet farblose Nadeln und stark violettblau fluorescirende alkalische Lösungen (B. 30, 969). 2,2'-Dioxyxanthon s. A. 372, 131; 3,3'-Dioxyxanthon (A. 372, 139). 2,4,3'-Trioxyxanthon, **Gentiseïn**  $\text{C}_{12}\text{H}_7(\text{OH})_3\text{O}_2(+2\text{H}_2\text{O})$ , F. 315°, synthetisch aus Hydrochinoncarbonsäure mit Phloroglucin gewonnen, färbt gebeizte Baumwolle hellgelb; sein Monomethylaether ist das in der Enzianwurzel, *Gentiana lutea*, vorkommende **Gentisin** (B. 27, 190; 29, R. 221). **Dinaphtoxanthere**, **Phenonaphtoxanthere** vgl. B. 43, 2825 u. a. O.

Substanzen mit combinirtem Anthracen- und Xanthenring, die als **Coeroxene** bezeichnet werden, sind entweder entsprechend der Anthrachinon-

synthese (S. 670) durch Behandeln von Fluoranen mit rauchender Schwefelsäure, oder aus  $\alpha$ -Phenoxyanthrachinonen mittelst conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  gewonnen worden (A. **348**, 210; **356**, 317):

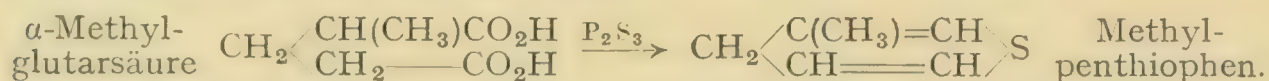


Ein wichtiges Derivat des Coeroxonols ist das **Coerulein**  $\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{C}=\text{C}_6\text{H}_2(\text{:O})(\text{OH})$ , ein lichtechter, olivgrüner Baumwollfarbstoff,  $\text{CO}-\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2\cdot\text{O}$  der durch Behandeln von Gallein (S. 576) mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  erhalten wird.

## 2. Sechsgliedrige Ringe mit einem S-Glied.

Sechsgliedrige Ringe, welche Schwefel als Heteroatom enthalten, liegen in den Derivaten des hypothetischen **Penthiophens**  $\text{CH}_2\langle\text{CH}=\text{CH}\rangle\text{S}$ , eines Ringhomologen des Thiophens (S. 717), vor, die bisher nur in geringer Zahl bekannt geworden sind.

$\beta$ -**Methylpenthiophen**  $\text{C}_5\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{S}$ , Oel, Kp.  $134^\circ$ ,  $D_{19} 0,994$ , entsteht aus  $\alpha$ -Methylglutarsäure mit  $\text{P}_2\text{S}_3$  in ähnlicher Weise wie Thiophen aus Bernsteinsäure (S. 717) (B. **19**, 3266):



Es färbt sich mit Isatin oder Phenanthrenchinon und Schwefelsäure wie die Thiophene. Im übrigen ist es unbeständiger als die Thiophene und wird schon durch ganz verdünnte Chamäleonlösung verbrannt. Mit Acetylchlorid und  $\text{AlCl}_3$  giebt es: **Acetylmethylpenthiophen**  $\text{C}_5\text{H}_4(\text{COCH}_3)(\text{CH}_3)\text{S}$ , Kp.  $235^\circ$ .

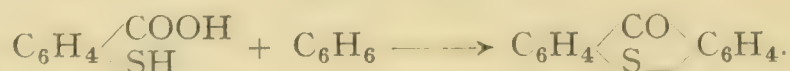
Als Abkömmlinge des  $\gamma$ -Thiopyrons ( $\gamma$ -Ketopenthiophens) sind wahrscheinlich die Einwirkungsproducte von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Ketone vom Typus  $\text{RCH}_2\text{COCH}_2\text{R}$  zu betrachten (B. **38**, 2888; **43**, 1259).

Dibenzoderivate des Penthiophens sind die den Xanthenen und Xanthonen (S. 840) entsprechenden schwefelhaltigen Verbindungen: die **Thioxanthene** und **Thioxanthane**.

Man erhält die Thioxanthane nach folgenden Methoden:

1. Aus Phenylthiosalicylsäuren (S. 324) mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  oder Essigsäureanhydrid.

2. Durch Condensation von Thiosalicylsäure (S. 323) oder Dithiosalicylsäure mit Benzolkohlenwasserstoffen, Halogenbenzolen und Phenolen mittelst conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (C. 1910 II, 1227; 1911 II, 1036):



3. Gallussäure vereinigt sich mit Thiophenolen unter Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  zu Trioxythioxanthonen (B. **44**, 2146).

**Thioxanthen** oder *Methylendiphenylensulfid*  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CH}_2\rangle\text{S}\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $128^\circ$ , Kp.  $340^\circ$ , bildet sich pyrogen aus Phenyl-tolylsulfid sowie durch Reduction von Thioxanthon mit HJ-Säure und Phosphor.

**Thioxanthidrol**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CH}(\text{OH})\rangle\text{S}\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $97^\circ$ , durch Reduction von Thioxanthon mit Zinkstaub und Alkali (B. **42**, 1135). **Phenylthioxanthenol**



$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} COH(C_6H_5) \\ S \end{array} \right\rangle C_6H_4$ , F. 106°, aus Thioxanthon und  $C_6H_5MgBr$  (A. **376**, 201).

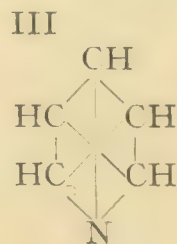
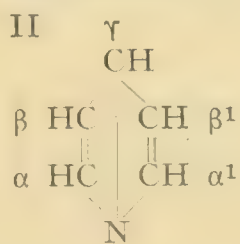
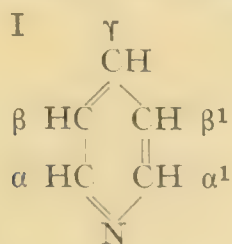
**Thioxanthon**, *Benzophenonsulfid*  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ S \end{array} \right\rangle C_6H_4$ , F. 207°, Kp. 273°, ist isomer mit Xanthon (S. 841); es entsteht aus Phenylthiosalicylsäure (A. **263**, 1), sowie durch Condensation von Thiosalicylsäure und Benzol mittelst conc.  $SO_4H_2$ ; durch Oxydation giebt es **Benzophenonsulfon**  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ SO_2 \end{array} \right\rangle C_6H_4$ , F. 187°, das auch aus Diphenylsulfon-o-carbonsäure mit conc.  $SO_4H_2$  (B. **38**, 735; C. 1905 I, 1395), sowie durch Oxydation des aus Diphenylmethan mit Chlorsulfonsäure erhältlichen **Diphenylmethansulfon**  $CH_2(C_6H_4)_2SO_2$ , F. 170°, entsteht (C. 1898 II, 347). Ueber Tetramethyldiamidodiphenylmethansulfon und Tetramethyldiamidobenzophenonsulfon s. B. **33**, 965. Weitere Derivate des Thioxanthon s. B. **42**, 3046; **43**, 584; C. 1910 II, 1227; 1911 II, 1036. Der dem Pyronin entsprechende Farbstoff **Thiopyronin**  $(CH_3)_2NC_6H_3 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ S \end{array} \right\rangle C_6H_3 \cdot N(CH_3)_2Ac$ , entsteht aus Tetramethyldiamidodiphenylmethan durch Behandlung mit einer Lösung von Schwefel in rauch. Schwefelsäure, und liefert bei der Oxydation **Tetramethyldiamidothioxanthon**  $CO[C_6H_3N(CH_3)_2]_2S$ , F. 288° (J. pr. Ch. [2] **65**, 499).

### 3. Sechsgliedrige Ringe mit einem N-Glied.

#### I. Pyridingruppe.

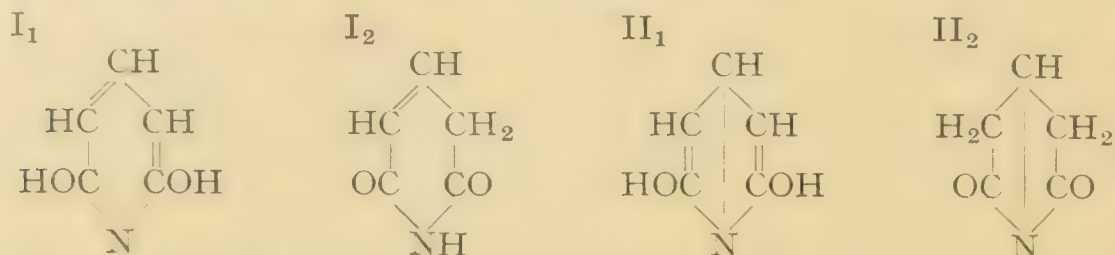
Das Pyridin  $C_5H_5N$  ist die Stammsubstanz vieler Pflanzenalkaloide. Die Pyridinverbindungen zeigen ähnlich den Benzolverbindungen eine sehr grosse Beständigkeit gegen Oxydationsmittel, insofern die Pyridinabkömmlinge mit Seitenketten, z. B. die Alkylpyridine  $C_5H_4(CH_3)N$ ,  $C_5H_3(CH_3)_2N$  u. s. w., wie die Alkylbenzole durch Oxydation in Carbonsäuren übergehen, ohne dass der Pyridinkern angegriffen wird. Wie bei den aromatischen Verbindungen, nimmt man zur Erklärung dieses Verhaltens in den Pyridinverbindungen einen dem sechsgliedrigen Benzolring ähnlichen aus fünf Kohlenstoffatomen und einem N-Atom bestehenden sechsgliedrigen Ring an, dessen Wasserstoffverbindung das Pyridin ist: Benzol, in dem eine CH- oder Methin-Gruppe durch ein N-Atom ersetzt ist.

Für das Pyridin kommen folgende Strukturformeln in Betracht: 1. die Formel von Körner und Dewar und 2. die Formel von Riedel, die sich dadurch von einander unterscheiden, dass in der Formel von Körner das N-Atom an zwei Kohlenstoffatome, in der Formel von Riedel an drei Kohlenstoffatome gebunden ist. Zu dieser Formel gesellt sich 3. die von Bamberger und v. Pechmann befürwortete centrische Formel des Pyridins (B. **24**, 3151), die sich einer experimentellen Begründung entzieht (vgl. auch S. 41):

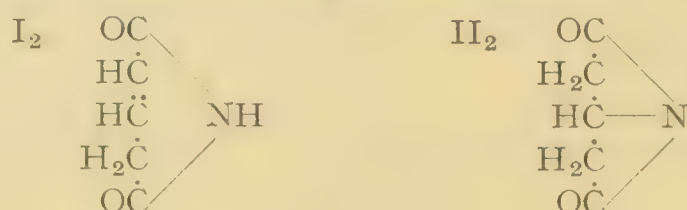


Um die Frage experimentell zu entscheiden, ob in dem Pyridin das N-Atom an zwei oder an drei Kohlenstoffatome gebunden ist, stellte

Kekulé<sup>1)</sup> eine Reihe von Versuchen an, ausgehend von folgender Ueberlegung. Denkt man sich in den beiden Pyridinformeln I und II die  $\alpha$ -Wasserstoffatome durch zwei OH-Gruppen ersetzt, so wird dadurch der Zusammenhang zwischen N und den nunmehr mit Sauerstoff verbundenen Kohlenstoffatomen gelockert. Dies wird sofort einleuchtend, wenn man sich die C(OH)-Gruppen in die Ketoform umgelagert denkt:



Die gewöhnliche Schreibweise des Pyridins verschleiert den Zusammenhang dieser Pyridinderivate mit den aliphatischen Verbindungen, als deren Abkömmlinge sie betrachtet werden können. Klarer lässt die folgende Schreibweise diesen Zusammenhang hervortreten:



Man sieht dann leicht, dass durch die Formel I<sub>2</sub> ein Glutaconsäureabkömmling: das Glutaconsäureimid und durch die Formel II<sub>2</sub> ein  $\beta$ -Amidoglutarsäureabkömmling, ein inneres Imid der  $\beta$ -Amidoglutarsäure dargestellt wird. Nach der Formel II<sub>2</sub> würde dem inneren  $\beta$ -Amidoglutarsäureimid eine ähnliche Constitution zukommen, wie sie von Kekulé für das Fumarimid vermutet wurde, und da letzteres aus äpfelsaurem Ammonium entstehen soll, so ging Kekulé von der  $\beta$ -Oxyglutarsäure aus und versuchte aus ihrem Ammoniumsalz durch Erhitzen das Homofumarimid zu gewinnen, allein ohne Erfolg. Nunmehr versuchte Kekulé von dem  $\beta$ -Oxyglutarsäurediamid (+2H<sub>2</sub>O), von der *Glutaconaminsäure* und dem *Glutacondiamid* aus zum Pyridin zu gelangen. In der Tat liefern die genannten drei Substanzen mit concentrirter Schwefelsäure das *Glutaconimid* oder *Dioxypyridin* der Formel I<sub>2</sub>. Das Vorhandensein der Imidogruppe wurde festgestellt durch Umwandlung der Natriumverbindung des Glutaconimids in *Methylglutaconimid*, aus dem HJ-Säure Methylamin abspaltete, und durch Darstellung des *Nitrosoglutaconimides*. Durch Aufspaltung des Glutaconimides entstand Glutaconsäure. Den Einwand, dass hierbei zunächst  $\beta$ -Amidoglutarsäure gemäss Formel II<sub>2</sub> entstehe und aus dieser durch Abspaltung von NH<sub>3</sub> Glutaconsäure, widerlegt auch das Verhalten der  $\beta$ -Amidoglutarsäure, die unter denselben Bedingungen keine Glutaconsäure ergibt. Ebenso wenig liefert die  $\beta$ -Amidoglutarsäure: Glutaconimid oder einen isomeren Körper; der Ringschluss misslang.

Den Zusammenhang des Glutaconimids mit Pyridin, das bei der Destillation des Glutaconimids mit Zinkstaub entsteht, wies Kekulé durch Umwandlung des Glutaconimids mittelst PCl<sub>5</sub> in *Pentachlorpyridin* nach, identisch mit dem Pentachlorpyridin aus Pyridin.

Auf Grund dieser Tatsachen hält es Kekulé für sehr wenig wahrscheinlich, dass in dem Pyridin der Stickstoff an die drei Kohlenstoffatome  $\alpha, \alpha_1, \gamma$  gebunden ist, wie es Riedel's Formel verlangt, während die Körner-

<sup>1)</sup> B. 23, 1265 und nach unveröffentlichten Privatmitteilungen.



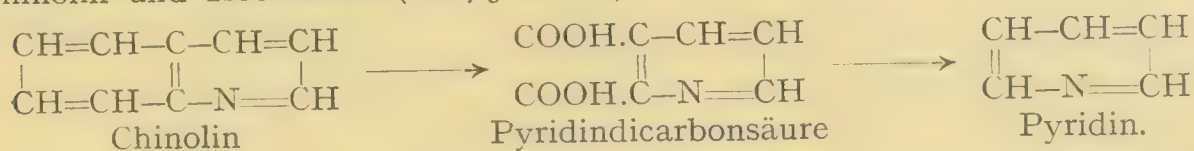
sche Formel mit den Versuchsergebnissen ganz im Einklang steht, also durch sie gestützt wird.

Die centrische Formel des Pyridins, bei der sich die „centrischen Bindungen“ in labilem Gleichgewicht befinden, erlaubt es, manche Uebergänge ohne Verschiebung der doppelten Bindung zu erklären, trennt dafür das Pyridin von Verbindungen, die, wie z. B. die Glutaconsäure und das Glutaconimid in nahen genetischen Beziehungen zum Pyridin stehen.

Wichtig für die Erkenntnis der Constitution des Pyridins ist ferner seine Bildung aus Piperidin (Hexahydropyridin oder Pentamethylenimin, S. 864), welches durch Erhitzen von HCl-Pentamethyldiamin oder  $\delta$ -Chloramylamin entsteht:



sowie die Bildung aus den ebenfalls synthetisch gewonnenen Benzopyridinen, Chinolin und Isochinolin (S. 873 u. 888):

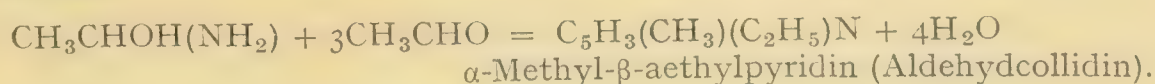


Das Pyridin und eine Reihe seiner Homologen entstehen bei der trockenen Destillation stickstoffhaltiger Kohlenstoffverbindungen und finden sich daher im Steinkohlenteer (S. 51), Schieferteer, Holzteer, Braunkohlenteer (wenig) und im Knochenöl (vgl. S. 722); über das Vorkommen von Pyridin im Fuselöl vgl. B. 30, 224.

Aus dem Knochenöl wurden die ersten Pyridinbasen von Anderson 1846 isolirt. Eingehender wurden dieselben 1879 und in den folgenden Jahren von Weidel und Schülern, sowie von Ladenburg u. a. untersucht.

Ihre Entstehung verdanken die Pyridinbasen im Knochenöl der Wechselwirkung von Fetten (Glycerinestern) mit ammoniakhaltigen Substanzen (wie Eiweiss u. dergl.), indem wahrscheinlich das aus den ersteren entstehende Acrolein mit dem Ammoniak sich zu Pyridinbasen condensirt (vgl. synthetische Bildungsweise 1). Fettfreier Knochenleim liefert nämlich keine Pyridinbasen, sondern hauptsächlich Pyrrole (S. 722) (B. 13, 83). Gegenwärtig gewinnt man die Pyridinbasen meist aus dem Steinkohlenteer (A. 247, 1). Sie finden sich in der *Reinigungssäure*, aus der sie leicht gewonnen werden, zunächst als sog. Pyridinbasengemenge, das zur Zeit in Deutschland auch zur Denaturirung des Spiritus verwendet wird.

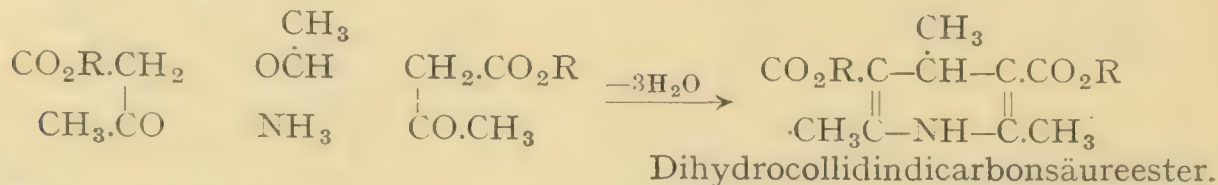
**Synthetische Bildungsweisen von Pyridinderivaten:** 1. Beim Erhitzen von *Aldehydammoniaken* für sich oder mit Aldehyden und Ketonen entstehen Alkylpyridine (A. 59, 298; 155, 310; B. 23, 685; C. 1906 I, 1438 u. a.), z. B.:



Bei dieser Reaction bilden sich offenbar durch Condensation mehrerer Aldehydmolecüle zunächst ungesättigte Aldehyde mit längerer Kohlenstoffkette, die sich dann mit dem Ammoniak unter Ringschluss condensiren.  $\beta$ -Picolin (S. 851) kann auch dargestellt werden durch Erhitzen von Glycerin mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  und ammoniakhaltigen Substanzen wie Acetamid oder besser Ammoniumphosphat (B. 24, 1676), wobei als Nebenproducte homologe Pyridine und Pyrazine entstehen (s. d.).

2. Eine sehr allgemeine Methode der Synthese von Pyridinderivaten besteht in der Condensation von  $\beta$ -Ketoncarbonsäureestern und  $\beta$ -Diketoverbindungen mit Aldehyden und Ammoniak (Pyridinsynthesen von Hantzsch):

Beispiel a): Aus Acetessigester (2 Mol.), Acetaldehyd und  $\text{NH}_3$  (oder Aldehydammoniak) entsteht Dihydrocollidindicarbonsäureester oder 1,3,5-Trimethyldihydropyridindicarbonsäureester, der sich leicht durch Entziehung zweier H-Atome in das betr. Pyridinderivat überführen lässt (A. **215**, 1; B. **18**, 2579):



Der Acetaldehyd kann durch seine Homologen, durch Formaldehyd oder Benzaldehyd (B. **29**, R. 842), das zweite Mol. Acetessigester durch 1,3-Diketone wie Acetylaceton, Benzoylaceton ersetzt werden (B. **24**, 1669).

Man kann annehmen, dass bei obiger Reaction der Aldehyd mit dem Acetessigester zunächst Aethylidendiacetessigester  $\text{CH}_3\text{CH}[\text{CH}(\text{CO}_2\text{R}).\text{COCH}_3]_2$  bildet, ein 1,5-Diketonderivat, das sich mit Ammoniak in ähnlicher Weise zum Pyridinring schliesst, wie die 1,4-Diketone mit  $\text{NH}_3$  Pyrrole bilden (S. 709). Bemerkenswert ist dabei, dass beim Ersatz des Ammoniaks durch primäre oder sekundäre Amine die Reaction bei der Bildung der Alkylidendiacetessigester stehen bleibt, welche auf diese Weise dargestellt werden (vgl. B. **31**, 738). Für die Aufklärung der Reaction ist ferner wichtig, dass sich der Dihydrocollidindicarbonsäureester und analoge Verbindungen auch in guter Ausbeute durch Condensation von Alkylidenacetessigester und  $\beta$ -Amidocrotonsäureester bilden, indem sich der letztere an die ungesättigte Bindung der ersteren addirt, worauf Ringschluss erfolgt (vgl. B. **24**, 1667; **31**, 761; **35**, 2172; **44**, 489). Ferner erhält man ganz glatt Pyridinderivate, wenn man Oxymethylenacetessigester mit  $\beta$ -Amidocrotonsäureester condensirt (B. **26**, 2734) oder ganz allgemein  $\text{NH}_3$  einwirken lässt auf die 1,5-Diketone, die man durch Condensation des Aethoxymethylenacetessigesters und analog zusammengesetzter Verbindungen mit  $\beta$ -Ketonsäureestern oder 1,3-Diketonen erhält (B. **28**, R. 491; A. **297**, 12; B. **36**, 2180):



Aus Malonester und  $\beta$ -Aminocrotonsäureester entsteht ähnlich  $\alpha,\gamma$ -Dioxy-picolinsäureester, aus Malonester und Acetylacetonimin Oxylutidincarbonsäureester (B. **35**, 2390):

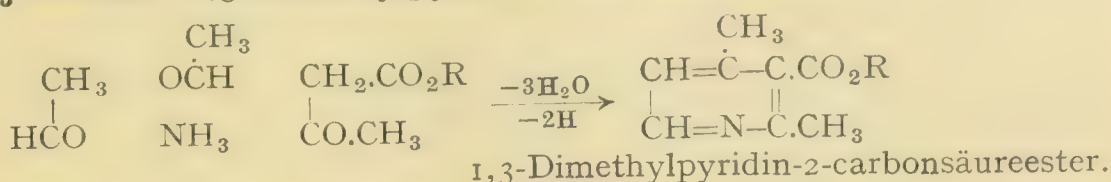


Hierher gehört auch die Bildung von  $\gamma$ -Oxypyridinen durch Condensation von Dinitrilen (Bd. I) mit  $\beta$ -Ketonsäureestern mittelst gasförmiger  $\text{HCl}$  (J. pr. Ch. [2] **70**, 560):



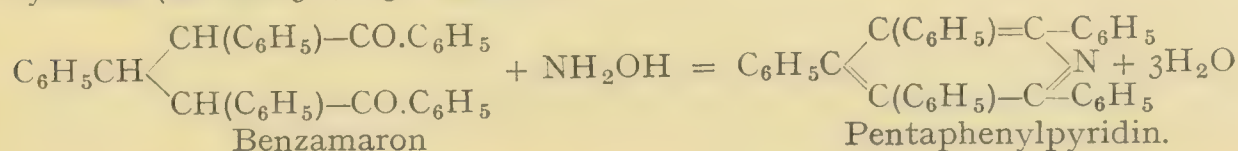


Beispiel b): Aus Acetessigester (1 Mol.) und Acetaldehyd (2 Mol.) mit  $\text{NH}_3$  entsteht 1,3-Dimethylpyridin-2-carbonsäureester:

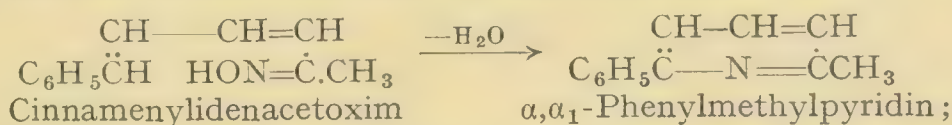


Der Mechanismus der Reaction wird ein ähnlicher sein wie in Beispiel a; das primär gebildete Dihydroproduct wird jedoch vermutlich durch überschüssigen Aldehyd zum entsprechenden Pyridin oxydirt. Durch Anwendung verschiedener Aldehyde kann man auch diese Reaction variiren.

3. 1,5-Diketone, deren Ketogruppen an Phenylreste gebunden sind (1,3-Dibenzoylparaffine), geben auch durch Einwirkung von Hydroxylamin Pyridine (A. **281**, 36; vgl. **303**, 225).

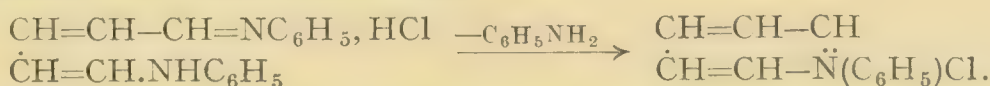


Auch einige Oxime von Diolefinmonoketonen liefern bei der trockenen Destillation Pyridine (B. **28**, 1726; **29**, 613; **32**, 1935; **43**, 1861):



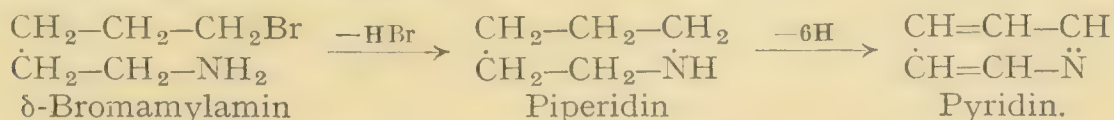
aus  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{C}(\text{NOH})\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3$  und  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{C}(\text{NOH})\text{C}_6\text{H}_5$  erhält man dasselbe  $\alpha$ -Phenyl- $\alpha_1$ -tolylpyridin, ein Beweis für die Identität der  $\alpha$ - und  $\alpha_1$ -Stellung bez. für die symmetrische Structur des Pyridins (B. **36**, 845).

4. Die Arylaminderivate des Glutaconaldehyds und seiner Abkömmlinge liefern beim Erhitzen ihrer Chlorhydrate oder beim Kochen mit Salzsäure unter Abspaltung von 1 Mol. Arylamin n-Arylpyridiniumchloride (S. 713 und A. **333**, 328; B. **38**, 1650, 4122):



Vgl. auch die Bildung von  $\beta$ -Chlorpyridin aus  $\alpha$ -Chlorglutaconaldehyd und  $\text{NH}_3$  (B. **38**, 1651).

5. Pyridine entstehen durch Oxydation der synthetischen Hexahydropyridine, Piperidine oder Pentamethylenimide (S. 864) mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  oder Silberacetat (B. **25**, 1621):



6. Oxypyridinderivate (Pyridone) entstehen aus den Pyronderivaten (S. 834) mit Ammoniak, indem das Brückensauerstoffatom der Pyrone durch die NH-Gruppe ersetzt wird.

7.  $\alpha, \alpha_1$ -Dioxypyridine, welche man auch als Imide der Glutaconsäure und ihrer Homologen auffassen kann, entstehen aus Glutaconsäure und dergl. durch Ringschluss (vgl. S. 844); ähnlich entsteht

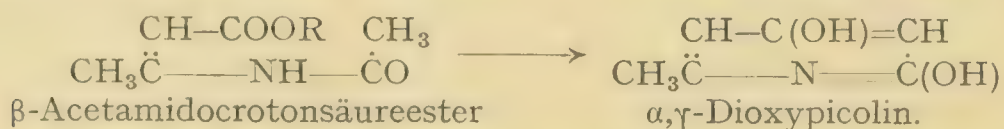
aus Aconitsäureester mit  $\text{NH}_3$ , sowie aus Citramid: Dioxypyridincarbon-säure, *Citrazinsäure*.

8. Derivate des Glutaconimids entstehen ferner synthetisch durch Condensation von Acetessigestern und Cyanessigester mit Ammoniak oder primären Aminen oder durch Condensation von Benzaldehyd (1 Mol.),  $\text{NH}_3$  und Cyanessigester (2 Mol.) (B. **29**, R. 654; C. 1897 I, 927; 1899 II, 118; 1905 II, 681):



Aehnlich werden  $\alpha$ -Pyridone gewonnen durch Condensation von  $\beta$ -Diketonen und Ammoniak bez. von  $\beta$ -Amidoketonen wie Diacetonamin  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2$  oder Acetylacetonamin  $\text{CH}_3\text{CO.CH:C}(\text{CH}_3)\text{NH}_2$ , mit Cyanessigester (B. **26**, R. 943; C. 1905 II, 336), sowie von  $\beta$ -Amidocrotonsäureester mit Alkylidenmalonsäureestern (vgl. S. 864 u. B. **31**, 761).

9. Zur Synthese von  $\alpha,\gamma$ -Dioxypyridinen gelangt man durch Einwirkung von Natriumalkoholat auf  $\beta$ -Acetamidocarbonsäureester (C. 1899 II, 462):



10. Merkwürdig ist die Bildung von  $\beta$ -Chlor- oder  $\beta$ -Brompyridin aus Pyrrol beim Erhitzen mit  $\text{CCl}_3\text{H}$  oder  $\text{CBr}_3\text{H}$  und  $\text{NaOC}_2\text{H}_5$  (S. 723). Mit  $\text{CH}_2\text{J}_2$  entsteht Pyridin, mit  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}_2$   $\beta$ -Phenylpyridin (B. **20**, 191).

11. Aus  $n$ - und  $\alpha$ -Alkylpyrrolen entstehen beim Durchleiten ihrer Dämpfe durch schwach glühende Röhren, oder auch beim Erhitzen mit Salzsäure Pyridine;  $n$ - und  $\alpha$ -Methylpyrrol liefert Pyridin,  $n$ -Benzylpyrrol,  $\beta$ -Phenylpyridin (S. 852 und B. **19**, 2196; **38**, 1946).

Verhalten: Die Pyridinbasen sind farblose Flüssigkeiten von eigen-tümlichem Geruch. Das Pyridin mischt sich mit Wasser, die Löslich-keit der höheren homologen Glieder nimmt rasch ab und ist in der Kälte häufig grösser als in der Wärme.

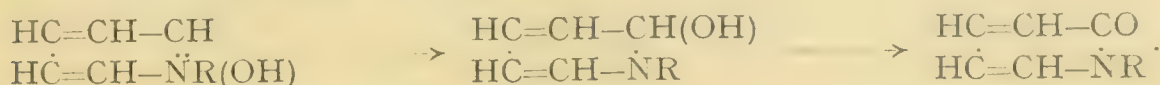
1. *Salze*. Die Platindoppelsalze der Formel  $(\text{C}_5\text{H}_5\text{N.HCl})_2\text{PtCl}_4$  verlieren bei längerem Kochen mit Salzsäure  $2\text{HCl}$  unter Bildung von  $(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_2\text{PtCl}_4$  (vgl. Pyrazole S. 768). Mit vielen anorganischen Salzen geben die Pyridine additionelle Verbindungen, von denen diejenigen mit  $\text{CdCl}_2$ ,  $\text{HgCl}_2$  und  $\text{AuCl}_3$  charakteristisch und zur Trennung einzelner Basen voneinander geeignet sind (A. **247**, 1; vgl. C. 1897 II, 129, 311).

2. Mit Jodalkylen vereinigen sich die Pyridine in z. T. heftiger Re-action zu *Alkylpyridiniumjodiden*. Ebenso wie Jodalkyl addiren die Pyridine auch Chloressigsäure und deren Homologe unter Bildung von *Pyridinbetainen* (C. 1911 I, 494), ferner Säurechloride, Bromcyan, 2,4-Dinitrochlorbenzol u. a. m. Durch Substituenten in  $\alpha,\alpha_1$ -Stellung wird die Bildung von Pyridiniumsalzen teils erschwert, teils völlig verhindert (vgl. S. 89 und C. 1905 I, 381).

Wenn man die Alkylpyridiniumjodide mit Natronlauge behandelt, so lagern sich die zunächst entstehenden, starkbasischen Pyridiniumhydroxyde



in die meist ebenfalls leicht veränderlichen isomeren  $\alpha$ -Oxydihydropyridine um, die durch Oxydation mit Ferricyankali in die *n*-Alkyl- $\alpha$ -pyridone übergehen (J. pr. Ch. [2] **84**, 219):



Das durch Vereinigung von Pyridin mit 2,4-Dinitrochlorbenzol entstehende Dinitrophenylpyridiniumchlorid wird durch Behandlung mit Alkali oder verschiedenen primären und secundären Aminen zu intensiv gefärbten Abkömmlingen des Glutaconaldehyds bez. dessen tautomerer Form aufgespalten (A. **330**, 361; **341**, 365; J. pr. Ch. [2] **82**, 1):



Aehnlich verhalten sich auch die Additionsproducte von Bromcyan, Diphenyloxalimidchlorid,  $\text{PCl}_5$  u. a. m. an Pyridin (J. pr. Ch. [2] **69**, 105; **70**, 19; **83**, 97, 325). Vgl. die dieser Aufspaltung entgegengesetzte Synthese des Pyridins aus Derivaten des Glutaconaldehyds (S. 847).

3. Durch Erhitzen auf  $300^\circ$  bilden die Alkylpyridiniumjodide: Alkylpyridine unter *Wanderung* der *Alkylgruppe* an das  $\alpha$ - oder  $\gamma$ -C-Atom (Ladenburg, B. **17**, 772), ähnlich wie *n*-Alkylaniline homologe Aniline liefern (S. 84).

4. Methylgruppen in  $\alpha$ -Stellung und in geringerem Maasse auch solche in  $\gamma$ -Stellung vermögen sich im Gegensatze zu  $\beta$ -ständigen Alkylgruppen mit Aldehyden, wie Formaldehyd, Chloral, Benzaldehyd, aldolartig zu condensieren, die so entstehenden *Alkine* spalten z. T. leicht Wasser ab unter Bildung von Olefinpyridinen (*Stilbazolen*) (B. **34**, 2223); wie Aldehyd verhalten sich auch Phtalsäureanhydrid und -imid (B. **38**, 2806).

5. Durch Oxydationsmittel wie Salpetersäure, Chromsäure werden die Pyridine meist nicht angegriffen, dagegen werden durch Kaliumpermanganatlösung alle homologen Pyridine, auch die Phenylpyridine, zu *Pyridincarbonsäuren* (S. 858) oxydirt, welche bei der Destillation mit Kalk schliesslich Pyridin liefern.

Bemerkenswert ist hierzu, dass die Phenyl- und Benzylpyridine mit Permanganat in saurer Lösung zwar Pyridincarbonsäuren liefern, in alkalischer Lösung jedoch hauptsächlich zu Benzoësäure oxydirt werden (B. **37**, 1373).

6. Reductionsmittel, wie Natrium und Alkohole, führen die Pyridinbasen in *Hexahydropyridine* oder Piperidine über, welche durch verschiedene Methoden zu Fettkörpern aufgespalten werden können (vgl. Piperidin-Spaltungen S. 864). Durch Erhitzen mit HJ werden die Pyridine zu *Paraffinen* reducirt, so Pyridin zu Pentan.

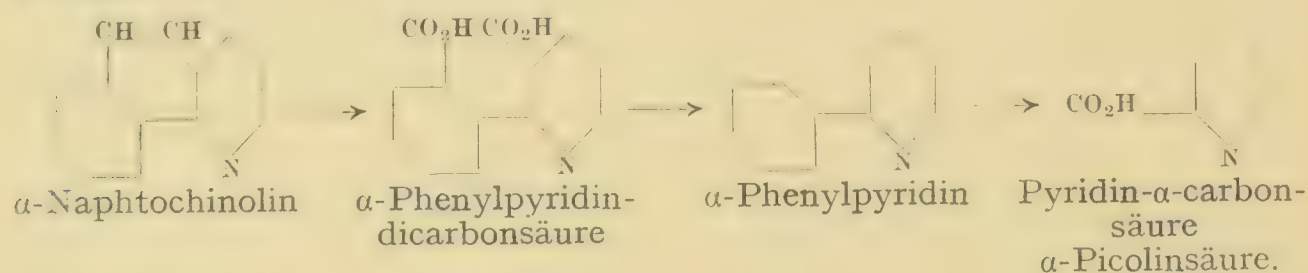
7. *Halogen-, Nitro-, Sulfosäure-*derivate (S. 853) werden aus den Pyridinen weit schwieriger gewonnen als aus den Benzolen.

*Isomerien.* Die aus dem Pyridin durch Ersatz der Wasserstoffatome entstehenden Derivate können in ihren möglichen Isomerien aus den gegebenen Structurformeln leicht abgeleitet werden und sind den Isomerien der Benzolderivate ganz analog. Bezeichnet man die 5 Wasserstoffatome des Pyridinkerns mit Zahlen oder Buchstaben, entsprechend dem Schema



so sind die Stellungen 1 und 5, ferner 2 und 4 (ähnlich wie im Benzol) gleichwertig (vgl. S. 32 u. 847). Erstere kann man als Ortho-, letztere als Metastellungen bezeichnen, während der nur einmal vorhandene Ort 3 der Parastellung des Benzols entspricht. Es ergibt sich hieraus, dass die Monoderivate des Pyridins  $C_5H_4(X)N$  in je drei Isomeren existieren können, während von den Biderivaten  $C_5H_3(X_2)N$  je 6 Isomere möglich sind. Es wird dies durch die Existenz von 3 Methyl-, Propyl- und Phenyl-pyridinen  $C_5H_4(R)N$ , von 3 Pyridinmonocarbonsäuren  $C_5H_4(CO_2H)N$ , von 6 Dicarbonsäuren u. s. w. bestätigt. Die Ortsbestimmung der Pyridinhomologen ergibt sich häufig durch Ueberführung derselben in Carbonsäuren des Pyridins.

Die Constitution der Pyridinmonocarbonsäuren. Die Constitution der Pyridin- $\alpha$ -carbonsäure oder Picolinsäure und der Pyridin- $\beta$ -carbonsäure oder Nicotinsäure folgt aus ihrer Entstehung bei der Oxydation von  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Phenylpyridin.  $\alpha$ - und  $\beta$ -Phenylpyridin sind aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtochinolin erhalten worden, durch deren Oxydation zunächst  $\alpha$ - und  $\beta$ -Phenylpyridindicarbonsäuren entstehen, aus denen durch Abspaltung von  $2CO_2$  die Phenylpyridine gebildet werden. Dieser Constitutionsbeweis setzt demnach die Constitution von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtochinolin (S. 886) voraus: die Ableitung der Constitution der Picolinsäure veranschaulicht das nachfolgende Schema:



Eine einfachere Methode der Ortsbestimmung ist aus dem Verhalten der Pyridindicarbonsäuren abgeleitet worden (Rec. trav. chim. **4**, 290; B. **19**, R. 27; vgl. a. B. **18**, 2967): Die durch Oxydation von Chinolin entstehende Chinolinsäure (Pyridindicarbonsäure) hat die Stellung (1, 2), die aus Isochinolin entstehende Cinchomeronsäure die Stellung (2, 3). Die Chinolinsäure liefert beim Erhitzen durch Abspaltung von  $1CO_2$  Nicotinsäure, die Cinchomeronsäure aber Nicotinsäure und Isonicotinsäure; die Nicotinsäure ist daher  $\beta = 2$ -Pyridincarbonsäure, die Isonicotinsäure  $\gamma = 3$ -Pyridincarbonsäure.

**Pyridin**  $C_5H_5N$ , F.  $-42^0$ , Kp.  $115,1^0$ ,  $D_4^{25}$  0,97794 (C. 1906 I, 1702), wird aus Knochenöl und Steinkohlenteer gewonnen und entsteht aus allen Pyridincarbonsäuren durch Destillation mit Kalk. Sein zerfließliches Chlorhydrat  $C_5H_5N.HCl$  giebt mit  $PtCl_4$  ein schwer lösliches Platindoppelsalz  $PtCl_4(C_5H_5N.HCl)_2$ , F.  $240^0$ . Pyridinquecksilberverbindungen s. B. **29**, R. 295. Jodmethylat  $C_5H_5N(CH_3)J$ , F.  $117^0$  (B. **29**, R. 994).

Aehnlich vereinigt sich das Pyridin mit einer Reihe anderer Alkylhaloide sowie mit Acetylchlorid und Phenacylbromid zu den Verbin-



dungen  $C_4H_5N(Cl)CH_2COCH_3$  und  $C_4H_5N(Br)CH_2COC_6H_5$  (C. 1899 I, 116; 1900 II, 581). Phosgen tritt mit 2 Mol. Pyridin zu Pyridincarbonylchlorid  $[C_5H_5N(Cl)]_2CO$  zusammen (C. 1900 II, 460); über Addition von Pyridin mit Säurechloriden s. B. **26**, R. 54; Gaz. chim. ital. **39**, II, 445; vgl.

a. S. 272 u. 374. Pyridinbetaïn  $C_5H_5N \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CO} \\ \text{O} \end{array}$ , F.  $150^\circ$  u. Zers., entsteht aus Pyridin und Chloressigsäure (B. **23**, 2609). — Ueber die Additionsproducte von Dinitrochlorbenzol, Bromcyan etc. an Pyridin und deren Aufspaltung zu Derivaten des Glutaconaldehyds s. S. 849.

Mit Na und Alkohol reducirt giebt das Pyridin Piperidin, mit HJ erhitzt norm. Pentan.

Ueber das Anlagerungsproduct von Natriumbisulfit an Pyridin s. B. **41**, 1346; **44**, 2939.

**1. Homologe Pyridine.** Methylpyridine  $C_5H_4(CH_3)N$ , **Picoline** (von pix Teer, weil sie aus Knochenteer gewonnen wurden):  $\alpha$ -Picolin, Kp.  $130^\circ$ ,  $D_{15}$  0,949, giebt durch Oxydation *Picolinsäure*,  $\beta$ -Picolin, Kp.  $143^\circ$ ,  $D_{15}$  0,961, entsteht durch Destillation von Strychnin (s. Alkaloïde) (B. **23**, 3555), ferner beim Erhitzen von Glycerin mit Ammoniumphosphat (S. 845), sowie auch durch Erhitzen von Trimethylendiaminchlorhydrat (B. **23**, 2730); giebt durch Oxydation *Nicotinsäure*.  $\gamma$ -Picolin, Kp.  $144^\circ$ ,  $D_{15}$  0,957 (B. **38**, 155), wird auch neben  $\alpha$ -Methylpyridin in geringer Menge durch Erhitzen von Pyridinjodmethylat (S. 848) erhalten: giebt *Isonicotinsäure*.

**Dimethylpyridine, Lutidine**  $C_5(CH_3)_2H_3N$ : im Knochenöl sind hauptsächlich  $\alpha, \alpha_1$ -Lutidin, Kp.  $142^\circ$ ,  $D$  0,942,  $\alpha, \gamma$ -Lutidin, Kp.  $157^\circ$ ,  $D$  0,949, und  $\beta, \gamma$ -Lutidin, Kp.  $164^\circ$ , enthalten (B. **21**, 1006; **29**, 2996); letzteres findet sich auch im schottischen Schieferöl (C. 1903 II, 205).  $\beta, \beta_1$ -Lutidin, Kp.  $170^\circ$ , wird aus seiner Carbonsäure (B. **23**, 1113) erhalten und findet sich im Steinkohlenteer neben  $\alpha, \beta_1$ -Lutidin, Kp.  $160^\circ$  (B. **37**, 2062).

$\alpha$ -**Aethylpyridin**  $C_5(C_2H_5)H_4N$ , Kp.  $148^\circ$ ,  $D$  0,949, und  $\gamma$ -**Aethylpyridin**, Kp.  $165^\circ$ ,  $D$  0,952, werden durch Erhitzen von Pyridinjodaethylat,  $\alpha$ -Aethylpyridin auch aus Methylol- $\alpha$ -picolin (S. 857) durch Reduction,  $\beta$ -**Aethylpyridin**, Kp.  $166^\circ$ , neben der  $\gamma$ -Verbindung durch Destillation von Cinchonin oder Brucin (s. Alkaloïde) mit Kali gewonnen.

**1,3,5-Trimethylpyridin, Collidin**  $C_5(CH_3)_3H_2N$ , Kp.  $172^\circ$ , wird aus dem synthetischen Dihydrocollidindicarbonsäureester (S. 846) durch Oxydation, Verseifung und  $CO_2$ -Abspaltung dargestellt, findet sich auch im schottischen Schieferöl (C. 1903 II, 205); **1,3,4-Collidin**, Kp.  $165-168^\circ$ , im Steinkohlenteer (B. **29**, 2998). **1,2,3-Trimethylpyridin**, Kp.  $185-188^\circ$  (C. 1900 I, 1161), giebt durch Oxydation Carbocinchomeronsäure. **1,4-Methylaethylpyridin, Aldehydcollidin**  $C_5(CH_3)(C_2H_5)H_3N$ , Kp.  $178^\circ$ , ist aus verschiedenen Aldehydverbindungen erhalten worden (S. 845). **1,5-Methylaethylpyridin**, Kp.  $160^\circ$ , aus Methylol- $\alpha, \alpha_1$ -lutidin durch Reduction (B. **42**, 137). **2,3-Methylaethylpyridin,  $\beta$ -Collidin**, Kp.  $190-200^\circ$ , neben  $\beta$ -Aethylpyridin aus Cinchonin durch Destillation mit Kali (B. **35**, 1351).

$\alpha$ -**Propylpyridin, Conyryn**  $C_5(C_3H_7)H_4N$ , Kp.  $167^\circ$ , wird aus Coniin (s. Alkaloïde) durch Destillation mit Zinkstaub gewonnen.  $\alpha$ -**Isopropylpyridin**, Kp.  $158^\circ$ , entsteht neben der  $\gamma$ -Verbindung (Kp.  $178^\circ$ ) durch Erhitzen von Pyridinjodpropylat oder -jodisopropylat, ferner aus Dimethylol- $\alpha$ -picolin (S. 857) durch Reduction; ähnlich wird  $\gamma$ -**Tertiärbutylpyridin**  $C_5H_4N[\gamma]C(CH_3)_3$ , Kp.  $196-197^\circ$ , aus Trimethylol- $\gamma$ -picolin (S. 857) gewonnen.

**Parvolin,  $\nu$ -Tetramethylpyridin**, Kp.  $227-230^\circ$ , im Steinkohlenteer (B. **28**, 796).



$\alpha$ - und  $\gamma$ -**Benzylpyridin**  $C_5H_4N(CH_2C_6H_5)$ , Kp.  $276^{\circ}$  und  $287^{\circ}$ , aus Pyridinchlor- oder -jodbenzylat bei  $270^{\circ}$  neben einer geringen Menge  $\beta$ -**Benzylpyridin**, F.  $34^{\circ}$ , Kp.  $287^{\circ}$ , welches besser aus  $\beta$ -Benzoylpyridin (S. 857) durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor dargestellt wird (B. **36**, 2711). Die Jodmethylate des  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Benzylpyridins liefern mit Natronlauge an Stelle der Oxydihydropyridine (S. 849) unter Abspaltung von  $H_2O$   $\alpha$ - bez.  $\gamma$ -**Benzyliden-n-methyldihydropyridin**  $(C_6H_5CH:)C_5H_4NCH_3$ , aus denen mit Säuren die Pyridiniumsalze zurückgebildet werden (B. **38**, 2496).

$\beta, \beta_1$ -**Dibenzylpyridin**  $C_5H_3(C_7H_7)_2N$ , F.  $89^{\circ}$ , erhält man durch Condensation von Benzaldehyd mit Benzoylpiperidin (S. 866) (A. **280**, 36).

$\alpha$ - und  $\beta$ -**Phenylpyridin**  $C_5(C_6H_5)H_4N$ , Kp.  $269^{\circ}$  und  $270^{\circ}$ , werden aus ihren Carbonsäuren, den Spaltungsproducten von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtochinolin, durch  $CO_2$ -Abspaltung dargestellt (vgl. S. 850), das  $\alpha$ -Phenylpyridin auch aus dem  $\alpha$ -Phenyl- $\alpha_1$ -pyridon (S. 855) durch Zinkstaubdestillation (B. **29**, 1678).  $\beta$ -Phenylpyridin entsteht ferner durch Destillation von n-Benzylpyrrol durch schwach glühende Röhren, sowie durch Einwirkung von Benzalchlorid und Natriumaethylat auf Pyrrol (S. 723). p-**Nitrophenylpyridin**, F.  $117^{\circ}$ , aus Nitroisodiazobenzol und Pyridin (S. 132), giebt durch Reduction p-**Amidophenylpyridin**, F.  $102^{\circ}$ , welches durch Entamidiren  $\alpha$ -Phenylpyridin liefert (B. **29**, 167). **Dinitrophenylpyridin**, F.  $118^{\circ}$  (B. **29**, 279).  $\gamma$ -**Phenylpyridin**, F.  $77^{\circ}$ , Kp.  $274^{\circ}$ , durch Umformung des Condensationsproductes von Acetessigester mit Benzaldehyd und  $NH_3$  (vgl. S. 846); ein Gemisch von  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Phenylpyridin entsteht auch durch Einwirkung von Benzoldiazoniumsalzen auf Pyridin (vgl. B. **37**, 1370).

$\alpha, \alpha_1$ -**Phenylmethylpyridin**,  $C_5(C_6H_5)(CH_3)H_3N$ , Kp.  $281^{\circ}$ , aus Cinnamylidenacetoxim (S. 847 u. B. **28**, 1727).  $\alpha, \alpha_1$ -**Diphenylpyridin**, F.  $82^{\circ}$ , wurde gewonnen 1. durch Destillation des Oxims von Cinnamylidenacetophenon (vgl. Bildungsweise 3 S. 847), 2. aus  $\alpha, \alpha_1$ -Diphenyl- $\gamma$ -pyridincarbon-säure, die aus Diphenacylmalonsäure beim Erhitzen mit Ammoniak entsteht, und 3. durch Oxydation von  $\alpha$ -Phenyl-naphtochinoninsäure (B. **29**, 798; **30**, 1499). 1,3,5-**Triphenylpyridin**, F.  $137^{\circ}$ , 1,2,4,5- und 1,2,3,5-**Tetra-phenylpyridin**, F.  $179^{\circ}$  und  $233^{\circ}$ , und **Pentaphenylpyridin**, F.  $179^{\circ}$  und  $240^{\circ}$ , entstehen aus Benzaldiacetophenon, 1,3-Dibenzoyldiphenylpropan, Desoxybenzoinbenzylidenacetophenon und Benzamaron mit Hydroxylamin (vgl. S. 847 Bildungsweise 3 u. A. **302**, 233, 240; **303**, 225).

$\gamma, \gamma$ -**Dipyridyl**  $(C_5H_4N)_2 + 2H_2O$ , F.  $73^{\circ}$  ( $114^{\circ}$ ), Kp.  $305^{\circ}$ , bildet sich neben einem öligen polymeren Pyridin  $(C_5H_5N)_x$  aus Pyridin durch Einwirkung von Natrium (B. **24**, 1478). Aehnlich entsteht beim Erhitzen von  $\alpha, \alpha_1$ -Lutidin ein **Tetramethyldipyridyl**  $[C_5H_2(CH_3)_2N]_2$ , F.  $149^{\circ}$ ; letzteres liefert bei der Oxydation eine Dipyridyltetracarbonsäure, die durch  $CO_2$ -Abspaltung in das  $\gamma, \gamma$ -Dipyridyl übergeht (B. **32**, 2209).  $\beta, \beta$ -**Dipyridyl**, F.  $68^{\circ}$ , Kp.  $287^{\circ}$ , aus seiner Dicarbonsäure, einem Oxydationsproduct des Phenanthrolins (S. 888). Ueber ein weiteres Dipyridyl vgl. B. **21**, 1077.

**Vinylpyridin**  $C_5(C_2H_3)H_4N$ , Kp.  $160^{\circ}$ , entsteht aus Picolylalkin (S. 857) durch  $H_2O$ -Abspaltung, aus Pyridyl- $\beta$ -brompropionsäure (S. 862) durch  $CO_2$ - und  $HBr$ -Abspaltung, sowie beim Leiten von Aethylen mit Pyridindampf durch glühende Röhren (B. **20**, 1644; A. **265**, 229).

$\alpha$ -**Propenylpyridin**  $(C_5H_4N)CH:CHCH_3$ , Kp.  $290^{\circ}$ , gewöhnlich Allylpyridin genannt, entsteht aus  $\alpha$ -Picolin und Paraldehyd beim Erhitzen auf  $260^{\circ}$  (A. **247**, 26); es giebt bei der Reduction mit Na und Alkohol: Propylpiperidin oder inactives *Coniin* (S. 902).  $\gamma$ -**Propenylpyridin**, Kp.  $201^{\circ}$ , aus  $\gamma$ -Picolin und Paraldehyd (B. **38**, 157).  $\alpha$ -**Styrylpyridin**, *Stilbazol*,  $C_5(CH:CHC_6H_5)H_4N$ , F.  $61^{\circ}$ , Kp.  $325^{\circ}$ , durch Erhitzen von  $\alpha$ -Picolin mit Benzaldehyd und  $ZnCl_2$ ;



ähnlich reagiert der Benzaldehyd und seine Substitutionsproducte auch mit anderen  $\alpha$ -methylirten Pyridinen, wie  $\alpha\alpha_1$ -Methylphenylpyridin,  $\alpha,\gamma$ -Lutidin;  $\alpha\alpha_1$ -Lutidin giebt  $\alpha\alpha_1$ -Distyrylpyridine  $\text{ArCH:CH}(\text{C}_5\text{H}_3\text{N})\text{CH:CHAr}$  (B. **33**, 3494; **34**, 464, 1893; **35**, 2774, 2790; **36**, 118, 119, 1683).  $\gamma$ -Styrylpyridin, F.  $217^\circ$ , aus  $\gamma$ -Picolin (B. **38**, 2837).

**2. Halogenpyridine:** Am Kern halogensubstituirte Pyridine werden nur schwierig durch directe Einwirkung der Halogene auf Pyridine gewonnen: bei den homologen Pyridinen substituirt namentlich Brom zuweilen die Alkylgruppe (vgl. B. **25**, 2985; **28**, 1759). Leichter wird der Ersatz der Pyridinwasserstoffatome durch Erhitzen des Pyridins oder der Oxypyridine mit  $\text{PCl}_5$  oder  $\text{SbCl}_5$  erreicht.

Durch Erhitzen von Pyridin mit  $\text{PCl}_5$  auf  $210^\circ$  bis  $220^\circ$  erhält man:  $\alpha,\alpha_1$ -Dichlorpyridin, F.  $88^\circ$ , das auch aus Dichlorisonicotinsäure  $-\text{CO}_2$  entsteht, drei Trichlorpyridine, F.  $50^\circ$ ,  $68^\circ$  und  $72^\circ$ , ferner 1,2,4,5-, 1,2,3,4- und 1,2,3,5-Tetrachlorpyridin, F.  $91^\circ$ ,  $22^\circ$  und  $75^\circ$ , und als Hauptproduct Pentachlorpyridin  $\text{C}_5\text{Cl}_5\text{N}$ , F.  $125^\circ$ , das auch aus Dioxypyridin oder Glutaconimid mit  $\text{PCl}_5$  (vgl. S. 844), sowie neben niedrigeren Chlorirungsproducten bei längerer Einwirkung von Chlor auf Pyridinchlorhydrat erhalten wird. Durch Erhitzen mit alkohol.  $\text{NH}_3$  sind aus den höher chlorirten Pyridinen verschiedene Amidochlorpyridine gewonnen worden (C. 1898 II, 349; 1899 II, 1055; 1900 I, 135, 350, 552, 818; II, 110, 482; J. pr. Ch. [2] **83**, 106. Ueber die Chlorirung von  $\alpha$ -Picolin s. C. 1909 I, 382.

$\alpha$ -Chlorpyridin, Kp.  $166^\circ$ , wird aus  $\alpha$ -Oxypyridin oder besser aus n-Alkylpyridonen (S. 855) mit  $\text{PCl}_5$  dargestellt; ähnlich liefern die n-Alkylpyridone mit  $\text{POBr}_3 + \text{PBr}_5$ :  $\alpha$ -Brompyridin, Kp.  $193^\circ$ ; behandelt man das Chlorpyridin mit Jodmethyl, so entsteht  $\alpha$ -Jodpyridinjodmethylat  $\text{C}_5\text{H}_4\text{JN}(\text{CH}_3)\text{J}$  (B. **32**, 1297).  $\beta$ -Chlor- und  $\beta$ -Brompyridin. Kp.  $148^\circ$  und  $170^\circ$ , erhält man aus Pyrrol-Kalium mit  $\text{CCl}_3\text{H}$  und  $\text{CBr}_3\text{H}$  (S. 848),  $\beta$ -Chlorpyridin auch aus  $\alpha$ -Chlorglutaconaldehyd und  $\text{NH}_3$  (B. **38**, 1651). Homologe  $\beta$ -Halogenpyridine s. C. 1900 I, 817.  $\alpha$ -Phenyl- $\alpha_1$ -chlorpyridin, F.  $34^\circ$ , aus Phenylpyridin s. B. **29**, 1679.  $\gamma$ -Chlorlutidin  $\text{C}_5(\text{CH}_3)_2\text{H}_2\text{ClN}$ , Kp.  $176-178^\circ$ , aus Lutidon (A. **331**, 254).

**3. Pyridinsulfosäuren:**  $\beta$ -Pyridinsulfosäure  $\text{C}_5\text{H}_4(\text{SO}_3\text{H})\text{N}$ , entsteht aus Pyridin mit rauchender Schwefelsäure. Ihr Natriumsalz giebt durch Destillation mit CNK  $\beta$ -Cyanpyridin, das Nitril der Nicotinsäure (S. 859), durch Schmelzen mit Kali  $\beta$ -Oxypyridin.  $\alpha$ -Pyridinsulfosäure, F.  $240^\circ$ , und Lutidin- $\gamma$ -sulfosäure werden durch Oxydation der entsprechenden Mercaptane (S. 856) erhalten (B. **33**, 1556). Durch Erhitzen von Piperidin mit  $\text{SO}_4\text{H}_2$  werden neben dem Pyridin Pyridinsulfosäuren erhalten.

**4. Nitropyridine:** Der Nitrirung scheint der Pyridinkern nur zugänglich zu sein, wenn sich an demselben  $\text{NH}_2$ -,  $\text{OH}$ - oder dgl. Gruppen befinden, welche auch beim Benzol die Nitrirung erleichtern (vgl. S. 70).

Durch Nitriren des  $\beta$ -Oxypyridins (S. 855) entstehen zwei Nitrooxypyridine, F.  $211^\circ$  und  $295-298^\circ$  u. Zers., und Dinitrooxypyridin, F.  $133^\circ$  (B. **28**, R. 911). Ueber Nitroamidonicotinsäuren s. Nicotinsäure (S. 859).

**5. Amino- und Hydrazinopyridine** können aus  $\alpha$ - und  $\gamma$ - (nicht aber  $\beta$ -) Halogenpyridinen durch Einwirkung von  $\text{NH}_3$  erhalten werden. Amino- und Hydrazinopyridine wurden ferner aus den Pyridincarbonsäuren 1. durch Einwirkung von  $\text{KOBBr}$  auf deren Amide (Hofmann'sche Reaction) (C. 1902 II, 647) oder 2. durch Ueberführung der Säureazide mit Alkohol in Pyridylurethane und Spaltung der letzteren (Curtius'sche Reaction) dargestellt. Den Anilinen kommen die in  $\beta$ -Stellung amidirten Pyridine in ihrem Verhalten am

nächsten, indem sie sich wie jene in Diazo- und Diazoamidverbindungen, sowie in Azofarbstoffe überführen lassen.

$\alpha$ -Aminopyridin, F. 56°, Kp. 204°, aus  $\alpha$ -Chlorpyridin mit Chlorzinkammoniak bei 220°, aus  $\alpha$ - oder  $\alpha_1$ -Aminonicotinsäure durch Abspaltung von CO<sub>2</sub>, sowie aus  $\alpha$ -Picolinsäureamid (B. 27, 1317, R. 410; A. 288, 253; B. 32, 1301).  $\alpha$ -Anilinopyridin, F. 108°, aus Chlorpyridin und Chlorzinkanilin (B. 35, 3674).  $\beta$ -Aminopyridin, F. 64°, Kp. 251°, aus Nicotinsäureamid mit KOBr (B. 28, R. 322), sowie durch Spaltung von  $\beta$ -Pyridylurethan (C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N)NHCO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 87°, oder Dipyridylharnstoff, welche man aus Nicotinsäureazid (S. 859) mit Alkohol oder Wasser erhält (B. 31, 2493). Diazo-pyridinsalze,  $\beta$ -Diazoamidopyridin (C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N)N:N.NH(C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N), Pyridin-azoresorcin s. B. 31, 2495.  $\beta, \beta_1$ -Diamino- $\alpha, \alpha_1$ -lutidin C<sub>5</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>HN, F. 170°, aus Lutidindicarbonsäurediazid etc. (B. 33, 1114).

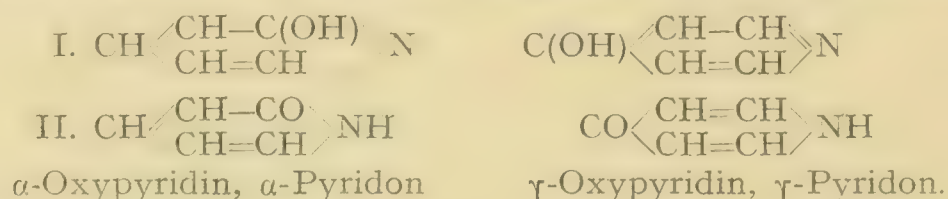
$\gamma$ -Aminopyridin, F. 155°, aus Isonicotinsäureamid (C. 1902 II, 648).

$\gamma$ -Amino- $\alpha, \alpha_1$ -lutidin, F. 186°, Kp. 246°, aus der Aminolutidindicarbonsäure.

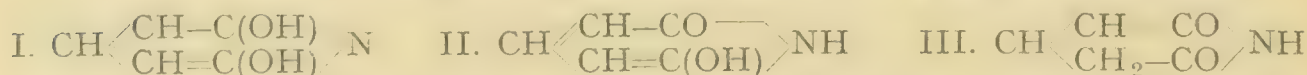
$\gamma$ -Lutidylhydrazin C<sub>5</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(NHNH<sub>2</sub>)H<sub>2</sub>N, F. 116°, aus  $\gamma$ -Chlorlutidin mit Hydrazinhydrat bei 150°; mit Phenylhydrazin giebt Chlorlutidin  $\gamma$ -Phenylhydrazinolutidin C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NHNH(C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>N), welches durch Oxydation Benzolazolutidin C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>N:N(C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>N), F. 63°, giebt (B. 36, 1111). Gechlorte Amidopyridine s. S. 853.

**6. Oxypyridine:** Die Oxypyridine entsprechen den Amidophenolen, indem sie mit Basen und mit Säuren Salze bilden. Sie werden besonders leicht durch Abspaltung der Carboxyle aus den Oxypyridincarbonsäuren gewonnen, welche letzteren grossenteils aus den entsprechenden Pyronderivaten (S. 834) mit NH<sub>3</sub> erhalten wurden. Durch Eisenchlorid werden die Oxypyridine meist rot gefärbt. Mit Diazoniumsalzen geben die  $\alpha$ - und  $\beta$ -Oxypyridine in alkalischer Lösung den Phenolen analog p-Oxyazofarbstoffe (C. 1908 II, 883).

Die  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Oxypyridine zeigen andererseits das Verhalten von cyclischen Imiden oder Lactamen, wonach sie als *Keto-* oder *Oxoderivate* von Hydropyridinen: *Pyridone* aufzufassen sind. Für die  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Monoxypyridine kommen demnach folgende Formeln in Betracht.



Für die  $\alpha, \alpha_1$ -Dioxypyridine oder Glutaconimide sind die Formeln:



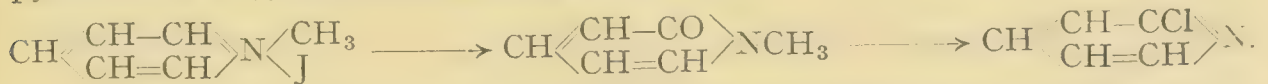
in Erwägung zu ziehen (vgl. Pyrazolone, Isoxazolone, Benzimidazolone, Indoxyl, Isatin u. a. m.).

Während es unentschieden bleibt, welche von den beiden möglichen Formulierungen den  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Oxypyridinen selber zukommt, leiten sich von beiden Formen Alkylderivate ab, in denen der Alkylrest den Imid- bez. Hydroxylwasserstoff ersetzt (B. 24, 3144). Die Umsetzungen der n-Alkylpyridone ähneln denen der Antipyrine (S. 780), indem sie mit PCl<sub>5</sub> die Halogenalkylate der  $\alpha$ - bez.  $\gamma$ -Chlorpyridine geben, welche mit Natronlauge die n-Alkylpyridone regenerieren, mit Kaliumsulfhydrat und Kaliumselenid n-Alkylthio- bez. -selenopyridone liefern etc. Man hat daher wie für die



Antipyrine, so auch für die n-Alkylpyridone die Annahme eines Brückensauerstoffs, d. h. der Gruppe  $\text{RN} \begin{array}{c} \parallel \\ \text{O}-\text{C} \\ | \quad | \end{array}$ , vorgeschlagen (vgl. A. **331**, 245; B. **36**, 1062).

1. Monoxypyridine: 1-Oxypyridin,  $\alpha$ -Pyridon  $\text{C}_5\text{H}_5\text{ON}$ , F.  $106^\circ$ . Kp.  $281^\circ$ , entsteht aus seinen Carbonsäuren: Oxynicotin- und Oxychinolin-säure (S. 861), giebt mit Bromwasser Dibromoxypyridin  $\text{C}_5\text{H}_3\text{Br}_2\text{ON}$ . F.  $206^\circ$ , mit Jodaethyl: n-Aethyl- $\alpha$ -pyridon  $\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}-\text{CO} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \text{NC}_2\text{H}_5$ , Kp.  $247^\circ$ , während das Silbersalz des  $\alpha$ -Oxypyridins mit Jodaethyl:  $\alpha$ -Aethoxy-pyridin  $\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}-\text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5) \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \text{N}$ , Kp.  $156^\circ$ , liefert;  $\alpha$ -Methoxy-pyridin erhält man auch aus  $\alpha$ -Pyridon mit Diazomethan (S. 707 und B. **28**, 1625). n-Alkyl- $\alpha$ -pyridone bilden sich ferner allgemein aus den Halogenalkylaten der  $\alpha$ -Chlorpyridine mit Natronlauge (s. oben), sowie aus Pyridinhalogenalkylaten durch Einwirkung von Natronlauge und Ferricyankali (S. 849 und J. pr. Ch. [2] **84**, 435); durch Erhitzen mit Phosphorhalogeniden werden die n-Alkylpyridone unter Abspaltung von Halogenalkyl in  $\alpha$ -Halogenpyridine (S. 853) umgewandelt (B. **32**, 1297):



1,3-Dimethyl- $\alpha$ -pyridon, *Pseudolutidostyryl*, *Mesitenlactam*, F.  $180^\circ$ , entsteht aus dem Dimethylcumalin oder Mesitenlacton (S. 834) mit  $\text{NH}_3$ , sowie aus seinen Carbonsäuren; es wird durch Nitriren in ein Nitropseudolutidostyryl übergeführt, welches durch Reduction Amidopseudolutidostyryl  $\text{C}_5(\text{CH}_3)_2(\text{OH})(\text{NH}_2)\text{HN}$ , F.  $205^\circ$ , liefert (C. 1898 I, 848).  $\alpha$ -Phenyl- $\alpha_1$ -pyridon, F.  $197^\circ$ , aus Phenylcumalin mit Ammoniumacetat; mit Anilin entsteht  $\alpha, n$ -Diphenyl- $\alpha_1$ -pyridon, F.  $145^\circ$  (B. **29**, 1677).

2-Oxypyridin  $\text{C}_5\text{H}_4(\text{OH})\text{N}$ , F.  $124^\circ$ , destillirt unzersetzt; es entsteht aus  $\beta$ -Pyridinsulfonsäure durch Schmelzen mit Kali (B. **28**, R. 911) oder aus  $\beta$ -Amidopyridin mit salpetriger Säure, sein Aethylaether  $\text{C}_5\text{H}_4(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{N}$  aus  $\beta$ -Brompyridin mit alkohol. Kali.

3-Oxypyridin,  $\gamma$ -Pyridon  $\text{C}_5\text{H}_5\text{ON} (+ \text{H}_2\text{O})$ , F.  $148^\circ$ , entsteht aus seinen Carbonsäuren: Oxypicolin- und Ammonchelidonsäure (S. 861), giebt mit Jodmethyl n-Methyl- $\gamma$ -pyridon  $\text{OC} \begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \text{NCH}_3$ , F.  $89^\circ$ , mit Diazomethan dagegen ein Gemisch von n-Methyl- $\gamma$ -pyridon und  $\gamma$ -Methoxypyridin  $(\text{CH}_3\text{O})\text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \text{CH}=\text{CH} \end{array} \text{N}$ , Kp.  $190^\circ$  (C. 1906 I, 1439); letzteres entsteht auch aus  $\gamma$ -Chlorpyridin mit Natriummethylat und wird im Gegensatze zu seinem Isomeren mit HJ-Säure in Jodmethyl und  $\gamma$ -Pyridon zerlegt.

1,5-Dimethyl-3-oxypyridin,  $\gamma$ -Lutidon  $\text{C}_5(\text{CH}_3)_2\text{H}_3\text{ON} (+ 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O})$ , F.  $225^\circ$ , entsteht aus Lutidondicarbonensäure (S. 860), sowie aus Dehydracetsäure (S. 834) beim Erhitzen mit  $\text{NH}_3$  (B. **28**, R. 644); mit Phenylhydrazin liefert das  $\gamma$ -Lutidon ein Phenylhydrazon  $(\text{C}_7\text{H}_9\text{N})\text{NNHC}_6\text{H}_5$ , F.  $125^\circ$  (J. pr. Ch. [2] **64**, 496).

n-Methyl- $\gamma$ -lutidon entsteht auch aus  $\gamma$ -Chlorlutidin-jodmethylat mit verd. Natronlauge (A. **331**, 256);  $\gamma$ -Aethoxylutidin, Kp.  $207^\circ$ , aus  $\gamma$ -Amidolutidin (S. 854) beim Diazotiren in alkohol. Lösung (B. **27**, 1328). Nitro- und Amidolutidon s. C. 1898 I, 1124.

2. Dioxypyridine: 1,5-Dioxypyridin, *Glutaconimid*  $\text{C}_5\text{H}_5\text{O}_2\text{N}$ , F.  $184^\circ$  ( $193^\circ?$ ), entsteht aus Oxyglutarsäureimid, Glutaconaminsäure oder Glutacondiamid, sowie aus Dioxynicotinsäure (S. 862) (C. 1898 I, 946). Seine Salze (Chlorid +  $\text{H}_2\text{O}$ , Sulfat +  $2\text{H}_2\text{O}$ ) werden schon durch viel Wasser zersetzt.

Durch Zinkstaubdestillation giebt es: *Pyridin*, mit  $\text{PCl}_5$ : *Pentachlorpyridin* (vgl. S. 844).

**1,4-Dioxyppyridin**, F.  $248^\circ$ , das durch seine Blaufärbung mit Eisenchlorid ausgezeichnet ist, wird aus  $\beta$ -Oxyppyridin durch Natronschmelze (vgl. S. 861) erhalten; es bildet durch Oxydation mit  $\text{MnO}_2$  und Schwefelsäure ein Pyridinchinon  $\text{C}_5\text{H}_3\text{O}_2\text{N}$  (C. 1898 I, 250).

Verschiedene isomere Dioxyppyridine sind ferner durch Schmelzen der Pyridindisulfosäuren mit Kali (B. 17, 1832), aus Komenaminsäure oder Dioxypticolinsäure (S. 862) (B. 18, R. 633) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung u. a. m. gewonnen worden.

**2-Methyl-1,5-dioxyppyridin**  $\text{C}_5(\text{CH}_3)\text{H}_4\text{O}_2\text{N}$ , F.  $191^\circ$ , **2-Aethyl-**, **2-Benzyl-dioxyppyridin** u. s. w. werden aus Methyl-, Aethyl-, Benzylglutaconsäureester mit Ammoniak gewonnen (B. 26, R. 318, 587),  $\gamma$ -**Phenyl-1,5-dioxyppyridin**, F.  $255^\circ$  (C. 1899 I, 622). Diese Dioxyppyridine entsprechen dem Resorcin in der Benzolreihe, geben daher gleich diesem mit Phtalsäureanhydrid: *Farbstoffe* (vgl. S. 574 und B. 26, 1559).

**1,3-Dioxypticolin**, F.  $331^\circ$ , wird aus der synthetischen Dioxypticolincarbonsäure (S. 862) erhalten, liefert mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  ein Nitrosodioxypticolin, welches bei der Behandlung mit Zinnchlorür und Salzsäure ein **Trioxypticolin**, F.  $264^\circ$ , giebt (B. 32, 1985, vgl. C. 1897 II, 490).

3. **Trioxyppyridine**. **1,3,5-Trioxyppyridin**, *Triketopiperidin*  $\text{C}_5\text{H}_5\text{O}_3\text{N}$ , zersetzt sich bei  $220\text{--}230^\circ$ , entspricht dem Phloroglucin (S. 217); es entsteht aus Glutazin beim Kochen mit Salzsäure und geht beim Erhitzen mit  $\text{NH}_3$  wieder in dieses über. **Glutazin**,  $\beta$ -*Imidoglutarimid*  $\text{NH}:\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{--CO} \\ \text{CH}_2\text{--CO} \end{array} \text{NH}(?)$ , F.  $300^\circ$  u. Zers., wird aus Acetondicarbonsäure durch Erwärmen mit  $\text{NH}_3$  gewonnen (B. 20, 2655). Ein isomeres Trioxyppyridin ist die **Pyromekazonsäure**, welche aus Pyromekonsäure (S. 885) mit  $\text{NH}_3$  entsteht; sie giebt mit  $\text{FeCl}_3$  eine indigoblaue Färbung (vgl. oben 1,4-Dioxyppyridin).

**7. Thiopyridine:** Mercaptane der Pyridinreihe werden ähnlich den Aminen (S. 853) aus  $\alpha$ - oder  $\gamma$ -Halogenpyridinen mit alkohol. KSH-Lösung gewonnen (B. 33, 1556):  $\alpha$ -**Pyridylmercaptan**, *Thiopyridon*  $\text{C}_5\text{H}_5\text{SN}$ , gelbe Prismen, F.  $125^\circ$ , aus  $\alpha$ -Chlorpyridin, giebt mit Jod ein Disulfid  $(\text{C}_5\text{H}_4\text{N})_2\text{S}_2$ , F.  $58^\circ$ , mit Salpetersäure: Pyridinsulfosäure (S. 853), mit Jodmethyl **Methyl- $\alpha$ -pyridylsulfid**, Kp.  $197^\circ$ ; letzteres entsteht auch durch Destillation aus dem Jodmethylat des  $n$ -**Methylthiopyridons**  $\text{C}_5\text{H}_4\text{SN}(\text{CH}_3)$ , F.  $90^\circ$ ;  $n$ -Methylthiopyridon wird aus  $n$ -Methyl- $\alpha$ -pyridon mit  $\text{P}_2\text{S}_5$ , sowie aus  $\alpha$ -Jodpyridinjodmethylat mit KSH (s. oben) gewonnen, mit Selenkalium liefert das Jodpyridinjodmethylat:  $n$ -**Methyl- $\alpha$ -selenpyridon**  $\text{C}_5\text{H}_4\text{SeN}(\text{CH}_3)$ , F.  $80^\circ$ , dessen Jodmethylat durch Destillation **Methyl- $\alpha$ -pyridylselenid**  $(\text{C}_5\text{H}_4\text{N})\text{SeCH}_3$ , Kp.  $212^\circ$ , liefert (A. 331, 245).

$\alpha\alpha_1$ -**Lutidyl- $\gamma$ -mercaptan**, *Thiolutidon*  $\text{C}_5(\text{CH}_3)_2\text{H}_3\text{SN}$ , F.  $224^\circ$ , aus  $\gamma$ -Chlorlutidin; Lutidylsulfid  $(\text{C}_7\text{H}_8\text{N})_2\text{S}$ , F.  $83^\circ$ , Disulfid, F.  $57^\circ$ ; mit alkalischer  $\text{H}_2\text{O}_2$ -Lösung wird Lutidyl- $\gamma$ -sulfosäure erhalten.  $n$ -**Methylthiolutidon**  $\text{C}_5(\text{CH}_3)_2\text{H}_2\text{SN}(\text{CH}_3)$ , F.  $268^\circ$ , aus  $\gamma$ -Chlorlutidinjodmethylat mit KSH, liefert mit Jodmethyl das Jodmethylat des **Methyl- $\gamma$ -lutidylsulfids**  $(\text{C}_7\text{H}_8\text{N})\text{SCH}_3$ , F.  $51^\circ$ , Kp.  $233^\circ$ ; durch Oxydation mit Chlorwasser giebt das  $n$ -Methylthiolutidon ein Trioxyd  $\text{C}_7\text{H}_8\text{N}(\text{CH}_3)\text{SO}_3$  (A. 331, 245).

**8. Pyridylalkohole:** Pyridylalkohole oder *Pyridylalkine* entstehen 1. aus  $\alpha$ - und  $\gamma$ -alkylieren Pyridinen durch Aldolcondensation mit Aldehyden, 2. aus ihren Bromwasserstoffestern, den in der Seitenkette bromierten homologen Pyridinen beim Erhitzen mit Wasser, 3. aus den entsprechenden Ketonen durch Reduction.



$\beta$ -Pyridylcarbinol  $C_5H_4N[\beta]CH_2OH$  wird aus seinem Bromid gewonnen, das aus  $\beta$ -Picolin mit Brom bei  $150^\circ$  entsteht (B. **33**, 3498); ähnlich wird aus Bromcollidin durch Kochen mit Wasser  $\alpha$ -Picolyl- $\beta'$ -methylcarbinol  $C_5H_3(CH_3)NCH(OH)CH_3$ , Kp.  $240^\circ$ , gewonnen (B. **28**, 1759). Pyridyl- $\alpha$ -aethylcarbinol  $C_5H_4N[\alpha]CH(OH)C_2H_5$ , Kp.  $213-218^\circ$ ,  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Pyridylphenylcarbinol  $C_5H_4N.CH(OH)C_6H_5$ , F.  $82^\circ$  und  $126^\circ$  durch Reduction von  $\alpha$ -Pyridylaethylketon bez.  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Pyridylphenylketon mit Na-Amalgam (B. **37**, 1370). Pyridyl- $\alpha$ -dimethylcarbinol  $C_5H_4N.C(OH)(CH_3)_2$ , F.  $51^\circ$ , Kp.  $204^\circ$  und Pyridyl- $\alpha$ -diaethylcarbinol, Kp.<sub>24</sub>  $153^\circ$ , entstehen aus Picolinsäureester und Alkylmagnesiumhaloiden (B. **41**, 4103).

Aus  $\alpha$ - und  $\gamma$ -alkylieren Pyridinen mit Aldehyden wurden die folgenden Alkine erhalten: (B. **22**, 2538; **23**, 2709; **34**, 2233; **35**, 1343; **36**, 2904; **37**, 737; **39**, 1045; **42**, 132; A. **301**, 124): Methylol- $\alpha$ -picolin, Picolylalkin  $(C_5H_4N)\alpha-CH_2CH_2.OH$ , Kp.<sub>9</sub>  $115^\circ$ , entsteht neben Dimethylol- $\alpha$ -picolin  $(C_5H_4N)\alpha-CH(CH_2.OH)_2$ , F.  $78^\circ$ , und Trimethylol- $\alpha$ -picolin  $(C_5H_4N)\alpha-C(CH_2OH)_3$ , F.  $68^\circ$ , beim Erhitzen von  $\alpha$ -Picolin mit Formaldehyd. Methylol- $\alpha$ -picolin giebt beim Erhitzen mit HBr- und HJ-Säure  $\alpha$ -Brom- und Jodaethylpyridin  $C_5H_4N-\alpha-CH_2CH_2X$ , unbeständige Oele, die sich leicht in die hochschmelzenden cycl.

Pyridiniumsalze  $\begin{matrix} CH.CH:C-CH_2 \\ \ddot{C}H.CH:\dot{N}X.\ddot{C}H_2 \end{matrix}$ , F.  $213^\circ$  und  $227^\circ$ , umlagern, und sich mit  $NH_3$  und Aminen zu  $\alpha$ -Pyridaethylamin  $(C_5H_4N)\alpha-CH_2.CH_2NH_2$ , Kp.<sub>12</sub>  $91^\circ$ , etc. umsetzen (B. **37**, 161; **38**, 3329). — Aus  $\gamma$ -Picolin und Formaldehyd entsteht Methylol- $\gamma$ -picolin  $(C_5H_4N)\gamma-CH_2.CH_2OH$ , Kp.<sub>15</sub>  $126^\circ$ , und Trimethylol- $\gamma$ -picolin  $(C_5H_4N)\gamma-C(CH_2OH)_3$ , F.  $156-157^\circ$ , aus  $\alpha\alpha_1$ -Lutidin Methylol- und Dimethylollutidin, F.  $55$  und  $74^\circ$ , aus  $\beta$ -Collidin:  $\gamma$ -Dimethylollutidin  $[C_5H_3(C_2H_5)N]\gamma-CH(CH_2OH)_2$ , F.  $103^\circ$ , aus  $\alpha$ -Aethylpyridin: Methylol- $\alpha$ -aethylpyridin  $(C_5H_4N)\alpha-CH(CH_3)CH_2OH$ . Das aus dem Methylol- $\gamma$ -picolin mit HJ gewonnene Jodid lagert sich analog wie das  $\alpha$ -Jodaethylpyridin (s. o.) beim

Erwärmen in ein bicyclisches Pyridiniumsalz:  $C \begin{matrix} \diagup CH-CH \\ | CH_2.CH_2 \\ \diagdown CH=CH \end{matrix} N.J$  um (B. **42**,

124). Durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor oder Zinkstaub liefern diese Alkine die entsprechenden Alkylpyridine, durch Oxydation Pyridincarbonsäuren. Aethylol- $\alpha$ -picolin  $(C_5H_4N)\alpha-CH_2CH(OH)CH_3$ , F.  $32^\circ$ , Kp.<sub>20</sub>  $124^\circ$ , und Benzylol- $\alpha$ -picolin  $(C_5H_4N)\alpha-CH_2.CH(OH)C_6H_5$ , F.  $97^\circ$  aus Picolin mit Acet- und Benzaldehyd. Trichloroethylol- $\alpha$ -picolin, F.  $87^\circ$ , aus  $\alpha$ -Picolin mit Chloral; Umsetzungen vgl. S. 862.

**9. Pyridylketone:** Ketone der Pyridinreihe werden durch Destillation der Pyridincarbonsäuren mit fetten oder aromatischen Carbonsäuren in Form ihrer Kalksalze (Engler, B. **24**, 2525), sowie auf ringsynthetischen Wegen erhalten (B. **30**, 2295; **31**, 1025); durch Reduction liefern sie secundäre Alkohole neben Pinakonen.

1-Pyridylmethylketon  $(CH_3CO)C_5H_4N$ , Kp.  $192^\circ$ , aus picolinsaurem und essigsäurem Calcium, Oxim, F.  $120^\circ$ , Phenylhydrazon, F.  $155^\circ$ ; Condensationsproducte mit aromatischen Aldehyden vgl. B. **35**, 4061. 2-Pyridylmethylketon, Kp.  $220^\circ$ , aus nicotinsaurem mit essigsäurem Calcium. 1-Picolin-4-methylketon  $(CH_3CO)C_5H_3(CH_3)N$ , Kp.  $233^\circ$ , entsteht aus dem entsprechenden Alkin (s. o.) durch Oxydation (B. **28**, 1764). 1-Pyridylaethylketon  $(C_2H_5CO)C_5H_4N$ , Kp.  $205^\circ$ , wird durch Reduction mit Na und Amylalkohol in  $\alpha$ -Aethylpiperylalkin  $C_2H_5CH(OH).C_5H_9NH$  (S. 868) und weiterhin in (d+1)-Coniin (S. 903) übergeführt. Phenyl- $\beta$ -pyridylketon  $C_6H_5CO.C_5H_4N$ , Kp.  $307^\circ$  (B. **20**, 1209), aus Benzoylpicolin- oder -isonicotinsäure (S. 859), giebt 2 isomere Oxime, F.  $142^\circ$  und  $162^\circ$  (B. **29**, R. 832), Phenyl- $\alpha$ - und

- $\gamma$ -pyridylketon, Kp.  $317^{\circ}$  und F.  $72^{\circ}$ , Kp.  $315^{\circ}$ , aus den Benzylpyridinen (S. 852) durch Oxydation.  $\beta, \beta_1$ -Diacetyl- $\alpha, \alpha_1$ -lutidin  $C_5H(COCH_3)_2(CH_3)_2N$ , F.  $74^{\circ}$ , wird aus Methenylbisacetylaceton  $(CH_3CO)_2CH.CH:C(COCH_3)_2$  mit Ammoniak, sowie durch Oxydation mit  $N_2O_3$  aus seinem Dihydroderivat gewonnen, welches aus Methylenbisacetylaceton mit  $NH_3$  entsteht (B. **30**, 2295; A. **297**, 71); ähnlich wurden verschiedene andere Pyridylketone aus ihren synthetischen Dihydroderivaten gewonnen, so das  $\gamma$ -Phenyl- $\beta, \beta_1$ -diacetyl-lutidin, F.  $188^{\circ}$ , aus Benzalacetylaceton mit Aminoacetylaceton (B. **31**, 1026). p-Nitrophenyl- $\alpha$ -picolylketon  $NO_2C_6H_4COCH_2[a]C_5H_4N$ , F.  $160^{\circ}$ , aus dem entsprechenden Alkin (B. **35**, 1165). 1-Acetacetylpyridin  $(C_5H_4N)COCH_2COCH_3$ , F.  $50^{\circ}$ , Kp.<sub>15</sub>  $137-143^{\circ}$ , aus Picolinsäureester, Aceton und Natriumaethylat (B. **29**, R. 846); ebenso aus Nicotin- und Isonicotinsäureester: 2- und 3-Acetacetylpyridin (M. **22**, 615).

**10. Pyridincarbonsäuren:** Carbonsäuren der Pyridinbasen entstehen, abgesehen von ihrer Bildung durch ringsynthetische Methoden, aus den homologen Pyridinen durch Oxydation mit Kaliumpermanganatlösung, wobei Alkyle sowohl wie Phenyle in Carboxyle verwandelt werden (vgl. S. 849): ebenso werden in den condensirten Pyridinderivaten, wie Chinolin, Isochinolin u. s. w., die Benzolringe unter Aufspaltung zu Carboxylresten oxydirt. Daher geben die meisten Alkaloide als Abkömmlinge des Pyridins, Chinolins und Isochinolins bei energischer Oxydation schliesslich: Pyridincarbonsäuren. Trennung der aus Pyridinbasengemengen erhaltenen Säuren s. B. **33**, 1225 u. a. O.

Aus den Pyridinpolycarbonsäuren können die niederen Säuren durch Erhitzen mit Salzsäure gewonnen werden; es werden dabei meist die in  $\alpha$ -Stellung befindlichen COOH-Gruppen zunächst abgespalten (vgl. Pyrazolcarbonsäure S. 774 u. a. m.); beim Erhitzen mit Kalk werden alle Carboxylgruppen entfernt und es entsteht Pyridin.

Durch Reduction mit Natrium und Alkohol werden die Pyridincarbonsäuren, ähnlich wie die anderen Pyridinderivate, zu Piperidincarbonsäuren reducirt.

Durch Reduction mit Natriumamalgam bei wässerig-alkalischer Lösung sind eine Reihe von Pyridincarbonsäuren in *Lactonsäuren* der Fettreihe übergeführt worden, wobei die Gruppe  $-CH=N-CH=$  in  $-CO-O-CH_2-$  übergeht (B. **25**, R. 904; **26**, R. 8; **27**, R. 193 u. a.).

Da die Pyridine Basen sind, zeigen ihre Carbonsäuren den Charakter von Amidosäuren; in den Polycarbonsäuren treten die basischen Eigenschaften zurück. Beim Erwärmen mit Jodalkylen in Sodalösung liefern die Pyridincarbonsäuren *Betaine* (B. **36**, 616).

Die Methoden der Ortsbestimmung bei den Monocarbonsäuren sind bereits S. 850 aufgeführt worden. Von den Dicarbonsäuren muss die Chinolinsäure wegen ihrer Entstehung aus Chinolin (S. 845):  $\alpha, \beta$ -Dicarbonsäure, die Cinchomeronsäure, wegen ihrer Entstehung aus Isochinolin (S. 845)  $\beta, \gamma$ -Dicarbonsäure sein.

A. Pyridinmonocarbonsäuren: 1-Pyridincarbonsäure, Picolinsäure  $C_5H_4N-\alpha-COOH$ , F.  $135-136^{\circ}$ , sublimirbar, entsteht durch Oxydation von  $\alpha$ -Picolin, wird durch Eisenvitriol, wie alle Pyridincarbonsäuren, welche die COOH-Gruppe in  $\alpha$ -Stellung enthalten, gelbrot gefärbt; Aethylester, Kp.  $243^{\circ}$ , Chlorid, F.  $220^{\circ}$ , Amid, F.  $107^{\circ}$ , Nitril, F.  $29^{\circ}$ , Kp.  $212-215^{\circ}$  (C. 1902 II, 373, 649).



**2-Pyridincarbonsäure, Nicotinsäure**, F. 229<sup>0</sup>, zuerst aus dem Alkaloid Nicotin (S. 907) erhalten, entsteht auch aus  $\beta$ -Picolin und anderen  $\beta$ -Alkylpyridinen, sowie aus ihrem Nitril (S. 853): ihr Jodmethylat bildet ein Betaïn  $C_5H_4(\overline{COO})NCH_3$ , welches identisch ist mit dem Alkaloid *Trigonellin* (S. 906). Nicotinsäureaethylester, Kp. 218<sup>0</sup>, Chlorid, F. 245<sup>0</sup> u. Zers., Amid, F. 125<sup>0</sup>, Nitril, F. 49<sup>0</sup>, Kp. 240—245<sup>0</sup> (C. 1902 II, 649, 1475), Hydrazid, F. 159<sup>0</sup>, Azid, F. 48<sup>0</sup> (B. 31, 2493).

**5-Chlornicotinsäure**, F. 199<sup>0</sup>, aus Oxynicotinsäure (S. 861) gewonnen, giebt beim Erhitzen mit  $NH_3$ : **5-Amidonicotinsäure**, die beim Erhitzen  $\alpha$ -Amidopyridin, durch Nitriren **4,5-Nitroamidonicotinsäure**, F. 280<sup>0</sup>, liefert; durch Reduction der letzteren entsteht **4,5-Diamidonicotinsäure**. **1-Amidonicotinsäure**, aus Chinolinaminsäure mit  $KOBr$ , giebt ebenfalls beim Erhitzen  $\alpha$ -Amidopyridin und durch Nitriren eine **Nitroamidonicotinsäure** (B. 27, 1317; A. 288, 253). Mit Hydrazin giebt die 5-Chlornicotinsäure: **5-Hydrazinonicotinsäure**  $COOH[2]C_5H_3N[5]NHNH_2$ , F. 283<sup>0</sup>, welche beim Kochen mit Ameisensäure die sog. Benztriazolcarbonsäure, mit  $NO_2H$ : Benztetrazolcarbonsäure liefert:



durch Oxydation liefern diese Säuren Triazol (S. 818) und Tetrazol (S. 831; B. 36, 1111).

**3-Pyridincarbonsäure, Isonicotinsäure**, F. 304<sup>0</sup>, aus  $\gamma$ -Methylpyridin oder aus Cinchomeronsäure (s. u.) durch  $CO_2$ -Abspaltung (C. 1900 II, 482); Chlorid, F. 270<sup>0</sup> (C. 1901 I, 1052). Aethylester, Kp. 218<sup>0</sup>, liefert durch Zersetzung seines Jodaethylates: Isonicotinsäureaethylbetaïn, F. 241<sup>0</sup> u. Zers.; Amid, F. 155<sup>0</sup>, Nitril, F. 79<sup>0</sup> (C. 1902 II, 649).

Homologe Pyridinmonocarbonsäuren:  **$\alpha$ -Methyl- $\alpha_1$ -pyridincarbonsäure**  $C_5H_3N[\alpha, \alpha_1](CH_3)CO_2H$ , F. 85<sup>0</sup>, aus  $\alpha, \alpha_1$ -Lutidin (B. 33, 1081, 1230); **3-Methyl-1-pyridincarbonsäure**, sublimirbar; entsteht aus Uvitoninsäure (s. u.) durch Abspaltung von  $CO_2$ . **3-Methylnicotinsäure**, F. 210<sup>0</sup>, aus  $\gamma$ -Methylchinolinsäure (S. 860)  $-CO_2$ , condensirt sich mit Formaldehyd zu dem Dioxylacton  $\overline{OCH_2C(CH_2OH)_2[3]C_5H_3N[2]CO}$  (B. 34, 4336). **1,3-Dimethylnicotinsäure**  $C_5(CH_3)_2H_2N.CO_2H (+ 2H_2O)$ , entsteht in Form ihres Esters aus Acetessigester mit 2 Mol. Acetaldehyd und  $NH_3$  nach Bildungsweise 2 (S. 846). **3-Chlor-2,5-dimethylnicotinsäure**  $C_5HCl(CH_3)_2N[\beta]CO_2H$ , F. 168 bis 170<sup>0</sup>, entsteht aus  $\beta$ -Aminocrotonsäureester (Bd. I) durch Erhitzen mit  $POCl_3$ , setzt sich mit Hydrazin und Phenylhydrazin zu Hydrazinoderivaten um, die unter  $H_2O$ -Abspaltung bicyclische Pyrazolone liefern (B. 36, 515; A. 366, 324).

**$\alpha, \alpha_1$ -Diphenyl- $\gamma$ -pyridincarbonsäure**, F. 279<sup>0</sup>, aus Diphenacylessigsäure mit  $NH_3$  (C. 1903 I, 1362).

B. Pyridindicarbonsäuren: **1,2-Pyridindicarbonsäure, Chinolinsäure**  $C_5H_3N(COOH)_2$ , F. 190<sup>0</sup> u. Zers., entsteht aus Chinolin und im Benzolkerne substituirten Chinolinen durch Oxydation mit Chamäleon (B. 19, 293); durch Oxydation des p-Oxychinolins (S. 878) mit Chlorkalk erhält man ein Zwischenproduct: die *Carbopyridylglycerinsäure*  $C_5H_3N \begin{array}{l} \langle CO_2H \\ CH(OH)CH(OH)CO_2H \end{array}$ , die leicht in *Acetonicotinsäure*  $C_5H_3N \begin{array}{l} \langle CO_2H \\ COCH_3 \end{array}$  übergeht (vgl. B. 26, 1501 und Spaltung des  $\beta$ -Naphthols und Naphtochinons S. 626, 627). Esterificirung der Chinolinsäure s. M. 29, 227. **Chinolinsäureanhydrid**, F. 134<sup>0</sup>; **Imid**, F. 230<sup>0</sup> (A. 288, 257). Das Jodmethylat des Anhydrids giebt beim Behandeln mit  $Ag_2O$

und Wasser Chinolinsäuremethyl- $\beta$ -betain  $\text{OCO}[\beta](\text{CO}_2\text{H})[\alpha]\text{C}_5\text{H}_3\text{N}(\text{CH}_3)$ ; mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$  liefert das Anhydrid  $\beta$ -Benzoylpicolinsäure  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N}[\beta]\text{COC}_6\text{H}_5[\alpha]\text{CO}_2\text{H}$  (M. **27**, 371; **32**, 747).

**2,3-Pyridindicarbonsäure, Cinchomeronsäure**, F.  $266^\circ$  u. Zers., aus Cinchonin, Cinchonidin und Chinin (vgl. C. 1900 II, 482) mit Salpetersäure, aus Isochinolin (S. 890) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  u. a. m.; durch Reduction mit Natriumamalgam liefert sie *Cinchonsäure*  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_5$ , welche beim Erhitzen in  $\text{CO}_2$  und *Pyrocinchonsäure* oder Dimethylmaleinsäureanhydrid zerfällt (B. **18**, 2968). Cinchomeronsäureanhydrid, F.  $67^\circ$ , liefert mit Methylalkohol die  $\gamma$ -Methylestersäure  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N}[\beta]\text{CO}_2\text{H}[\gamma]\text{CO}_2\text{CH}_3$ , F.  $173^\circ$ , die durch Ueberführung in die  $\gamma$ -Amidsäure (vgl. B. **35**, 2841) und Umsetzung der letzteren mit  $\text{KOBBr}$ :  $\gamma$ -Aminonicotinsäure giebt. Aus dem Dimethylester, Kp.<sub>28</sub>  $169-171^\circ$ , entsteht durch partielle Verseifung die  $\beta$ -Methylestersäure  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N}[\gamma]\text{CO}_2\text{H}[\beta]\text{CO}_2\text{CH}_3$ ; die  $\gamma$ -Estersäure giebt durch Behandlung mit  $\text{JCH}_3$  und Silberoxyd den Methylester der Apophyllensäure  $\text{OCO}[\beta]\text{CO}_2\text{CH}_3[\gamma]\text{C}_5\text{H}_3\text{N}(\text{CH}_3)$  (vgl. Narcotin), die  $\beta$ -Estersäure dagegen den Methylester der isomeren Methyl- $\gamma$ -betaincinchomeronsäure (C. 1903 II, 888). Mit Benzol und  $\text{AlCl}_3$  liefert das Anhydrid ein Gemisch von  $\gamma$ -Benzoylnicotinsäure und  $\beta$ -Benzoylisonicotinsäure (M. **30**, 355).

Cinchomeronimid, F.  $230^\circ$ , giebt mit Bromlauge  $\beta$ -Aminoisonicotinsäure, welche ähnlich der Anthranilsäure (S. 293) zur Bildung heterocyclischer Orthocondensationsproducte neigt (B. **35**, 2836); durch Reduction des Imids mit Sn und Salzsäure entsteht Cinchomeronimidin  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N} \begin{matrix} \text{[}\beta\text{]CO} \\ \text{[}\gamma\text{]CH}_2 \end{matrix} \text{NH}$ , F.  $199-200^\circ$ . Cinchomerylglycinester  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N}(\text{CO})_2\text{NCH}_2\text{CO}_2\text{R}$ , aus Cinchomeronimidkalium mit Chloressigester wird ähnlich dem Phtalylglycinester (S. 346) durch Natriumaethylat in ein Derivat eines Pyridin-Zwillingskerns, des sog. *Copyrins* in **Dioxycopyrincarbonsäureester**  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N} \begin{matrix} \text{[}\beta\text{]CO-NH} \\ \text{[}\gamma\text{]CO-CHCO}_2\text{R} \end{matrix}$  umgelagert; durch Abspaltung der Carboxylgruppe ist letzterer in **Dioxycopyrin**, durch Erhitzen mit HJ-Säure und Phosphor in  $\gamma$ -Aethylnicotinsäure übergeführt worden (B. **35**, 1358, 2831; vgl. B. **37**, 2129).

**1,3-Pyridindicarbonsäure. Lutidinsäure**  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ , F.  $235^\circ$  (A. **247**, 37). **1,4-Pyridindicarbonsäure, Isocinchomeronsäure** kristallisirt mit  $1-1\frac{1}{2}$   $\text{H}_2\text{O}$ , F.  $236^\circ$  (B. **19**, 1311). **1,5-Pyridindicarbonsäure, Dipicolinsäure**, F.  $225^\circ$  (A. **247**, 33). **2,4-Pyridindicarbonsäure, Dinicotinsäure**, F.  $314^\circ$  (B. **19**, 286).

Homologe Pyridindicarbonsäuren: **3-Methylchinolinsäure, Lepidinsäure**  $\text{C}_5(\text{CH}_3)\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $186^\circ$  u. Zers., aus  $\gamma$ -Methylchinolin (*Lepidin*) oder besser aus dem Bz-Oxy- $\alpha$ -chlorlepidin durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ : es entsteht zunächst eine  $\alpha$ -Chlorlepidinsäure, die durch Reduction mit HJ + Phosphor in die Lepidinsäure übergeht (B. **31**, 796).

**1-Methylpyridin-3,5-dicarbonsäure, Uvitoninsäure**  $\text{C}_5(\text{CH}_3)\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $244^\circ$ , entsteht durch die Einwirkung von alkohol.  $\text{NH}_3$  auf Brenztraubensäure.

**Lutidindicarbonsäure, 1,5-Dimethyl-2,4-pyridindicarbonsäure**  $\text{C}_5\text{H}(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$ , F.  $316^\circ$ , aus Methenylbisacetessigester mit Ammoniak oder durch Oxydation mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  aus ihrem Dihydroderivat, welches man aus Methylenbisacetessigester mit Ammoniak erhält (A. **241**, 31; **281**, 94); Hydrazid und Azid s. B. **33**, 1114.



**Trimethylchinolinsäure**,  $C_5(CH_3)_3N[1,2](COOH)_2$ , F.  $195^0$  u. Zers., entsteht durch Oxydation des sog. **Trimethylchinolids**, F.  $152^0$ , welches aus dem Pseudo-oxim der Keto-hexenyltetronsäure, des Condensationsproductes von Tetronsäure (S. 716) mit Mesityloxyd, entsteht:



die Trimethylchinolinsäure giebt durch weitere Oxydation **Dimethylpyridin-1,2,4-tricarbonsäure** und **3-Methylpyridintetracarbonsäure**, welche durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung verschiedene niedrigere Carbonsäuren liefern (A. **322**, 351).

**1,3,5-Trimethylpyridin-2,4-dicarbonsäure**, *Collidindicarbonsäure*  $C_5(CH_3)_3N(CO_2H)_2$  entsteht als Ester aus dem synthetischen Dihydrocollidindicarbonsäureester (S. 846) durch Oxydation mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  und bildet den Ausgangspunkt für die Darstellung einer Reihe höherer und niedrigerer Pyridincarbonsäuren.

C. Pyridintricarbonsäuren: **1,2,3-Pyridintricarbonsäure**, *Carbocinchomeronensäure*  $C_5H_2N(CO_2H)_3 + 1\frac{1}{2}H_2O$ , F.  $250^0$ , entsteht aus Chinin, Cinchonin, sowie verschiedenen Umwandlungsproducten dieser Alkaloide, ferner aus  $\gamma$ -Methylchinolinsäure oder Lepidinsäure (s. o.) u. a. m. durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ ; über Esterificirung der Säure vgl. C. 1897 II, 308; 1905 I, 455. **1,3,5-Pyridintricarbonsäure**, F.  $145^0$  u. Zers., aus sym. Collidin (S. 851) oder aus Uvitoninsäure (s. o.) (A. **228**, 29). **1,3,4-Pyridintricarbonsäure**, *Berberonsäure*, F.  $235^0$ , aus dem Alkaloid Berberin mit Salpetersäure (B. **25**, R. 582). **1,2,5-Pyridintricarbonsäure** ( $+2H_2O$ ), Zers.  $130^0$  (B. **19**, 1309).

D. Pyridintetracarbonsäuren: **1,2,3,5-Pyridintetracarbonsäure**  $C_5HN(CO_2H)_4 (+2H_2O)$ , F.  $227^0$ , wird aus Collidindicarbonsäuren oder aus *Flavenol* (S. 876), einem Chinolinderivat, gewonnen (B. **17**, 2927); über 1,2,4,5-Säure u. a. s. B. **19**, 1309.

E. **Pyridinpentacarbonsäure**  $C_5N(CO_2H)_5 + 2H_2O$ , Zers.  $220^0$ , entsteht durch Oxydation von Collidindicarbonsäure.

**11. Oxypyridincarbonsäuren:** Für die Constitution der Oxypyridincarbonsäuren gelten dieselben Betrachtungen, welche S. 854 über die Oxypyridine oder Pyridone gegeben wurden. Die Oxypyridincarbonsäuren werden besonders leicht aus den entsprechenden Pyroncarbonsäuren (S. 836) mit Ammoniak, sowie durch verschiedene ringsynthetische Methoden gewonnen; beim Erhitzen spalten sie sich meist glatt in  $\text{CO}_2$  und Pyridone.

A. Monooxypyridincarbonsäuren: **1-Oxypyridin-4-carbonsäure**,  $\alpha_1$ -*Oxynicotinsäure*  $C_5H_4ON(CO_2H)$ , F.  $303^0$ , entsteht aus Cumalinsäureester (S. 834) mit  $\text{NH}_3$ , sowie aus Oxychinolinsäure (s. u.) —  $\text{CO}_2$ . **1-Oxypyridin-2-carbonsäure**,  $\alpha$ -*Oxynicotinsäure*, F.  $255^0$  u. Zers., aus 1-Amidonicotinsäure (S. 859) und auf verschiedenen anderen Wegen (A. **288**, 265; M. **9**, 145). **3-Oxypyridin-2-carbonsäure**,  $\gamma$ -*Oxynicotinsäure*, F.  $250^0$  u. Zers. aus  $\gamma$ -Aminonicotinsäure (M. **23**, 246). **3-Oxypyridin-1-carbonsäure**, *Oxypicolinsäure* ( $+H_2O$ ), F.  $250^0$ , aus Komansäure (S. 836) mit  $\text{NH}_3$ . **1-Oxypyridin-4,5-dicarbonsäure**, *Oxychinolinsäure*  $C_5H_3ON(CO_2H)_2$ , Zers.  $254^0$ , wird aus der Chinolinsäure durch Schmelzen mit Kali (vgl. Dioxypyridin S. 856) oder aus ihrem Methyläther, der Methoxychinolinsäure, F.  $140^0$ , gewonnen, welche durch Oxydation von Amidocarbostyryläther mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  entsteht.  $\alpha$ -**Oxylepidinsäure**  $C_5H_2ON(CH_3)(CO_2H)_2$  aus Dioxylepidin (B. **31**, 802). **3-Oxypyridin-1,5-dicarbonsäure**, *Ammonchelidonsäure*, *Chelidamsäure*, aus Chelidonsäure (S. 836) mit  $\text{NH}_3$ .

**1,3-Dimethyl-5-oxypyridin-2-carbonsäure**, *Pseudolutidostyrylcarbonsäure*  $C_5(CH_3)_2H_2ON(CO_2H)$  wird durch Erhitzen von salzsaurem  $\beta$ -Amidocroton-



säureester auf  $130^{\circ}$  erhalten (B. **24**, R. 632); ähnlich entsteht beim Erhitzen von  $\beta$ -Anilidocrotonsäureester *n*-Phenyllutidoncarbonsäure  $C_5H(CH_3)_2(C_6H_5)ON(CO_2H)$ , neben  $\gamma$ -Oxychinaldin (S. 880). 1,5-Lutidon-2,4-dicarbonensäure  $C_5(CH_3)_2HON(CO_2H)_2$ , F.  $267^{\circ}$ , entsteht aus Dimethylpyrondicarbonensäureester (S. 836) mit  $NH_3$ ; giebt mit  $PCl_5$  3-Chlorlutidindicarbonensäure, F.  $224^{\circ}$ , aus der mit  $NH_3$  bei  $130^{\circ}$  3-Amidolutidindicarbonensäure entsteht (B. **27**, 1323).

B. Dioxyppyridincarbonsäuren: 3,4-Dioxypicolinsäure  $C_5H_4O_2N(CO_2H)$  ist die **Komenaminsäure**, welche aus Komensäure (S. 836) durch Erhitzen mit  $NH_3$  entsteht. 3,5-Dioxypicolin-4-carbonsäure  $C_5H_3(CH_3)O_2N(CO_2H)$  wird in Form ihres Esters durch Natriumaethylat-Condensation von Malonester (1 Mol.) mit  $\beta$ -Amidocrotonsäureester (1 Mol.) erhalten. 1,5-Dioxy-nicotinsäure, F.  $198^{\circ}$ , aus Isaconitsäureester  $(CO_2R)_2CH.CH:CHCO_2R$  mit  $NH_3$ , giebt mit  $PCl_5$  Dichlornicotinsäure, F.  $144^{\circ}$  (J. pr. Ch. [2] **58**, 433). 1,5-Dioxydinicotinsäure  $C_5H_3O_2N(CO_2H)_2$  wurde in Form ihrer Ester und Aether aus Dicyanoglutaconsäureester  $CO_2RC(CN):CH.CH(CN)CO_2R$ , sowie aus Aethoxycumalinsäureester (S. 834) mit  $NH_3$  erhalten; giebt Dichlor-dinicotinsäureester, F.  $76^{\circ}$  (B. **31**, 1241; **32**, 779; C. 1898 I, 1131; A. **297**, 87). 1,5-Dioxyisonicotinsäure, *Citrazinsäure*, durch Erwärmen von Citramid  $CONH_2C(OH)[CH_2CONH_2]_2$  mit  $SO_4H_2$ ; Ueberführung der Citrazinsäure in Dichlor- und Dijodisonicotinsäure etc. s. C. 1900 I, 818;  $\alpha, \alpha_1$ -Dichlorisonicotinsäure setzt sich mit Anilin zu  $\alpha, \alpha_1$ -Dianilinoisonicotinsäure, mit Kaliumsulfhydrat zu Dithioisonicotinsäure  $C_5H_2N(SH)_2CO_2H$ , F.  $230^{\circ}$ , um (B. **35**, 2933). Mit Chloroform und Alkali ist aus der Citrazinsäure eine Dioxyppyridinaldehydcarbonensäure erhalten worden (B. **29**, R. 1105).

1-Methyl-4,5-dioxyisonicotinsäure, aus Chloraceton, Oxalessigester und  $NH_3$ .

12. Pyridylsubstituirte Säuren der Fettreihe sind nur in geringer Anzahl bekannt. 1,2,4-Trichlorpyridyl-3-essigsäure  $(C_5Cl_3HN)CH_2CO_2H$ , F.  $145^{\circ}$ , durch Umsetzung von Tetrachlorpyridin mit Na-Malonester zu Trichlorpyridylmalonester, F.  $64^{\circ}$ , und Spaltung des letzteren gewonnen, giebt beim Ueberhitzen Methyltrichlorpyridin (C. 1903 I, 1141). Wegen ihrer Beziehungen zu Alkaloiden wurden einige Pyridylmilchsäuren untersucht: Picolin- $\alpha$ -milchsäure  $[C_5(CH_3)H_3N]C(OH)(CH_3)COOH$  wird durch Verseifen aus ihrem Nitril, dem Cyanhydrin des Picolylmethylketons (S. 857) erhalten (B. **28**, 1765).  $\beta, 1$ -Pyridylmilchsäure  $C_5H_4N.CH_2CH(OH).CO_2H$ , F.  $125^{\circ}$ , erhält man aus ihrem Orthochlorid, dem Chloralpicolin  $C_5H_4NCH_2CH(OH)CCl_3$  (S. 857), durch Zersetzung mit Soda, während mit alkohol. Kali

Pyridyl- $\alpha$ -acrylsäure,  $C_5H_4N.CH:CHCO_2H$  entsteht. Letztere Säure liefert durch Reduction: Pyridylpropionsäure, F.  $141^{\circ}$ , mit Brom: Pyridyldibrompropionsäure, mit Bromwasserstoff: Pyridyl- $\beta$ -brompropionsäure  $C_5H_4NCHBr.CH_2CO_2H$  (A. **265**, 221; C. 1902 I, 1232).  $\alpha, 2$ -Picolinacrylsäure  $[C_5(CH_3)H_3N]C(:CH_2)CO_2H$ , entsteht aus Picolinbrompropionsäure, dem Einwirkungsproduct von  $PBr_3$  auf Picolin- $\alpha$ -milchsäure.  $\alpha, \beta$ - und  $\gamma$ -Pyridoylessigester  $(C_5H_4N)COCH_2.CO_2C_2H_5$  entstehen aus den Pyridincarbonsäureestern mit Essigester und Natriumaethylat; sie zeigen die bekannten Umsetzungen der  $\beta$ -Ketonsäureester (B. **34**, 4234).

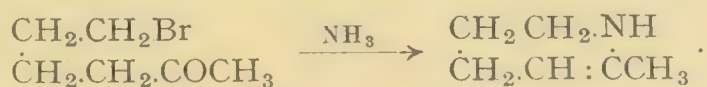
### Hydropyridinderivate.

Durch Reduction der Pyridine mit Zink und Salzsäure, besser mit Natrium und kochenden Alkoholen oder auf electrolytischem Wege (B. **29**, R. 1122; C. 1897 I, 388) entstehen Hydropyridine, und zwar vorwiegend die perhydrirten Producte: die **Piperidine**.



a) Dihydropyridinderivate werden bei den Pyridinsynthesen aus Aldehyden mit  $\beta$ -Diketoverbindungen und Ammoniak erhalten (S. 714); vgl. Dihydrocollidindicarbonsäureester, Dihydrolutidindicarbonsäureester (aus Formaldehyd, Acetessigester und  $\text{NH}_3$ ), Dihydrodiacetyl lutidin (S. 858) u. a. m.; Dihydro- $\beta, \beta_1$ -diacetylcollidin  $\text{CH}_3\text{CH} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{COCH}_3):\text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{C}(\text{COCH}_3):\text{C}(\text{CH}_3) \end{array} \right\rangle \text{NH}$ , F.  $152^\circ$ , entsteht aus Aethylidenacetylaceton mit Aminoacetylaceton. Durch Oxydation mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  oder verd. Salpetersäure werden diese Dihydroderivate meist leicht unter Bildung der Pyridine dehydriert; der Dihydrolutidindicarbonsäureester wird schon durch Behandlung mit Salzsäure zum Teil zu Lutidindicarbonester dehydriert und zum andern Teil zu Hexahydrolutidindicarbonsäureester hydriert (B. **35**, 1788). Beim Kochen mit Alkalien werden die Dihydropyridine unter  $\text{NH}_3$ -Entwicklung gespalten; die Spaltproducte erleiden dann zum Teil carbocyclische Condensation; Dihydrocollidindicarbonsäureester giebt 3,5-Dimethyl- $\Delta^2$ -cyclohexenon (S. 443); durch conc. Alkalien wird der Dihydrocollidindicarbonsäureester zunächst zum Monocarbonsäureester und weiterhin zum Dihydrocollidin abgebaut (B. **31**, 1025, 1033). Ferner sind einige Dihydropyridine als stechend riechende, leicht verharzende Flüssigkeiten aus Alkylpyridiniumjodiden durch Behandlung mit Kali gewonnen worden (B. **14**, 1497). Ueber die Bildung eines Trimethyldihydropyridins aus dem Oxim des Methylheptenons (S. 469) durch Einwirkung von  $\text{P}_2\text{O}_5$  s. A. **319**, 77.

b) Tetrahydropyridine, Piperideine bilden sich neben den in weit überwiegender Menge entstehenden Piperidinen bei der Reduction von Pyridinen mit Natrium und Alkohol. Sie lassen sich mittelst ihrer Dibromide, aus denen sie durch Reduction mit Zinkstaub und Schwefelsäure leicht regeneriert werden können, isoliren. Die so gewonnenen Basen sind wahrscheinlich als  $\Delta^\beta$ -Piperideine zu betrachten; sie lassen sich ausserordentlich schwer, nur durch HJ und Phosphor zu den gesättigten Piperidinen reduciren. Mit Säurechloriden und Natronlauge geben sie in normaler Weise n-Acylverbindungen (B. **38**, 3042, 3928; **40**, 3199). Ein völlig anderes Verhalten zeigen die synthetisch aus den unbeständigen  $\delta$ -Amidoketonen, bez. aus  $\delta$ -Bromketonen mit  $\text{NH}_3$  oder prim. Aminen entstehenden  $\Delta^\alpha$ -Tetrahydropyridine (Lipp, A. **289**, 173; **294**, 135; vgl. A. **304**, 54; B. **32**, 61):

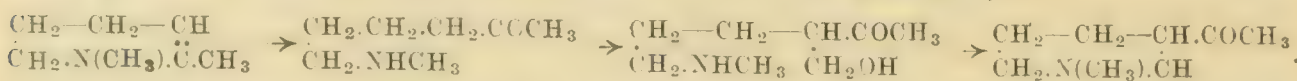


Dieselben werden schon durch Zinn und Salzsäure zu den entsprechenden Piperidinen reducirt und werden auffallend leicht, z. B. beim Behandeln mit Benzoylchlorid und Natronlauge zu Derivaten der  $\delta$ -Amidoketone aufgespalten. Besonders leicht erfolgt die Spaltung bei den n-alkyilirten und n-arylirten  $\Delta^\alpha$ -Piperideinen, so dass z. B. das n-Phenyl- $\Delta^\alpha$ -piperidein überhaupt nur in Form seiner Salze beständig ist. Die  $\Delta^\beta$ - und  $\Delta^\alpha$ -Piperideine gleichen demnach in ihrem unterschiedlichen Verhalten völlig den 1,4- und 2,3-Dihydropyrrolen S. 729.

$\beta$ -Aethylpiperidein, Kp.  $158^\circ$ ,  $\beta$ -Aethyl- $\gamma$ -methylpiperidein, Kp.  $177^\circ$ , und  $\alpha$ -Methyl- $\beta_1$ -aethylpiperidein aus den entsprechenden Pyridinen mit Na und Alkohol.

$\Delta^\alpha$ -Tetrahydropicolin, *Pipecolein*  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}$ , Kp.  $132^\circ$ , wird durch Zinn und Salzsäure zum Pípecolin reducirt, durch Benzoylchlorid und Natronlauge zum  $\delta$ -Benzoylamidobutylmethylketon, durch salpetrige Säure zum  $\gamma$ -Acetobutylalkohol aufgespalten (A. **289**, 173; B. **42**, 1242).  $\alpha$ -Phenyl- $\Delta^\alpha$ -piperidein, F. ca.  $18^\circ$ , Kp.  $276^\circ$ , aus  $\delta$ -Amidovalerophenon (S. 360) (B. **41**,

2010).  $\alpha,\beta$ -Dimethyl- $\Delta^\alpha$ -piperidein, Kp. 155°. n-Methyl- $\Delta^\alpha$ -piperidein, Kp. 146°, giebt mit Benzoylchlorid und Natronlauge die Benzoylverbindung, mit Hydroxylamin und Semicarbazid das Oxim bez. Semicarbazon des  $\delta$ -Methylamidobutylmethylketons. Aus dieser leichten Aufspaltbarkeit erklärt sich auch der auffallende Verlauf der Einwirkung von Formaldehyd auf n-Methylpiperidein, die zum n-Methyl- $\beta$ -acetylpiperidin führt, dessen Entstehung in folgender Weise interpretirt werden kann (B. 38, 2471):



$\alpha$ -n-Propyl- $\Delta^\alpha$ -piperidein ist das  $\gamma$ -Conicein (S. 903). Ueber Piperidein aus Piperidinoxid (S. 866) vgl. B. 25, 2782; ein isomeres Tetrahydropyridin wird aus Piperidinsulfosäure durch Schmelzen mit Kali gewonnen (B. 34, 2761). Ueber ein Tetrahydropyridin aus Methylheptenylamin s. B. 38, 2803.

Als Ketoderivate von Di- und Tetrahydropyridinen sind die n-Alkylderivate der Pyridone (S. 855) und Dioxypyridine oder Glutaconimide (S. 855) aufzufassen.

$\beta$ -Aldehyde des  $\Delta^\beta$ -Piperideins werden bei der Hydrolyse des Iminodipropionacetals (Bd. I) bez. dessen n-Alkylsubstitutionsproducten durch intramoleculare Condensation der primär entstehenden Iminodipropionaldehyde gewonnen (B. 38, 4154; 40, 4679):



$\Delta^\beta$ -Piperidein- $\beta$ -aldehyd existirt nur in polymolecularer, amorpher Form: Chlorhydrat, F. 145° u. Zers., n-Benzoylverb., F. 91°. Sein Oxim, F. 145°, liefert durch Wasserabspaltung mittelst  $\text{SOCl}_2$   $\Delta^\beta$ -Piperidein- $\beta$ -nitril, Kp. 0,2 48°, aus dem durch Anlagerung von Natriummalonester und Verseifung rac.-Cincholoiponsäure (S. 918) erhalten wird. n-Methyl- $\Delta^\beta$ -piperidein- $\beta$ -aldehyd, Kp. 0,17 40–43°, von aminartigem betäubendem Geruch. Das über das Oxim gewonnene n-Methyl- $\Delta^\beta$ -piperidein- $\beta$ -nitril liefert beim Verseifen das Alkaloid *Arecaidin* (S. 906). n-Aethyl- $\Delta^\beta$ -piperidein- $\beta$ -aldehyd, Kp. 0,06 53°.

c) Hexahydropyridine, Piperidine: **Hexahydropyridin, Piperidin,**

*Pentamethylenimid*  $\text{CH}_2\langle\text{CH}_2-\text{CH}_2\rangle\text{NH}$ , Kp. 106,2° (A. 345, 277), bildet

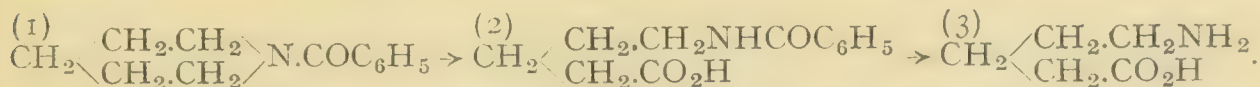
eine in Wasser und Alkohol leicht lösliche Flüssigkeit von eigenartigem Geruch. Es findet sich an Piperinsäure (S. 416) gebunden als Piperin im Pfeffer und entsteht aus Piperin durch Erhitzen mit alkoholischer Kalilauge. Seine synthetischen Bildungsweisen: 1. durch Erhitzen von Pentamethylen-diaminchlorhydrat, 2. durch Erhitzen von  $\epsilon$ -Chlor- und  $\epsilon$ -Bromamylamin mit Kalilauge, wurden früher bereits erwähnt, ebenso 3. seine Bildung durch Reduction von Pyridin, in welches es beim Erhitzen mit Schwefelsäure auf 300°, oder besser mit Nitrobenzol auf 260°, oder durch Kochen mit Silberoxyd oder Silberacetat in Eisessig (B. 25, 1620) übergeht. Piperidin entsteht 4. auch aus  $\alpha$ -Piperidon oder  $\delta$ -Valerolactam durch Reduction mit Na und Amylalkohol (A. 324, 281).

**Aufspaltung des Piperidins.** Der Piperidinring wird durch folgende Reactionen aufgespalten:

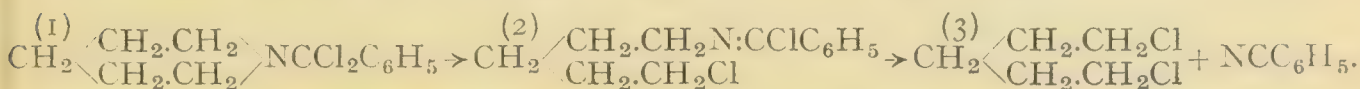
1. Erhitzt man Piperidin mit Jodwasserstoffsäure auf 300°, so wird es in Ammoniak und n-Pentan umgewandelt.



2. Durch Oxydation von Benzoylpiperidin (1) mit Kaliumpermanganat wird  $\delta$ -Benzoylamido-n-valeriansäure (2) erhalten, die mit Aetzkali:  $\delta$ -Amido-n-valeriansäure (3) oder Homopiperidinsäure liefert (B. 17, 2544); dagegen liefert Piperidylurethan durch Oxydation mit Salpetersäure Carboxyaethylamidobuttersäure, die mit Aetzkali  $\gamma$ -Amidobuttersäure oder Piperidinsäure ergibt:



3. Erhitzt man Benzoylpiperidin mit  $\text{PCl}_5$ , so wird das primär entstehende Benzoylpiperidchlorid (1) zum 2-Chloramylbenzimidchlorid (2) aufgespalten, das bei der Destillation weiterhin in 1,5-Dichlorpentan (3) und Benzotrinitril zerfällt (v. Braun, B. 37, 2915, 3210; 44, 1039):



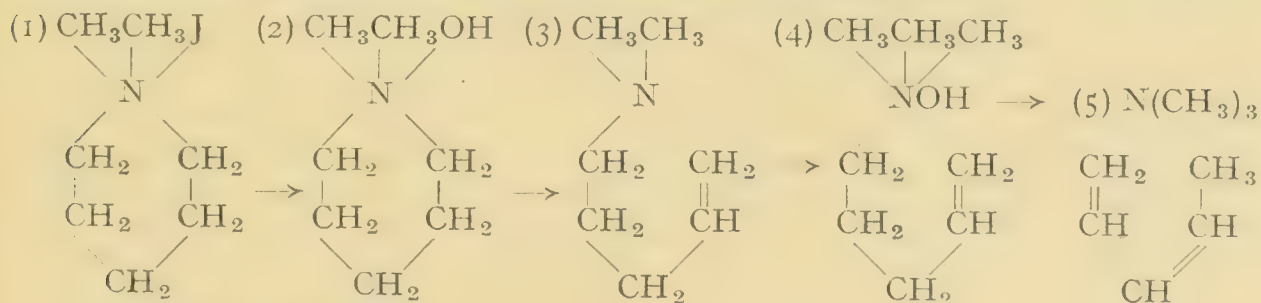
Vgl. die analog verlaufende Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf Dimethylbenzamid S. 280.

4. Die n-Alkyl- und n-Arylpiperidine werden durch Einwirkung von Bromcyan zu  $\epsilon$ -Bromamylcyanalkylaminen aufgespalten (B. 40, 3914):



Die Leichtigkeit der Aufspaltung ist abhängig von dem am Stickstoff haftenden Radikal (B. 42, 2035).

5. Durch Behandlung mit Jodmethyl bildet sich aus Piperidin Dimethylpiperidiniumjodid (1), das mit feuchtem Silberoxyd in Dimethylpiperidiniumhydroxyd (2) übergeht; letzteres spaltet sich bei der Destillation in  $\Delta^4$ -Pentenyl-dimethylamin (3) und Wasser. Führt man das  $\Delta^4$ -Pentenyl-dimethylamin in  $\Delta^4$ -Pentenyltrimethylammoniumhydroxyd (4) über und destilliert dieses, so zerfällt es in Piperylen oder 1,3-Pentadien (A. 319, 226) (5), Trimethylamin und Wasser (A. W. Hofmann, Ladenburg B. 16, 2058 u. B. 42, 2532; vgl. Spaltung der Pyrrolidine S. 730, 731):



**Piperidinabkömmlinge:** Als Imidbase vermag das Piperidin eine Nitrosoverbindung, N-Alkyl- und N-Acylderivate zu bilden; über die physiologische Wirkung der Piperidinderivate vgl. B. 34, 2408.

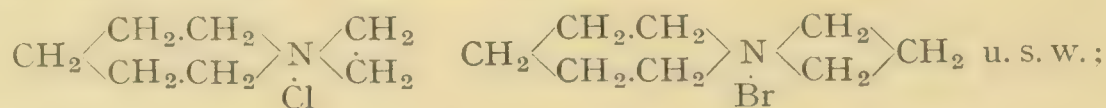
**Nitrosopiperidin**  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{NO}$ , Kp.  $218^\circ$ , aus Piperidin mit salpetriger Säure, wird durch Reduction in **Piperylhiazin**  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{NH}_2$ , Kp.  $146^\circ$ , übergeführt, welches durch Oxydation **Dipiperidyltetrazon**  $(\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N})_2\text{N}_2$ , F.  $45^\circ$ , liefert (vgl. C. 1905 I, 1260). Ueber Aufspaltung des Nitrosopiperidins und seiner Homologen durch Elektrolyse vgl. B. 31, 2272, 2276.

**n-Methylpiperidin**  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{NCH}_3$ , Kp.  $107^\circ$ , **n-Aethyl-**, **n-Propyl-**, **n-Isoamylpiperidin**, Kp.  $128^\circ$ ,  $149^\circ$  und  $187^\circ$ , **n-Benzylpiperidin**, Kp.  $245^\circ$  (B. 32, 2507), **n-Allylpiperidin**, Kp.  $152^\circ$  (C. 1899 I, 1066). **n-Phenylpiperidin**, Kp.  $258^\circ$ , aus 1,5-Dibrompentan und Anilin, wird eigentümlicher Weise auch durch

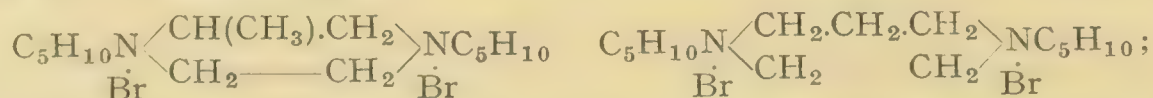
Erhitzen von Piperidin mit Brom- oder Jodbenzol erhalten (vgl. S. 62 u. B. **21**, 1921; **23**, 1388). *n*- $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthylpiperidin, Kp.<sub>35</sub> 215° und F. 58°, aus den Naphtolen mit Piperidin (B. **29**, 1175).

Durch Oxydation mit H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> wird das Piperidin in Piperidinoxid C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>:NH:O oder C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>:N.OH, F. 39°, Kp.<sub>55</sub> 110° übergeführt; dieses giebt mit Phenylisocyanat es ein O-Carbanilidderivat C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>:N.OCONHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, bei der Alkylierung dagegen *n*-Alkylpiperidinoxide, die auch direct aus den *n*-Alkylpiperidinen mit H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> erhalten werden, und den Dialkylanilinoxiden (S. 90) entsprechen: *n*-Methylpiperidinoxid C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>:N(CH<sub>3</sub>):O, *n*-Propylpiperidinoxid, F. 105°, *n*-Benzylpiperidinoxid, F. 148°. Beim Erhitzen mit Säuren geben sie leicht ihren Sauerstoff ab unter Rückbildung der Piperidine; beim Erhitzen für sich zerfallen die *n*-Alkylpiperidinoxide in Piperidinoxid und Olefine (B. **37**, 3228).

Aus *n*( $\beta$ -Chloräthyl)piperidin, *n*( $\gamma$ -Brompropyl)piperidin u. s. w. erhält man beim Erwärmen die isomeren dicyclischen Ammoniumsalze (B. **32**, 850; **34**, 357; **39**, 2875, 4347; **40**, 424; **42**, 545):



ähnliche Verbindungen, welche für die Stereochemie des Stickstoffs von Bedeutung sind, wurden aus Aethyldipiperidin C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N.CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NC<sub>5</sub>H<sub>10</sub>, F. 4°, Kp. 263°, durch Vereinigung mit Alkylendibromiden erhalten (B. **32**, 988; **35**, 3047; C. 1904 I, 673):



aus Aethyldipiperidid mit Trimethylenbromid einerseits und Trimethylen-dipiperidid mit Aethylenbromid andererseits entstehen stereoisomere inactive Verbindungen (vgl. B. **44**, 480).

*n*-Piperidoacetaldehyd C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N.CH<sub>2</sub>CHO, F. 103° (B. **31**, 2541). *n*-Piperidoaceton C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N.CH<sub>2</sub>COCH<sub>3</sub> (C. 1900 II, 582). *n*-Piperidinessigsäure C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N.CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H + H<sub>2</sub>O und Homologe s. B. **31**, 2839; **32**, 722.

*n*-Acetylpiiperidin C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>NCOCH<sub>3</sub>, Kp. 226°. *n*-Benzoylpiperidin C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>NCOC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 48°, condensirt sich mit Benzaldehyd beim Erhitzen zu Dibenzylpyridin (S. 852). Piperidylurethan C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>NCO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, Kp. 211° (vgl. a. C. 1898 I, 257); durch Oxydation von Benzoylpiperidin und Piperidylurethan wird der Piperidinkern gesprengt, s. S. 865. Piperidylharnstoff C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>NCONH<sub>2</sub>, F. 93° (C. 1904 I, 521). Das Piperidid der Piperinsäure ist das Alkaloid Piperin (S. 903).

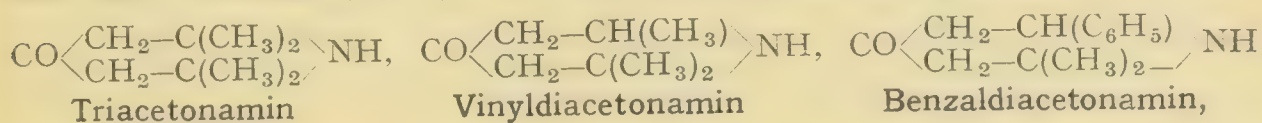
Die homologen Piperidine entstehen durch Reduction der homologen Pyridine mit Natrium und Alkohol, der  $\Delta^{\alpha}$ -Piperideine (S. 863) mit Zinn und Salzsäure (S. 863) oder auf synthetischen Wegen (B. **31**, 2134), und werden als Pipecoline C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)NH, Lupetidine C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>NH, Copellidine C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>(CH<sub>3</sub>)(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)NH u. s. f. bezeichnet (vgl. B. **28**, 2270 u. a. O.).

Die *c*-Alkylpiperidine enthalten asym. C-Atome, es sind daher verschiedene dieser Basen mittelst ihrer Bitartrate in optisch active Componenten gespalten worden, so das  $\alpha$ -Pipecolin (B. **29**, 43, 422), das aus Aldehydcollidin (S. 851) gewonnene Copellidin, Kp. 163° (B. **29**, 1959), das synthetisch aus  $\epsilon$ -Chlor- $\beta$ -propylamylamin dargestellte, mit dem Coniin isomere  $\beta$ -Propylpiperidin, Kp. 174° (B. **30**, 1060), das  $\alpha$ -Aethylpiperidin, Kp. 143° (B. **33**, 3483, 3513) und das  $\beta$ -Aethylpiperidin, Kp. 155° (B. **31**, 2141). Auffallend ist die starke Zunahme der optischen Activität bei Einführung



von Alkylgruppen an das N-Atom der  $\beta$ -Alkylpiperidine (B. **32**, 2520; **34**, 2420).  $\alpha\alpha_1$ -Dimethylpiperidin, *Lupetidin*, wird in einer spaltbaren, *racemischen* Form (Kp. 133°) und in einer *Mesoform* (Kp. 128°) erhalten (B. **32**, 2520; **34**, 2426). Dieselben Verhältnisse zeigen sich beim  $\alpha, \alpha_1$ -Diphenylpiperidin, *rac. Form*: flüssig, *Mesoform*: F. 71°, während das  $\alpha\alpha_1$ -Phenylmethylpiperidin in 2 stereomeren, optisch spaltbaren Modificationen auftritt (B. **33**, 2842; **34**, 1616).  $\alpha, \alpha_1$ -Tetramethylpiperidin, Kp. 156°, s. C. 1905 II, 1185.

Ketoderivate der Piperidinreihe:  $\alpha$ -Ketopiperidine oder  $\alpha$ -Piperidone sind die  $\delta$ -Lactame (Bd. I). Zu den  $\gamma$ -Ketopiperidinen gehören:



welche aus Phoron mit  $\text{NH}_3$ , bez. aus Diacetonamin mit Acetaldehyd oder Benzaldehyd entstehen (vgl. B. **32**, 2244). Das Triacetonamin,  $\alpha\alpha_1$ -Tetramethyl- $\gamma$ -ketopiperidin, hat besonders wegen seiner Structurähnlichkeit mit

dem Tropin bez. dem Tropinon:  $\text{CH}_3\text{N} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_2)\text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{CH}_2)\text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CO}$  (s. Atropin) Interesse; wie dieses die Tropinsäure, so liefert das Triacetonamin bei der Oxy-

dation die Säure  $\text{NH} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CO}_2\text{H} \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \end{array} \right\rangle$  (A. **198**, 74). Durch Reduction

gibt es Triacetonalkamin, *Tetramethyloxy-piperidin*  $\text{C}_5\text{H}_6(\text{CH}_3)_4(\text{OH})\text{N}$ , das durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung in das Triacetonin, ein Piperidein (S. 863) übergeht. Mit Brom liefert das Triacetonamin: Dibromtriacetonamin, das durch Ammoniak in Tetramethylpyrrolincarbonsäureamid (S. 730) umgewandelt wird (B. **33**, 919).

Mit Mercaptanen giebt Triacetonamin unter Wasseraustritt Triacetonin- $\gamma$ -alkylsulfide z. B.  $\text{C}_5\text{H}_6(\text{CH}_3)_4(\text{SC}_2\text{H}_5)\text{N}$ . — Dagegen liefert das Vinyl-diacetonamin,  $\alpha\alpha_1$ -Trimethyl- $\gamma$ -ketopiperidin, mit Mercaptanen normal Mercaptole, die sich zu Sulfonalen oxydiren lassen (B. **31**, 3145).

Durch Reduction des Vinyl-diacetonaminnoxims, F. 151°, hat man 2 stereoisomere  $\gamma$ -Amidotrimethylpiperidine  $\text{C}_5\text{H}_7(\text{CH}_3)_3(\text{NH}_2)\text{N}$ ,  $\alpha$ - F. 26°, Kp.<sub>22</sub> 85°,  $\beta$ - Oel, Kp.<sub>22</sub> 83°, gewonnen, welche mit salpetriger Säure 2 stereoisomere Vinyl-diacetonalkamine,  $\gamma$ -Oxytrimethylpiperidine  $\text{C}_5\text{H}_7(\text{CH}_3)_3(\text{OH})\text{N}$ , F. 137° und 161°, geben, von denen das letztere durch Na-amylat in das erstere umgelagert wird.

Die Mandelsäureester der entsprechenden  $n$ -Methylvinyl-diacetonalkamine  $\text{CH}_3\text{N} \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 - \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{CHO} \cdot \text{COCH}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$

bieten insofern Interesse, als der Ester aus dem stabilen Isomeren (Oel) physiologisch unwirksam ist, während der aus dem labilen Isomeren, F. 113°, unter dem Namen Euphtalmin als *Mydriaticum* in den Handel kommt.

$c$ -Piperidinsulfosäure ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ ) $\text{SO}_3\text{H}$ , F. 188°, aus Piperidin und Amidosulfonsäure bei 180° (B. **34**, 2757).

Durch Reduction der Pyridinalkine (S. 856) mit Na und Alkohol entstehen Piperidinalkine; aus Methyl- $\alpha$ -picolin (*Picolylalkin* S. 857) erhält man  $\alpha$ -Pipecolylalkin ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ] $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , F. 39°, Kp. 234°, giebt durch Oxydation mit  $\text{CrO}_3$  Piperidin- $\alpha$ -essigsäure ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ] $\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , F. 214° (B. **36**, 2905).  $n$ -Methylpipecolylalkin giebt beim Erhitzen mit Salzsäure:  $n$ -Methyl- $\alpha$ -vinylpiperidin, Kp.<sub>12</sub> 60° (B. **34**, 1889).

$\alpha$ -Pipecolylmethylalkin ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ] $\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ , F. 57°, Kp. 226 bis 229°, liefert bei der Abspaltung von Wasser mittels  $\text{P}_2\text{O}_5$  zwei stereoisomere  $\alpha$ -Propenylpiperidine ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ] $\text{CH}:\text{CHCH}_3$ , F. 18°, Kp. 169° und F. 15°, Kp. 167°, die mittelst der Bitartrate in die optisch activen Componenten gespalten wurden (B. **42**, 107).  $\alpha$ -Pipecolylaethylalkin  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ [ $\alpha$ ] $\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{C}_2\text{H}_5$ , F. 55°, Kp.<sub>15</sub> 127°. Die aus den  $\alpha$ -Pipecolylalkinen mittelst

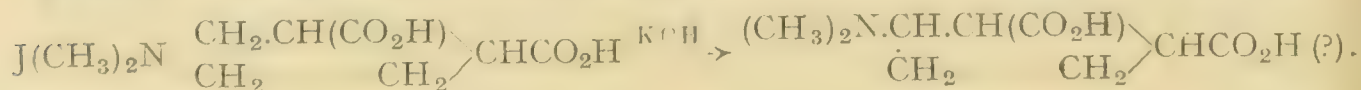
HJ gewonnenen Jodide gehen beim Behandeln mit Alkali durch intramoleculare Alkylierung in bicyclische tertiäre Basen:  $\begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}-\text{CH}\text{R} \end{matrix}$  sog. Conidine über (B. **40**, 1310; **43**, 2048). In analoger Weise liefert das aus  $\gamma$ -Pipicolylalkin ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\gamma$ ]CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, Kp. 228°, gewonnene Jodid das

bicyclische Chinuclidin  $\text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{matrix} \text{N}$ , Kp. 140°, das wegen seiner Struktur-

ähnlichkeit mit den Chinaalkaloïden (S. 917) besonderes Interesse besitzt (B. **42**, 124).  $\beta$ -Aethylchinuclidin Kp. 191°, analog aus dem  $\gamma$ -Aethylol- $\beta$ -aethylpiperidin ( $\text{C}_5\text{H}_9\text{N}$ )[ $\beta$ ]C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>[ $\gamma$ ]CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, dessen active Form auch durch Reduction des Cincholoiponsäureesters (S. 918) mit Na und Alkohol gewonnen wurde (B. **38**, 3049).  $\alpha$ -Aethylpiperylalkin ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ]CH(OH)C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 99°, ist die inactive Form des *Conhydrins* (S. 905); es entsteht durch Reduction des  $\alpha$ -Pyridyläethylketons mit Na und Amylalkohol und geht bei weiterer Reduction in (d+l)-Coniin (S. 903) über.  $\omega$ -Oxy- $\alpha$ -propylpiperidin ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ]CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, Kp. 248°, entsteht durch Reduction des  $\alpha$ -Pyridylacrylsäureesters (S. 862) mit Na und Alkohol. Bei der Wasserabspaltung mittelst conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> oder P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> liefert es neben wenig  $\alpha$ -Allylpiperidin ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ]CH<sub>2</sub>CH:CH<sub>2</sub>, Kp. 171°, zur Hauptsache das bicyclische Piperolidin  $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}\text{CH}_2 \end{matrix}$ , Kp. 161°; dasselbe entsteht auch durch Reduction aus dem Piperolidon  $\begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}\text{CO} \end{matrix} \text{CH}_2$ , Kp. 126°, dem Lactam der  $\alpha$ -Piperidinpropionsäure ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ )[ $\alpha$ ]CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H, F. 148°, die durch Reduction der  $\alpha$ -Pyridylacrylsäure gewonnen wird (B. **42**, 94, 3420).

Piperidin- $\beta$ -aldehyde sind aus den Piperideinaldehyden (S. 864) durch Ueberführung in die  $\gamma$ -Chlorpiperidinaldehydacetale mittels Alkohol und Salzsäure und darauffolgende Behandlung mit Natrium und Alkohol erhalten worden. Der Piperidin- $\beta$ -aldehyd ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}\text{CHO}$ )<sub>2</sub> ist nur in bimolecularer Form bekannt; Diaethylacetal Kp. 0,15 55° (B. **40**, 4695). *n*-Aethylpiperidin- $\beta$ -aldehyd, Kp. 0,2 44°, polymerisirt sich ebenfalls sehr leicht (B. **38**, 4170).

Piperidincarbonsäuren werden durch Reduction der Pyridincarbonsäuren mit Natrium und Alkoholen erhalten: Pipicolinsäure  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$  (COOH), F. 261°, ist mittelst der Bitartrate in d- und l-Pipicolinsäure, F. 270°, gespalten worden (B. **29**, 2887); die l-Säure entsteht auch bei der Oxydation des Conhydrins (S. 905) (B. **34**, 3166). Hexahydrochinolinsäure  $\text{C}_5\text{H}_9\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$  wird ähnlich den Hydroptalsäuren in 2 stereoisomeren Modificationen, F. 227° und 253°, erhalten, von denen jede in Form ihrer Nitroso-Verbindung in 2 optisch active Formen gespalten werden kann (vgl. B. **29**, 2665). Hexahydrocinchomeronsäure, F. 256° u. Zers. (B. **29**, 2187); das Jodmethylat der *n*-Methylhexahydrocinchomeronsäure wird durch Alkali in etwas anderer Weise gespalten als das *n*-Methylpiperidinjodmethylat (S. 865): es entsteht eine Dimethylaminocyclopentandicarbonsäure (M. **23**, 269):



Ganz ähnlich verhält sich die homologe Cincholoiponsäure, ein Abbauprodukt des *Cinchonins* (s. d.).

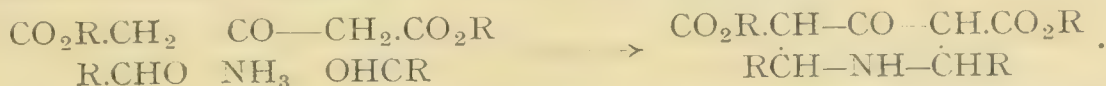
$\alpha\alpha_1$ -Piperidindicarbonsäure aus Dibrompimelinsäure mit NH<sub>3</sub> siehe B. **34**, 2543.

Ein Oxycarbonsäureabkömmling der Piperidinreihe ist das vom Triacetonamin aus gewonnene Eucain, ein Tetramethyl-*n*-methyl- $\gamma$ -benzoxy-



piperidin- $\gamma$ -carbonsäureester  $(\text{CH}_3)_2\text{N} \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{C} \begin{matrix} \diagdown \text{OCOC}_6\text{H}_5 \\ \diagup \text{COOCH}_3 \end{matrix} \end{matrix}$ , welches als Ersatz für Cocain als anästhesirendes Mittel empfohlen wird (C. 1896 II, 709).

$\gamma$ -Piperodin- $\beta, \beta_1$ -dicarbonsäureester sind in grösserer Zahl durch Condensation von Acetondicarbonsäureester mit Aldehyden und  $\text{NH}_3$  bez. primären Aminen dargestellt worden (J. pr. Ch. [2] 85, 1):



Weitere, als Alkaloide oder deren Spaltungsproducte wichtige Piperidinderivate, wie Coniin oder  $\alpha$ -Propylpiperidin, Tropin, Ecgonin, werden später in dem Kapitel: Pflanzenalkaloide abgehandelt.

Condensirte Kerne, welche sich vom Pyridin ableiten, sind in grosser Mannigfaltigkeit dargestellt worden und in folgende Gruppen eingeteilt: II. Chinoline. III. Condensirte Chinoline, wie Naphtochinoline, Anthrachinoline, Phenanthroline, Chinopyridine. IV. Isochinoline. V. Phenanthridine. VI. Naphtyridine und Naphtinoline. VII. Chindoline. VIII. Acridine (Carbazacridine, Chinacridine). IX. Anthrapyridine.

Daran schliessen sich als besonderes Kapitel: die Pflanzenalkaloide.

## II. Chinolingruppe.

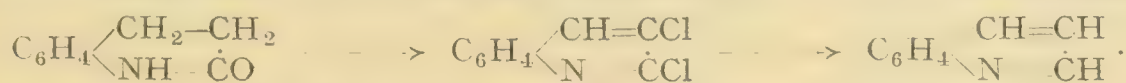
Die Basen der Chinolin- oder Benzo- $\alpha, \beta$ -pyridingruppe finden sich zugleich mit den Pyridinbasen im Knochenöl und im Steinkohlenteer, und werden ferner aus verschiedenen Alkaloiden durch Destillation mit Kali erhalten. Die Stammsubstanz dieser Gruppe wurde so von Gerhardt 1842 aus den Alkaloiden Chinin und Cinchonin zuerst dargestellt.

Seinen synthetischen Bildungsweisen, Umsetzungen und den Isomerieen der Chinolinderivate entsprechend, stellt das Chinolin ein Naphtalin dar, in welchem eine  $\alpha$ -ständige CH-Gruppe durch N vertreten ist (s. u. Formel I).

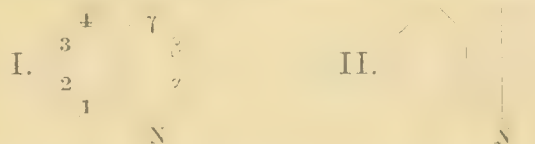
Es wurde dies zuerst wahrscheinlich gemacht durch die synthetische Bildung von Chinolin aus Allylanilin, welche der Bildung des Naphtalins aus Phenylbutylen (S. 624) ganz analog ist (Königs):



Einen Beweis für die Constitution des Chinolins fand man dann durch seine Darstellung aus Hydrocarbostyryl (S. 884), dessen mit  $\text{PCl}_5$  erhaltenes Dichlorid durch Reduction mit HJ-Säure Chinolin giebt (Baeyer, B. 12, 1320):



Wegen seiner Bildung aus Acridin (S. 897) ist für das Chinolin auch eine »Diagonalformel« (II) in Vorschlag gebracht worden:



Bei den nahen genetischen Beziehungen, welche zwischen Chinolin- und Pyridinderivaten statthaben, wird man indessen für den Pyridinkern des

Chinolins dieselben Bindungsverhältnisse annehmen müssen, wie für das Pyridin (S. 844). Zudem ist durch neuere Untersuchungen über die Bildung von Chinopyridinen (S. 886) aus Chinolinen ein neuer Beweis gegen die Diagonalformel erbracht worden.

Isomerieen der Chinolinderivate: Man bezeichnet die H-Atome des Pyridinkerns im Chinolin durch  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ , die des Benzolkerns durch 1, 2, 3, 4 (s. oben Formel I). Die Stellungen 1, 2, 3 entsprechen in Beziehung auf das N-Atom der Ortho-, Meta- und Para-Stellung im Benzol, die Stellung 4 wird Ana-Stellung genannt, es werden dementsprechend für die Benzolkernsubstituenten auch die Bezeichnungen o-, m-, p-, a- gebraucht. Nach anderen Vorschlägen benennt man die Substituenten des Pyridinkerns mit Py-1, -2, -3, die des Benzolkerns mit Bz-1, -2, -3, -4. Es sind sieben Monoderivate des Chinolins möglich (B. 19, R. 443).

**Synthetische Bildungsweisen der Chinolinderivate:** 1. Condensation der o-Amidoderivate solcher Phenylverbindungen, die ein Sauerstoffatom am dritten Kohlenstoffatom der Seitenkette enthalten.

Z. B. entsteht aus o-Amidozimtaldehyd  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH:CH.CHO} \end{matrix}$  Chinolin, aus o-Amidozimmtsäuremethylketon:  $\alpha$ -Methylchinolin, aus o-Amidozimmtsäure:  $\alpha$ -Oxychinolin (Carbostyryl) u. a. m.

2. Auf der intermediären Bildung solcher o-Amidoverbindungen beruht wahrscheinlich auch die Condensation von o-Amidobenzaldehyd oder o-Amidobenzoketonen mit Substanzen, welche die Atomgruppe  $-\text{CH}_2\text{CO}-$  enthalten, wie Aldehyde, Ketone, Acetessigester, Malonsäureester, durch Natronlauge zu Chinolinen (Friedländer, B. 16, 1833; 25, 1752):



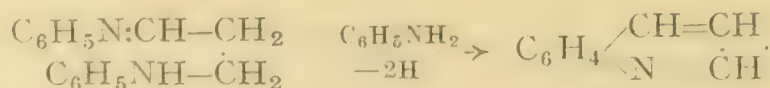
Ganz ähnlich entstehen aus Isatinsäure mit Aldehyden Cinchoninsäure etc. (J. pr. Ch. [2] 66, 263), aus Anthranilsäure (S. 293) mit Aldehyden, Ketonen u. s. w.  $\gamma$ -Oxychinoline (Ch. Ztg. 17, Rep. 258; vgl. B. 28, 2809) und ferner aus o-Acidylamidoacetophenonen, wie  $C_6H_4 \begin{matrix} \text{COCH}_3 \\ \text{NHCOCH}_3 \end{matrix}$ :  $\alpha$ -Oxychinoline (B. 32, 3228; C. 1900 I, 426).

Aehnlich ist auch die Synthese des Chinolins aus o-Toluidin und Glyoxal und des  $\beta$ -Oxychinaldins aus o-Toluidin und Benztraubensäureester aufzufassen (B. 27, 628; 28, R. 743).

3. Chinolin und im Benzolkern substituirte Chinoline werden nach der glatten und sehr allgemeinen Synthese von Skraup durch Erhitzen von Anilinen mit Glycerin und  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auf  $140^\circ$  unter Zusatz von Nitrobenzol oder Arsensäure (B. 29, 703), als Oxydationsmittel, gewonnen:



Es entsteht hierbei wahrscheinlich aus dem Glycerin: Acrolein, das sich mit Anilin zum  $\beta$ -Anilidopropionaldehyd bez. dessen Anil vereinigt, das unter Abspaltung von Anilin und Verlust zweier H-Atome in Chinolin übergeht (C. 1908 II, 175)

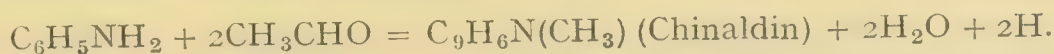




Wie Anilin verhalten sich die Halogen-, Nitro-, Oxyaniline, Toluidine u. s. w., Diamidobenzole bilden Phenanthroline (S. 888), Naphtylamine Naphtochinoline (S. 886). Statt des Gemenges von aromatischen Aminen mit Nitrobenzol kann man auch den entsprechenden Nitrokörper allein anwenden; dieser wird durch den während der Reaction auftretenden Wasserstoff z. T. zum Amin reducirt. Die erste Synthese dieser Art war die Darstellung des Alizarinblau (S. 887) aus Nitroalizarin (S. 683), Glycerin und Schwefelsäure (A. **201**, 333).

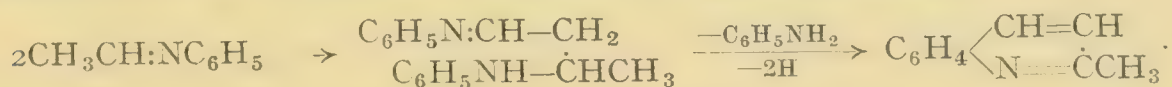
Als eine weitere Verallgemeinerung dieser Synthesen kann man die folgenden betrachten:

4a. Sowohl im Benzol- wie im Pyridinkern substituirte Chinoline werden erhalten durch Condensation von Anilinen mit Aldehyden unter Einwirkung von Schwefelsäure oder Salzsäure (*Chinaldinsynthesen* von Döbner und v. Miller); aus Anilin und Acetaldehyd entsteht so  $\alpha$ -Methylchinolin oder Chinaldin:



Gleich dem Acetaldehyd reagiren alle Aldehyde von der Formel  $\text{CHO}\cdot\text{CH}_2\text{R}$ , indem zunächst je 2 Molecüle derselben sich zu ungesättigten Aldehyden  $\text{CHO}\cdot\text{CR}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{R}$  condensiren, welche auf Aniline einwirkend  $\alpha$ -alkylirte Chinolinbasen bilden.

Wahrscheinlich bilden die dabei zunächst entstehenden Alkylidenaniline (S. 92) dimoleculare aldolartige Condensationsproducte, welche unter Anilinabspaltung in die Chinaldine übergehen (B. **25**, 2864; **29**, 59):



Der freiwerdende Wasserstoff bewirkt zuweilen eine teilweise Reduction des Reactionsproductes zu Tetrahydrochinolinderivaten (S. 884).

b) Statt 2 Molecülen desselben Aldehyds kann man auch ein Gemisch zweier Aldehyde oder eines Aldehydes mit einem Keton anwenden, in letzterem Falle entstehen dann  $\alpha,\gamma$ -Di- oder  $\alpha,\beta,\gamma$ -Trialkylchinoline (C. Beyer, B. **20**, 1908) z. B.:



c) Ebenso giebt ein Gemisch von Aldehyden mit Brenztraubensäure bei der Condensation mit Anilinen  $\alpha$ -Alkylcinchoninsäuren ( $\alpha$ -Alkylchinolin- $\gamma$ -carbonsäuren) (S. 882) (A. **281**, 1; B. **42**, 4072):



eine Reaction, welche besonders bei Anwendung von  $\beta$ -Naphtylamin statt Anilin so glatt verläuft, dass man die Bildung der Naphtocinchoninsäuren zum *Nachweis von Aldehyden in Gemengen* anwenden kann. Auch aus Brenztraubensäure allein entsteht beim Erhitzen mit Anilin neben Phenyllutidon:  $\alpha$ -Methylcinchoninsäure (Aniluvitoninsäure), indem aus 1 Mol. Brenztraubensäure zunächst Aldehyd gebildet wird.

d)  $\beta$ -Chloraethylketone wie  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{COCH}_3$  geben beim Erhitzen mit Anilin und Anilinchlorhydrat in Gegenwart von Alkohol unter Zwischenbildung von  $\beta$ -Anilinoethylketonen  $\gamma$ -Alkylchinoline (C. 1908 II, 174):



e)  $\beta$ -Diketone geben mit Anilinen mittelst wasserentziehender Reagentien Chinoline (vgl. B. 36, 2448, 4013):



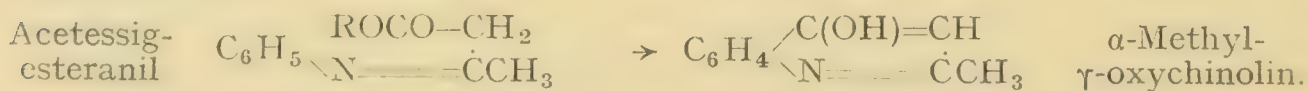
5. Oxychinolinderivate entstehen durch Ringschluss aus Anilinderivaten von  $\beta$ -Ketonsäuren und  $\beta$ -Dicarbonsäuren:

a) Acetessigsäureanilid (aus Acetessigester und Anilin bei  $110^\circ$ ) wird durch conc. Säuren zu  $\gamma$ -Methylcarbostyryl oder  $\gamma$ -Methyl- $\alpha$ -oxychinolin condensirt (Knorr, A. 236, 112):

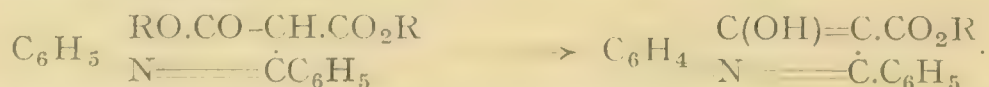


Aehnlich giebt Methylacetessigsäureanilid  $\beta,\gamma$ -Dimethylcarbostyryl, Acetessigsäuremethylanilid das  $n$ -Methylderivat des  $\gamma$ -Methylpseudo-carbostyryls (S. 880):

b) Acetessigesteranil (Anilidocrotonsäureester), aus Acetessigester und Anilin bei gew. Temperatur gewonnen, liefert dagegen durch Erhitzen auf  $250^\circ$  das  $\gamma$ -Oxy- $\alpha$ -methylchinolin (Conrad und Limpach, B. 24, 2990):



Aehnlich reagiren Benzoylessigester, Acetondicarbonsäureester u. a., statt des Anilins kann man homologe Aniline, Anthranilsäure oder Phenylendiamin in die Reactionen einführen (B. 31, 2143; 33, 3439, 3448; 38, 2044). Aus Benzanilidimidchlorid (S. 280) und Na-Malonsäureester entsteht Anilbenzoylmalonsäureester, welcher sich zu  $\alpha$ -Phenyl- $\gamma$ -oxychinolin- $\beta$ -carbonsäureester condensirt (B. 19, 1541):



Aus Malonanilidsäure entsteht mit  $\text{PCl}_5$ :  $\alpha,\beta,\gamma$ -Trichlorchinolin (B. 18, 2975; 20, 1235), ähnlich reagiren Alkylmalonsäuren.

6. Der Verwandlung von Pyrrolen in Pyridine analog ist die Ueberführung von Indolen beim Erhitzen mit Natriumalkoholat und  $\text{CCl}_3\text{H}$  oder  $\text{CBr}_3\text{H}$  in  $\beta$ -Chlor- und  $\beta$ -Bromchinoline (S. 742).

$\alpha$ -Methylindol liefert beim Durchleiten seiner Dämpfe durch glühende Röhren Chinolin (B. 38, 1949).

Verhalten: Die Chinolinbasen sind in Wasser schwer, in Alkohol und Aether leicht lösliche Flüssigkeiten von durchdringendem Geruch. Gleich den Pyridinen sind sie tertiäre Basen, geben daher wie jene:

1. Salze und Doppelsalze (vgl. Quecksilbersalze, B. 28, R. 617); die Pt-Doppelsalze bleiben beim Kochen unverändert (vgl. S. 848);



2. mit Jodalkylen, Dialkylsulfaten, Säurechloriden, Chloressigsäure etc. Ammonium-(*Chinolinium*)-verbindungen (B. 38, 1144; 39, 2135); die Additionsfähigkeit für Jodalkyle ist jedoch durch die Natur der Substituenten in den Chinolinen beschränkt (B. 24, 1984). Beim Erhitzen zerfallen die Chinolinjodalkylate z. T. in Jodalkyl und Chinoline.

3. Aehnlich dem Pyridin wird das Chinolin durch Salpetersäure oder Chromsäure wenig angegriffen; durch Kaliumpermanganat dagegen wird der Benzolkern zerstört unter Bildung von  $\alpha,\beta$ -*Pyridindicarbonsäure* oder *Chinolinsäure* (S. 859). Die homologen Chinoline, sowohl die im Pyridinkern, als auch die im Benzolkern alkylirten, werden durch Chromsäure in schwefelsaurer Lösung zu den entsprechenden *Chinolincarbonsäuren* oxydirt; durch  $MnO_4K$  dagegen wird auch in ihnen meist der Benzolkern unter Bildung von *Pyridinpolycarbonsäuren* zerstört (B. 23, 2252).

Aus  $\alpha$ -Alkylchinolinen werden jedoch durch  $MnO_4K$  unter Zerstörung des Pyridinkerns Säurederivate der *o*-Amidobenzoësäure gebildet;  $\alpha$ -Phenylchinolin giebt so *Benzoylanthranilsäure* (B. 19, 1196). Aehnlich wird auch durch Oxydation der Chinoliniumverbindungen unter Zwischenbildung der *n*-Alkylchinolone (s. u.) der Pyridinkern gespalten.

4. Bei der Reduction mit Zink und Salzsäure oder durch Ueberleiten der Dämpfe mit Wasserstoff über fein verteiltes Ni bei 160—180°, nimmt der Pyridinkern der Chinoline 4H-Atome auf unter Bildung von Tetrahydrochinolinen; durch energische Reduction entsteht schliesslich Dekahydrochinolin.

Die Zahl der bekannt gewordenen Chinolinderivate ist eine sehr grosse; zum Teil sind sie als Antiseptica, Antipyretica, Farbstoffe u. s. w. von technischer Bedeutung. Es sind im Folgenden nur die wichtigeren Substanzen dieser Gruppe aufgeführt.

**Chinolin**  $C_9H_7N$ , Kp. 239°,  $D_{20}$  1,095, ist eine farblose, stark lichtbrechende Flüssigkeit von eigentümlichem Geruch, welche stark antiseptisch wirkt. Es findet sich im Knochenöl und Steinkohlenteer, entsteht aus verschiedenen Alkaloiden, und wird auf synthetischem Wege dargestellt nach der Methode von Skraup durch mehrstündiges Kochen eines Gemenges von Glycerin (120 g), Anilin (38 g), Schwefelsäure (100 g) und Nitrobenzol (24 g) oder Arsensäure (B. 14, 1002; 27, 574; 29, 704). Mit 1 Aeq. der Säuren bildet es krystallinische Salze, von denen das Bichromat  $(C_9H_7N)_2H_2Cr_2O_7$ , F. 165°, schwer löslich ist. Chinolin-betaïn  $C_9H_7N \cdot CH_2 \cdot CO \cdot O$ , F. 171°; sein HCl-Salz entsteht aus Chinolin und Chloressigsäure (C. 1902 II, 1326; B. 39, 72). Chinolinacetylchlorid  $C_9H_7N(Cl)CH_2COCH_3$  (C. 1899 I, 117; 1903 I, 402). Durch Reduction des Chinolins entstehen Di-, Tetra-, Hexa- und Dekahydrochinolin (S. 883).

Alkylchinoliniumverbindungen: **Chinolinjodmethylat**  $C_9H_7N \cdot JCH_3 + H_2O$ , F. 72° (wasserfrei F. 133°), **Chinolinjodaethylat**, F. 159°. Die aus den Alkylchinoliniumjodiden mit Alkalien zunächst entstehenden wasserlöslichen Hydroxyde sind mit Ausnahme der Amido- und Oxychinoliniumbasen gleich den Pyridiniumhydroxyden (S. 849) unbeständig und lagern sich wie diese in die wasserunlöslichen, nichtleitenden  $\alpha$ -Oxydihydrochinoline

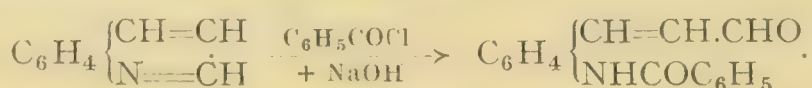
(Pseudobasen, Chinolanole) um. Auch diese sind meist veränderlich und werden durch Natronlauge durch einen gleichzeitig verlaufenden Oxydations- und Reduktionsprocess in n-Alkyl- $\alpha$ -chinolone und n-Alkyltetrahydrochinoline übergeführt; mit alkalischer Ferricyankaliumlösung entstehen dagegen ausschliesslich die n-Alkyl- $\alpha$ -chinolone (A. **282**, 363; B. **36**, 2568). Durch Säuren werden sie in die ursprünglichen Chinoliniumsalze zurückverwandelt:



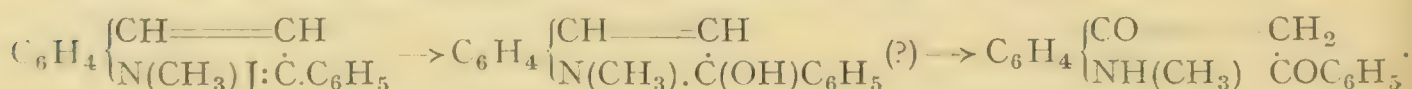
Die  $\alpha$ -Oxydihydrochinoline sind durch eine auffallende Beweglichkeit der Hydroxylgruppe ausgezeichnet; so liefern sie beim Kochen mit Alkoholen die entsprechenden Alkoxyverbindungen (auch als Alkoholate bezeichnet) und reagiren ferner unter Wasseraustritt mit Anilin, Phenylhydrazin, Hydroxylamin und solchen Verbindungen, die eine reaktionsfähige Methylengruppe enthalten (B. **44**, 680; J. pr. Ch. [2] **84**, 219). Man hat aus diesem Grunde für die  $\alpha$ -Oxydihydrochinoline auch die offene Formel der o-Alkylamidozimtaldehyde in Betracht gezogen:



unter Annahme einer ähnlichen Ringspaltung, wie sie beim Dinitrophenylpyridiniumchlorid (S. 849) beobachtet worden ist. In einzelnen Fällen ist eine derartige Aufspaltung des Chinolinringes sicher nachgewiesen. So entsteht durch Einwirkung von Benzoylchlorid und Natronlauge auf Chinolin o-Benzoylamidozimtaldehyd (B. **38**, 3415):



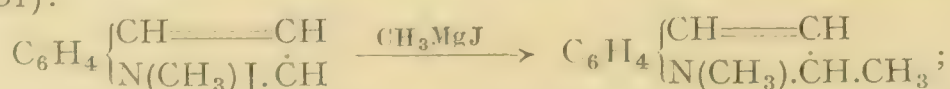
Das  $\alpha$ -Phenylchinolinjodmethylat liefert mit Natronlauge ein leicht veränderliches Oxydihydrochinolin, das schon durch den Luftsauerstoff zum o-Methylamidodibenzoylmethan oxydirt wird (B. **44**, 2670):



Auf der grossen Reactionsfähigkeit der Oxydihydrochinoline, verbunden mit der Condensationsfähigkeit der Methylgruppe in  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Methylchinolinen (S. 875) beruht wahrscheinlich auch die Bildung der prachtvollen blauen und roten Farbstoffe der *Cyanine*, *Isocyanine* und *Apocyanine*, von denen erstere durch Einwirkung von Alkali auf Gemische von Chinolinjodalkylaten mit Lepidin- und Chinaldinjodalkylaten, letztere durch Behandeln von Chinolinjodalkylaten für sich mit alkoholischer Kalilauge entstehen. Diese Farbstoffe, deren Constitution noch unsicher ist, finden in der Photographie als Sensibilisatoren zur Herstellung orthochromatischer Platten Verwendung (B. **37**, 2821; **41**, 3054; **44**, 690; J. pr. Ch. [2] **73**, 100; **84**, 239).

Mit der Umlagerung der Chinoliniumhydroxyde in Oxydihydrochinoline verwandt sind die folgenden Umwandlungen der Chinolinhalogenalkylate:

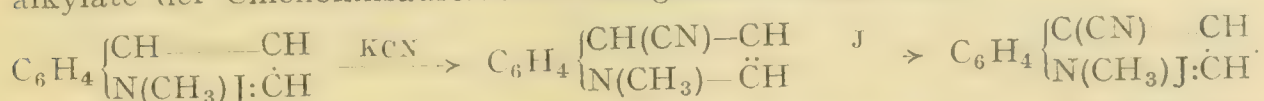
a) mit Alkylmagnesiumhaloiden liefern sie n, $\alpha$ -Dialkyldihydrochinoline (B. **42**, 1101):



b) mit Cyankalium entstehen durch Umlagerung der wahrscheinlich zunächst entstehenden Chinoliniumcyanide leicht veränderliche n-Alkyldihydrocinchoninsäurenitrile, die durch Oxydation mit Ferricyankalium in



n-Alkyl- $\gamma$ -cyan- $\alpha$ -chinolone, durch Behandlung mit Jodlösung in die Jodalkylate der Cinchoninsäurenitrile übergehen (B. **44**, 2058):



Auffallend erscheint es, dass durch Einwirkung von Benzoylchlorid und Cyankalium n-Benzoyldihydrochinaldinsäurenitril gebildet wird (B. **38**, 1606).

**Homologe Chinoline:** Von den Methylchinolinen sind alle 7 Isomeren bekannt. Die 4 im Benzolkern methylieren Chinoline, auch Toluchinoline oder Methylbenzchinoline genannt, entstehen nach der Reaction von Skraup aus den 3 Toluidinen: o-Methylchinolin, Kp. 248°, p-Kp. 257°, m-Kp. 248°, a-Kp. 250°.

$\alpha$ -Methylchinolin, **Chinaldin**  $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}(\text{CH}_3)$ , Kp. 247°, findet sich im Steinkohlenteerchinolin (bis 25 pct.) (B. **16**, 1082); es entsteht nach den verschiedenen S. 870—872 angeführten synthetischen Methoden; ferner durch Reduction von  $\gamma$ -Oxychinaldin (S. 880) und durch Schmelzen von Aethylacetanilid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CO}\cdot\text{CH}_3$  mit Chlorzink (B. **23**, 1903). Dargestellt wird es nach der Methode von Döbner-Miller durch mehrstündiges Kochen von Anilin mit Paraldehyd und roher Salzsäure (B. **16**, 2465). Salze siehe B. **41**, 2701.

$\beta$ -Methylchinolin, F. 10—14°, Kp. 253°, entsteht durch Erhitzen von o-Amidobenzaldehyd mit Propionaldehyd auf 220° (B. **42**, 1144).

$\gamma$ -Methylchinolin, **Lepidin**, Kp. 257°, findet sich neben Chinolin im Steinkohlenteer und wird aus Cinchonin durch Destillation mit Kali, sowie auf synthetischen Wegen (vgl. B. **31**, 2153) erhalten.

Mit Chromsäure liefern diese 3 Methylchinoline die entsprechenden Chinolincarbonsäuren (S. 882), mit Chamäleon: Pyridintricarbonsäuren (S. 861).

$\alpha,\beta$ -Dimethylchinolin  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{CH}_3)_2\text{N}$ , Kp. 261° (B. **22**, 267);  $\alpha,\gamma$ -Dimethylchinolin, Kp. 266°, wird aus Acetylaceton mit Anilin gewonnen.  $\beta,\gamma$ -Dimethylchinolin, F. 65°, Kp. 290°, aus  $\beta,\gamma$ -Dimethylcarbostyrol.

Ueber o- und p-Toluchinaldine  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3[\text{C}_3\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{N}]$  vgl. B. **23**, 3483.

$\alpha$ -Aethylchinolin  $\text{C}_9\text{H}_6(\text{C}_2\text{H}_5)\text{N}$ , Kp. 255—260° und  $\beta$ -Aethylchinolin, Kp. 265°, entstehen auch aus Aethylchinoliniumjodid durch Erhitzen auf 250° (analog der Bildung von Alkylpyridinen S. 849);  $\gamma$ -Aethylchinolin Kp. 270—275°;  $\gamma$ -Propylchinolin, Kp. 159°. Ueber Trimethylchinoline s. B. **21**, R. 138.  $\beta$ -Aethyllepudin  $\text{C}_9\text{H}_5\text{N}[\beta,\gamma](\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_3)$  und Derivate s. B. **31**, 2143.

Wie in den  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Alkylpyridinen (S. 849), so sind auch in den Chinolinen  $\alpha$ - und  $\gamma$ -ständige  $\text{CH}_3$ - oder  $\text{CH}_2\text{R}$ -Gruppen zu Condensationen mit Aldehyden und Phtalsäureanhydrid befähigt.

Formaldehyd giebt mit Chinaldin: Methylolchinaldin, *Chinaldinalkin*  $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}\text{-}\alpha\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , F. 105°, Dimethylolchinaldin, *Chinolinpropandiol*  $(\text{C}_9\text{H}_6\text{N})\text{CH}(\text{CH}_2\text{OH})_2$ , F. 117° und Trimethylolchinaldin  $(\text{C}_9\text{H}_6\text{N})\text{C}(\text{CH}_2\text{OH})_3$ , F. 143°; ist aber die  $\beta$ -Stellung substituiert, so nimmt die  $\alpha$ -ständige Methylgruppe nur 2 Methylolgruppen auf:  $\beta$ -Methyldimethylolchinaldin  $\text{C}_9\text{H}_5\text{N}[\beta]\text{CH}_3[\alpha]\text{CH}(\text{CH}_2\text{OH})_2$ , F. 107°. Ebenso giebt Lepidin neben Methylollepidin  $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}[\gamma]\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ , Ocl, nur Dimethylollepidin  $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}[\gamma]\text{CH}(\text{CH}_2\text{OH})_2$ , F. 128°; im  $\alpha,\gamma$ -Dimethylchinolin reagiert zunächst nur die  $\alpha$ -ständige  $\text{CH}_3$ -Gruppe:  $\gamma$ -Methylmethylol- und -dimethylolchinaldin, F. 98° und 140°; auch Chloral und Phtalsäureanhydrid (s. u.) reagieren mit der  $\alpha$ -Methylgruppe (B. **37**, 1322). — Durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung entsteht aus dem Chinaldinalkin:  $\alpha$ -Vinylchinolin  $(\text{C}_9\text{H}_6\text{N})\text{CH}:\text{CH}_2$ ; aus den Chinolinpropandiolen erhält man durch Reduction mit HJ-Säure:  $\gamma$ - und  $\alpha$ -Isopropylchinolin (B. **32**, 223).

Mit Benzaldehyd entstehen je nach den Reaktionsbedingungen aus Chinaldin und Lepidin: **Benzyliden-chinaldin** und **-lepidin** ( $C_9H_6N$ )- $\alpha$ - und  $-\gamma$ -CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, F. 100° und 92°, oder **Benzylidendichinaldin-** und **-dilepidin** ( $C_9H_6N.CH_2$ )<sub>2</sub>CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> F. 156° u. Zers. und 218°. Durch Reduction des Benzylidenchinaldins und -lepidins bilden sich Benzylchinaldin und -lepidin F. 30° und 101°, die sich wiederum noch mit 2 bez. 1 Mol. Formaldehyd vereinigen lassen (B. 32, 3599).

Mit Chloral condensirt sich das Lepidin zu **Lepidinchloral** ( $C_9H_6N$ )CH<sub>2</sub>CH(OH)CCl<sub>3</sub>, F. 175°, und besonders glatt das Chinaldin zu **Chinaldinchloral**  $C_9H_6N$ - $\alpha$ -CH<sub>2</sub>CH(OH)CCl<sub>3</sub>, F. 144°, das mit Alkali:  $\alpha$ -Chinolylmilchsäure ( $C_9H_6N$ )CH<sub>2</sub>CH(OH)COOH und  $\alpha$ -Chinolylacrylsäure ( $C_9H_6N$ )CH:CHCOOH giebt; die Chinolylmilchsäure liefert mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>: Chinolylacetaldehyd ( $C_9H_6N$ )CH<sub>2</sub>CHO, F. 104°, und durch Oxydation:  $\alpha$ -Chinolylessigsäure ( $C_9H_6N$ )CH<sub>2</sub>COOH, F. 275°. Aus Chlorallepidin mit Alkali entsteht **Chinolyl- $\gamma$ -acrylsäure**, F. 250—255° u. Zers., welche durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor **Chinolyl- $\gamma$ -propionsäure**, F. 203°, giebt (B. 37, 1337).

Beim Erhitzen mit Phtalsäureanhydrid auf 220° bildet Chinaldin einen gelben Farbstoff: **Chinophtalon** ( $C_9H_6N$ )CH $\begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$ C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, F. 241°; bei niedriger Temperatur entsteht das isomere **Chinaldylidenphtalid**, *Isochinophtalon* ( $C_9H_6N$ )CH:C.C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>COO, F. 187°, das beim Erhitzen auf 250° oder durch Behandeln mit Natriumaethylat in das Chinophtalon übergeht (B. 37, 3006); vgl. die Umwandlung von Benzylidenphtalid in Phenyl diketohydrinden (S. 593). Chinophtalonsulfosäure ist das *Chinolingelb*, ein Seiden- und Wollfarbstoff. Chinaldin und Phtalaldehydsäure s. B. 29, 187.

Mit Oxalester und Kaliumaethylat condensiren sich Chinaldin und Lepidin zu dem gelbgefärbten **Chinaldinoxalester** und **Lepidinoxalester** ( $C_9H_6N$ )CH:C(OH)CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, F. 131° und 195°, die sich in Alkalien gelb, in Säuren dagegen, wahrscheinlich unter Umlagerung in die Ketoform, farblos lösen (B. 42, 1140).

$\alpha$ -**Phenylchinolin**  $C_9H_6(C_6H_5)N$ , F. 84°, Kp. 363°, aus Anilin und Zimmtaldehyd beim Erhitzen mit Salzsäure auf 200°, wird durch MnO<sub>4</sub>K zu Benzoylanthranilsäure oxydirt. Ueber die Aufspaltung seines Jodmethylats zum o-Methylamidodibenzoylmethan s. S. 874.

$\beta$ -**Phenylchinolin**, F. 52° (B. 16, 1836).

$\gamma$ -**Phenylchinolin**, F. 61°, aus seiner  $\alpha$ -Carbonsäure erhalten (s. u.), steht in naher Beziehung zu einigen Umwandlungsproducten der Chinaalkaloide (S. 920) (B. 20, 622). Ueber  $\gamma$ -**Chinolinphenole** s. B. 27, 907. **Nitrophenylchinolin** NO<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>N, F. 159°, aus Isodiazonitrobenzol und Chinolin (B. 29, 168).  $\gamma$ -**Phenyl- $\alpha$ -methylchinolin**,  $\gamma$ -**Phenylchinaldin**  $C_9H_5(C_6H_5)(CH_3)N$ , F. 99°, entsteht auch durch Condensation von Benzoylacetone mit Anilin (B. 20, 1771), giebt durch Oxydation seines *Phtalons*  $C_9H_5N(C_6H_5)CH:(C_2O_2C_6H_4)$  mit Chromsäure  $\gamma$ -**Phenylchinolin- $\alpha$ -carbonsäure**, welche unter CO<sub>2</sub>-Abgabe  $\gamma$ -Phenylchinolin bildet.  $\alpha$ -**Phenyl- $\gamma$ -methylchinolin**, F. 65°, (B. 19, 1036), wird auch aus Flavenol (s. u.) durch Destillation mit Zinkstaub erhalten; sein p-Amidoderivat, das sog. p-**Flavanilin**,  $\alpha$ -*Amidophenyl- $\gamma$ -methylchinolin*  $C_9H_5(CH_3)(C_6H_4NH_2)N$  (B. 19, 1038), dessen einsäurige gelb gefärbte Salze früher als *Farbstoffe* Anwendung fanden (B. 15, 1500), entsteht durch Condensation von o-Amidoacetophenon mit p-Amidoacetophenon. Salpetrige Säure verwandelt das Flavanilin in **Flavenol**,  $\alpha$ ,p-*Phenol- $\gamma$ -methylchinolin*  $C_9H_5(CH_3)(C_6H_4OH)N$ . Ueber o-**Flavanilin** siehe B. 32, 3231.

Verschiedene isomere **Dichinoline** ( $C_9H_6N$ )<sub>2</sub> sind durch Kochen von Chinolin mit Natrium, aus Jodchinolinen mit Kupferbronze, ferner durch



Leiten seiner Dämpfe durch glühende Röhren, schliesslich aus Benzidin und anderen Diamidodiphenylen nach der Skraup'schen Chinolinsynthese und aus Chinolylacetaldehyd mit o-Amidobenzaldehyd nach Methode 2 (S. 870) erhalten worden (M. 8, 121; B. 17, 1965; 20, 634; 38, 762; A. 287, 38 u. a. m.).

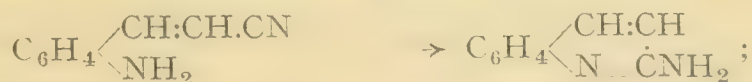
**Dichinolylocholin**  $C_9H_6N.C_9H_5N.C_9H_6N$ , F. 151<sup>0</sup>, wird aus  $\gamma$ -Acetacetylchinolin ( $C_9H_6N$ )COCH<sub>2</sub>COCH<sub>3</sub> (S. 881) mit 2. Mol. o-Amidobenzaldehyd erhalten (B. 29, R. 845).

**Trichinolymethan**  $CH(C_9H_6N)_3$ , F. 202<sup>0</sup>, entsteht aus Pararosanilin (S. 561) nach der Reaction von Skraup (B. 24, 1606, 2267). Ueber die Auffassung von *Aldehydgrün* als Chinolinabkömmling vgl. S. 564.

**Halogen-, Sulfo-, Nitroderivate der Chinoline.** Halogen-, Nitro- oder Sulfoderivate des Chinolins, welche die Substituenten im Benzolkern haben, werden nach den allgemeinen, beim Benzol und Naphtalin besprochenen Methoden der Einführung solcher Gruppen gewonnen: oder aber man unterwirft die entsprechenden substituirten Benzolderivate den S. 870 angeführten Chinolinsynthesen; Nitrirung des Chinolins s. B. 41, 1735. Schwieriger ist es, Halogen-, Nitro- oder Sulfogruppen in den Pyridinkern des Chinolins einzuführen. Py-Chlorderivate des Chinolins werden vorzugsweise durch Einwirkung von  $PCl_5$  auf Py-Oxychinoline gewonnen;  $\alpha$ -Chlorchinoline entstehen, ähnlich wie in der Pyridinreihe, auch aus n-Alkyl- $\alpha$ -chinolonen mit Phosphorchloriden (B. 32, 1297; 35, 3678). Bemerkenswert ist die Beweglichkeit der in  $\alpha$ - oder  $\gamma$ -Stellung befindlichen Halogenatome im Chinolin, welche leicht durch OH, NHR und dergl. ersetzt werden können (vgl. Halogenpyridine S. 853).

$\alpha$ -Chlorchinolin  $C_9H_6ClN$ , F. 38<sup>0</sup>, Kp. 267<sup>0</sup>, aus Carbostryl, n-Methyl- oder n-Aethylchinolon und  $PCl_5$  (B. 15, 333; 31, 611).  $\beta$ -Chlorchinolin, Kp. 255<sup>0</sup>, aus Chinolin und Chlorschwefel neben einer Verb. ( $C_9H_5N$ )<sub>2</sub>S<sub>2</sub>, dem sog. **Thiochinanthren** und Trichlorchinolin (B. 29, 2456; J. pr. Ch. [2] 66, 209).  $\alpha$ -Bromchinolin, F. 49<sup>0</sup> (J. pr. Ch. [2] 41, 41).  $\beta$ -Bromchinolin, F. 13<sup>0</sup>, Kp. 276<sup>0</sup>, durch Einwirkung von Bromschwefel auf Chinolin oder durch Erhitzen von Chinolinchlorhydrat mit Brom (B. 27, R. 732; 25, R. 422; 29, 2459).  $\gamma$ -Chlorchinolin, F. 34<sup>0</sup>, aus Kynurin mit  $PCl_5$  (S. 880), sowie aus  $\gamma$ -Amidochinolin durch Diazotiren in Salzsäure; ähnlich wird auch  $\gamma$ -Jodchinolin, F. 100<sup>0</sup>, aus  $\gamma$ -Amidochinolin erhalten (J. pr. Ch. [2] 56, 193).  $\gamma$ -Bromchinolin, F. 30<sup>0</sup>, aus Kynurin mit  $PBr_5$  (B. 27, R. 732; J. pr. Ch. [2] 56, 192).  $\alpha$ -Jodchinolinjodmethylat  $C_9H_6JN.JCH_3$ , F. 212<sup>0</sup>, entsteht aus  $\alpha$ -Chlorchinolin mit Jodmethyl (A. 282, 376).  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -chlorchinolin F. 72<sup>0</sup>, aus Methylketol,  $CCl_3H$  und Natriumalkoholat (B. 21, 1942).  $\alpha,\beta$ -Dichlorchinolin, F. 105<sup>0</sup>, aus Hydrocarbostyryl mit  $PCl_5$ .  $\alpha,\beta,\gamma$ -Trichlorchinolin  $C_9H_4Cl_3N$ , F. 107<sup>0</sup>, aus Malonanilsäure mit  $PCl_5$  (B. 17, 737) (S. 872).

**Amidochinoline:** Im Benzolkern amidirte Chinoline entstehen durch Reduction der betreffenden Nitrochinoline; Py- $\alpha$ - und  $\gamma$ -Amidochinolinderivate werden durch Erhitzen von  $\alpha$ - oder  $\gamma$ -Chlor- oder -Bromchinolinen mit Ammoniak oder Aminen gewonnen;  $\alpha$ -Amidochinoline erhält man auch durch Synthese aus o-Amidozimmtsäurenitrilen (B. 32, 3399):



vgl. auch die Bildung des sog. Chindolins  $C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH:C-C_6H_4 \\ \diagdown N \quad \dot{C}-NH \end{array}$  durch Reduction von o,o'-Dinitrocyandibenzyl  $NO_2C_6H_4CH_2CH(CN)C_6H_4NO_2$  (S. 895).

$\alpha$ -Amidochinolin ( $C_9H_6N$ )NH<sub>2</sub>, F. 120<sup>0</sup> (corr.), aus Zimmtsäurenitril mit Na-aethylat (s. o.), aus  $\alpha$ -Chlorchinolin beim Erhitzen mit Ammoniak

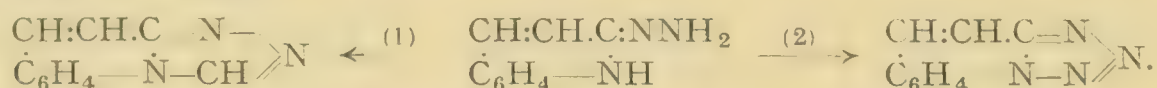
und Ammoniumcarbonat auf 200° (neben Carbostyryl), sowie durch reduzierende Spaltung des  $\alpha$ -Phenylhydrazidochinolins oder des Hydrazochinolins (s. u.) (J. pr. Ch. [2] **56**, 204; B. **31**, 1297), wird durch conc. Alkalien in  $\text{NH}_3$  und Carbostyryl hydrolysiert; Jodmethylat, F. 247°, wird auch aus  $\alpha$ -Jodchinolinjodmethylat mit  $\text{NH}_3$  gewonnen (A. **282**, 380).  $\alpha$ -Anilidochinolin ( $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}$ ). $\text{NHC}_6\text{H}_5$ , F. 98° aus  $\alpha$ -Chlorchinolin und Anilin bei 200°.

$\alpha$ -Amido- $\beta$ -phenylchinolin ( $\text{C}_9\text{H}_5\text{N}$ )( $\text{NH}_2$ )( $\text{C}_6\text{H}_5$ ), F. 156° (corr.), wird aus  $\alpha$ -Phenyl-o-nitrozimmtsäurenitril bei der Reduction, sowie durch Condensation von o-Acetamidobenzaldehyd mit Benzylcyanid erhalten.

$\beta$ -Amidochinolin ( $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}$ ) $\text{NH}_2$ , dimorph F. 84° und 94°, aus  $\beta$ -Chinolin-carbonsäureamid mit  $\text{NaOBr}$  (C. 1910 I, 2102).  $\beta$ -Amidochinaldin, F. 160°, entsteht durch Beckmann'sche Umlagerung aus dem Oxim des  $\beta$ -Acetylchinaldins (B. **40**, 3425).

$\gamma$ -Amidochinolin ( $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}$ ) $\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ , F. 70° (wasserfrei 154°), entsteht aus Cinchoninsäureamid mit Brom und Alkali (J. pr. Ch. [2] **56**, 181).  $\gamma$ -Amidochinaldin  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{N}(\text{NH}_2)$ , F. 270° (B. **21**, 1980). p-Methoxy- $\gamma$ -amidochinolin  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{OCH}_3)\text{N}(\text{NH}_2)$ , F. 120°, aus dem Chininsäureamid mit  $\text{KOBBr}$  (B. **29**, R. 674).

**Chinolyldiazine** erhält man aus den  $\alpha$ - und aus den  $\gamma$ -Chlorchinolinen durch Erhitzen mit Hydrazin oder Phenylhydrazinen (B. **24**, 2817; **33**, 1885):  $\alpha$ -Chinolyldiazin ( $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}$ ). $\text{NH.NH}_2$ , F. 135°, erweist sich bei gewissen Reactionen als Hydrazidin, indem es mit Ameisensäure sog. Naphtriazol (1), F. 175°, mit salpetriger Säure Naphtriazol (2), F. 157°, liefert (vgl. S. 859):



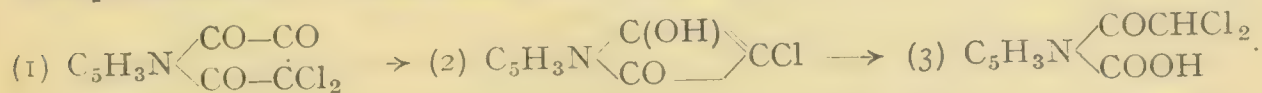
Das Naphtriazol wird durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  quantitativ in *Tetrazol* übergeführt (B. **33**, 1890).

$\alpha$ -Lepidylhydrazin [ $\text{C}_9\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{N}$ ]NHNH $_2$ , F. 146°.  $\gamma$ -Chinaldylhydrazin, F. 118°.  $\alpha$ -Hydrazochinolin ( $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}$ ) $\text{NH.NH}(\text{C}_9\text{H}_6\text{N})$ , F. 229, und  $\alpha$ -Hydrazolepidin, F. 265°, entstehen neben den Hydrazinen beim Erhitzen der  $\alpha$ -Chlorchinoline mit Hydrazinhydrat; sie geben durch Oxydation  $\alpha$ -Azochinolin und -lepidin, F. 230° und 235°, durch Reduction mit Zinkstaub und Salzsäure  $\alpha$ -Amidochinolin und -lepidin.  $\alpha$ -Phenylhydrazidochinolin ( $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}$ )NHNHC $_6\text{H}_5$ , F. 191°, giebt durch Oxydation Phenylazochinolin, F. 93° (B. **24**, 2817).

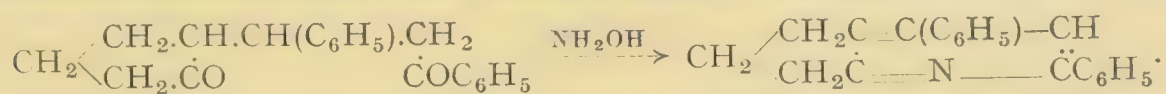
**Oxychinoline:** Die Oxychinoline zeigen den Character von Basen und Phenolen. Im Benzolkern hydroxylierte Chinoline, auch Chinophenole oder Oxybenzchinoline genannt, entstehen nach den synthetischen Methoden von Skraup und Döbner-Miller aus Amidophenolen, ferner durch Umwandlung der Bz-Nitrochinoline oder durch Schmelzen der Chinolinsulfosäuren mit Kali; in die entstehenden Oxychinoline kann man dann durch Kalischmelze weitere Hydroxylgruppen einführen (B. **28**, R. 912): 1-Oxychinolin  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}):(\text{C}_3\text{H}_3\text{N})$ , F. 75°, Kp. 266°, aus 1-Chinolinsulfosäure (B. **16**, 712); von ihm ausgehend gewinnt man 1-Aethoxy-4-acetamidochinolin, Analgen  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)(\text{NH.COCH}_3):(\text{C}_3\text{H}_3\text{N})$ , F. 155°, das als schmerzstillendes Mittel empfohlen wird. p-Oxychinolin, F. 194°, entsteht auch aus Xanthochinsäure (S. 882) durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung; die Jodalkylate des p-Oxychinolins geben beständige Chinoliniumhydroxyde (vgl. S. 873), während sich die p-Alkoxychinoline hierin wie die anderen Chinolinderivate verhalten (B. **36**, 456, 1169). Eine m-Jod-o-oxychinolin-a-sulfosäure  $\text{C}_6\text{H}(\text{OH})\text{J}(\text{SO}_3\text{H}):(\text{C}_3\text{H}_3\text{N})$  ist das als Jodoformersatz gebrauchte Loretin (J. pr. Ch. [2] **55**, 457).



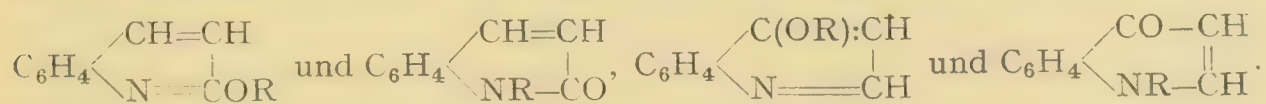
Die Bz-Oxychinoline werden durch Behandlung mit Chlor in Eisessig nach der Zincke'schen Methode ähnlich den Naphtolen (S. 637) in gechlorte Chinolinchinone übergeführt, die, wie die Naphtalinderivate in Indene, durch weitere Umformung in sog. **Pyrindenderivate**, Abkömmlinge eines condensirten Pyridin- und Indenrings, übergehen. So entsteht aus p-Oxychinolin mit Chlor durch verschiedene Umwandlungen der primären Einwirkungsproducte **Dichlortriketotetrahydrochinolin** (1). Dieses giebt beim Kochen mit Wasser  **$\beta$ -Chlor- $\alpha$ -oxypyridon** (2), aus dem durch Ringspaltung **Dichloracetocolinsäure** (3) gewonnen wird (A. 290, 321):



Pyrindenderivate sind auch durch Synthesen dargestellt worden: **Diketo-pyrhydrindencarbonsäureester**  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N} \begin{array}{l} \diagup [\alpha]\text{CO} \\ \diagdown [\beta]\text{CO} \end{array} \text{CHCO}_2\text{CH}_3$ , aus Chinolinsäureester mit Essigester und Natrium (B. 35, 1411).  **$\beta$ -Phenyldiketopyrhydrinden**  $\text{C}_5\text{H}_3\text{N} \begin{array}{l} \diagup [\beta]\text{CO} \\ \diagdown [\gamma]\text{CO} \end{array} \text{CHC}_6\text{H}_5$ , durch Umlagerung aus dem Benzylidencinchomerid  $\text{OCOC}_5\text{H}_3\text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CHC}_6\text{H}_5$ , dem Condensationsproduct von Cinchomeronsäureanhydrid (S. 860) mit Phenylessigsäure (B. 37, 2137).  **$\alpha, \gamma$ -Diphenylpyrhydrinden**, aus dem Diketon, welches durch Addition von Cyclopentanon an Benzalacetophenon entsteht, durch Behandlung mit Hydroxylamin (B. 35, 3973):



Die im Pyridinkern hydroxylierten Chinoline sind schwächere Basen und Phenole als die Bz-Oxychinoline. Aehnlich wie bei den Oxypyridinen (oder Pyridonen S. 854) bleibt es unentschieden, ob den Oxychinolinen der  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Stellung, die Hydroxyl- oder Ketoform zukommt; dagegen existiren Aether beider Formen, z. B. des Carbostyrils und Pseudocarbostyrils:



Synthesen von Py-Oxychinolinen s. S. 872.

**$\alpha$ -Oxychinolin, Carbostyril**  $\text{C}_9\text{H}_7\text{ON} (+\text{H}_2\text{O})$ , F. 199°, das Lactim oder Lactam der o-Amidozimmtsäure (S. 407), wird aus o-Nitrozimmtsäure durch Reduction gewonnen (B. 14, 1916). Es entsteht ferner aus

o-Acetamidobenzaldehyd  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CHOCH}_3 \\ \diagdown \text{NH-CO} \end{array}$  mit Natronlauge (C. 1900 II,

427), aus  $\alpha$ -Chlorchinolin beim Erhitzen mit Wasser oder aus Chinolin beim Erwärmen mit Chlorkalklösung (B. 21, 619). Seine Salze mit Alkalien und Säuren werden schon durch Wasser zersetzt. Durch

$\text{MnO}_4\text{K}$  wird es zu Oxalylanthranilsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{COOH} \\ \diagdown \text{NH.CO.CO}_2\text{H} \end{array}$  oxydirt, durch Na und Alkohol zu Tetrahydrochinolin reducirt.

Carbostyrilmethylaether, Kp. 247°, -aethylaether, Kp. 256°, oder  $\alpha$ -Methoxy- und  $\alpha$ -Aethoxychinolin sind Oele, die durch Einwirkung von Jodalkyl auf das Na- oder Ag-Salz des Carbostyrils, aus  $\alpha$ -Chlorchinolin mit Na-alkoholaten und auch aus den o-Amidozimmtsäureestern mit alkoh.  $\text{ZnCl}_2$  entstehen. Pseudocarbostyrilmethylaether, F. 71°, Aethylaether, F. 54°, oder n-Methyl- und n-Aethyl- $\alpha$ -chinolon entstehen aus

Jodalkyl mit freiem Carbostyryl, ferner aus Methyl- und Aethylchinoliniumjodid durch Natronlauge und Ferricyankali (vgl. S. 874). Das *n*-Methylchinolon entsteht auch durch Erhitzen von Aethoxychinolin mit Jodmethyl (B. 30, 930); mit  $P_2S_5$  liefert es *n*-Methylthiochinolon  $C_9H_6SN(CH_3)$ , F. 118° (B. 33, 3358).

**1-Nitrocarbostyryl**  $C_9H_6(NO_2)ON$ , F. 168°, entsteht aus Nitrocumarin (S. 411) mit alkohol.  $NH_3$ ; weitere isomere Nitrocarbostyryle vgl. J. pr. Ch. [2] 64, 85; 68, 100. **3-Oxycarbostyryl**, F. über 300°, durch Condensation der *o*-Amido-*m*-cumarsäure (S. 412), welche durch electrolytische Reduction der *o*-Nitrozimmtsäure gewonnen wird.

**$\beta$ -Oxychinolin** ( $C_9H_6N$ )OH, 198°, aus diazotirtem  $\beta$ -Amidochinolin (C. 1910 I, 2103).  **$\beta$ -Oxychinaldin**  $C_9H_5(CH_3)N[\beta]OH$  ist durch Condensation von *o*-Amidobenzaldehyd und Chloraceton mittelst Natronlauge dargestellt worden (B. 35, 2554).

**$\gamma$ -Methyl- $\alpha$ -oxychinolin**,  **$\gamma$ -Methylcarbostyryl** oder  **$\alpha$ -Lepidon**  $C_9H_6(CH_3)ON$ , F. 223°, Kp.<sub>17</sub> 270°, aus Acetessigesteranilid (S. 872), sein Lactimaether  **$\alpha$ -Methoxy- $\gamma$ -methylchinolin**, Kp. 276°, entsteht aus  $\alpha$ -Chlorlepidin mit  $NaOCH_3$ ; der Lactamaether: *n*-Methyllepidon, F. 131°, aus Acetessigester und Methylanilin (S. 872), sowie aus Aethoxylepidin durch Erhitzen mit Jodmethyl (B. 30, 931). **Bz-Amidolepidon**, F. 270°, aus *m*-Phenylendiamin und Acetessigester (B. 31, 798). **Dilepidon** [ $C_9H_5(CH_3)ON$ ]<sub>2</sub> entsteht aus Benzidin und Acetessigester (M. 19, 690).

**$\gamma$ -Oxychinolin**, **Kynurin**,  $C_9H_7ON(+3H_2O)$ , F. 201°, entsteht auch durch Erhitzen von Kynurensäure (S. 882), ferner durch Oxydation von Cinchonin oder Cinchoninsäure (B. 22, R. 758); giebt mit  $PCl_5$   $\gamma$ -Chlorchinaldin (S. 877) aus dem mit Natriummethylat  $\gamma$ -Methoxychinolin, F. 31°, Kp. 245° erhalten wird; letzteres, das auch aus Kynurin und Diazomethan entsteht, lagert sich beim Erhitzen auf 300—310° in das *n*-Methyl- $\gamma$ -chinolon F. 143°, um (M. 27, 255).

**$\gamma$ -Oxy- $\alpha$ -methylchinolin**,  **$\gamma$ -Oxychinaldin**,  **$\gamma$ -Chinaldon**  $C_9H_6(CH_3)ON(+2H_2O)$ , F. 231°, aus Anilacetessigester (S. 872) giebt ebenfalls 2 isomere Aether: das  $\gamma$ -Methoxychinaldin, Kp. 298°, und das *n*-Methylchinaldon, F. 175° (B. 22, 78); beide Aether geben mit Jodmethyl das gleiche Jodmethylat  $C_6H_4 \begin{matrix} C(OCH_3)=CH \\ | \\ N(JCH_3)=\dot{C}.CH_3 \end{matrix}$ , das durch Erhitzen oder durch Behandlung mit Alkalien *n*-Methylchinaldon liefert (B. 30, 922); vgl. das ähnliche Verhalten der Antipyrine, Pyridone etc. (S. 780 und 854).

Die beiden Isomeren: Chinaldon und Lepidon, entstehen ferner neben einander aus *o*-Acetamidoacetophenon mit Natronlauge:



ähnlich reagiren *o*-Propion- und *o*-Butyramidoacetophenon; *o*-Acetamidobenzophenon giebt  **$\alpha$ -Oxy- $\gamma$ -phenylchinolin**, F. 259°.

***p*, $\gamma$ -Dioxychinolin**  $C_9H_7O_2N$ , entsteht durch Verseifung des *p*-Methoxykynurins, welches aus *p*-Methoxy- $\gamma$ -amidochinolin mit salpetriger Säure erhalten wird (B. 29, R. 675).

**$\alpha$ , $\gamma$ -Dioxychinolin**,  **$\gamma$ -Oxycarbostyryl**  $C_9H_7O_2N$ , sublimirend, entsteht aus  $\gamma$ -Bromcarbostyryl mit Kali, aus *o*-Amidophenylpropionsäure durch Erwärmen mit  $SO_4H_2$  (S. 415), sowie durch Condensation von Anthranilsäureester und Essigester mit Natrium (B. 32, 3570) oder aus *o*-Acetantranilsäureester mittelst Natrium (C. 1900 I, 427; 1901 I, 236). Mit Diazoniumsalzen vereinigt es sich zu echten Azofarbstoffen (C. 1906 I, 109). Durch Reduction



seines  $\beta$ -Nitrosoderivates entsteht  $\alpha, \beta, \gamma$ -Trioxychinolin  $C_9H_7O_3N$ , welches durch Eisenchlorid zu Chinisatinsäure (S. 381) und Chinisatin oder Triketotetrahydrochinolin oxydirt wird (B. 17, 985).

Thiochinolin ( $C_9H_6N$ )SH, F. 175°, und p-Methylthiochinolin, F. 210°, aus  $\alpha$ -Chlorchinolin und  $\alpha$ -Chlortoluchinolin mit KSH (B. 32, 1305); n-Methylthiochinolin aus Methylcarbostyryl s. S. 880.

**Chinolinaldehyde und Chinolinketone:** o-Chinolinaldehyd  $CHO.C_6H_3[C_3H_3N]$ , F. 95°, s. B. 38, 1280.  $\alpha$ -Chinolinaldehyd  $C_9H_6(CHO)N$ , F. 71°, entsteht aus  $\alpha$ -Chinolylacrylsäure (S. 876) mit  $MnO_4K$ ; sein Oxim, F. 189°, aus o-Amidobenzaldehyd mit Isonitrosoaceton nach Methode 2 (S. 870; J. pr. Ch. [2] 66, 264). Ein Nitro- $\gamma$ -chinolinaldehyd  $(NO_2)C_9H_5(CHO)N$ , F. 175°, wird aus Nitrodibromlepidin  $(NO_2)C_9H_5(CHBr_2)N$  mit Bleiacetat erhalten (B. 31, 2368).

Py-Chinolinketone entstehen nach der synthetischen Bildungsweise 2 S. 870 aus o-Amidobenzaldehyd mit  $\beta$ -Diketonen:  $\beta$ -Acetylchinaldin  $C_9H_5(CH_3)(COCH_3)N$ , F. 57,5° (B. 25, 1756);  $\beta$ -Benzoylchinaldin  $C_9H_5(CH_3)COC_6H_5N$ , F. 62° (B. 42, 715).  $\beta$ -Acetylcarbostyryl  $C_9H_6(COCH_3)ON$ , F. 232°, aus o-Amidobenzaldehyd und Acetessigester (B. 16, 1838).  $\alpha$ -Benzoylchinolin  $(C_9H_6N)COC_6H_5$ , F. 111° aus Chinaldinsäurechlorid mit  $C_6H_6$  und  $AlCl_3$  (B. 41, 2001).  $\gamma$ -Acetacetylchinolin  $C_9H_7N(COCH_2COCH_3)$ , F. 65°, Kp. 17 206°, entsteht aus Cinchoninsäureester (s. u.), Aceton und Natriumaethylat, condensirt sich mit Phenylhydrazin zu Phenylchinolylmethylpyrazol, F. 120°, mit 2 Mol. o-Amidobenzaldehyd zu Dichinolylchinolin (S. 877; B. 29, R. 845).

**Chinolincarbonsäuren:** Die Chinolincarbonsäuren zeigen den Character von Amidosäuren; im Benzolkern substituirte Carbonsäuren werden nach den synthetischen Methoden aus den Amidobenzoësäuren (vgl. B. 28, 2809), ferner durch Oxydation von Bz-Alkylchinolinen mit Chromsäure erhalten. Ebenso entstehen die Py-Chinolincarbonsäuren aus den Py-Alkylchinolinen mit Chromsäuremischung, dabei werden am leichtesten Alkylgruppen in  $\gamma$ -Stellung oxydirt, schwerer in  $\beta$ - und am schwierigsten in  $\alpha$ -Stellung befindliche Alkylreste (B. 23, 2254) (S. 873); Methylgruppen in  $\alpha$ -Stellung kann man jedoch durch vorherige Condensation mit Formaldehyd (S. 875) leichter oxydirbar machen. Beim Erhitzen werden die Carboxylgruppen unter Bildung der betr. Chinoline abgespalten; Säuren, welche Carboxyl in der  $\alpha$ -Stellung haben, werden durch Eisenvitriol rotgelb gefärbt.

o-Chinolincarbonsäure  $C_9H_6N(COOH)$ , F. 187°, m-Säure, F. 248°, p-Säure, F. 291°, a-Säure, F. 360° (A. 237, 325; B. 19, R. 443, 548; 43, 3026).

Chinaldinsäure,  $\alpha$ -Chinolincarbonsäure (+2H<sub>2</sub>O), F. 156° u. Zers., aus Chinaldin oder besser den Condensationsproducten von Chinaldin mit Formaldehyd (S. 875) dargestellt (B. 39, 2329), wird durch Erhitzen mit Essig- oder Benzoësäureanhydrid unter CO<sub>2</sub>-Abspaltung in einen roten, sehr lichtempfindlichen Farbstoff verwandelt (B. 38, 2127). Chinaldinsäurechlorid, F. 97° (B. 39, 2330).

$\beta$ -Chinolincarbonsäure, F. 273°, entsteht auch aus Acridinsäure (s. u.) (B. 18, 1640).

Cinchoninsäure,  $\gamma$ -Chinolincarbonsäure krystallisirt mit 1 oder 2 Mol. H<sub>2</sub>O, F. 254°, ist zuerst durch Oxydation von Cinchonin mit  $MnO_4K$  oder  $NO_3H$  erhalten worden, synthetisch ist sie durch Condensation von Isatinsäure, Acetaldoxim und Natronlauge dargestellt worden (J. pr. Ch. [2] 66, 263). Chlorid, F. 170° (C. 1901 I, 1052). Ihr Nitril, F. 95°, entsteht aus dem n-Methyldihydrocinchoninsäurenitril, dem Umsetzungsproduct von Chinolinjodmethylat mit KCN (S. 873), durch Oxydation mit alkohol. Jod-

lösung und Spaltung des entstehenden Cinchoninsäurenitril-jodmethylats durch Erhitzen (B. 44, 2058). Die Säure giebt leicht Chinolin: durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird sie zu  $\alpha, \beta, \gamma$ -Pyridinetricarbonsäure oxydirt. Durch Salpeterschwefelsäure wird die Cinchoninsäure nitriert zu ana-Nitrocinchoninsäure, welche mittelst Schwefelammon zu ana-Amidocinchoninsäure reducirt wird. Diese Säure liefert leicht ein dem peri-Naphtostyryl (S. 649) analoges Anhydrid  $\text{C}_9\text{H}_5\text{N} \begin{matrix} [4]\text{NH} \\ [\gamma]\text{CO} \end{matrix}$ , F. 255° (B. 32, 717).

Alkylcinchoninsäuren entstehen durch Condensation von Aldehyden mit Brenztraubensäure und Anilinen (B. 22, R. 23; 42, 4072; A. 281, 1) (S. 871); ferner aus Isatinsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COCO} \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$  nach Methode 2 (S. 870) (J. pr. Ch. [2] 56, 283; 57, 467; 66, 263).

$\alpha$ -Methylcinchoninsäure, Anilwitoninsäure  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{CH}_3)(\text{COOH})\text{N}(+\text{H}_2\text{O})$ , F. 242°, entsteht auch aus Brenztraubensäure und Anilin (B. 20, 1769) (vgl. S. 100) und aus Isatinsäure mit Aceton.  $\alpha$ -Phenylcinchoninsäure, F. 209°, aus Anilin, Benzaldehyd und Brenztraubensäure oder Isatinsäure und Acetophenon, wird unter dem Namen **Atophan** als Antineuralgicum und Mittel gegen Gicht empfohlen.  $\beta$ -Methyl- und  $\beta$ -Phenylcinchoninsäure, F. 254° und 273°, aus Isatinsäure mit Propionaldoxim bez. Phenylacetaldoxim (B. 39, 982; 40, 1088).  $\alpha, \beta$ -Diphenyl- und Dimethylcinchoninsäure, F. 295° und 316° u. Zers. (J. pr. Ch. [2] 56, 283).

$\alpha$ -Methylchinolin- $\beta$ -carbonsäure, Chinaldin- $\beta$ -carbonsäure, F. 234° u. Zers., entsteht aus o-Amidobenzaldehyd mit Acetessigester (vgl. S. 870) (J. pr. Ch. [2] 56, 373).

$\gamma$ -Methylchinolin- $\alpha$ -carbonsäure, Lepidin- $\alpha$ -carbonsäure, F. 153—154° aus  $\gamma$ -Methylmethylolchinaldin (S. 875) durch Oxydation unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung (B. 37, 1322).

**Acridinsäure**,  $\alpha, \beta$ -Chinolindicarbonsäure  $\text{C}_9\text{H}_5\text{N}(\text{COOH})_2$  krystallisirt mit 1 oder 2 $\text{H}_2\text{O}$ , Zsp. 120—130°, entsteht durch Oxydation von Acridin (S. 897) mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ , ähnlich wie aus Chinolin  $\alpha, \beta$ -Pyridindicarbonsäure.

$\alpha, \gamma$ -Chinolindicarbonsäure, F. 246° u. Zers., entsteht aus  $\alpha$ -Cinnamenylcinchoninsäure (B. 22, 3009) durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ , sowie aus Isatinsäure mit Brenztraubensäure (J. pr. Ch. [2] 56, 308).

Chinaldin- $\beta, \gamma$ -dicarbonsäure  $\text{C}_9\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{N}(\text{COOH})_2$  aus Isatinsäure und Acetessigester; ebenso entstehen:  $\alpha$ -Phenyl- $\beta, \gamma$ -chinolindicarbonsäure  $\text{C}_9\text{H}_4(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}(\text{COOH})_2$  mit Benzoylessigester, Chinaldin- $\beta, \gamma$ -essigcarbonsäure  $\text{C}_9\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})(\text{COOH})$  mit Lävulinsäure u. a. m. (J. pr. Ch. [2] 57, 467).

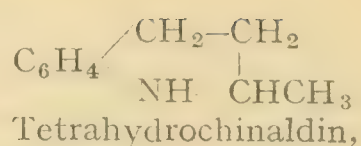
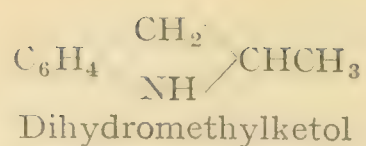
**Oxychinolinecarbonsäuren:**  $\alpha$ -Oxychinolin- $\beta$ -carbonsäure  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{OH})(\text{COOH})\text{N}$ , F. über 320° u. Zers., aus o-Amidobenzaldehyd und Malonsäure (S. 870).  $\alpha$ -Oxychinolin- $\gamma$ -carbonsäure, F. über 310° u. Zers., wird durch Schmelzen von Cinchoninsäure mit Kali (vgl. Oxychinolinsäure S. 861) und

durch innere Condensation von n-Acetylisatinsäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{COCO} \\ \text{NHCOCH}_3 \end{matrix}$  erhalten (C. 1900 I, 427); beide Säuren zerfallen beim Erhitzen ihrer Silbersalze in  $\text{CO}_2$  und Carbostyryl.  $\gamma$ -Oxychinolin- $\beta$ -carbonsäure, **Kynurensäure** (+ $\text{H}_2\text{O}$ ), F. 257°, findet sich im Hundeharn bei Fleischfütterung, durch Umwandlung des primären Eiweisspaltungsproductes Tryptophan (S. 748) (Z. physiol. Ch. 43, 325), synthetisch ist sie aus o-Formylaminophenylpropionsäureester durch Kochen mit Natronlauge dargestellt worden (B. 34, 2703); zerfällt beim Schmelzen mit Kali in  $\text{CO}_2$  und Kynurin oder  $\gamma$ -Oxychinolin (S. 880); durch Oxydation liefert sie Kynursäure oder Oxalylanthranilsäure (S. 297).

$\rho$ -Oxychinolin- $\gamma$ -carbonsäure, **Xanthochinsäure**  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{OH})(\text{COOH})\text{N}(+\text{H}_2\text{O})$ , F. 320° u. Zers., entsteht aus p-Sulfocinchoninsäure beim Schmelzen







während die Grundkörper, Indole und Chinoline, sich sehr verschieden verhalten. Bei der Oxydation mit Chromsäure, Silberacetat, Quecksilbernitrat oder Jod werden die Tetrahydrochinoline wieder in Chinoline zurückgeführt (B. **27**, 824; C. 1900 I, 137).

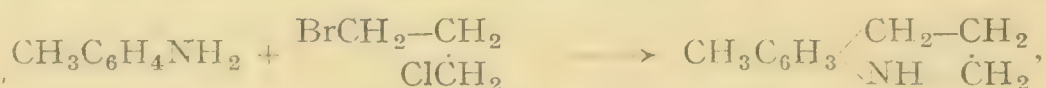
Aehnlich wie das Piperidin (S. 865) kann das Tetrahydrochinolin durch Behandlung seiner *n*-Benzoylverbindung mit  $\text{PCl}_5$ , oder durch Einwirkung von Bromcyan auf seine *n*-Alkylderivate zu Abkömmlingen des *o*-Propylanilins aufgespalten werden (B. **37**, 2921; **42**, 2219):



Dagegen lässt sich die Hofmann'sche Aufspaltungsmethode auf die Tetrahydrochinoline nicht übertragen (B. **42**, 2533).

**Tetrahydrochinolin**  $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{N}$ , Kp.  $244^\circ$ , ist bei gewöhnlicher Temperatur flüssig, es entsteht durch intramolekulare Alkylierung aus dem *o*, $\gamma$ -Chlorpropylanilin  $\text{NH}_2[1]\text{C}_6\text{H}_4[2]\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$  (B. **38**, 853) und wird ferner aus Chinolin,  $\alpha$ - und  $\gamma$ -Chlorchinolin mit Fe und Salzsäure, aus Carbostryl mit Natrium und Alkohol erhalten (B. **23**, 1142). Mit salpetriger Säure giebt es ein Nitrosoderivat, welches leicht in *p*-Nitrosotetrahydrochinolin, F.  $134^\circ$ , (B. **16**, 732) umgelagert wird; mit Benzoylchlorid entsteht: *n*-Benzoyltetrahydrochinolin, F.  $75^\circ$ , mit Methyljodid: *n*-**Methyltetrahydrochinolin**, **Kairolin**  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{N}\cdot\text{CH}_3$ , Kp.  $245^\circ$ , welches ebenso wie **Kairin**, das salzsaure Salz des *o*-**Oxy-*n*-methyltetrahydrochinolins**  $\text{C}_9\text{H}_9(\text{OH})\text{N}\cdot\text{CH}_3$ , F.  $114^\circ$ , und **Thallin**, das schwefelsaure Salz des *p*-**Methoxytetrahydrochinolins**  $\text{C}_9\text{H}_9(\text{OCH}_3)\text{NH}$ , F.  $42^\circ$ , Kp.  $283^\circ$ , als Fiebermittel empfohlen wurde.

**Tetrahydrotoluchinolin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3:[\text{C}_3\text{H}_7\text{N}]$ , Kp.  $257^\circ$ , entsteht auch durch Kochen von Toluidin mit Trimethylenchlorobromid (B. **24**, 2061; **25**, 2805):



Nitrosoderivat, F.  $51^\circ$ ; Benzoldiazo-verbindung, F.  $99^\circ$ .

**Tetrahydrochinaldin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{—CH}_2 \\ \text{NH} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CHCH}_3$ , Kp.  $247^\circ$ , entsteht auch bei der Reduction von *o*-Nitrobenzylacetone  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{NO}_2 \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3 \end{array}$  (B. **14**, 890). Das Tetrahydrochinaldin besitzt ein asymmetrisches C-Atom, und ist mittelst seines Bitartrats und Bromcamphersulfonats in 2 optisch active Componenten gespalten worden (B. **41**, 966; C. 1911 I, 162).

Einige quartäre Tetrahydrochinoliniumbasen mit zwei verschiedenen Radikalen wie das Allylkairoliniumhydroxyd  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{N}(\text{CH}_3)(\text{C}_3\text{H}_5)\text{OH}$  sind mittelst der *d*-camphersulfosauren oder *d*-bromcamphersulfosauren Salze in optisch active Stickstoffverbindungen gespalten worden (vgl. S. 90) (B. **38**, 1840; **40**, 4450).

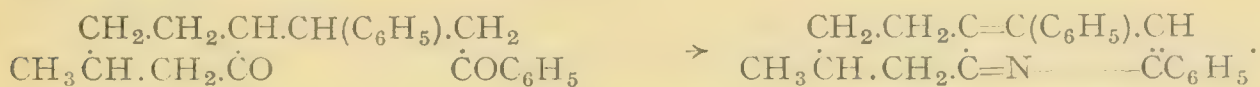
Ketoderivate des Tetrahydrochinolins sind die  $\delta$ -Lactame von *o*-Amidophenylfettsäuren, wie **Hydrocarbostyryl** oder *o*-Amidophenylpropion-säurelactam (S. 302). Das Hydrocarbostyryl wird auch durch Beckmann'sche Umlagerung des  $\alpha$ -Hydrindonoxims (S. 619), sowie aus seiner Carbon-



säure, der  $\beta$ -**Hydrocarbostyrylcarbonsäure**  $C_9H_{10}NO(COOH)$ , F.  $146^\circ$  u. Zers., erhalten, deren Ester bei der Reduction des Nitrobenzylmalonsäureesters entsteht (B. **29**, 665). **Oxyhydrocarbostyryl** vgl. S. 370. **Triketotetrahydrochinolin** ist das **Chinisatin** oder o-Amidobenzoylglyoxylsäurelactam (S. 381).

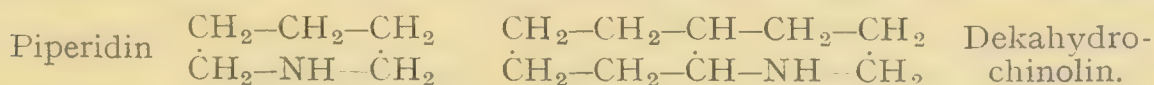
**Tetrahydrochinolin-Bz-carbonsäuren** s. B. **35**, 2611.

Ein Abkömmling des Bz-Tetrahydrochinolins ist durch Kochen des Diketons, welches durch Condensation von Benzalacetophenon mit 2-Methylcyclohexanon entsteht, mit Hydroxylaminchlorhydrat erhalten worden (B. **35**, 3978):

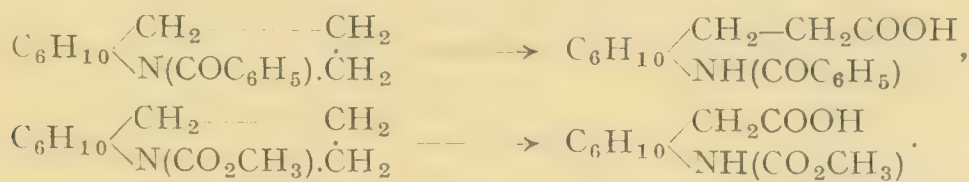


Hexa- und Dekahydrochinoline: Erhitzt man das Chinolin oder Tetrahydrochinolin mit Jodwasserstoffsäure und Phosphor auf höhere Temperatur oder mit Wasserstoff unter 110 Atm. Druck bei Gegenwart von Nickeloxyd auf  $240^\circ$  (B. **41**, 992), so nimmt auch der Benzolkern H-Atome auf und man erhält aus dem Reactionsproduct neben wenig **Hexahydrochinolin**  $C_9H_{13}N$ , Kp.  $226^\circ$  (B. **27**, 1459), und anderen Producten hauptsächlich:

**Dekahydrochinolin**  $C_9H_{17}N$ , F.  $48^\circ$ , Kp.  $204^\circ$ , eine leicht flüchtige, stark alkalisch reagirende Substanz, welche betäubend, dem Coniin ähnlich riecht. Während das Tetrahydrochinolin im Verhalten den gemischten fettaromatischen Basen gleicht, zeigt das Dekahydrochinolin die Eigenschaften eines secundären Amins der Fettreihe; es ist das *Piperidin der Chinolingrouppe*:



Durch Oxydation seines Benzoyl- und Urethanderivats erleidet das Dekahydrochinolin ganz ähnliche Spaltungen wie das Piperidin (S. 865): man erhält benzoylirte o-Amidohexahydrophenylpropionsäure und das Methylurethan der o-Amidohexahydrophenylessigsäure:



Die freie o-Amidohexamethylenpropionsäure anhydrisirt sich sehr leicht zu **Octohydrocarbostyryl**  $C_6H_{10} \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH}-\dot{\text{C}}\text{O} \end{array}$  (S. 451) (B. **27**, 1458).

Als Abkömmlinge von Hydrochinolinen sind die sog. **Julol-** und **Lilol-**derivate zu betrachten, welche sich von den hypothetischen Stammsubstanzen ableiten:



Lilol ist aufzufassen als eine Combination des Chinolinkerns mit dem Pyrrolkern oder des Pyridinkerns mit dem Indolkern, das Julol als eine Combination des Chinolinkerns mit dem Pyridinkern.

**Diketomethylilolidin**  $\begin{array}{c} \text{CO} \quad \text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\text{CO}\text{N} \quad \dot{\text{C}}\text{HCH}_3 \end{array}$  entsteht aus Malonsäureester mit Dihydromethylketol (S. 751) und ist im Anschluss an letzteres bereits erwähnt worden.

**Ketomethyljulolin**  $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ — } \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \dot{\text{N}} \cdot \text{CO} \cdot \dot{\text{C}}\text{H} \end{array}$ , F. 130°, wird aus Tetrahydrochinolin mit Acetessigester gewonnen (B. 24, 845).

**Julolidin**  $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{ — } \text{C}_6\text{H}_3 \text{ — } \text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \dot{\text{N}} \cdot \text{CH}_2 \cdot \dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{array}$ , F. 40°, wird durch Kochen von Tetrahydrochinolin mit 1 Mol. Trimethylenchlorobromid, oder Anilin mit 2 Mol. Trimethylenchlorobromid erhalten (B. 25, 2801). Beide Julolderivate sind

Basen, während das **Diketojulolidin**  $\begin{array}{c} \text{CO} \text{ — } \text{C}_6\text{H}_3 \text{ — } \text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2 \cdot \text{CO} \cdot \dot{\text{N}} \cdot \text{CH}_2 \cdot \dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{array}$ , aus Tetrahydrochinolin mit Malonsäureester, nur saure Eigenschaften besitzt.

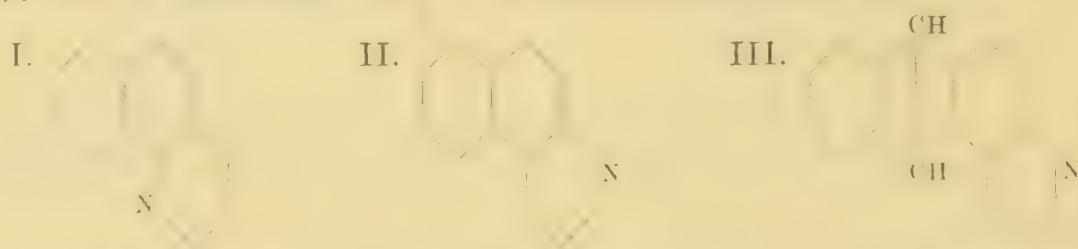
Eine ähnliche Combination enthält auch das **Tetrahydrochinolin- $\alpha$ -propionsäurelactam**  $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{N} \quad \text{CO} \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \dot{\text{C}}\text{H} \text{ — } \text{CH}_2 \end{array}$   $\text{CH}_2$ , F. 116°; die Tetrahydrochinolinpropionsäure, bez. das Lactam erhält man durch Reduction der Chinolyl- $\alpha$ -acrylsäure (S. 876) mit Na und Alkohol. Es ähnelt in vieler Beziehung dem *Strychnin* (S. 920) (B. 33, 218); vgl. auch Piperolidon (S. 868).

### III. Condensirte Chinoline.

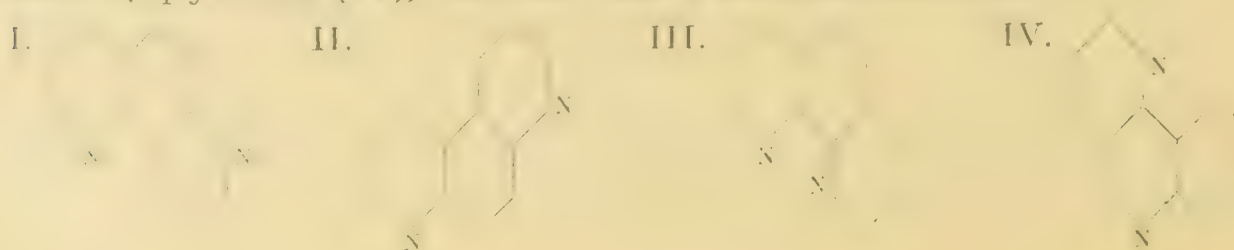
Aehnlichen Condensationen, wie die Aniline in den Chinolinsynthesen, können auch die höheren aromatischen Amine, wie Naphtylamin, Anthramin, ferner die Amidochinoline, die Phenylendiamine u. a. unterzogen werden: Alle diese Amine geben mit Glycerin u. s. w. nach Skraup (S. 870) oder mit Aldehyden u. s. w. nach Döbner-Miller (S. 871) höher condensirte Basen, welche den Chinolinkern enthalten.

Dabei erfolgt der Anschluss der Pyridinringe im allgemeinen nur an je zwei solche Benzolkernglieder, welche nach den Forderungen der Kekulé'schen Formel durch doppelte Bindungen gebunden sind (B. 26, R. 402; 27, R. 631); es spricht dies gegen die verschiedenen centrischen und Diagonal-Formeln, die für Benzol- und Pyridinderivate aufgestellt wurden.

A. und B. Aus den beiden Naphtylaminen entstehen  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtochinolin I und II (Constitutionsbetrachtungen s. J. pr. Ch. [2] 57, 85); aus Aminoanthracenen: Anthrachinoline III:



C. und D. Aus m- und p-Phenylendiaminen, sowie aus m- und p-Amidochinolinen entstehen Phenanthroline (I) und Pseudophenanthroline (II); ein drittes isomeres Phenanthrolin (III) wird aus o-Amidochinolin gewonnen; zweckmässig könnte man die 3 Isomeren als m-, p- und o-Phenanthrolin unterscheiden; ein viertes Isomeres: das Chino- $\gamma$ -pyridin (IV), entsteht aus  $\gamma$ -Amidochinolinen:





Ueber ein fünftes Isomeres, das Isochino- $\beta$ -pyridin, s. unten. In ihrem Verhalten gleichen alle diese Basen den Chinolinen.

A.  $\alpha$ -Naphtochinolin  $C_{13}H_9N$ , F.  $52^\circ$ , Kp.  $338^\circ$ ,  $\beta$ -Naphtochinolin, F.  $93^\circ$ ; letzteres bildet sich auch aus den in  $\alpha$ -Stellung durch Br oder  $NO_2$  substituirtten  $\beta$ -Naphtylaminen unter Abspaltung der Substituenten. Mit  $MnO_4K$  geben die Naphtochinoline zwei Phenylpyridindicarbonsäuren (vgl. S. 850). Durch Amidirung und darauffolgende Oxydation mit  $MnO_4K$  liefert das  $\alpha$ -Naphtochinolin Chinolin-1,2-dicarbonsäure, das  $\beta$ -Naphtochinolin Chinolin-2,3-dicarbonsäure (C. 1907 I, 637). Abkömmlinge s. J. pr. Ch. [2] **57**, 49. Aus dem Monamid der  $\beta$ -Phenylpyridindicarbonsäure entsteht mit Bromlauge Oxyisochino- $\beta$ -pyridin:



welches durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor das Isochinopyridin  $C_{12}H_8N_2$ , F.  $114^\circ$ , Kp. über  $360^\circ$ , bildet (B. **35**, 296).

Bemerkenswert sind die Hydrirungsproducte der Naphtochinoline: Durch Reduction mit Sn und Salzsäure wird wie beim Chinolin zunächst der Pyridinkern hydrirt:

Tetrahydro- $\alpha$ -naphtochinolin  $C_{10}H_6$   $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{NH}-\text{CH}_2 \end{array}$ , F.  $46^\circ$ , und die  $\beta$ -Verbindung, F.  $63^\circ$ , zeigen das Verhalten von *alkyilirten*  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtylaminen. Durch Reduction mit Na und kochendem Amylalkohol entstehen ar-

Octohydro-( $\alpha$ )-naphtochinolin  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{NH}-\text{CH}_2 \end{array}$ , F.  $48^\circ$ , Kp.  $37216^\circ$ , und die  $\beta$ -Verbindung, F.  $60^\circ$ , Kp.  $325^\circ$ , in welchen ausser dem Pyridinkern noch der äussere Benzolkern H-Atome aufgenommen hat, wodurch sie den Character von *aromatischen Aminen des Benzols*, alkyilirten Anilinen, erhalten. Aus dem  $\beta$ -Naphtochinolin entsteht daneben ein isomeres ac-Octo-

hydro-( $\beta$ )-naphtochinolin  $\begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{-----}\dot{C}H-\text{NH}-\dot{C}H_2 \end{array}$ , F.  $91^\circ$ , Kp.  $321^\circ$ , in welchem der mittlere Benzolkern hydrirt ist, das daher dem Dekahydrochinolin (S. 885) entspricht und Eigenschaften eines Piperidins besitzt.

1,5-Naphtodichinolin  $C_{16}H_{10}N_2$ , F.  $217^\circ$ , aus 1,5-Naphtylendiamin, Glycerin und  $SO_4H_2$  (J. pr. Ch. [2] **79**, 445).

B.  $\beta$ -Anthrachinolin  $C_{17}H_{11}N$ , F.  $170^\circ$ , Kp.  $446^\circ$ , seine Lösungen zeigen intensiv blaue Fluorescenz. Durch Oxydation mit  $CrO_3$  entsteht aus ihm das dem Anthrachinon entsprechende  $\beta$ -Anthrachinonchinolin, F.  $185^\circ$ , dessen Dioxyverbindung das sog. Alizarinblau darstellt (A. **201**, 349). Das isomere  $\alpha$ -Anthrachinonchinolin, F.  $169^\circ$ , kann aus  $\alpha$ -Amidoanthrachinon mit Glycerin und  $SO_4H_2$  gewonnen werden (C. 1908 I, 76), während das  $\beta$ -Amidoanthrachinon bei dieser Reaction unter gleichzeitiger Benzanthronbildung (S. 686) das Benzanthronchinolin  $C_{20}H_{11}ON$ , F.  $251^\circ$ , liefert, das ebenso wie das Benzanthron beim Verschmelzen mit Alkali in einen hervorragend echten blauvioletten Küpenfarbstoff, das Cyananthren, umgewandelt wird (B. **38**, 194; C. 1906 II, 573).



F.  $270^\circ$ , metallglänzende, blauviolette Nadeln, entsteht aus  $\beta$ -Nitro- oder  $\beta$ -Amidoalizarin mit Glycerin und  $SO_4H_2$  (B. **18**, 445; **29**, 708) (vgl. S. 870). Es verbindet sich mit Säuren und Basen zu Salzen. Im Handel kommt es in Form einer violetten Paste vor und wird zum Färben ähnlich wie Alizarin

verwendet. Da es durch Reductionsmittel (Zinkstaub, Traubenzucker) entfärbt und durch Oxydation an der Luft regeneriert wird, eignet es sich auch zur *Küpfenfärbung* (S. 679). Durch Einwirkung von  $\text{SO}_4\text{H}_2$  werden noch mehrere Hydroxylgruppen in das Alizarinblau eingeführt; es entstehen Alizarinblaugrün, Alizarin grün, Alizarinindigoblau, welche Gemenge von Sulfosäuren der Tri-, Tetra- und Pentaoxyanthrachinonchinoline darstellen (B. **26**, R. 711).

Im Anschluss an das Anthrachinolin möge das **Fluorenchinolin**  $\text{CH}_2 \begin{cases} \text{C}_6\text{H}_2[\text{C}_3\text{H}_3\text{N}] \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{cases}$ , F.  $133^\circ$ , und das **9,10-Phenanthrochinolin**  $\text{C}_{17}\text{H}_{11}\text{N}$ , F.  $174^\circ$ , erwähnt werden, die aus 2-Aminofluoren (S. 665) bez. 9-Amidophenanthren durch Skraup'sche Chinolinsynthese entstehen (B. **35**, 3275; **41**, 1998).

**C. m-Phenanthrolin**  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2(+2\text{H}_2\text{O})$ , F. ( $65^\circ$ )  $78^\circ$ , aus m-Diamidobenzol oder 2-Amidochinolin (B. **16**, 2519; **23**, 1016). **p-Phenanthrolin**, **Pseudophenanthrolin**, F.  $173^\circ$ , aus 3-Amidochinolin, p-Diamidobenzol oder aus Amidoazobenzol mit Glycerin und Schwefelsäure, geben bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ :  $\alpha,\beta$ - und  $\beta,\beta$ -Dipyridyldicarbonsäure (S. 852) (B. **23**, 2623; **42**, 2612). **Phenyl-m- und p-phenanthrolincarbonsäure**, aus m- und p-Amidochinolin mit Benzaldehyd und Brenztraubensäure s. B. **33**, 2918, 2928.

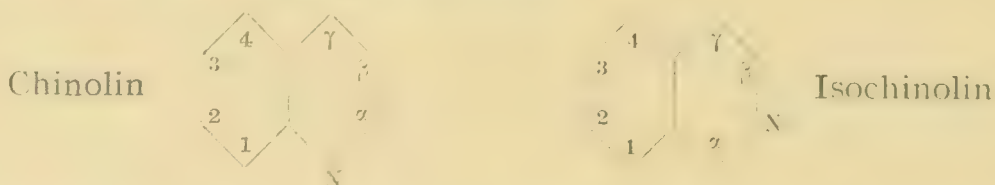
**$\alpha$ -Methyl-o-phenanthrolin**  $\text{C}_{12}\text{H}_7(\text{CH}_3)\text{N}_2(+2\text{H}_2\text{O})$ , F. ( $53^\circ$ )  $76^\circ$ , aus 1-Amidochinaldin (B. **22**, 253).

Im Anschluss an die Phenanthroline sei das **Phenotripyridin**  $\text{C}_6(\text{C}_3\text{H}_3\text{N})_3$ , F.  $236^\circ$ , erwähnt, das durch Angliederung von drei Pyridinkernen an einen Benzolkern gebildet wird; diese gegen Oxydationsmittel sehr beständige Verbindung entsteht aus 1,3,5-Triamidobenzol nach der Skraup'schen Chinolinsynthese (Bull. soc. ch. [3] **13**, 28).

**D.  $\alpha$ -Methyl-chino- $\gamma$ -pyridin**  $\text{C}_{12}\text{H}_7(\text{CH}_3)\text{N}_2$ , F.  $206^\circ$ , Kp.  $360^\circ$ , aus  $\gamma$ -Amidochinaldin, Glycerin,  $\text{SO}_4\text{H}_2$  und Nitrobenzol (B. **27**, R. 632; vergl. B. **35**, 296).

#### IV. Isochinolingruppe.

Während das Chinolin oder Benzopyridin sich vom Pyridin durch Anlagerung des Benzolkerns an die in  $\alpha,\beta$ -Stellung befindlichen C-Atome ableitet, wird die Formel des isomeren Isochinolins oder Isobenzopyridins gebildet, indem der Benzolkern an die  $\beta,\gamma$ -C-Atome des Pyridins sich anschliesst; das *Stickstoffglied* ist also im Isochinolinring vom Benzolkern durch eine Methingruppe getrennt:



Diese Constitution ergibt sich aus der Oxydation des Isochinolins zur  $\beta,\gamma$ -Pyridindicarbonsäure, sowie aus seinen synthetischen Bildungsweisen.

In seinem Verhalten ist das Isochinolin dem Chinolin ähnlich. Es findet sich neben dem Chinolin im Steinkohlenteer (Hoogewerff und van Dorp 1885) und ist die Muttersubstanz einer Reihe wichtiger, in die Klasse der Opiumbasen gehöriger Alkaloide, wie *Papaverin*, *Narcotin*, *Hydrastin* u. a. m. (S. 926 ff.).



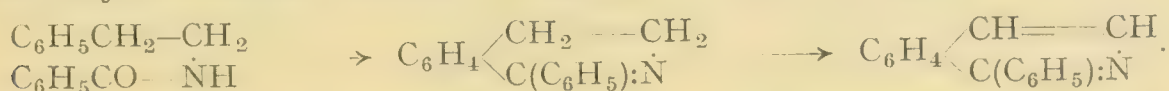
**Synthetische Bildungsweisen von Isochinolinderivaten:**

1. Isochinoline werden durch Ringschluss aus Benzolderivaten der Constitution  $C_6H_5-C-N-C-CO$  oder  $C_6H_5-C-C-N-CO$  gebildet:

a) Isochinolin entsteht aus Benzylidenamidoacetal oder Benzylamidoacetaldehyd durch Erwärmen mit  $SO_4H_2$  (B. **27**, R. 628; **28**, 764; vgl. a. B. **42**, 2374):



b) Aus acylieren  $\omega$ -Phenyläthylaminen entstehen durch Abspaltung von Wasser mittelst  $P_2O_5$  in siedender Toluol- oder Xylollösung Dihydroisochinoline, die durch  $MnO_4K$  in saurer Lösung zu Isochinolinen oxydiert werden können (B. **42**, 1973; 2075; C. 1912 I, 1267):



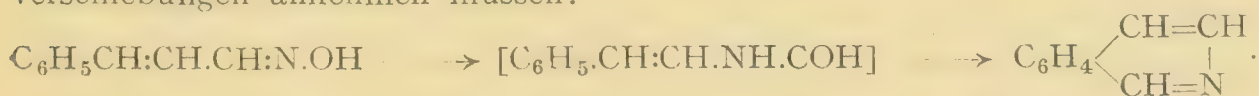
Analog erhält man aus acylieren Amidophenylcarbinolen der Formel  $C_6H_5CH(OH)CH_2NHCOR$  mittelst  $P_2O_5$  direct Isochinoline (B. **43**, 2384):



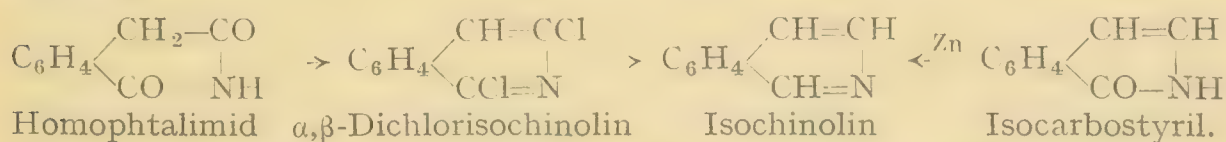
Dagegen entstehen Tetrahydroisochinoline durch Condensation von  $\omega$ -Phenyläthylaminen mit Aldehyden (B. **44**, 2030):



c) Merkwürdig ist die Bildung von Isochinolin aus Zimmtaldoxim und aus Benzylidenacetoxim durch Erhitzen mit  $P_2O_5$  (B. **27**, 2795; **28**, 818); man wird hierbei der Beckmann'schen Umlagerung ähnliche Atomverschiebungen annehmen müssen:



2. In den Lactonen der Formel  $C_6H_4 \begin{array}{l} \swarrow CR=CR_1 \\ \searrow CO-O \end{array}$ , den sog. Isocumarinen (S. 837), lässt sich das Brückensauerstoffatom mittelst kaltem, wässrigem Ammoniak leicht gegen die NH-Gruppe austauschen unter Bildung von Isochinolonen oder Isocarbostyrylen, welche durch aufeinanderfolgende Behandlung mit  $PCl_5$  und  $HJ$  + Phosphor oder mit Zinkstaub in Isochinoline übergeführt werden. Durch gleiche Behandlung kann man auch Homophtalimid und die homologen Homophtalimide (S. 351) in Isochinoline umwandeln (B. **21**, 2299; **25**, 1138, 1493, 3563; **26**, 1842):



**Isochinolin**  $C_9H_7N$ , F.  $23^0$ , Kp.  $240,5^0$ , ist dem Chinolin sehr ähnlich; man gewinnt es aus dem Rohchinolin des Steinkohlenteers durch

fractionirte Krystallisation der schwefelsauren Salze (B. 18, R. 384). Es entsteht ausser nach den oben angegebenen Methoden auch durch Destillation von Benzylidenaethylamin  $C_6H_5CH:N.CH_2.CH_3$  durch rotglühende Röhren (B. 25, 734) sowie in geringer Menge aus n-Methylphtalimidin durch Destillation mit Zinkstaub (B. 38, 1949). Bei der Oxydation des Isochinolins mit  $MnO_4K$  entstehen nebeneinander: *Phtalsäure* durch Zerstörung des Pyridinkerns, und *Cinchomeronsäure* ( $\beta, \gamma$ -Pyridincarbonsäure) durch Zerstörung des Benzolkerns. Aus den Halogenalkyladditionsproducten des Isochinolins entstehen alkylierte Phtalsäureimide  $C_6H_4(CO)_2NR$  (B. 21, R. 786).

Jodmethylat  $C_9H_7N.JCH_3$ , F.  $159^{\circ}$ , Jodaethylat, F.  $148^{\circ}$ ; die Jodalkylate des Isochinolins gleichen in ihren Umwandlungen den Pyridinium- und Chinoliniumjodiden (S. 848 und 873); mit Natronlauge liefern sie wie diese unter primärer Bildung der unbeständigen Isochinoliniumhydroxyde  $\alpha$ -Oxydihydroisochinoline, die durch alkalische Ferricyankalilösung zu n-Alkyl- $\alpha$ -isochinolonen oxydirt werden; mit Alkylmagnesiumhaloïden geben sie n, $\alpha$ -Dialkyldihydroisochinoline (S. 893). Isochinolinbetaïn s. C. 1902 II, 1326. Durch Nitriren von Isochinolin entsteht ein Bz-Nitroisochinolin, (F.  $110^{\circ}$ , B. 29, R. 792). 2,3-Methylendioxyisochinolin  $(CH_2O)_2C_6H_2(C_3H_3N)$ , F.  $124^{\circ}$ , aus Piperonalamidoacetal giebt bei der Reduction das Tetrahydro-2,3-methylendioxyisochinolin oder Hydrohydrastinin (S. 930; A. 286, 1). 3,4-Dimethoxyisochinolin  $(CH_3O)_2C_6H_2(C_3H_3N)$ , F.  $94^{\circ}$ , ist durch Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  und Arsensäure auf Veratrylamidoacetal gewonnen worden; es entsteht auch durch Spaltung des *Papaverins* (S. 927) beim Schmelzen mit Alkali (B. 42, 2374).

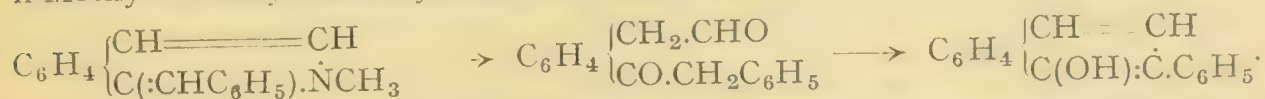
Bz-1- und 3-Methylisochinolin, Kp.  $258^{\circ}$  und F.  $83^{\circ}$ , Kp.  $264^{\circ}$ , entstehen aus o- und p-Methylbenzylidenamidoacetal (C. 1897 I, 865).

$\alpha$ -Methylisochinolin  $C_9H_6(CH_3)N$ , Kp.  $248^{\circ}$ , Sulfat, F.  $247^{\circ}$ , entsteht aus Acetophenonamidoacetal durch  $SO_4H_2$  (B. 27, R. 628), sowie aus Acetamidomethylphenylcarbinol mit  $P_2O_5$  (B. 43, 2389) und ist wahrscheinlich identisch mit dem aus *Papaverolin* (S. 927) gewonnenen Methylisochinolin (B. 23, R. 653).  $\beta$ -Methylisochinolin, F.  $68^{\circ}$ , Kp.  $246^{\circ}$ , entsteht aus Methylisocarbostryl (B. 25, 3563) durch Zinkstaubdestillation (s. o.).  $\gamma$ -Methylisochinolin, Kp.  $256^{\circ}$ , aus Dimethylhomophtalimid durch Destillation mit Zinkstaub (B. 21, 2300).  $\beta$ -Aethylisochinolin  $C_9(C_2H_5)H_6N$ , Kp.  $256^{\circ}$ , und  $\beta$ -Phenylisochinolin  $C_9(C_6H_5)H_6N$ , F.  $104^{\circ}$ , entstehen aus Aethyl- und Phenylisocarbostryl (s. o.) (B. 25, 3573; 27, 2237);  $\alpha$ -Phenylisochinolin, F.  $93^{\circ}$ , aus Benzophenonimidoacetal  $(C_6H_5)_2C:NCH_2CH(OC_2H_5)_2$  mit  $SO_4H_2$  (C. 1897 I, 865), aus Benzoylamidomethylphenylcarbinol mit  $P_2O_5$  (B. 43, 2388) sowie aus seiner Dihydroverbindung mit  $MnO_4K$  (B. 42, 1976).

$\gamma$ -Benzylisochinolin  $(C_9H_6N)CH_2C_6H_5$ , F.  $118^{\circ}$ , Kp.<sub>23</sub>  $238^{\circ}$ , entsteht neben wenig  $\beta$ -Benzylisochinolin, F.  $104^{\circ}$ , Kp.<sub>23</sub>  $311^{\circ}$ , durch Erhitzen von Tetrahydroisochinolin (S. 893) mit Benzaldehyd;  $\gamma$ -Benzylchinolin liefert bei der Oxydation Pyridin-2,3,4-tricarbonsäure. Das  $\alpha$ -Benzylisochinolin, F.  $55^{\circ}$ , Kp.<sub>23</sub>  $228^{\circ}$ , entsteht aus Isochinolin und Benzylalkohol durch Erhitzen, aus Phenacetylamidomethylphenylcarbinol mit  $P_2O_5$  (B. 43, 2387) sowie aus seiner Dihydroverbindung (B. 42, 1978); es wird zu Pyridin-1,2,3-tricarbonsäure oxydirt, und ist der Stammkörper verschiedener Alkaloïde, vgl. Papaverin (S. 926) (B. 33, 1719; A. 326, 261; 328, 326). Das Jodmethylat des  $\alpha$ -Benzylisochinolins liefert mit Natronlauge an Stelle der Oxydihydrobase (s. o.) unter Abspaltung von Wasser das gelb gefärbte n-Methyl- $\alpha$ -benzylidendihydroisochinolin, das auch durch Einwirkung von  $C_6H_5CH_2MgCl$



auf *n*-Methyl- $\alpha$ -isochinolon (S. 892) erhalten wird, und mit HJ das  $\alpha$ -Benzylisochinolinjodmethylat regeneriert (B. **37**, 3396). Kocht man das  $\alpha$ -Benzylisochinolinjodmethylat längere Zeit mit Natronlauge, so wird es unter Abspaltung von Methylamin in  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -naphthol umgewandelt, ein Vorgang, der nur unter Annahme einer Ringspaltung des primär entstehenden *n*-Methyl- $\alpha$ -benzylidendihydroisochinolins verständlich erscheint (A. **362**, 305):



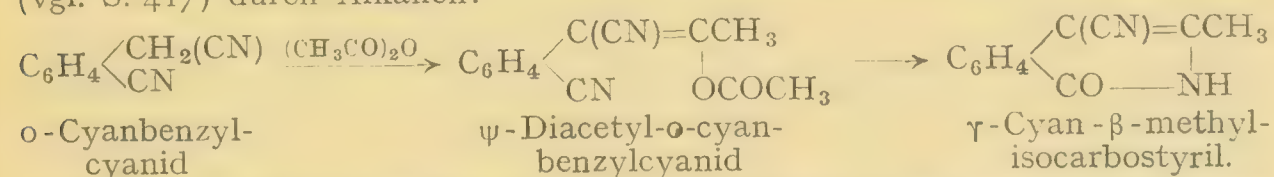
**Chinolinroth**, welches durch Einwirkung von Benzotrichlorid auf ein Gemenge von Isochinolin und Chinaldin (S. 875) gewonnen wird, hat wahrscheinlich eine dem Malachitgrün (S. 559) ähnliche Constitution (B. **20**, 4; **43**, 128). Es ist ein schön roter Farbstoff und besitzt wie die Cyanine (S. 874) die Eigenschaft, photographische Platten orthochromatisch zu machen.

Im Pyridinkern halogensubstituierte Isochinoline bilden sich aus den Isocarbostyriolen (S. 892) und Homophtalimiden (S. 351) mit  $\text{PCl}_5$ . Chloratome in  $\alpha$ -Stellung haben die gleiche Reactionsfähigkeit wie Chloratome in  $\alpha$ - oder  $\gamma$ -Stellung des Chinolins (S. 877).

$\alpha$ -Chlorisochinolin  $\text{C}_9\text{H}_6\text{ClN}$ , F.  $38^\circ$ , Kp.  $275^\circ$ , aus Isocarbostyrol mit  $\text{POCl}_3$  (B. **33**, 985).  $\beta$ -Chlorisochinolin, F.  $48^\circ$ , Kp.  $281^\circ$ , entsteht durch partielle Reduction von  $\alpha,\beta$ -Dichlorisochinolin  $\text{C}_9\text{H}_5\text{Cl}_2\text{N}$ , F.  $122^\circ$ , Kp.  $306^\circ$ , welches aus Homophtalimid mit  $\text{POCl}_3$  gebildet wird (B. **19**, 2355).  $\alpha,\gamma$ -Dichlorisochinolin, F.  $89^\circ$ , aus Oxyisocarbostyrol mit  $\text{POCl}_3$  (S. 892), neben  $\alpha$ -Chlor- $\gamma$ -oxyisochinolin, F.  $196^\circ$  (B. **33**, 986).  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -methyl- und  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -phenylisochinolin, F.  $36^\circ$  und  $77^\circ$ , aus den entsprechenden Isocarbostyriolen; letzteres giebt mit Anilin:

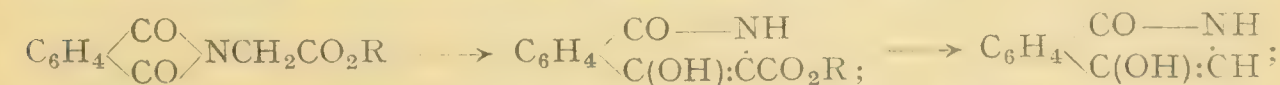
$\alpha$ -Anilido- $\beta$ -phenylisochinolin  $\text{C}_9\text{H}_5(\text{NHC}_6\text{H}_5)\text{N}$ , F.  $126^\circ$  (B. **25**, 2709).

Oxyisochinoline, Isocarbostyriole sind mit den Carbostyriolen (S. 879) metamer. Sie entstehen aus Isocumarinen mit  $\text{NH}_3$  (S. 889). Eine weitere allgemeine Bildungsweise von Isocarbostyriolen besteht in der Umwandlung der Einwirkungsproducte von Carbonsäureanhydriden auf *o*-Cyanbenzylcyanid (vgl. S. 417) durch Alkalien:



Die auf diesem Wege entstehenden Alkylcyanisocarbostyriole spalten leicht durch Behandlung mit conc. Schwefelsäure die Cyangruppe ab und geben  $\beta$ -alkylierte Isocarbostyriole (B. **27**, 827, 2232; **29**, 2543).

Zur Darstellung von  $\alpha,\gamma$ -Dioxyisochinolinen oder  $\gamma$ -Oxyisocarbostyriolen bietet sich eine Methode in der Umlagerung von *n*-Phtalylimidofettsäureestern mittelst Natriumalkoholat (B. **33**, 980; **38**, 3542):



die entstehenden Oxyisocarbostyrolcarbonsäureester sind leicht in die Oxyisocarbostyriole überführbar, die durch Reduction zunächst Isocarbostyriole liefern.

Wie von den Carbostyriolen, so leiten sich auch von Isocarbostyriolen Alkyläther der Hydroxyl- und der Ketoform ab; die letzteren werden aus den Isocarbostyriolen mit Jodalkylen oder aus den Isochinolinjodalkylaten mit Natronlauge und Ferricyankali, die ersteren meist aus den  $\alpha$ -Chlorisochinolinen mit Natriumalkoholaten gewonnen.

**Isocarbostyryl**, *α*-*Isochinolon* C<sub>9</sub>H<sub>7</sub>ON (S. 417) entsteht aus Isocumarin mit NH<sub>3</sub> und aus **Isocarbostyrylcarbonsäure** C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>ON.COOH, dem Einwirkungsproduct von NH<sub>3</sub> auf Isocumarincarbonsäure (S. 423) durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung.

**α-Methoxyisochinolin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\begin{matrix} \text{CH} & \text{---} & \text{CH} \\ & \diagdown & / \\ & \text{C(OCH}_3\text{)} & =\text{N} \end{matrix}$ , Kp. 240°, bildet sich aus dem Ag-Salz des Isocarbostyryls mit Jodmethyl; das isomere **n-Methyl-α-isochinolon**

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>  $\begin{matrix} \text{CH} & \text{---} & \text{CH} \\ & \diagdown & / \\ & \text{CO-N(CH}_3\text{)} & \end{matrix}$ , F. 54° (40°: B. 26, R. 270; 27, 205), aus Isocarbostyryl mit Jodmethyl und Alkali (B. 26, R. 236) oder aus Methylisochinoliniumjodid mit alkal. Ferricyankalium (S. 890); weitere n-Alkylisochinolone werden durch Einwirkung primärer Amine auf Isocumarin (B. 27, 198) oder dessen Carbonsäure erhalten. **β-Methylisocarbostyryl** C<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)H<sub>6</sub>ON, F. 211°; **β-Aethylisocarbostyryl**, F. 141°, **β-Isopropylisocarbostyryl**, F. 221° (B. 29, 2393); **β-Phenylisocarbostyryl**, *Isobenzalphtalimidin*, F. 197°, entsteht auch aus Isobenzalphtalid (S. 593) mit NH<sub>3</sub> (B. 18, 2448; 27, 2237).

Ein **Bz-2,3,4-Trioxy-γ-methylisocarbostyryl** C<sub>6</sub>H(OH)<sub>3</sub>:[C<sub>3</sub>H<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)ON] entsteht aus dem entsprechenden Isocumarinderivat, welches sich aus Gallacetol C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(OH)<sub>3</sub>.CO.O.CH<sub>2</sub>COCH<sub>3</sub> mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> bildet (B. 26, 419).

**Isocarbostyryl-β-carbonsäure**, F. 319° u. Zers., ist in Form ihres Methyl- und Aethylesters aus fasciirten Pflanzen von *Syndesmon Thallictroïdes* isolirt worden (C. 1909 I, 87).

**γ-Oxyisocarbostyryl** C<sub>9</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>N ist isomer mit Homophtalimid; es entsteht beim Verseifen von **γ-Oxyisocarbostyryl-β-carbonsäureester** C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>N(CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>), F. 222°, dem Umlagerungsproducte des Phtalylglycinesters C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(CO)<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> (s. S. 891). Das Oxyisocarbostyryl giebt durch Reduction mit HJ-Säure Isocarbostyryl, durch Oxydation wird es ähnlich leicht wie Indoxyl in Indigo (S. 757) in ein Ringhomologes des Indigo, den sog. **Carbindigo**, ein zinnoberrotes Pulver, übergeführt; wie Indigo zu Isatin, so wird der Carbindigo durch rauch. Salpetersäure zu Phtalonimid oxydirt, das auch aus Oxyisocarbostyryl direct durch Oxydation mit rauch. Salpetersäure entsteht:



mit Natriummethylat und Jodmethyl giebt Oxyisocarbostyryl: **4-Methoxyisocarbostyryl**, F. 171°; mit Benzaldehyd und mit Phtalsäureanhydrid condensirt es sich unter Wasseraustritt, mit Phtalonimid (s. o.) giebt es Carbindigo (B. 35, 2421).

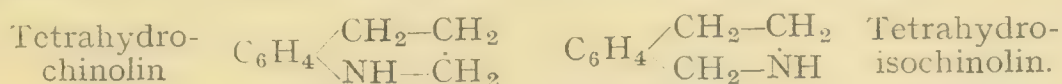
**β-Methyl-**, **β-Aethyl-** und **β-Phenyl-γ-oxyisocarbostyryl** werden aus Phtalimidopropionsäureester, -buttersäureester und -phenylessigester durch Umlagerung und Spaltung (s. S. 891) gewonnen (B. 37, 1685, 1791).

**Hydroisochinoline.** 1. Dihydroisochinoline entstehen auf synthetischem Wege aus acylirten ω-Phenylaethylaminen mittelst P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (S. 889) (B. 42, 1973), sowie durch Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloiden auf die Jodalkylate des Isochinolins (B. 42, 1750). In ersterem Falle entstehen Δ<sup>α</sup>-, in letzterem Δ<sup>β</sup>-Dihydroisochinoline. Die Dihydroisochinoline können durch MnO<sub>4</sub>K in saurer Lösung z. T. zu den entsprechenden Isochinolinen oxydirt werden. **α-Methyldihydroisochinolin** C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>(CH<sub>3</sub>)N, Kp. 236°, **α-Phenyldihydroisochinolin** C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)N, F. 73°, **α-Benzoyldihydroisochinolin** C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>(CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)N, Kp.<sub>12</sub> 196°. **2,3-Methylenedioxydihydroisochinolin** (CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>(C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>N), F. 91°, aus Formylhomopiperonylamin mit P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; liefert mit CH<sub>3</sub>J *Hydrastininjodhydrat* (S. 930) (C. 1911 II, 112). **n,α-Dimethyldihydroisochinolin** C<sub>9</sub>H<sub>7</sub>(CH<sub>2</sub>)NCH<sub>3</sub>, Kp.<sub>20</sub> 150°, und **n-Methyl-α-benzoyldihydroisochinolin** C<sub>9</sub>H<sub>7</sub>(CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)NCH<sub>3</sub>, Kp.<sub>9</sub> 170—180°, aus Isochinolinjodmethylat mit CH<sub>3</sub>MgJ bez. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>MgCl.

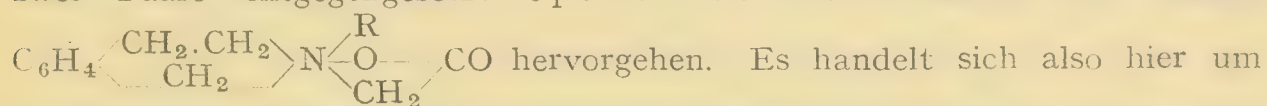


Ketodihydroisochinoline sind die Isocarbostyrile.

2. Tetrahydroisochinoline sind entweder auf synthetischem Wege durch Condensation von  $\omega$ -Phenylaethylaminen mit Aldehyden (S. 889 und B. 44, 2030) oder durch Reduction von Isochinolinen und Dihydroisochinolinen mit Sn und Salzsäure oder besser Na und Alkohol gewonnen worden. Sie zeigen das Verhalten von alkylirten Benzylaminen, während das Tetrahydrochinolin die Eigenschaften eines alkylirten Anilins besitzt:



**Tetrahydroisochinolin**  $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{N}$ , Kp.  $233^\circ$ , aus  $\omega$ -Phenylaethylamin, Methylal und conc. Salzsäure, oder durch Reduction von Isochinolin gewonnen, ist eine starke Base, die aus der Luft  $\text{CO}_2$  absorbiert; es reducirt beim Erwärmen ammoniak. Silberlösung. Durch  $\text{H}_2\text{O}_2$  wird es ähnlich dem Piperidin (S. 866) zu einem Oxyd oxydirt. Nitrosoverbindung, F.  $33^\circ$ . Das Jodmethylat des *n*-Methyltetrahydroisochinolins  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{J}$ , F.  $189^\circ$ , bildet sich aus Jodmethyl und Tetrahydroisochinolin; das *n*-Methyltetrahydroisochinolin, Kp.  $212^\circ$ , selber stellt man am besten durch Reduction des Isochinolinjodmethylates mit Cu und Salzsäure dar; durch Chromsäure wird es zu Phtalonmethyylimid oxydirt (B. 37, 1943). *n*-Aethyl- und *n*-Propyltetrahydroisochinolin liefern mit Jodessigsäure-l-menthylester je zwei stereoisomere Additionsproducte  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{N}(\text{R})(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_{10}\text{H}_{19})\text{J}$  von verschiedener optischer Drehung, aus denen durch Einwirkung von feuchtem Silberoxyd unter Abspaltung des Menthols je zwei Paare entgegengesetzt optisch active Betaïne der Formel

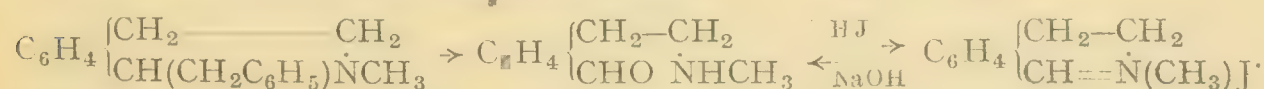


eine Synthese optisch activer Stickstoffverbindungen (B. 41, 456; 42, 2138). *n*-Benzoyltetrahydroisochinolin, Kp.  $245^\circ$  bis  $250^\circ$ , giebt durch Oxydation

mit  $\text{MnO}_4\text{K}$   $\omega$ -Benzoylamidoethyl-o-benzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \quad \text{NHCO} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$  (vgl. S. 865). Letzteres anhydriert sich leicht zum Benzoylderivat des

Hydroisocarbostyryl,  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{---CH}_2 \\ \text{CO---NH} \end{array}$ , F.  $71^\circ$  (B. 26, 1220).

*n*, $\alpha$ -Dimethyltetrahydroisochinolin  $\text{C}_9\text{H}_9(\text{CH}_3)\text{NCH}_3$ , Kp.  $126^\circ$ ; *n*-Methyl- $\alpha$ -benzyltetrahydroisochinolin  $\text{C}_9\text{H}_9(\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{NCH}_3$ , Kp.  $178^\circ$ , ist die Stammsubstanz des *Laudanosins* (S. 928); es lässt sich nach der A. W. Hoffmann'schen Methode (S. 865) zum *o*-Vinylstilben  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH:CHC}_6\text{H}_5 \\ \text{CH:CH}_2 \end{array}$  aufspalten (B. 42, 1750). Durch Oxydation mit Braunstein und verdünnter  $\text{SO}_4\text{H}_2$  liefert es unter Abspaltung der Benzylgruppe in Form von Benzaldehyd  $\omega$ -Methylamido-*o*-aethylbenzaldehyd, aus dem mit Säuren *n*-Methyl-dihydroisochinoliniumsalze gebildet werden (C. 1910 I, 185):



Vgl. die Spaltung des Benzylisochinolinjodmethylats (S. 890) und der Dihydropyridine (S. 863). 2,3-Dimethoxydihydroisochinolin Kp.  $207^\circ$ , entsteht analog aus Tetrahydropapaverin (C. 1909 II, 2178; 1910 I, 1258).

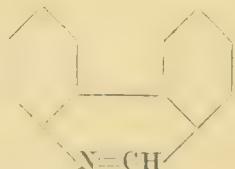
**Tetrahydroisochinolin- $\beta$ -carbonsäure**  $\text{C}_9\text{H}_{10}(\text{CO}_2\text{H})\text{N}$ , F.  $311^\circ$  unter Zerfall in  $\text{CO}_2$  und Tetrahydroisochinolin, entsteht aus Phenylalanin, Methylal und conc. Salzsäure (B. 44, 2034).

Diketotetrahydroisochinoline sind die Homophtalimide, Triketoderivate die Phtalonimide.

Zu den Abkömmlingen des Tetrahydroisochinolins gehören auch die später abzuhandelnden Alkaloide: *Berberin*, *Hydrastin*, *Narcotin*, *Laudanosin* (S. 926 ff.).

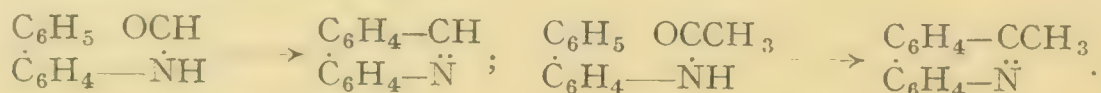
### V. Phenanthridin.

Als ein Benzoderivat sowohl des Chinolins als des Isochinolins kann man das Phenanthridin betrachten, welches sich auch aus dem Phenanthren (S. 657) durch Ersatz einer mittelständigen Methingruppe durch N ableiten lässt:

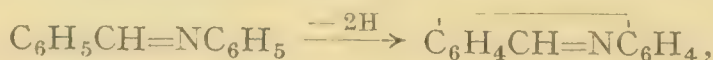


Phenanthridin ist isomer mit den Naphtochinolenen (S. 886).

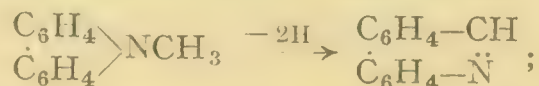
Phenanthridine entstehen aus den Acidylderivaten des o-Amidodiphenyls durch Erhitzen (B. **29**, 1182):



Phenanthridin  $\text{C}_{13}\text{H}_9\text{N}$ , F.  $104^\circ$ , Kp. über  $360^\circ$ , entsteht auch auf pyrogenem Wege aus Benzylidenanilin:



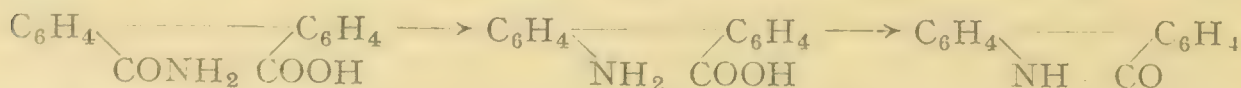
sowie aus n-Methylcarbazol, ähnlich wie Pyridin aus n-Methylpyrrol (S. 848) und Chinolin aus  $\alpha$ -Methylindol (S. 872 und B. **38**, 1950):



man erhält es ferner aus Phenanthridon durch Destillation mit Zinkstaub. Durch Oxydation mit Chlorkalk und Cobaltnitrat wird es wieder in Phenanthridon (B. **26**, 1964), durch Reduction mit Zinn und Salzsäure in Dihydrophenanthridin  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{-NHC}_6\text{H}_4$ , F.  $90^\circ$ , übergeführt (A. **266**, 142).

ms.-Methyl-, Aethyl- und Phenylphenanthridin, F.  $85^\circ$ ,  $55^\circ$  und  $109^\circ$  (B. **29**, 1184).

Phenanthridon  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CO-NHC}_6\text{H}_4$ , F.  $293^\circ$ , entsteht aus Diphenaminsäure durch Behandeln mit Brom und Alkali:



sowie durch Umlagerung von o-Amidodiphenylenketon (S. 668) beim Schmelzen mit Kali, durch Umlagerung des Diphenylenketonoxims mittelst Chlorzink und schliesslich aus o-Diphenylurethan  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$  durch Erhitzen mit Chlorzink (B. **26**, R. 712; **28**, R. 455; **29**, 230, 1188). Mit  $\text{PCl}_5$  bildet

Phenanthridon: Chlorphenanthridin  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CCl=NC}_6\text{H}_4$ , F.  $116^\circ$ . n-Methylphenanthridon  $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{ONCH}_3$ , F.  $108^\circ$ , entsteht auch aus Methylphenanthridiniumjodid  $\text{C}_{13}\text{H}_9\text{N.JCH}_3$  mit Natronlauge neben dem mit Wasserdampf flüchtigen n-Methyldihydrophenanthridin  $\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{NCH}_3$  (B. **35**,



2534); vgl. die Analogie mit den Pyridinium-, Chinolinium- und Isochino-  
verbindungen (S. 848 und 873).

$\alpha$ -Naphtophenanthridon  $\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{NH}$   
 $\text{C}_6\text{H}_4\cdot\dot{\text{C}}\text{O}$ , F. 332°, und  $\beta$ -Naphtophenanthridon  
 $\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}$   
 $\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\dot{\text{C}}\text{O}$ , F. 338°, aus  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Chrysodiphenaminsäure (S. 663), liefern  
bei der Destillation mit Zinkstaub  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphtophenanthridin, F. 135°  
und 182° (A. 335, 124).

**VI. Naphtyridine, Naphtinoline.** Durch den Zusammentritt zweier Pyridin-  
kerne oder zweier Chinolinkerne in naphtalinähnlicher Weise entstehen die  
linium hypothetischen Grundkörper:



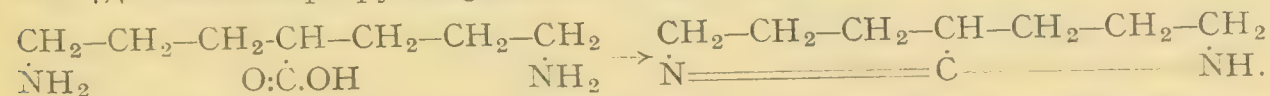
Das Naphtyridin ist metamer mit dem hypothetischen Grundkörper der  
Copyrine (S. 860).

Von dem Naphtyridin und Naphtinolin sind bisher nur folgende  
Derivate dargestellt worden:

$\alpha$ -Oxy- $\gamma$ -phenylnaphtyridin, F. 150°, durch Condensation von  $\alpha$ -Amido-  
pyridin mit Benzoylessigester (C. 1911 I, 987):

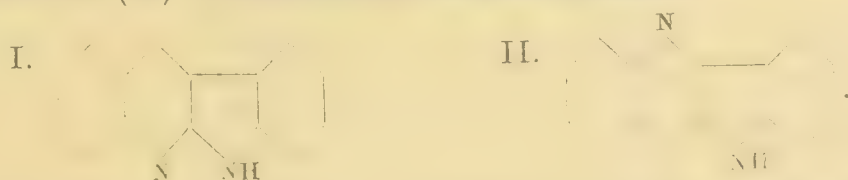


Octohydronaphtyridin  $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}_2$ , Platindoppelsalz, F. 227°, entsteht  
aus  $\gamma,\gamma$ -Diamidodipropylelessigsäure (B. 26, 2137):



Tetrahydronaphtinolin  $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{N}_2$ , F. 212°, entsteht durch Reduction  
von  $\text{o}_2$ -Dinitrodibenzylelessigsäure  $\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4$  (S. 603), in  
 $\text{NO}_2$   $\text{O}\dot{\text{C}}\text{OH}$   $\text{NO}_2$   
ähnlicher Reaction, wie das Naphtyridinderivat; durch Oxydation mit Queck-  
silberacetat geht es leicht in Dihydronaphtinolin  $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{N}_2$ , F. 201°,  
dessen Salze stark grüne Fluorescenz zeigen, durch Reduction mit Natrium-  
amalgam und Eisessig in Hexahydronaphtinolin  $\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{N}_2(+1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O})$ ,  
F. 128°, über (B. 27, 2244).

**VII. Chindoline** entstehen durch Verschmelzung eines Chinolin- und  
Indolkernes. Es sind zwei isomere Chindoline bekannt, die als *peri*- (I)  
und *ana*-Chindolin (II) unterschieden werden können:

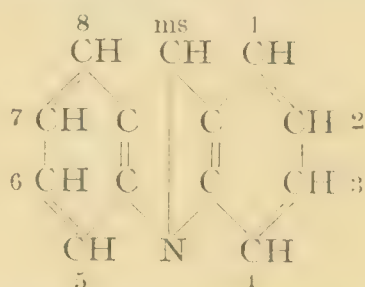


*peri*-Chindolin, F. 343°, entsteht durch Reduction von  $\text{o},\text{o}'$ -Dinitrocyandibenzyl  
 $\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{CN})\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$  mit alkohol. Schwefelammonium (S. 877 und  
B. 30, 3020). Das isomere *ana*-Chindolin, F. 248°, wird durch Condensation  
von Indoxyl bez. Indoxylsäure mit  $\text{o}$ -Amidobenzaldehyd, sowie durch Re-  
duction des Dioxychindolins  $\text{C}_6\text{H}_4\left\langle \begin{array}{l} \text{N}=\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}(\text{OH})\cdot\dot{\text{C}}-\text{N}(\text{OH}) \end{array} \right\rangle$ , F. über 300°, mittelst  
HJ und Phosphor gewonnen; letzteres entsteht durch Einwirkung alkohol.

Natronlauge auf *o,o'*-Dinitrobenzylmalonester. *ana*-Chindolincarbonsäure  $C_{15}H_9N_2CO_2H$ , entsteht durch Condensation von Indoxyl mit Isatinsäure in alkalischer Lösung, sowie unter intermediärer Bildung dieser Componenten durch Erhitzen von Indigo mit Natriumhydrosulfit und Alkali (B. **43**, 3489; 3512).

### VIII. Acridingruppe.

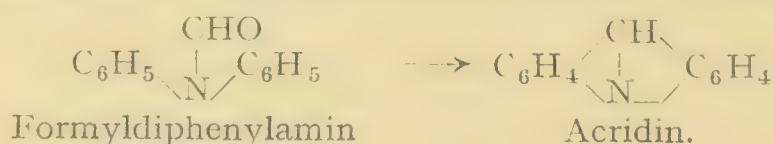
Das Acridin stellt ein Anthracen dar, dessen eine mittlere CH-Gruppe durch Stickstoff ersetzt ist:



Seine Beziehungen zum Chinolin und Pyridin ergeben sich aus der Oxydation zu Chinolindicarbonsäure und Pyridintetracarbonsäure (S. 882, 861).

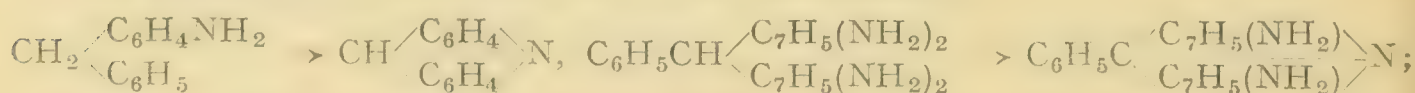
Acridin findet sich im Rohanthracen des Steinkohlenteers, verschiedene seiner Abkömmlinge sind als Farbstoffe technisch wichtig. Synthetisch entstehen Acridine:

1. Aus Diphenylamin mit Carbonsäuren oder aus Acidyl-diphenylaminen beim Erhitzen mit  $ZnCl_2$ , ähnlich wie die Phenanthridine aus Acidyl-*o*-amidodiphenylen (S. 894) (Bernthsen, A. **224**, 1):



Diese Reaction gilt als Beweis für die Parabindung im Acridin. Mit den homologen Fettsäuren, aromatischen Säuren, auch Dicarbonsäuren und Diphenylamin entstehen Meso-(*ms*-)Derivate des Acridins (B. **18**, 690; **25**, R. 940), wie *ms*-Methyl-, *ms*-Phenyl-acridin, *ms*-Acridylbenzoësäure u. a. Wie Diphenylamin reagieren auch substituirte Diphenylamine (B. **24**, 2039), Ditolylamin, Phenylnaphtylamin und ähnliche Substanzen.

2. Verschiedene Acridinderivate sind aus *o*-Amidoderivaten des Di- und Triphenylmethans erhalten worden (B. **26**, 3085):



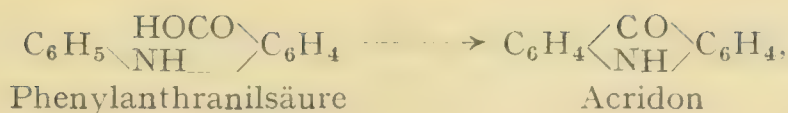
ähnlich entstehen Naphtacridine durch Condensation von Aldehyden mit Anilinen und Naphtolen, sowie von *o*-Amidobenzylalkohol oder *o*-Amidobenzylchlorid mit Naphtolen oder Naphtylaminen (B. **36**, 1027; **38**, 3787; **39**, 2623; C. 1908 I, 384).

3. Naphtacridine werden auch aus *o*-Tolylnaphtylaminen durch Oxydation mit Schwefel oder  $PbO$  gewonnen (B. **37**, 2923; vgl. C. 1906 I, 58).



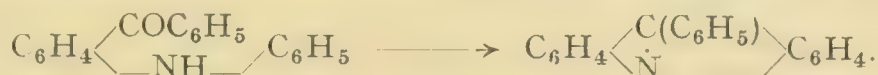
4. Acridone (S. 899) entstehen, ähnlich wie Anthrachinon aus Benzoylbenzoësäure (S. 670), aus Arylanthranilsäuren (B. **26**, R. 712; **27**, R. 642; A. **355**, 318):





oder aber durch Einwirkung von Phenolen (Naphtolen u. s. w.) auf Acetan-  
thranilsäure (B. **25**, 1983, 2740).

Aehnlich entstehen ms-Phenylacridine durch Wasserabspaltung aus  
o-Anilinobenzophenonen mittelst conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. **39**, 298, 356):



Die Acridine sind sehr beständige Substanzen, sie sind schwächere  
Basen als die Pyridine und Chinoline. Mit Jodalkyl vereinigen sie sich  
zu Alkylacridiniumjodiden, welche sich ähnlich verhalten wie die Pyr-  
idinium-, Chinolinium- und Isochinoliniumjodide (S. 848, 873, 890),  
z. B. durch alkalisches Ferridcyankalium in n-Alkylacridone umge-  
wandelt werden. Durch Reduction bilden die Acridine: Dihydroacri-  
dine, die sehr leicht wieder in die Acridine zurückgehen.

**Acridin**  $\text{C}_{13}\text{H}_9\text{N}$ , F.  $110^\circ$ , sublimirt schon bei  $100^\circ$ , seine Lösungen  
fluoresciren blau; es ist isomer mit Phenanthridin und den Naphto-  
chinolinen. Ausser nach den allgemeinen Reactionen entsteht es auch  
durch Erhitzen von Diphenylamin mit Chloroform und  $\text{ZnCl}_2$  auf  $200^\circ$   
(B. **17**, 101), aus Acridon durch Destillation mit Zinkstaub (B. **26**,  
R. 714) u. a. Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird es in *Acridinsäure*  
oder Chinolin- $\alpha, \beta$ -dicarbonsäure übergeführt, woraus für Chinolin und  
Pyridin die Diagonalformel (S. 843, 869) gefolgert wurde (Riedel,  
B. **16**, 1612). Durch Oxydation der Acridiniumverbindungen (s. u.) wird  
der heterocyclische Kern gespalten unter Bildung von Abkömmlingen  
der Phenylaminbenzoësäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ .

Mit Halogenen bildet das Acridin in Chloroform- oder Schwefelkohlen-  
stofflösung lockere Additionsproducte der Formel  $\text{C}_{13}\text{H}_9\text{N}(\text{Hlg})_2$ , die durch  
Wasser, z. T. schon beim Aufbewahren unter Abspaltung des Halogens das  
Acridin zurückbilden; Dichlorid, F.  $240^\circ$ , Dibromid, F.  $187^\circ$ , Dijodid,  
F.  $145^\circ$  (C. 1904 II, 1059).

**Pheno-1,2-naphtacridin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}[\alpha] \\ \backslash \text{N} \quad [\beta] \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $131^\circ$ , aus Formaldehyd,  
Anilin und  $\beta$ -Naphtol oder aus o-Amidobenzylalkohol oder o-Amidobenzyl-  
chlorid mit  $\beta$ -Naphtol (B. **35**, 2670; **37**, 3078), sowie aus o-Tolyl- $\beta$ -naphtyl-  
amin durch Oxydation mit  $\text{PbO}$ . **Pheno-2,1-naphtacridin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}[\beta] \\ \backslash \text{N} \quad [\alpha] \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_6$ ,  
F.  $108^\circ$ , durch Oxydation von o-Tolyl- $\alpha$ -naphtylamin mit  $\text{PbO}$  (B. **37**, 2922).  
Bemerkenswert ist die Bildung von Pheno-1,2- und -2,1-naphtacridin auf  
pyrogenem Wege aus Benzyliden- $\beta$ - bez. - $\alpha$ -naphtylamin  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{NC}_{10}\text{H}_7$ ,  
während Benzylidenanilin unter gleichen Bedingungen nicht Acridin, sondern  
Phenanthridin liefert (S. 894).

Von den theoretisch möglichen sechs Dinaphtacridinen sind vier  
dargestellt (C. 1906 II, 1505): 1,2-2',1'-**Dinaphtacridin**  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{N}[\beta] \quad \text{N}[\alpha] \\ \backslash \quad \quad \quad \backslash \\ \text{CH}[\alpha] \quad \text{CH}[\beta] \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_6$ ,  
F.  $228^\circ$ , und 1,2-1',2'-**Dinaphtacridin**  $\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{l} \text{N}[\beta] \quad \text{N}[\beta] \\ \backslash \quad \quad \quad \backslash \\ \text{CH}[\alpha] \quad \text{CH}[\alpha] \end{array} \text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $216^\circ$ , aus  
Trioxymethylen und  $\beta$ -Naphtol mit  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Naphtylamin (B. **36**, 1027),

2,1-2',1'-**Dinaphtacridin**  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{array}{l} [[\alpha]N \quad [\alpha]] \\ [[\beta]CH[\beta]] \end{array} \right\} C_{10}H_6$ , F. 185°, aus Methylenechlorid und  $\alpha$ -Naphthylamin. Das vierte Isomere, das 1,2-2',3'-**Dinaphtacridin**  $C_{10}H_6 \left\{ \begin{array}{l} [[\beta]N \quad [\beta]] \\ [[\alpha]CH[\alpha]] \end{array} \right\} C_{10}H_6$ , F. 203°, ist durch Zinkstaubdestillation aus dem entsprechenden Dinaphtacridon gewonnen worden (B. **34**, 4146; vgl. auch B. **35**, 4164). **Diphenanthacridin**, aus Methylenechlorid und 9-Amidophenanthren (C. 1908 II, 2013).

ms-**Methylacridin**  $C_{13}H_8(CH_3)N$ , F. 114°, aus Acetyldiphenylamin bildet ähnlich dem Chinaldin (S. 876) und Picolin (S. 849) mit Benzaldehyd und Chloral Condensationsproducte:  $C_{13}H_8NCH_2CH(OH)C_6H_5$ , F. 197° (B. **38**, 2840) und  $C_{13}H_8NCH_2CH(OH)CCl_3$ ; letzteres liefert mit Alkalien ms-Acrydylacrylsäure  $C_{13}H_8NCH:CHCOOH$ ; durch  $MnO_4K$  wird diese zu Acridylaldehyd  $C_{13}H_8NCHO$  und weiter zur ms-Acrydylcarbonsäure  $C_{13}H_8NCOOH$  oxydirt (B. **20**, 1541). ms-**Benzylacridin**  $C_{13}H_8(CH_2C_6H_5)N$ , F. 173°, aus Diphenylamin mit Phenylessigsäure und  $ZnCl_2$  bei 200° (B. **37**, 1565).

ms-**Phenylacridin**  $C_{13}H_8(C_6H_5)N$ , F. 181°, aus Diphenylamin und Benzoësäure, krystallisiert aus Benzol mit Krystallbenzol. p-**Dimethylamido-ms-phenylacridin**  $(C_{13}H_8N)C_6H_4N(CH_3)_2$ , F. 279°, durch Condensation von Acridon und Dimethylanilin mittelst  $POCl_3$  (B. **40**, 4795). **Oxy-ms-phenylacridine** s. C. 1904 II, 1509. ms-**Acridinbenzoësäure**  $N(C_6H_4)_2CC_6H_4COOH$ , F. 347°, entsteht aus Diphenylamin und Phtalsäure; durch Erhitzen mit Jodmethyl wird sie in das HJ-Salz ihres Methylesters, F. 173°, übergeführt (B. **37**, 1007). Durch Behandlung mit rauchender Schwefelsäure wird sie zu einer Verbindung condensirt, die einen combinirten Acridin- und Anthrachinonkern enthält:  $\begin{array}{c} C_6H_4 \cdot C \quad C_6H_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CO \quad C_6H_3 \cdot N \end{array}$ ; dieselbe entsteht auch aus  $\alpha$ -Anilidoanthrachinon und steht in ihrem Bau und Verhalten den Coeroxenen (S. 841) nahe (C. 1902 II, 368; A. **348**, 242).

### Chrysanilin, ms-p-Amidophenyl-2-amidoacridin

$NH_2C_6H_3 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6H_4NH_2) \\ N \end{array} \right\rangle C_6H_4$ , F. 268°, ist der Hauptbestandteil des Farbstoffs **Phosphin**, der bei der Rosanilinfabrikation (S. 560) als Nebenproduct auftritt. Die Salze sind rot, fluoresciren in Lösung gelbgrün und färben Seide und Wolle schön gelb. Die Bildung des Chrysanilins aus Pararosanilin verläuft nach dem Schema der Bildungsweise 2 (S. 896) der Acridine.

Gelbe bis orangerote Farbstoffe sind auch eine Reihe anderer Amino-derivate des Acridins, ms-Phenylacridins und der entsprechenden Alkylacridiniumsalze (B. **34**, 4307): z. B. **Acridingelb**, 2,7-Dimethyl-3,6-diaminoacridin, welches aus Tetraminoditolylmethan durch Erhitzen mit Salzsäure und Oxydation mit Eisenchlorid entsteht; **Benzoflavin**, ms-Phenyldiamido-2,7-dimethylacridin, F. 231°, welches aus Benzaldehyd und m-Toluylen-diamin entsteht (B. **32**, 2352).

Hydroacridine: ms-**Dihydroacridin**  $NH(C_6H_4)_2CH_2$ , F. 168°, entsteht aus Acridin mit Zinkstaub und Salzsäure; es ist nicht mehr basisch und reducirt ammoniakalische Silberlösung unter Rückbildung von Acridin. Es ist im Steinkohlenteer nachgewiesen worden (B. **42**, 1178). n-**Methyl-** und n-**Phenyldihydroacridin**, F. 96° und 119°, durch Reduction der entsprechenden Acridone (B. **39**, 2720; **40**, 2515). Eine Anzahl von alkylirten ms-Dihydroacridinen sind durch Umsetzung von Acridinjodalkylaten mit Alkylmagnesiumhaloiden erhalten worden: n-**Methyl-ms-methyl-**, **-aethyl-**, **-benzyl-** und **-phenyldihydroacridin**  $CH_3N(C_6H_4)_2CHR$ , F. 138°, 72°, 108° und 104°;

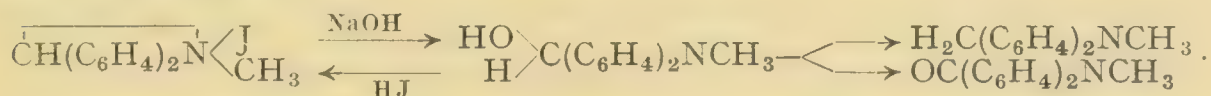


durch Oxydation mit Jodlösung gehen diese Dihydroacridine in die Jodmethylate der *ms*-Alkylacridine über, die von neuem mit Alkylmagnesiumhaloïden umgesetzt werden können (B. **42**, 1746).

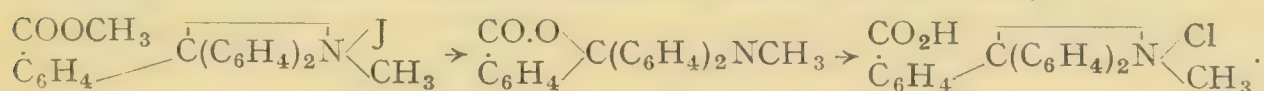
Bz-Tetrahydroacridine sind durch Uebertragung der Chinolinsynthesen 2 und 4c (S. 870 u. 871) auf cyclische Ketone der Hexamethylenreihe dargestellt worden: 1. durch Condensation von Cyclohexanonen mit aromatischen *o*-Amidoaldehyden und -ketonen, 2. durch Condensation  $\alpha$ -acylirter Cyclohexanone mit Anilin und dessen Homologen (A. **377**, 70).

Bz-Tetrahydroacridin  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ N \end{array} \right\rangle C_6H_8$ , F.  $55^\circ$ , liefert bei der Destillation über Bleioxyd Acridin.

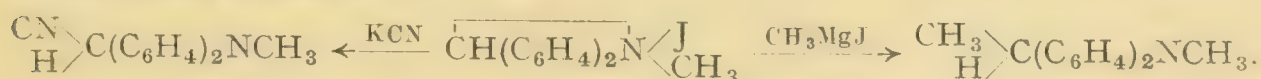
Alkylacridiniumverbindungen: Acridinjodmethylat  $C_{13}H_9N(CH_3J)$  gleicht in seinen Umwandlungen den Jodalkylaten des Pyridins, Chinolins und Isochinolins (S. 848, 873 u. 890); mit Natronlauge entsteht durch Umlagerung der unbeständigen Acridiniumbase das *n*-Methyldihydroacridol (B. **37**, 576), das mit Säuren die Acridiniumsalze regeneriert, durch alkalische Ferricyankalilösung in *n*-Methylacridon, durch Erwärmen mit Natronlauge allein in ein Gemisch von *n*-Methyldihydroacridin und *n*-Methylacridon umgewandelt wird (B. **35**, 2534):



Aus *ms*-Phenylacridinjodmethylat entsteht analog *n*-Methyl-*ms*-phenylhydracridol  $C_6H_5 \left\langle \begin{array}{c} HO \\ H \end{array} \right\rangle C(C_6H_4)_2NCH_3$ , das auch durch Vereinigung von *n*-Methylacridon mit Phenylmagnesiumbromid gewonnen wird und mit Säuren ebenfalls die Acridiniumsalze regeneriert (B. **37**, 575). Aus *ms*-Benzylacridinjodmethylat erhält man statt des Hydracridols: *n*-Methyl-*ms*-benzylidenhydracridin  $C_6H_5CH:C(C_6H_4)_2NCH_3$ , F.  $141^\circ$ , das leicht in Benzaldehyd und *n*-Methylacridon spaltbar ist (B. **37**, 1564). Eigentümlich ist das Verhalten des *ms*-Acridinbenzoësäureesters, dessen Jodmethylat mit Natronlauge *n*-Methylhydracridolbenzoësäurelacton, F.  $245^\circ$ , giebt, welches mit Salzsäure wieder das Chlormethylat der Acridinbenzoësäure liefert (B. **37**, 1002):



Mit Alkylmagnesiumhaloïden geben die Acridinjodalkylate alkylirte *ms*-Dihydroacridine (s. o.), mit Cyankali *n*-Alkyl-*ms*-cyandihydroacridine (B. **42**, 1746; **44**, 2052):



**Acridon**, Ketodihydroacridin  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ NH \end{array} \right\rangle C_6H_4$ , F.  $354^\circ$ , destillirbar, entsteht aus Phenylantranilsäure mit  $SO_4H_2$  bei  $100^\circ$  und durch trockene Destillation des Salicylsäureanilids, wobei man wohl annehmen muss, dass sich letzteres zunächst in Phenylantranilsäure umlagert; die Salicyltoluide geben ebenso methyirte Acridone (B. **29**, 1189). Bemerkenswert ist auch die Bildung des Acridons durch Umlagerung des *c*-Phenylantranils (S. 546) beim Erhitzen für sich, oder durch gleichzeitige Einwirkung von conc.  $SO_4H_2$  und salpetriger Säure (B. **42**, 592, 1716):  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6H_5) \\ N \end{array} \right\rangle O \rightarrow C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ NH \end{array} \right\rangle C_6H_4$ ; vgl. die Umwandlung von *c*-Methylantranil in Indoxyl (S. 263). Mit Jodmethyl und Alkali giebt Acridon *n*-Methylacridon  $CO(C_6H_4)_2NCH_3$ , F.  $203^\circ$ ,

dessen Bildung aus Acridinjodmethylat oben erwähnt wurde. Mit Schwefelphosphor entsteht **Thioacridon**  $\text{CS}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{NH}$  oder  $\text{HS.C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{N}$ , F.  $275^\circ$ , welches auch aus Acridin durch Erhitzen mit Schwefel erhalten wird, sauren Character hat und mit Alkali und Halogenalkyl am Schwefel alkylirt wird: **Acridinmethylsulfid**  $\text{N}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CSCH}_3$ , F.  $114^\circ$ . Mit  $\text{PCl}_5$  gibt Acridon ebenso wie Thioacridon: **ms-Chloracridin**  $\text{N}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CCl}$ , F.  $119^\circ$ ; **ms-Bromacridin**, F.  $116^\circ$ , aus Thioacridon mit Bromphosphor; **ms-Jodacridin**, F.  $169^\circ$ , aus Bromacridin mit  $\text{NaJ}$  (J. pr. Ch. [2] **64**, 471). Erhitzt man das n-Methylacridon mit  $\text{PCl}_5$ , so entsteht **ms-Chloracridiniumchlormethylat**  $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{ClN}(\text{CH}_3.\text{Cl})$ , F.  $73^\circ$ , das sich mit Anilin zu **ms-Anilidoacridiniumchlormethylat** umsetzt; die letzterem entsprechende Ammoniumbase giebt unter  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung **n-Methylacridonanil**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N:C}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{NCH}_3$ , F.  $163^\circ$  (B. **32**, 1309). Durch Erhitzen mit Zinkstaub liefert das Acridon: Acridin, mit Na und Alkohol: Dihydroacridin. Ueber die Reduction von n-Methylacridon s. B. **42**, 1176. **n-Phenylacridon**  $\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{NC}_6\text{H}_5$ , F.  $276^\circ$ , aus Diphenylanthranilsäure und conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (B. **40**, 2450).

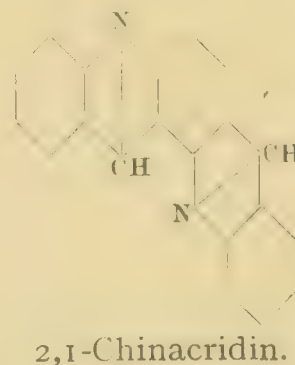
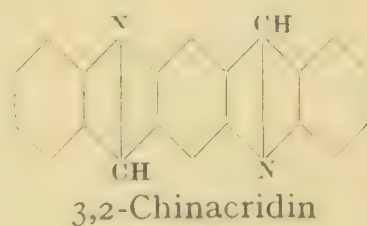
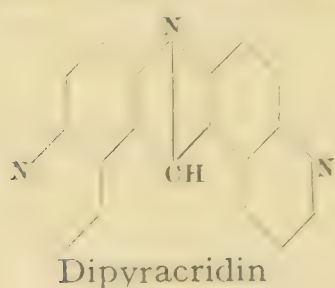
Aehnlich wie Acridon entstehen: **4-Methylacridon**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3\langle\text{CO}\rangle\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $346^\circ$ ; **2-Methylacridon**, F.  $338^\circ$ ; **2,4-Dimethylacridon**, F.  $297^\circ$  (B. **27**, R. 642; A. **355**, 318); **Phenonaphtacridon**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CO}\rangle\text{C}_{10}\text{H}_6$ , **Dinaphtacridone**  $\text{C}_{10}\text{H}_6\langle\text{CO}\rangle\text{C}_{10}\text{H}_6$  (s. B. **25**, 2744). **Anthrachinonacridon** s. A. **380**, 336.

**Bz-Tetrahydroacridon**  $\text{C}_6\text{H}_4\langle\text{CO}\rangle\text{C}_6\text{H}_8$ , F.  $358^\circ$ , durch Condensation von Cyclohexanon mit Anthranilsäure (B. **42**, 621). **Dekahydroacridindion**  $\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_6\text{O})_2\text{NH}$ , aus Methylenebisdihydroresorcin (S. 542) mit alkohol.  $\text{NH}_3$ , giebt durch Erhitzen mit Zinkstaub Acridin, durch Oxydation mit  $\text{N}_2\text{O}_3$ : **Octohydroacridindion**, F.  $141^\circ$  (A. **309**, 353).

Eigentümliche Acridinderivate wurden durch Condensation von Acidylcarbazolen gewonnen (B. **24**, R. 829; **25**, R. 114):



Durch Verknüpfung des Acridinkerns mit einem oder zwei Pyridin- oder Chinolinkernen entstehen Verbindungen, die man als **Pyraacridine** und **Chinaacridine** bezeichnen kann:

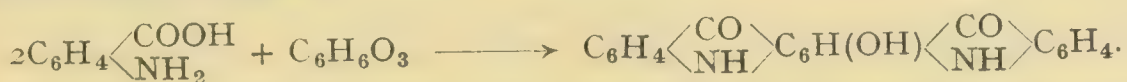


**Dipyraacridin**, F.  $303^\circ$ , entsteht durch Condensation von Methylenechlorid mit 3-Amidochinolin;  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Naphtopyraacridin**, F.  $268^\circ$  und  $220^\circ$ , aus Methylenechlorid mit 3-Amidochinolin und  $\alpha$ - bez.  $\beta$ -Naphthol (vgl. Acridinsynthese 2 S. 896) (C. 1909 II, 2177).



**3,2-Chinacridin**, gelbe Nadeln, F. 245<sup>0</sup>, entsteht aus dem synthetisch aus p-Phenylendianthranilsäure mit conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> gewonnenen **3,2-Chinacridon** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>⟨ $\begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{CO} \end{smallmatrix}$ ⟩C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>⟨ $\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{NH} \end{smallmatrix}$ ⟩C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, gelbe Nadeln, F. 394<sup>0</sup>, durch Reduction zum **Dihydrochinacridin**, rote Nadeln, F. 243<sup>0</sup>, mittels Na und Alkohol und darauffolgender Oxydation mit FeCl<sub>3</sub> oder Salpetersäure. Das Chinacridon liefert durch Oxydation mit PbO<sub>2</sub> in Benzol bei Gegenwart von Eisessig unter Verlust von 2 H-Atomen das chinonartig gebaute **Dehydrochinacridon** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>⟨ $\begin{smallmatrix} \text{N} \\ \text{CO} \end{smallmatrix}$ ⟩C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>⟨ $\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{N} \end{smallmatrix}$ ⟩C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>; dasselbe bildet blauschwarze Blättchen, die sich in Benzol mit dunkelblauer Farbe lösen, und besitzt auffallend stark oxydirende Eigenschaften (B. **39**, 1693; **40**, 2522; **43**, 2209).

Das isomere **2,1-Chinacridin**, F. 213<sup>0</sup>, wird durch Zinkstaubdestillation aus dem **Oxychinacridon** gewonnen, das beim Erhitzen von Phloroglucin mit Anthranilsäure entsteht:



In ähnlicher Weise condensirt sich Phloroglucin mit o-Amidobenzaldehyd zum **Oxychinacridin**, granatschwarze Nadeln, F. 360<sup>0</sup>; daneben entsteht durch Vereinigung von 1 Mol. Phloroglucin mit 3 Mol. o-Amidobenzaldehyd das sog. **Phlorchinyll**, **2,1-4,3-Dichinacridin** C<sub>6</sub>(⟨ $\begin{smallmatrix} \text{N} \\ \text{CH} \end{smallmatrix}$ ⟩C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, gelbbraune Nadeln, F. 403<sup>0</sup>, ein Ringhomologes des Phenotripyridins (S. 888) (B. **29**, 76; **39**, 385). Ueber **Diacridine** s. B. **39**, 2650.

**IX. Anthrapyridine.** Mit Acridin isomer sind α- und β-Anthrapyridin:



**α-Anthrapyridin** C<sub>13</sub>H<sub>9</sub>N, F. 275<sup>0</sup>, entsteht durch Reduction von **α-Anthrapyridinchinon** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>⟨ $\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{CO} \end{smallmatrix}$ ⟩C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>N, F. 280<sup>0</sup>, welches aus β-Benzoylpicolinsäure durch Condensation mit Schwefelsäure gewonnen wird. Ebenso entsteht **β-Anthrapyridin**, F. 166<sup>0</sup>, aus **β-Anthrapyridinchinon**, dem Condensationsproduct von γ-Benzoylnicotinsäure (B. **28**, 1658).

## Pflanzenalkaloide<sup>1</sup>.

Als Alkaloide bezeichnete man früher alle in den Pflanzen vorkommenden N-haltigen Substanzen von basischem alkaliähnlichem Charakter, oder Verbindungen derselben, aus denen die Basen abgetrennt werden können. Viele derartige Verbindungen, wie *Betain*, *Asparagin*, *Coffein*, *Theobromin* (siehe Bd. I), *Hordein* (S. 308), *Adrenalin* (S. 357), *Stachhydrin* (S. 732) u. a. sind ihrer Constitution entsprechend bei den verschiedenen Amidderivaten abgehandelt worden. Die meisten anderen näher erforschten Alkaloide sind als Derivate des

<sup>1</sup>) Vgl. die Pflanzenalkaloide und ihre chemische Constitution von Amé Pictet; deutsch von Rich. Wolfenstein; Berlin 1900 (II. Aufl.).

Pyridins, Chinolins und Isochinolins erkannt worden, und man beschränkt meist auf diese die Bezeichnung Pflanzenalkaloide.

Uebrigens sind mehrere der im Folgenden abgehandelten Alkaloide Derivate auch anderer heterocyclischer Kerne, z. B. erweist sich das *Morphin* (S. 922), das am längsten bekannte aller Alkaloide, als Abkömmling eines complicirten, bisher auf synthetischem Wege nicht darstellbaren heterocyclischen Kernes, das *Hygrin* (S. 913) ist ein Derivat des Pyrrolidins, das *Pilocarpin* ein Derivat des Glyoxalins u. a. m. Allgemeiner definirt man demnach als Pflanzenalkaloide: »in der Natur vorkommende, basische Verbindungen, in welchen mindestens ein Atom N in einem cyclischen System enthalten ist« (Ladenburg, A. 301, 117 Anm.).

Diese Pflanzenalkaloide sind meist die wirksamen Bestandteile der als Heilmittel oder Gifte officinellen Pflanzendrogen. Ihrer mannigfaltigen, oft ungemein merkwürdigen physiologischen und pharmakologischen Eigenschaften halber bilden sie eine der interessantesten Körperklassen unter den Kohlenstoffverbindungen.

Vorkommen. Die Mehrzahl der Pflanzenalkaloide findet sich in *Dicotyledonen*, von den im folgenden beschriebenen Alkaloïden sind nur die Alkaloïde der *Betelnuss*, das wenig untersuchte *Colchicin* und das *Veratrin* Producte von *Monocotyledonen*; ebenso scheinen in den grossen Familien der *Compositen* und *Labiaten* nur selten Alkaloïde enthalten zu sein. Die Alkaloïde sind in den Pflanzen meist mit häufig vorkommenden Pflanzensäuren wie *Aepfelsäure*, *Citronensäure* oder *Aconitssäure* und *Gerbsäure* verbunden. Manche werden von Säuren begleitet, die gewöhnlich in Gemeinschaft mit bestimmten Alkaloïden auftreten, z. B. sind die Opiumalkaloïde an *Meconsäure* (S. 836), die Chinaalkaloïde an *Chinasäure* (S. 455) gebunden. Ueber die Entstehung der Alkaloïde in den Pflanzen vgl. Bull. soc. ch. [3] 35, XV; B. 44, 2032.

Die ihrer pharmakologischen Eigenschaften wegen geschätzten Pflanzenalkaloïde sind Gegenstand technischer Gewinnung, ihnen stellen sich künstlich bereitete Kohlenstoffverbindungen von ähnlicher physiologischer Wirkung zur Seite, so dem Chinin das Antipyrin (S. 779); dem Atropin einige Tropeïne (S. 910) und das Euphtalmin (S. 867); dem Cocaïn das Eucain (S. 868) u. a. m.

Einige Alkaloïde sind sauerstofffrei und dann meist flüchtig und flüchtig: wie Coniin, Nicotin und Sparteïn; die meisten jedoch enthalten Sauerstoff, sind feste Körper und nicht flüchtig. Viele sind tertiäre Amine, einige dagegen, gleich den hydrirten Pyridinbasen (S. 903), sind secundäre Amine; manche sind Ammoniumbasen. Alle diese Basen werden aus ihren Lösungen durch Gerbsäure, Phosphormolybdänsäure, Platinchlorid und viele Doppelsalze, wie  $\text{HgJ}_2 \cdot \text{KJ}$ , gefällt (vgl. C. 1899 I, 1227, 1246; II, 683; 1909 I, 949 u. a. O.). Aus diesen Verbindungen können durch Alkalien wieder die Basen abgeschieden werden.

Die Alkaloïde besitzen einen mehr oder weniger bitteren Geschmack. Die meisten Alkaloïde sind optisch activ. Mit Chlorwasser, Salpetersäure oder conc. Schwefelsäure geben manche Alkaloïde charakteristische Färbungen.

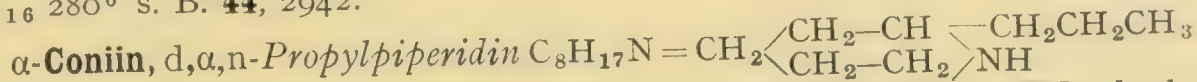


## Pyridingruppe der Pflanzenalkaloide.



$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$ , F. 128°, findet sich in den verschiedenen Pfefferarten, den Früchten von *Piper nigrum* und *Piper longum*. Es zerfällt beim Kochen mit alkoholischem Kali in Piperidin (S. 864) und Piperinsäure (S. 416); es löst sich mit dunkelroter Farbe in conc. Schwefelsäure.

Die beiden Spaltungsproducte des Piperins hat man aus den Elementen aufbauen und durch Einwirkung von Piperinsäurechlorid auf Piperidin die Synthese des Piperins selbst bewirken können (B. 27, 2958). Die Synthese des Coniins hat die Synthese des Piperidins zur Voraussetzung, die letztere findet sich schematisch bei dem Coniin dargestellt. Aus synthetisch bereiteten  $\alpha$ -Alkyl- und  $\alpha$ -Phenylpiperinsäuren wurden mit Hilfe der Chloride künstliche Piperine gewonnen (B. 28, 1195); Tetrahydropiperin  $\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3$ , Kp. 16 280° s. B. 44, 2942.



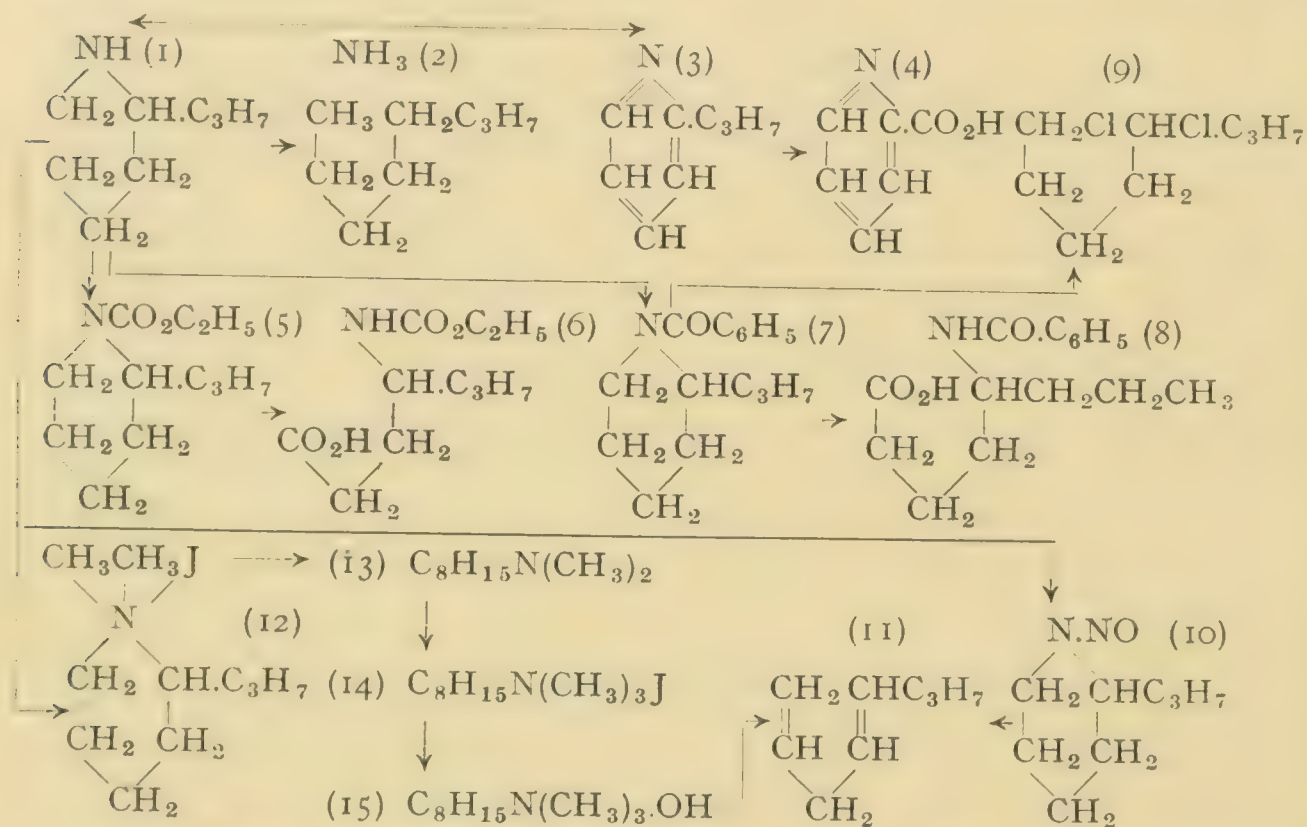
Kp. 165,8°,  $D_{20}$  0,844,  $[\alpha]_D^{190} = +15,7^\circ$ , findet sich neben n-Methylconiin, Kp. 176°,  $\gamma$ -Conicein,  $\text{CH}_2 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH} = \text{C}(\text{C}_3\text{H}_7) \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle \text{NH}$ , Kp. 172° (B. 38, 3094; Synthese: B. 42, 4059), Conhydrin und Pseudoconhydrin (S. 905) im Fleckschierling *Conium maculatum*, besonders in den Samen; über die Trennung dieser Alkaloide vgl. B. 38, 3108. Das Coniin bildet eine farblose Flüssigkeit von betäubendem Geruch und ist ein sehr heftiges Gift.

Geschichte: Das Coniin wurde 1827 von Giesecke entdeckt, 1881 stellte A. W. Hofmann die Moleculargrösse des Coniins fest und zeigte 1884, dass es durch Destillation über Zinkstaub in Conyryn oder  $\alpha$ -Propylpyridin übergeht, von dem er durch Oxydation zu Picolinsäure die  $\alpha$ -Stellung der Propylgruppe bewies. Die Synthese des optisch inactiven Coniins, seine Spaltung in d- und l-Coniin und damit die erste, vollständige Synthese eines optisch activen Pflanzenalkaloids gelang 1886 Ladenburg (B. 22, 1403).

Die nachfolgenden Schemata veranschaulichen den Abbau des Coniins, der dem des Piperidins (S. 865) entspricht und den Aufbau, der den Aufbau des Piperidins und Pyridins zur Voraussetzung hat.

**Abbau des Coniins:** Die Reduction des natürlichen d-Coniins (1) mit Jodwasserstoffsäure spaltet es in n-Octan (2) und Ammoniak (B. 18, 13). Die Destillation über Zinkstaub führt zu Conyryn (3) oder  $\alpha$ ,n-Propylpyridin, welches durch Reduction mit Natrium und Alkohol in das inactive [d+l]-Coniin, durch Oxydation in Picolinsäure (4) oder Pyridin- $\alpha$ -carbonsäure übergeht. Das Conylurethan (5) giebt durch Oxydation mit Salpetersäure: Carbaethoxyconiinsäure oder  $\gamma$ -Carboxaethylamido-n-heptansäure (6) (B. 15, 1947), die mit Salzsäure erhitzt Coniinsäure bildet; das Benzoylconiin (7) liefert durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ : Benzoylhomoconiinsäure oder  $\delta$ -Benzoylamido-n-octansäure (8) neben Benzoyl- $\alpha$ -amidovaleriansäure (B. 19, 592); durch Behandlung mit  $\text{PCl}_5$  wird das Benzoylconiin zu 1,5-Dichloroctan (9) aufgespalten (B. 39, 4365). Salpetrige Säure wandelt das Coniin in Nitrosoconiin (10) um, das mit Phosphorpentoxyd erhitzt in Wasser, Stickstoff und Conylen (11) zerfällt. Mit Jodmethyl liefert Coniin: Dimethylconiiniumjodid (12), das durch Natronlauge in sog. Dimethylconiin  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{N}(\text{CH}_3)_2$  (13) übergeht; letzteres ist nicht einheitlich, sondern besteht neben wenig Methyl-

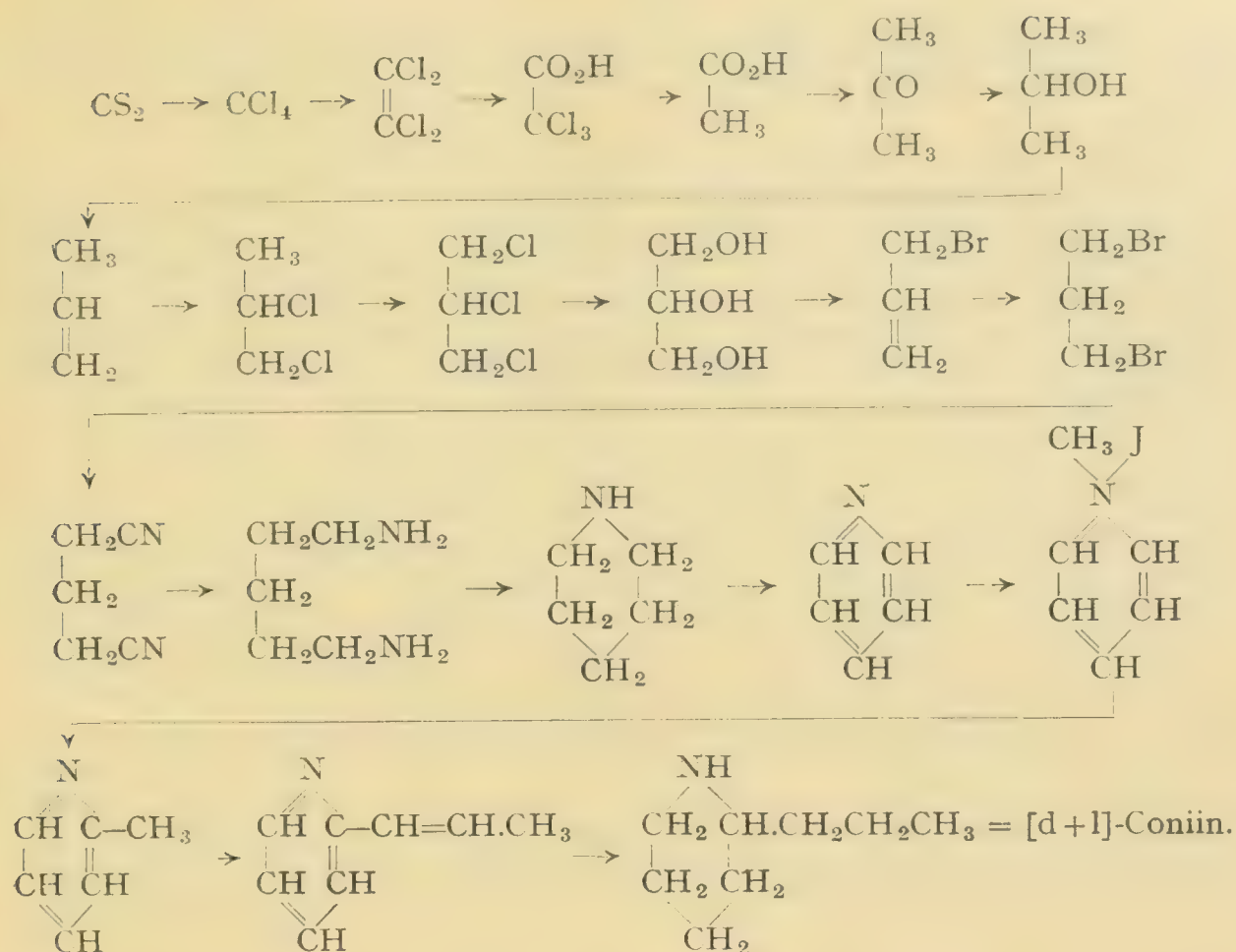
coniin aus dem Gemenge zweier isomerer Basen, welche durch Spaltung des Piperidinrings einerseits zwischen N und dem  $\alpha$ -C-Atom und andererseits zwischen N und dem  $\alpha_1$ -C-Atom entstanden sind; sie verbinden sich mit Jodmethyl zu Jodiden (14), die mit Silberoxyd das sog. Trimethylconiiniumoxydhydrat  $C_8H_{15}.N(CH_3)_3(OH)$  (15) liefern, das sich bei der Destillation in Wasser, Trimethylamin und Conylen (11) spaltet. Mit Jodwasserstoff verbindet sich das Dimethylconiin energisch; durch Reduction des Hydrojodids entsteht ein Gemenge zweier gesättigter Basen, deren eine mittelst des Jodmethylats mit Dimethyl-norm-octylamin identificirt wurde (A. 298, 131):



**Aufbau des Coniins** (B. 22, 1404; 40, 3734). Man geht aus von der Synthese des Glycerins, die sich entweder von der Essigsäure oder von dem Nitromethan aus (vgl. Bd. I) bewerkstelligen lässt. Glycerin wird in Allylbromid umgewandelt. Bromwasserstoff und Allylbromid vereinigen sich zu Trimethylenbromid, letzteres giebt durch Trimethylencyanid, Pentamethylen-diamin, aus dem durch Abspaltung von Ammoniak Piperidin entsteht. Piperidin lässt sich zu Pyridin oxydiren, dessen Jodmethylat sich bei  $300^\circ$  in  $\alpha$ -Picolinjodhydrat umwandelt.  $\alpha$ -Picolin condensirt sich mit Paraldehyd zum  $\alpha$ -Methylpicolylalkin, das durch aufeinanderfolgende Behandlung mit Jodwasserstoffsäure und Zinkstaub in  $\alpha$ -n-Propylpyridin, oder durch Erhitzen mit conc. Salzsäure in  $\alpha$ -Propenylpyridin übergeführt wird, welches letzteres auch direct durch Erhitzen von  $\alpha$ -Picolin mit Paraldehyd auf hohe Temperaturen erhalten werden kann. Durch Reduction von  $\alpha$ -Propyl- oder  $\alpha$ -Propenylpyridin mit Natrium und Alkohol gewinnt man das inactive Coniin.

Aus der Lösung des rechtsweinsäuren inactiven Coniins scheidet sich zuerst das d-weinsäure d-Isoconiin aus, das mit Alkalilauge zerlegt das d-Isoconiin  $[\alpha]_D = +17,85^\circ$  liefert, das sich von dem d-Coniin nur durch sein höheres Drehungsvermögen unterscheidet und beim Erhitzen auf  $300^\circ$  ein mit dem natürlichen Coniin identisches Coniin giebt. Da auch die Rechtsweinsäure aus synthetisch dargestellter Traubensäure gewonnen werden kann, so ist die Synthese des Coniins eine vollständige:





**d-Coniinchlorhydrat**, F. 218°. **Nitroso-d-coniin**, hellgelbes Oel. **d-Conylurethan**, Kp. 245°. **Benzoyl-d-coniin**, dickes Oel, Kp.<sub>16</sub> 204°.

Das inactive r- (racemische) oder (d+l)-Coniin und das l-Coniin verhalten sich chemisch und physiologisch wie das d-Coniin. Inactives Coniin wird am besten durch Reduction des  $\gamma$ -Coniceins (S. 903) dargestellt (B. 29, 1956).

Neben dem Coniin finden sich im Schierling die beiden isomeren sauerstoffhaltigen Alkaloide, das Conhydrin, F. 120°, Kp. 226°, und das Pseudoconhydrin, F. 106°, Kp. 236°. Ersteres ist als eine der optisch activen Formen des  $\alpha$ -Aethylpiperylalkins (C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>NH)CH(OH)CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> (S. 868), letzteres wahrscheinlich als ein im Piperidinkern hydroxyliertes Coniin aufzufassen. Durch aufeinanderfolgende Behandlung mit Jodwasserstoffsäure und Zinkstaub wird das Conhydrin in l-Coniin, das Pseudoconhydrin in d-Coniin umgewandelt. Aus dem Conhydrin entsteht durch Wasserabspaltung mittels P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> oder conc. Salzsäure neben geringen Mengen des natürlich vorkommenden  $\gamma$ -Coniceins (S. 903), das mit diesem isomere  $\beta$ -Conicein = l, $\alpha$ -Propenylpiperidin (C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>NH)CH:CH.CH<sub>3</sub>, in zwei wahrscheinlich stereoisomeren Formen (vgl. S. 867). Das aus diesem durch Anlagerung von HJ entstehende Jodid liefert beim Behandeln mit Alkali durch intramolekulare Alkylierung das tertiäre, gesättigte, bicyclische  $\epsilon$ -Conicein  $\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}-\text{CH}_2$   
 $\begin{array}{c} \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\dot{\text{N}}-\dot{\text{C}}\text{HCH}_3 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2 \\ \dot{\text{C}}\text{H}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\dot{\text{N}}-\text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$ , das aus dem Coniin durch Bromirung mit Hypobromit und darauffolgende Abspaltung von HBr mittelst conc. SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub> ge-

wonnen worden ist; vgl. die entsprechenden optisch inactiven Formen dieser Basen (S. 868) (B. 42, 94, 929).

**Trigonellin**, Nicotinsäuremethylbetain  $\text{CH} \begin{array}{l} \text{CO} \text{---} \text{O} \\ \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} \text{N-CH}_3$ , F. 218°, findet sich im Bockshornsamen von *Trigonella foenum graecum* und in sehr geringer Menge neben Cholin im Samen der Erbse, *Pisum sativum*, sowie des Hanfes, *Cannabis sativa*, und der *Strophanthus*arten (B. 31, 271); ferner ist es in einigen Kaffeesorten nachgewiesen worden (A. 372, 239). Wie Jahns bewies, ist das Trigonellin mit dem von Hantzsch synthetisch 1886 dargestellten Nicotinsäurebetain identisch (B. 27, 769).

**Arecaidin**, n-Methyltetrahydronicotinsäure  $\text{CH}_2\text{-CH=CCOOH}$   $\text{CH}_2\text{.N(CH}_3\text{).CH}_2$  (+ H<sub>2</sub>O), F. 232°, findet sich neben **Arecolin** C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>2</sub> (Hauptbestandteil), **Arecaïn** C<sub>7</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>2</sub> und **Guvacin** C<sub>6</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>2</sub> in der Betelnuss von *Areca Catechu*. Das Arecaidin ist synthetisch aus dem n-Methyl- $\Delta^{\beta}$ -tetrahydropyridinaldoxim (S. 864) durch Ueberführung in das Nitril und Verseifung desselben gewonnen worden (B. 40, 4712). Es entsteht ferner neben seinem Dihydroderivat, dem **Dihydroarecaidin**, n-Methylhexahydronicotinsäure, aus Nicotinsäureesterchlormethylat durch Reduction mit Zinn und Salzsäure. Durch Esterificirung mit Methylalkohol und HCl liefert Arecaidin das **Arecolin**, Kp. 209°, das durch Verseifung Arecaidin regenerirt und demnach *Tetrahydro-n-methylnicotinsäuremethylester* ist (B. 25, R. 198; 30, 729; C. 1902 I, 821). Die Constitution des Arecaïns und Guvacins ist noch nicht endgültig festgestellt.

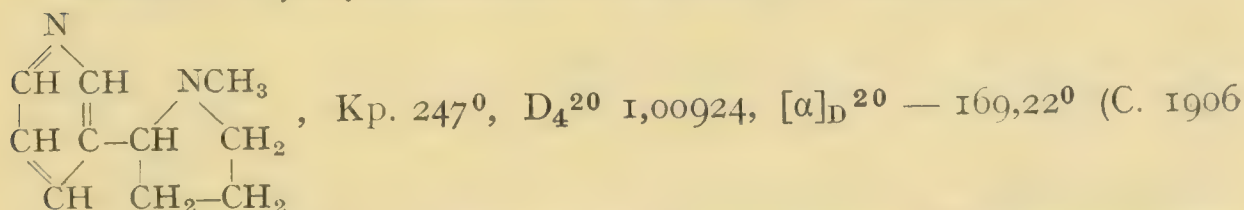
**Pilocarpin** C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, Nadeln, F. 34° (B. 35, 209),  $[\alpha]_D = +101,6^\circ$ , und **Pilocarpidin** C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> finden sich in den *Jaborandiblättern* von *Pilocarpus pennatifolius*. Das Pilocarpin ist ein dem Nicotin ähnlich wirkendes Gift (A. 238, 230). Bei Milchkühen erzeugt Pilocarpinjection beträchtliche Vermehrung des Zuckers in der Milch (B. 26, R. 247). Die Constitution des Pilocarpins und Pilocarpidins, früher als feststehend betrachtet, ist neueren Arbeiten zufolge noch unbestimmt. Das Pilocarpin enthält eine Methylgruppe an Stickstoff, welche beim Pilocarpidin nicht mehr vorhanden ist. Das Pilocarpin lässt sich leicht, z. B. durch Erhitzen seines Chlorhydrats, in eine isomere Base: Isopilocarpin umwandeln; umgekehrt geht Isopilocarpin beim Erhitzen mit alkoholischer Kalilauge z. T. in Pilocarpin über (C. 1905 II, 140). Pilocarpin und Isopilocarpin sind Lactone, sie geben mit Natronlauge die entsprechenden Oxycarbonsäuren. Mit Brom liefern sie Dibrompilocarpin und Isodibrompilocarpin. Während die Alkaloide selber alkalibeständig sind, werden ihre Halogenalkylate durch Kochen mit Kalilauge gespalten unter Bildung von Methylamin und dem Alkylamin, welches dem angewendeten Alkylhaloid entspricht; vgl. das analoge Verhalten der *Glyoxal*derivate S. 794. Da zudem bei der Destillation der Alkaloide mit Natronkalk alkylierte Glyoxaline erhalten wurden, enthalten Pilocarpin und Isopilocarpin wahrscheinlich den Ring des n-Methylglyoxalins. — Pilocarpin giebt durch Oxydation mit CrO<sub>3</sub>: Pilocarpoësäure C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Mit Permanganat sind aus Pilocarpin und Isopilocarpin die Lactonsäuren C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>O<sub>4</sub> und C<sub>7</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub>: Homopilopsäure und Pilopsäure erhalten worden. Die Homopilopsäure giebt beim Schmelzen mit Kali: *α-Aethyltricarballylsäure*, die auch aus der Pilocarpoësäure durch weitere Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K erhalten wird. Es ist aus diesen Daten für das Pilocarpin vorläufig folgende Formel abgeleitet worden:



$C_2H_5CH-CH.CH_2.C-N(CH_3) \begin{matrix} \searrow \\ \text{CO.O.CH}_2 \\ \text{CH} \end{matrix} \begin{matrix} \nearrow \\ \text{CH} \\ \text{N} \end{matrix} \begin{matrix} \searrow \\ \text{CH} \end{matrix}$  (B. **35**, 2441; **38**, 1510; C. 1901 I, 1059; 1903 I, 930).

**Cytisin**, *Ulexin*, *Sophorin*  $C_{11}H_{14}N_2O$ , F.  $152^\circ$ , Kp.<sub>2</sub>  $218^\circ$ , findet sich in den Samen von *Cytisus Laburnum*, sowie anderer *Cytisus*-Arten, von *Ulex europaeus* und von *Sophora tomentosa* und *speciosa* (B. **23**, 3201; **24**, 634; **27**, R. 509, 884; **28**, R. 237; **29**, R. 36, 53; C. 1900 II, 268). Cytisin enthält eine Imidgruppe: Acetylverb. F.  $174^\circ$ , Benzoylverb. F.  $116^\circ$ . Mit conc. Salpetersäure liefert es ein Nitronitrosocytisin, das sich durch Abspaltung der Nitrosogruppe in Nitrocytisin und weiterhin in Amidocytisin überführen lässt; durch  $H_2O_2$  wird es zu Oxycytisin  $C_{11}H_{14}N_2O_2$  oxydirt. Durch HJ-Säure und Phosphor entsteht neben anderen Producten Cytisolin  $C_{11}H_{11}NO$ , F.  $199^\circ$ , das durch  $CrO_3$  zu Cytisolinsäure  $C_{11}H_9NO_3$  oxydirt, durch Na und Alkohol zu  $\alpha$ -Cytisolidin  $C_{11}H_{15}N$  reducirt wird. Durch electrolytische Reduction giebt Cytisin die Base  $C_{11}H_{22}N_2$  (B. **39**, 818). Im Samen von *Anagyris foetida* findet sich neben Cytisin das diesem nahe verwandte **Anagyrin**  $C_{15}H_{22}N_2O$  (C. 1900 I, 1162).

**Nicotin**,  $\alpha$ -Pyridyl- $\beta$ -tetrahydro-n-methylpyrrol  $C_{10}H_{14}N_2 =$



I, 474), findet sich in den Blättern der Tabakspflanze, *Nicotiana tabacum*, in einer Menge von 0,6 bis 8 pct. Im Allgemeinen ist der Nicotingehalt der besseren Tabake geringer als der in den schlechteren Sorten.

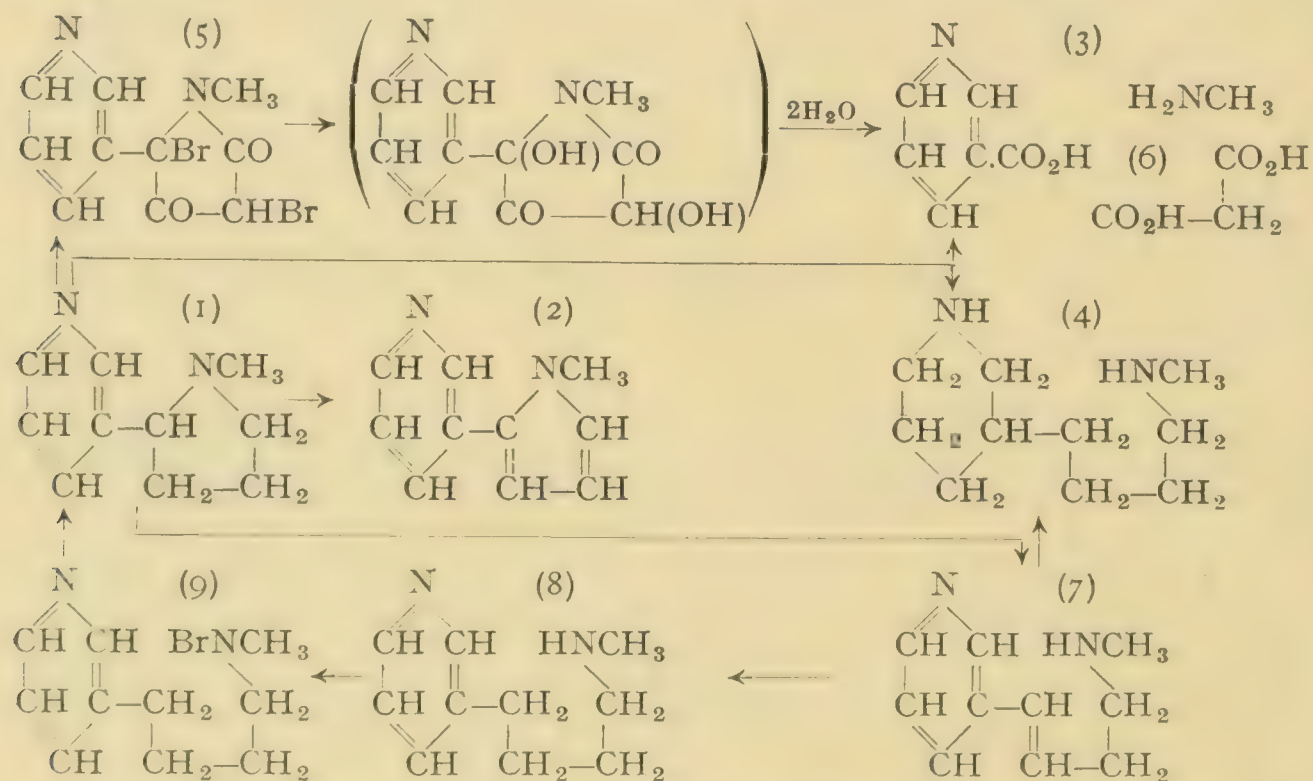
Als Nebenalkaloide finden sich in der Tabakslauge **Nicotein**  $C_{10}H_{12}N_2$ , Kp.  $267^\circ$ ,  $[\alpha]_D - 46,41^\circ$ , ditertiäre Base, giebt durch Oxydation Nicotinsäure; **Nicotellin**  $C_{10}H_8N_2$ , F.  $148^\circ$ , und **Nicotimin**  $C_{10}H_{14}N_2$ , Kp.  $150$  bis  $155^\circ$ , eine mit Nicotin isomere, tertiär-secundäre Base, sowie geringe Mengen von Pyrrolidin und n-Methylpyrrolin (B. **34**, 696; **40**, 3773; C. 1906 II, 1619).

Das Nicotin ist leicht löslich in Wasser, es riecht unangenehm, schmeckt brennend und ist ein heftiges Gift.

Geschichte: Das Nicotin wurde 1828 von Posselt und Reimann entdeckt. Seine Umwandlungsreactionen wurden seit 1891 von Blau und besonders von Pinner untersucht. Die von dem letzteren aufgestellte Constitutionsformel steht mit dem Verhalten des Nicotins in Einklang und hat ihre Bestätigung erhalten durch die von Amé Pictet und seinen Schülern in den Jahren 1895—1904 ausgeführten Untersuchungen, welche zur Synthese des Nicotins geführt haben.

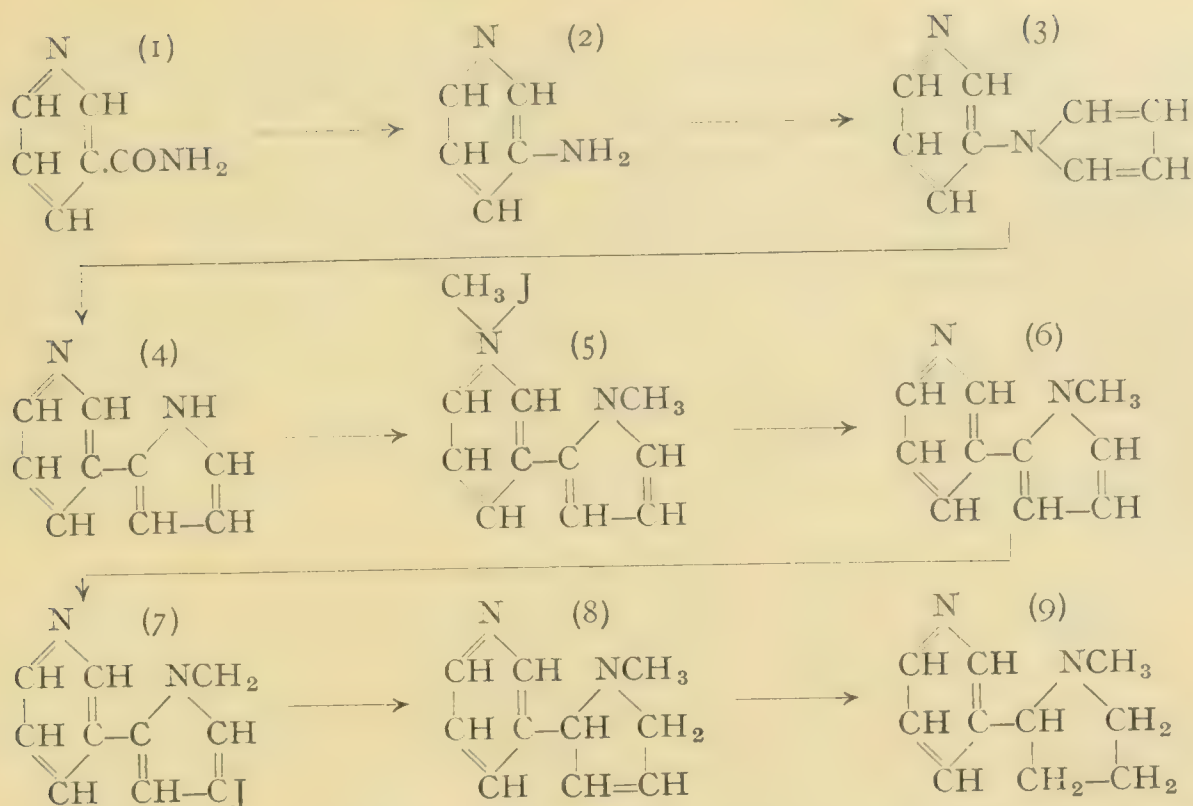
Das Nicotin (1) (vgl. das Schema S. 908) ist eine ditertiäre Base, seine Salze sind rechtsdrehend; es giebt ein Dijodmethylat und 2 isomere Monojodmethylate, von denen das eine bei der Oxydation Trigonellin (S. 906) liefert. Durch Oxydation mit Ferricyankalium, oder besser durch Silberoxyd wird das Nicotin zu Nicotyrim (2) oder  $\alpha, \beta$ -Pyridylmethylpyrrol oxydirt (B. **27**, 2535). Salpetersäure, Chromsäure oder Kaliumpermanganat

oxydiren das Nicotin zu Nicotinsäure (3) oder  $\beta$ -Pyridincarbonsäure (A. **196**, 130; vgl. B. **30**, 2122). Bei der Reduction mit Natrium in Alkohol liefert es neben Hexahydronicotin unter Sprengung des Pyrrolidinringes Octohydrometanicotin (4) (B. **26**, 765). Mit Brom und Wasser giebt das Nicotin: Dibromticonin (5)  $C_{16}H_8Br_2N_2O_2$ , welches durch Barytwasser in Methylamin, Malonsäure (6) und Nicotinsäure gespalten wird (B. **26**, 292). Nicotin addirt Benzoylchlorid. Aus dem Additionsproduct entsteht mit Salzsäure Nicotin zurück, während sich mit Natriumalkoholat eine secundäre, mit dem Nicotin isomere Base, das Metanicotin (7), Kp. 275—278°,  $\omega$ -Methylamidopropyliden- $\beta$ -picolin, bildet. Dasselbe liefert bei der Reduction mit Natrium und Alkohol neben Hexahydrometanicotin, das auch aus dem Nicotin direct entstehende Octohydrometanicotin (4), mit HJ und rotem Phosphor dagegen Dihydrometanicotin (8), aus dem mit Natriumhypobromit ein am Stickstoff bromirtes Dihydrometanicotin (9) erhalten wird, das beim Erhitzen mit conc.  $SO_4H_2$  unter HBr-Abspaltung in Nicotin (1) übergeht:



Synthese des Nicotins (vgl. das Schema): Nicotinsäureamid (1) giebt mit Kaliumhypobromit:  $\beta$ -Amidopyridin (2), das mit Schleimsäure (S. 722) destillirt N, $\beta$ -Pyridylpyrrol (3) liefert. Durch eine schwach glühende Röhre geleitet lagert sich N, $\beta$ -Pyridylpyrrol in  $\alpha$ , $\beta$ -Pyridylpyrrol (4) um, aus dem mit Jodmethyl Nicotyrynjodmethylat (5) entsteht (B. **28**, 1909). Nicotyrynjodmethylat wird durch Destillation mit CaO in Nicotyryrin (6) übergeführt. Zur Rückverwandlung des Nicotyryrins in Nicotin wurde folgender Weg eingeschlagen: Nicotyryrin giebt mit Jod Jodnicotyryrin (7), dieses durch Reduction mit Zinkstaub und Natronlauge Dihydronicotyryrin (8); letzteres wird weiter durch Reduction seines Bromirungsproductes mit Zinn und Salzsäure in Tetrahydronicotyryrin (9) umgewandelt, eine Base, die mit dem inactiven Nicotin, welches man durch Erhitzen von Nicotinsalzlösungen auf 180—250° erhält, identisch ist. Das inactive Nicotin (*Tetrahydronicotyryrin*) lässt sich mittelst seines Bitartrats spalten in das mit dem natürlichen identische l-Nicotin und in d-Nicotin,  $[\alpha]_D +163,17^\circ$ , welches weit weniger giftig ist, als das natürliche Nicotin (B. **37**, 1225; Bull. soc. ch. [3] **35**, I).



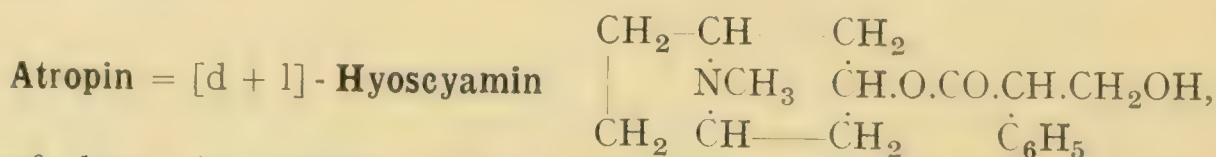


**Sparteïn**  $C_{15}H_{26}N_2$ , Kp.  $325^{\circ}$ ,  $D_{20}^{20} 1,02$ ,  $[\alpha]_D - 16,42^{\circ}$ , bildet ein farbloses, dickflüssiges Oel, das im Besenginster *Spartium scoparium*, sowie neben dem **Lupinin**  $C_{10}H_{19}ON$  in *Lupinus luteus* und *Lupinus niger* vorkommt. Das Sparteïn ist eine gesättigte, zweisäurige, ditertiäre Base, die keine freie Methylgruppe an Stickstoff gebunden enthält; da das Vorhandensein eines aromatischen Kernes unwahrscheinlich ist, muss im Sparteïn, der empirischen Formel zufolge, das Vorhandensein von vier gesättigten Ringen angenommen werden. Bei der Oxydation mit Chromsäure oder alkalischer Ferricyankalilösung liefert es ein Oxysparteïn  $C_{15}H_{24}N_2O$ , mit Wasserstoffsperoxyd Sparteïnoxid  $C_{15}H_{24}N_2O_2$ , aus dem sich das Sparteïn leicht regenerieren lässt; mit Chromsäure entsteht ausserdem eine ungesättigte Base, das Spartyrin  $C_{15}H_{24}N_2$  und eine neutral reagierende Verbindung  $C_{15}H_{24}N_2O_4$  (B. **37**, 3238; **38**, 1772, 3268). Das aus dem Sparteïnjodmethylat mit feuchtem Silberoxyd entstehende Methylsparteïnumhydroxyd zerfällt beim Erhitzen in Wasser und ein Gemisch zweier ungesättigter am Stickstoff methylirter Basen  $C_{15}H_{25}N_2CH_3$ :  $\alpha$ -Methylsparteïn, F.  $31^{\circ}$ , und  $\beta$ -Methylsparteïn, flüssig. Die halogenwasserstoffsäuren Salze des  $\alpha$ -Methylsparteïns isomerisiren sich unter verschiedenen Bedingungen zu den Halogenmethylaten einer neuen Base, des sog. Isosparteïns  $C_{15}H_{26}N_2$ ; das Methylisosparteïnumhydroxyd liefert andererseits beim Erhitzen unter Abspaltung von Wasser das  $\alpha$ -Methylsparteïn zurück. Diese Reactionen, die der Umwandlung des Methylpiperidins in Dimethylpyrrolidin (S. 731) analog sind, scheinen das Vorhandensein wenigstens eines Piperidinkernes im Sparteïn zu beweisen (Bull. soc. ch. [4] **3**, 674; **5**, 31). Ein dem Sparteïn anscheinend sehr nahestehendes Alkaloïd, das **Lupanin**  $C_{15}H_{24}N_2O$ , ist in einigen Lupinenarten aufgefunden worden.

### Tropingruppe.

**Solanumbasen.** In manchen Solanumarten finden sich einige einander sehr ähnliche Alkaloïde, von denen die beiden Isomeren: das optisch inactive Atropin, 1833 von Mein, sowie von Geiger und

Hesse entdeckt, und dessen linksdrehende Form, das Hyoscyamin, die bekanntesten sind. In kleinen Mengen ins Auge gebracht, bewirken sie Pupillenerweiterung und finden daher in der Augenheilkunde als *Mydriatica* Verwendung. Beide Basen finden sich im Bilsenkraut *Hyoscyamus niger* und *albus*, im Stechapfel *Datura Stramonium* und der Tollkirsche *Atropa Belladonna* und in *Duboisia myoporoides*, das Hyoscyamin auch in der *Mandragorawurzel* (B. **31**, 2031), neben weniger genau untersuchten Basen: Belladonin (B. **17**, 152, 383), Hyoscin, Scopolamin, Atroscin (i-Scopolamin) (B. **25**, 2601; **29**, 1771, 2009, 2439; C. 1898 II, 664; 1909 I, 862), Apoatropin (s. u.) (B. **25**, R. 573; **26**, R. 285), welche alle als saure Spaltungsproducte Tropa- oder Atropasäure, als basische Bestandteile dem Tropin (S. 910) nahestehende Substanzen liefern.

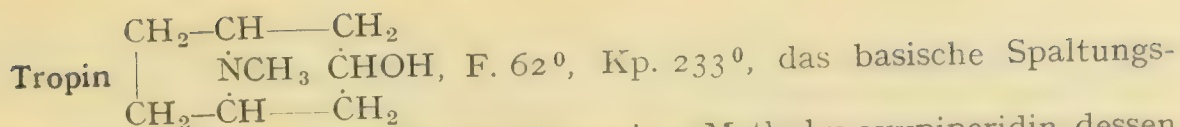


F. 115<sup>0</sup>, lässt sich mittelst seines d-camphersulfosauren Salzes in d- und l-Hyoscyamin, F. 108<sup>0</sup>, zerlegen (C. 1910 I, 541); das l-Hyoscyamin ist neben Atropin in verschiedenen Pflanzen enthalten (s. o.) und wird beim Schmelzen sowie beim Behandeln mit wässriger oder alkoholischer Natronlauge teilweise zum Atropin racemisirt (B. **21**, 1717, 2777, 3069; C. 1901 II, 129). Beim Erhitzen mit Salzsäure oder Barytwasser wird das Atropin in i-Tropin (S. 911) und [d + l]-Tropasäure oder  $\alpha$ -Phenylhydracrylsäure  $\text{CH}_2\text{OH.CH}(\text{C}_6\text{H}_5).\text{CO}_2\text{H}$  (S. 366) gespalten. Umgekehrt entsteht Atropin beim Eindampfen von Tropasäure und Tropin mit verdünnter Salzsäure (Ladenburg), oder durch Umsetzung von Tropin mit Acetyltropasäurechlorid und darauffolgende Abspaltung der Acetylgruppe (B. **41**, 726). Analog zerfällt das l-Hyoscyamin beim Verseifen mit Wasser in i-Tropin und l-Tropasäure und kann aus diesen Componenten beim Eindampfen mit verdünnter Salzsäure wieder synthetisirt werden (C. 1902 II, 1327).

**Apoatropin**, *Atropamin*  $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_2$ , F. 60—62<sup>0</sup>, entsteht auch aus dem Atropin durch Einwirkung von Salpetersäure, synthetisch entsteht es beim Eindampfen von atropasaurem Tropin mit verdünnter Salzsäure. Mit Barytwasser spaltet sich das Apoatropin in Tropin und Atropasäure (S. 409): es ist das *Tropeïn* der Atropasäure oder  $\alpha$ -Phenylacrylsäure.

**Tropeïne.** In gleicher Weise wie das Tropin mit Tropasäure Atropin bildet, vermag es auch mit anderen Säuren esterartige Verbindungen zu geben, welche Tropeïne genannt werden (Ladenburg, A. **217**, 82; B. **27**, R. 202). Unter ihnen ist das aus Tropin und Mandelsäure entstehende Phenylglycolyltropeïn  $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}(\text{O.CO.C}_7\text{H}_7\text{O})$ , **Homatropin**, F. 95—98,5<sup>0</sup>, genannt, bemerkenswert, da es wegen seiner weniger lang andauernden mydriatischen Wirkung an Stelle des Atropins in der Form seines Bromhydrates Anwendung findet. Nur diejenigen Tropeïne besitzen eine ausgeprägt mydriatische Wirkung, deren Säureradical ein alkoholisches Hydroxyl enthält (vgl. dagegen C. 1909 II, 542). Lactyltropeïn, F. 74<sup>0</sup> (B. **28**, R. 492). Benzilotropeïn, das Tropeïn der Benzilsäure (S. 581) (B. **27**, R. 202). Vgl. auch das Euphtalmin, den Mandelsäureester des n-Methylvinyl-diacetonalkamins (S. 867).





product des Atropins, ist nach Willstätter ein n-Methyl- $\gamma$ -oxypiperidin, dessen  $\alpha$ - und  $\alpha_1$ -Kohlenstoffatome durch die Gruppe  $\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---}$  verbunden sind; es enthält demnach noch den Pyrrolidinring und einen Kohlenstoffsiebenring und ist auch als Abkömmling des Suberans (S. 22) zu betrachten. Das basische Spaltungsproduct des Cocaïns: das Ecgonin (S. 913) ist eine Tropin-carbonsäure. Durch diese verwandtschaftlichen Beziehungen wird die in mancher Hinsicht ähnliche Wirkungsweise von Atropin und Cocaïn verständlich.

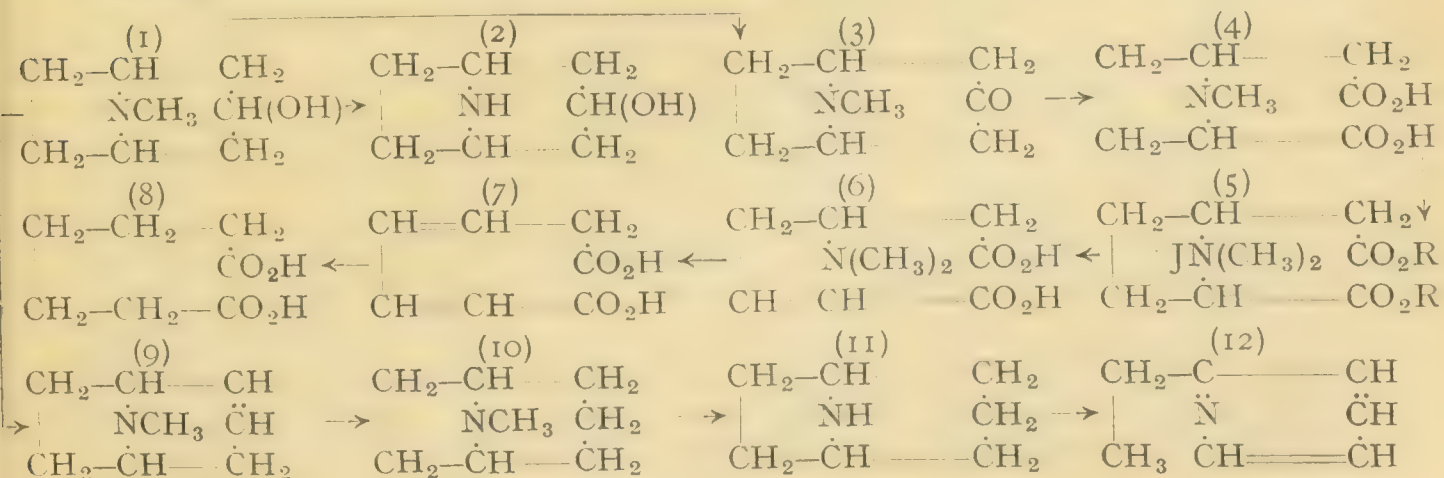
Für die Aufstellung der obigen Formel des Tropins war von wesentlicher Bedeutung die Beobachtung, dass das erste Oxydationsproduct des Tropins, das Tropinon, eine Dibenzal-, eine Diisonitroverbindung etc. liefert, daher die Gruppe  $\text{---CH}_2\text{.CO.CH}_2\text{---}$  enthalten muss (B. 31, 1537).

Die Constitution des Tropins und Ecgonins ergibt sich im Uebrigen aus ihren Spaltungsreactionen, welche zumeist mittelst der Hofmann'schen Jodmethylatmethode (S. 865) bewirkt wurden, und deren Kenntniss man vorzugsweise den Arbeiten von Ladenburg, Merling, Einhorn und Willstätter verdankt, und wird bestätigt durch den Aufbau.

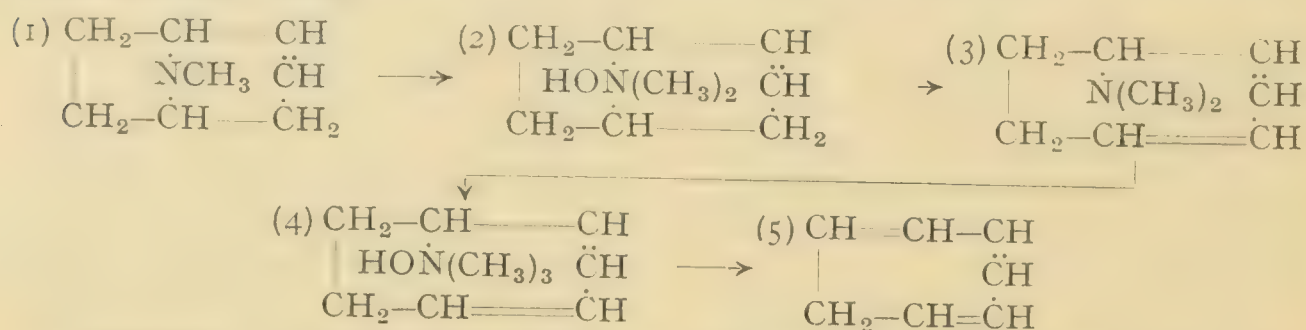
**Abbau des Tropins:** (Schema s. u.). *Umwandlung des Tropins a) in Tropinsäure und norm. Pimelinsäure, b) in  $\alpha$ -Aethylpyridin und Picolinsäure:*

a) Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  in alkalischer Lösung giebt Tropin (1) (s. o.): Tropigenin (2), in saurer Lösung oder mit Chromsäure: das Tropinon (3), ein Keton, welches durch Reduction mit Zinkstaub und HJ-Säure wieder Tropin, mit anderen Reductionsmitteln aber das wahrscheinlich stereoisomere  $\psi$ -Tropin liefert, das auch aus einem Nebenalkaloïd des Cocaïns (S. 913) entsteht (B. 33, 1170). Durch weitere Oxydation mit  $\text{CrO}_3$  giebt das Tropinon: Tropinsäure (4) oder n-Methylpyrrolidin- $\alpha, \alpha_1$ -essigcarbonsäure. Das Tropinsäureesterjodmethylat (5) wird durch Alkali zu Methyltropinsäure (6) gespalten, deren Jodmethylat wiederum mit Alkali behandelt in Piperylendicarbonsäure (7) umgewandelt wird; durch Reduction der letzteren wurde norm.-Pimelinsäure (8) erhalten.

b) Eisessig und Salzsäure spalten aus Tropin Wasser ab unter Bildung von Tropidin (9), das durch Oxydation mit Permanganat in Dihydroxytropidin übergeht; letzteres liefert bei weiterer Oxydation gleichfalls Tropinsäure (4) (B. 28, 2277). Reducirt man Tropidin mit Zink und Salzsäure, so geht es in Hydrotropidin oder Tropan (10) über, das auch aus Tropinon (3) erhältlich ist (B. 33, 1173) und beim Erhitzen seines Chlorhydrats im HCl-Strom Norhydrotropidin (11) bildet. Destillirt man letzteres über Zinkstaub, so entsteht  $\alpha$ -Aethylpyridin (12), das bei der Oxydation  $\alpha$ -Picolinsäure liefert (B. 20, 1647):

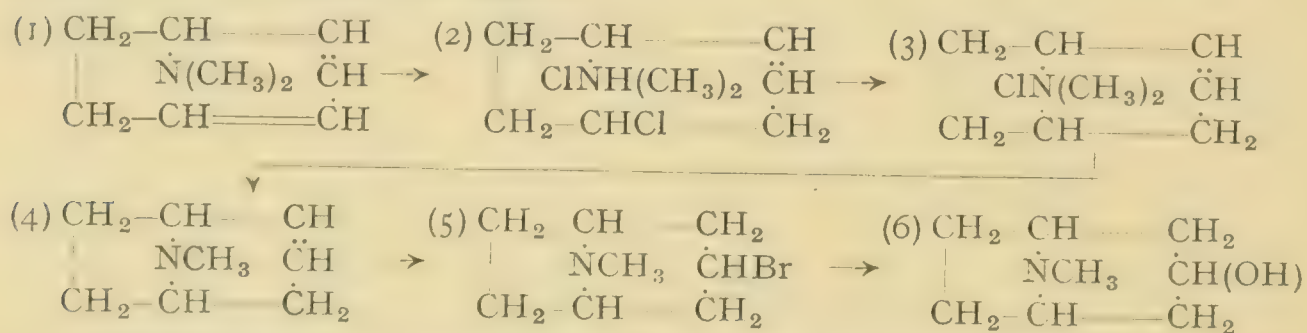


c) Die Umwandlung des Tropidins in Tropiliden oder Cycloheptatrien (vgl. B. 31, 1542): Tropidin (1) addirt Jodmethyl, das Jodmethylat giebt mit feuchtem Silberoxyd behandelt Methyltropidiniumoxydhydrat (2), das sich beim Kochen mit Wasser in Methyltropidin oder Dimethylamidocycloheptadien (3) umwandelt; letzteres giebt bei gleicher Behandlung wie Tropidin: Dimethyltropidiniumoxydhydrat (4) und Tropiliden oder Cycloheptatrien (5) (vgl. S. 23):

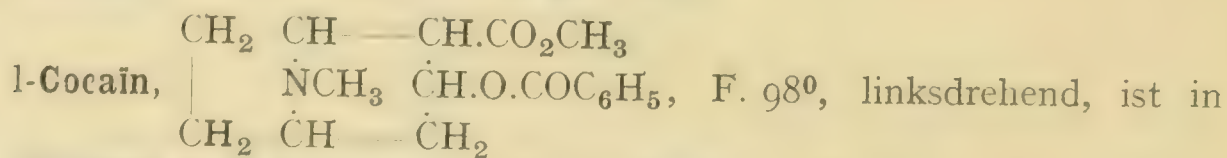


Aehnlich wurde Hydrotropidin zu Cycloheptadien abgebaut; ebenso ist das bei der erschöpfenden Methylierung des Tropidins aufgefundenene Tropilen  $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}$   $\Delta^2$ -Cycloheptenon, während der durch Abbau von Tropinonjodmethylat erhaltenen Verbindung  $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$  die Formel eines Dihydrobenzaldehyds zukommt, da sie durch Oxydation Dihydrobenzoësäure giebt (B. 44, 464).

**Aufbau des Tropins:** Methyltropidin oder Dimethylamidocycloheptadien (1) (s. u.) addirt  $2\text{HCl}$  und bildet Hydrochlormethyltropidinchlorhydrat (2); dieses giebt mit Natronlauge unter Abspaltung von  $1\text{HCl}$ : Tropidiniumchlormethylat (3), das bei der Destillation in Tropidin (4) und Chlormethyl zerfällt: Tropidin aber wird durch Addition von  $\text{HBr}$  und Erhitzen des so entstehenden Bromtropans (5) mit verd. Mineralsäure in Tropin (6) verwandelt (A. 326, 1):



Aehnlich ist das Methyltropan oder Dimethylamidocyclohepten in Tropan (S. 911) überführbar. Vervollständigt wurden diese Synthesen durch den Aufbau des Methyltropidins und Methyltropans aus dem Cycloheptatrien (Tropiliden) und Cyclohepten, die von dem synthetischen Suberon (S. 23) aus zugänglich sind (B. 34, 129; A. 317, 307).



den Blättern von *Erythroxylon Coca* enthalten. Es ist ein vorzüglich local anästhesirendes Mittel und findet als  $\text{HCl}$ -Salz Anwendung. Beim Erwärmen mit Salzsäure zerfällt es in Ecgonin (S. 913), Benzoësäure und Methylalkohol, beim Kochen mit Wasser in Benzoylecgonin und Methylalkohol. Umgekehrt kann das Cocaïn wieder aus Ecgonin, Benzoylecgonin und Ecgoninmethylester aufgebaut werden, indem man



Ecgoninmethylester benzoylirt, oder Benzoylecgonin mit Methylalkohol esterificirt. Auf diese Weise lassen sich einige Nebenalkaloide des Cocains: *Cinnamylcocain*, *Truxilline* (B. **22**, 783 Anm.) technisch verwerten, die durch Spaltung Ecgoninmethylester und Ecgonin liefern (B. **22**, 2960, R. 953).

**Truxillsäuren**  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}-\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\dot{\text{C}}\text{H}-\dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$  und  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}-\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \text{CO}_2\text{H}\cdot\dot{\text{C}}\text{H}-\dot{\text{C}}\text{H}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$  (vgl. S. 13)

polymere Zimmtsäuren, Dizimmtsäuren wurden von Liebermann ebenso wie die Allozimmtsäure (S. 404) bei der Untersuchung der Nebenalkaloide des Cocains entdeckt. Sie verwandeln sich bei der Destillation in gewöhnliche Zimmtsäure.  $\alpha$ -Säure, F. 274°;  $\beta$ -Säure, F. 206°. Behandelt man die  $\alpha$ -Säure mit Essigsäureanhydrid und Natriumacetat, so geht sie in das Anhydrid (F. 191°) der  $\gamma$ -Truxillsäure, F. 228°, über (B. **22**, 126). Schmilzt man die  $\beta$ -Truxillsäure mit Kali, so geht sie in  $\delta$ -Truxillsäure, F. 174°, über. Die  $\beta$ -Truxillsäure giebt bei der Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$ : Benzil (B. **22**, 2254), eine Reaction, die im Verein mit der Unfähigkeit Brom zu addiren und der Beständigkeit der  $\beta$ -Truxillsäure gegen  $\text{MnO}_4\text{K}$  in der Kälte für die erste oben gegebene Constitutionsformel spricht (B. **27**, 1410).

**d-Cocain**, F. 43—45° findet sich in dem Gemenge der Cocainbasen in kleiner Menge (B. **23**, 926), synthetisch wird es aus d-Ecgonin (s. u.) gewonnen (B. **23**, 982). In der Benzoylgruppe substituirte Cocaine s. B. **27**, 1874, 1880.

**Tropacocain**, *Benzoyl- $\psi$ -tropin*  $\text{C}_{15}\text{H}_{19}\text{NO}_2$ , F. 49°, welches sich ebenfalls nur in kleinen Mengen in den Cocaalkaloiden findet, giebt durch Spaltung Benzoësäure und  $\psi$ -**Tropin**, F. 108°, Kp. 241°; letzteres scheint mit Tropin stereoisomer zu sein, da es auch aus Tropinon (S. 911) durch Reduction entsteht und durch Oxydation in dieses übergeht, auch kann das Tropin direct mittelst Natriumamylat in  $\psi$ -Tropin umgelagert werden. Durch Oxydation mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  giebt  $\psi$ -Tropin  $\psi$ -Tropigenin, welches ebenso wie Tropigenin (S. 911) bei der Oxydation Nortropinon liefert (B. **29**, 936, 1636, 2231; C. 1910 I, 541).

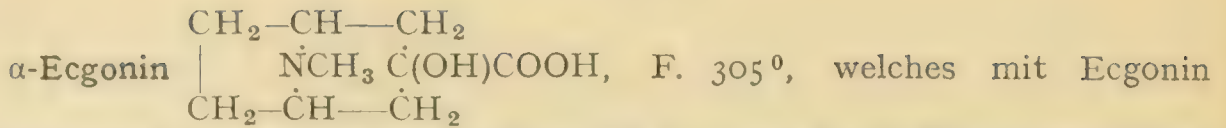
Erwähnt sei ferner noch das im Rohcocain in geringer Menge enthaltene **Hygrin**  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NO}$ , Kp. 92—94°, welches ein n-Methylpyrrolidinab-

kömmling ist, vielleicht  $\begin{matrix} | \\ \text{NCH}_3 \text{ CO} \\ | \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \quad \dot{\text{C}}\text{H}_3 \end{matrix}$ , da es ein Oxim giebt und durch

Oxydation in *Hygrinsäure* oder n-Methylpyrrolidinmonocarbonsäure (S. 732) übergeht (B. **28**, 578; **33**, 1160).

**l-Ecgonin**, *Tropincarbonsäure*  $\begin{matrix} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CHCOOH} \\ | \\ \text{NCH}_3 \dot{\text{C}}\text{H}(\text{OH}) \\ | \\ \text{CH}_2-\dot{\text{C}}\text{H}-\dot{\text{C}}\text{H}_2 \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$ , F. 205°

(wasserfrei), ist, wie oben erwähnt, das basische Spaltungsproduct des l-Cocains. Durch Erwärmen mit Kalilauge geht l-Ecgonin in d-Ecgonin, F. 254°, über. Ester, Amide und Nitrile der Ecgonine s. B. **24**, 7; **26**, 962; Jodalkylate s. J. pr. Ch. [2] **65**, 91. Durch Oxydation mit  $\text{CrO}_3$  liefern l- und d-Ecgonin: **l-Ecgoninsäure**, n-Methylpyrrolidon- $\alpha$ -essigsäure  $\begin{matrix} \text{CO}-\text{NCH}_3 \\ | \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \quad \dot{\text{C}}\text{HCH}_2\text{COOH} \end{matrix}$ , F. 117°, deren rac. Form, F. 94°, auch aus Tropin mit  $\text{CrO}_3$  neben der Tropinsäure (S. 911) entsteht und synthetisch aus  $\beta$ -Bromadipinsäure mit Methylamin gewonnen wird (B. **34**, 1818). Weitere Abbauprodukte des Ecgonins siehe Schema S. 914.

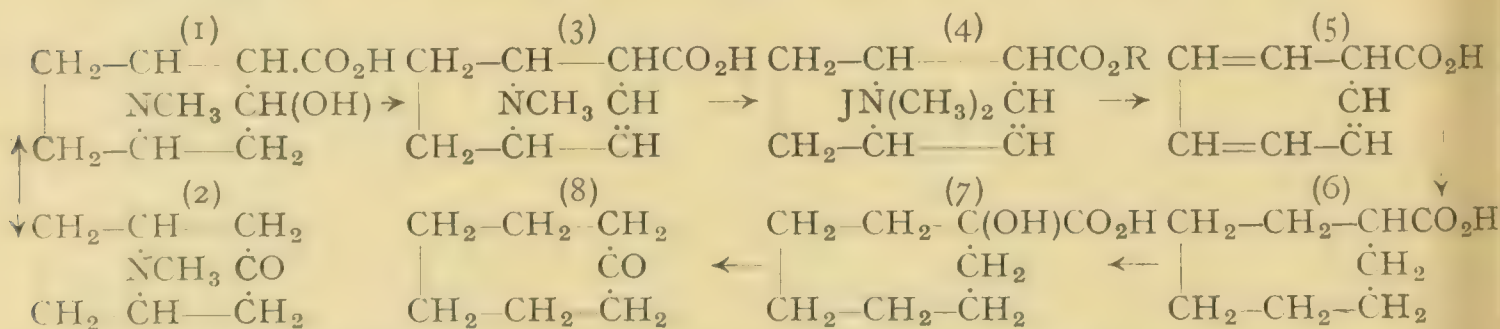


stellungsisomer ist, wurde vom Tropinon (S. 911) aus durch Blausäureaddition und Verseifung des Cyanhydrins gewonnen (B. 29, 2216).

**Anhydroecgonin**  $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_2$ , F.  $234^\circ$ , (Constitutionsformel siehe unten das Schema Formel (3)), entsteht durch Kochen von Ecgoninchlorhydrat mit Phosphoroxychlorid (B. 20, 1221). Durch Reduction wird es in **Hydroecgoninidin**  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}_2$ , F.  $200^\circ$ , übergeführt.

Der Zusammenhang des Ecgonins mit dem Tropin folgt aus der von Einhorn entdeckten Umwandlung des Anhydroecgonins beim Erhitzen mit Salzsäure auf  $280^\circ$  unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in Tropidin (B. 23, 1338). Der Uebergang zum Tropidin (S. 911) wird auch erzielt durch Umwandlung des Hydroecgoninidamids  $(\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N})\text{CONH}_2$  mit  $\text{KOBBr}$  in **Isotropylamin**  $(\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N})\text{NH}_2$ , welches beim Behandeln mit salpetriger Säure Tropidin liefert (B. 31, 2655).

**Abbau und Aufbau des Ecgonins:** *Umwandlung des Ecgonins in Tropinon und Suberon:* Ueber die Stellung der Carboxylgruppe am Tropinring des Ecgonins (1) giebt die Oxydation mit Chromsäure zu Tropinon (2) einen Anhalt. Die dabei stattfindende  $\text{CO}_2$ -Abspaltung macht die Auffassung des Ecgonins als  $\beta$ -Oxysäure wahrscheinlich (B. 31, 2655). Behandelt man das Anhydroecgonin (3) (s. o.) nach Umwandlung in den Ester mit Jodmethyl, so entsteht Anhydroecgoninesterjodmethylat (4), das durch feuchtes Silberoxyd zunächst in Anhydroecgoninmethylbetain umgewandelt wird. Dieses spaltet sich beim Kochen mit Alkali in Dimethylamin und Tropilidencarbonsäure oder  $\delta$ -Cycloheptatriëncarbonsäure (5), F.  $32^\circ$  (Amid, F.  $125^\circ$ ) (S. 24), deren Constitution durch Reduction zu Suberancarbonsäure (6) und Ueberführung der letzteren über die Brom- bez- Oxysuberancarbonsäure (7) in Suberon (8) (S. 23) bewiesen wurde (Willstätter B. 31, 2498):



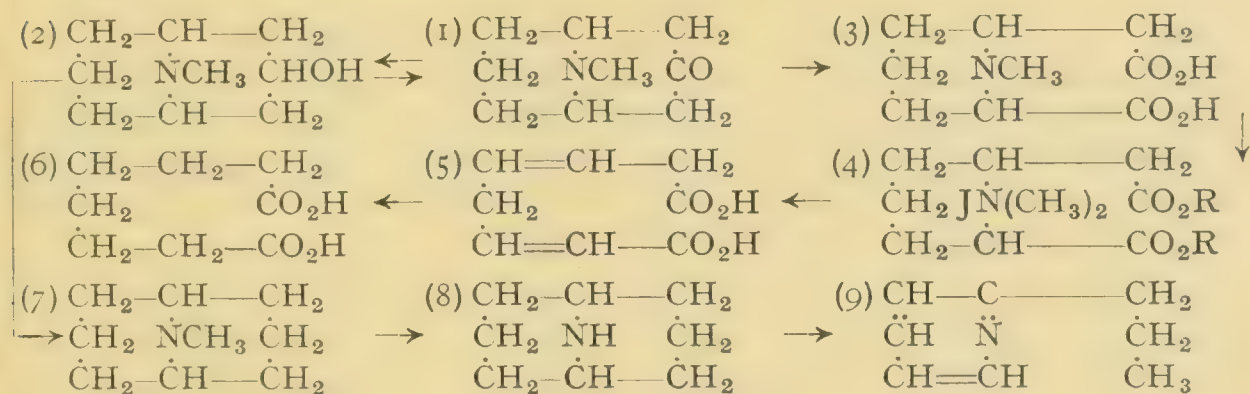
Aehnlich wie das Anhydroecgonin wurde auch das Hydroecgoninidin abgebaut zur Hydrotropilidencarbonsäure oder Cycloheptadiëncarbonsäure (S. 24) (B. 30, 702; 31, 2501).

Der Umwandlung des Ecgonins (1) in Tropinon (2), welche einen neuen Uebergang vom Cocain zum Atropin herstellt, steht ein Aufbau des Ecgonins aus Tropinon gegenüber: das synthetisch aus Tropin darstellbare Tropinon (S. 911) wird durch Behandlung mit  $\text{Na}$  und  $\text{CO}_2$  z. T. in **racemisches Ecgonin** zurückverwandelt (B. 34, 1457).

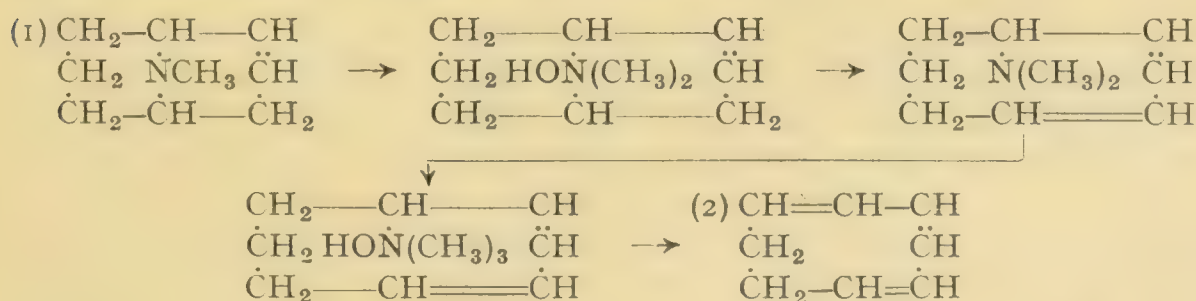
**Pelletierin**  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}$ , **Iso-**, **Methyl-** und **Pseudopelletierin** (so genannt nach dem Chemiker Pelletier) wurde von Tanret in der Granatwurzelrinde (*Punica Granatum*) entdeckt. Näher untersucht wurde bisher nur das Pseudopelletierin von Ciamician und Silber, welche diese Base als eine nahe Verwandte der Tropinreihe erkannten.



**Pseudopelletierin**, *Methylgranatonin* (1), F. 48°, Kp. 246°, ist das Ringhomologe des Tropinons (S. 771); wie dieses bildet es eine Dibenzal- und Diisonitrosoverbindung, enthält daher die Gruppe  $-\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2$  (C. 1899 I, 1292). Durch Reduction giebt es das dem  $\psi$ -Tropin entsprechende Alkamin:  $\psi$ -Methylgranatolin (2) (bei der electrolytischen Reduction entsteht daneben das stereoisomere Methylgranatolin), das durch Chromsäure wieder zu Pseudopelletierin und weiterhin zu der der Tropinsäure (S. 911) entsprechenden Methylgranatsäure (3) oxydirt wird. Letztere ist mittelst der Jodmethylatmethode zu Suberinsäure abgebaut worden: Methylgranatsäureesterjodmethylat (4) wird durch Alkali zu Dimethylgranatsäure gespalten, deren Jodmethylat durch Alkali Homopiperylensäure (5) liefert, die durch Reduction mit Na-amalgam die *Suberinsäure* (6) giebt. — Andererseits giebt das Methylgranatolin durch Reduction mit HJ u. Phosphor Methylgranatanin (7) (welches besser aus Methylgranatonin (1) direct durch electrolytische Reduction (B. 38, 1986) gewonnen wird) und Granatanin (8); das Granataninchlorhydrat liefert durch Zinkstaubdestillation  $\alpha$ -Propylpyridin (9) oder Conyryn (S. 851):



Durch Abspaltung von Wasser mittelst Eisessig und conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  entsteht aus dem Methylgranatolin das Methylgranatenin (1), das, analog wie das Tropidin zum Cycloheptatrien (S. 912), durch erschöpfende Methylierung zum *Cyclooctatrien* (2) abgebaut werden konnte:

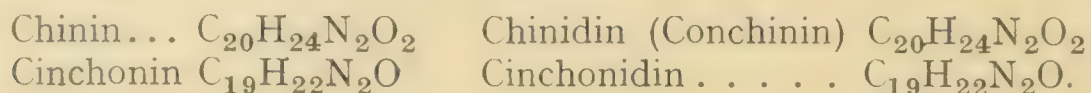


Analog entsteht aus Methylgranatanin das  $\Delta^{1,5}$ -Cyclooctadien (S. 25); unter etwas anderen Bedingungen erhält man aus Methylgranatenin durch Abbau das dem Tropilen (S. 912) entsprechende Granatal  $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}$  oder  $\Delta^3$ -Cyclooctenon (B. 29, 481; 38, 1975; 44, 3423; C. 1899 II, 808, 828; 1900 I, 140).

### Cinchoningruppe.

**Chinabasen.** Von verschiedenen, besonders in Bolivia und Peru vorkommenden Cinchonaarten: *Cinchona Calisaya*, *C. lancifolia*, *C. Pi-*

*tayensis* u. a. *Rubiaceen*, stammt die sog. Chinarinde (*cortex Chinae*) her, die ausser einem Gerbstoff und der *Chinasäure* (S. 454) eine Reihe von Basen enthält, von denen folgende die wichtigsten sind:



Als Begleiter des Cinchonins sei ferner noch das Hydrocinchonin oder Cinchotin  $C_{19}H_{24}N_2O$  erwähnt (A. 300, 42; M. 20, 425).

**Chinin**  $CH_3O.C_9H_5N.C_{10}H_{15}(OH)N + 3H_2O$ , F.  $173^0$  (wasserfrei), bildet aus Alkohol und Aether krystallisirt seidenglänzende Nadeln. Das Chinin wurde 1820 von Pelletier und Caventou entdeckt und ist eines unserer wertvollsten Heilmittel, besonders gegen intermittirende Fieber, wie Malaria, Sumpf- und Wechselfieber, ein Antidot gegen manche durch Mikroorganismen veranlasste Infectionen<sup>1)</sup>. Es findet sich in der sog. Königsrinde, der gelben Calisayarinde bis zu 12 pct., reagirt alkalisch, schmeckt bitter und bildet als zweisäurige Base primäre und secundäre Salze.

Von diesen Salzen finden namentlich das Sulfat  $(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2 SO_4H_2 + 8H_2O$  und das Chlorhydrat,  $C_{20}H_{24}N_2O_2.HCl + 2H_2O$  in der Medicin Anwendung. Ersteres bildet lange glänzende Nadeln und verwittert an der Luft zu einem weissen Pulver. Es löst sich leicht in verdünnter Schwefelsäure; die Lösung zeigt schön blaue Fluorescenz.

Fügt man zu der Lösung eines Chininsalzes Chlor- oder Bromwasser und dann Ammoniak, so entsteht ein grüner Niederschlag, der sich in überschüssigem Ammoniak mit smaragdgrüner Farbe löst (Thalleiochin-reaction). Durch alkohol. Jodlösung wird aus der essigsäuren Lösung des Sulfates  $4Ch.3SO_4H_2.2HJJ_4 + 3H_2O$  gefällt, Herapathit genannt, der in goldglänzenden, smaragdgrünen Tafeln krystallisirt und das Licht ähnlich wie Turmalin polarisirt.

**Cinchonin**  $C_9H_6N.C_{10}H_{15}(OH)N$  begleitet das Chinin und findet sich namentlich in der grauen Chinarinde (*Cinchona Huanaco*) und zwar bis 2,5 pct. Es krystallisirt aus Alkohol in weissen Prismen, sublimirt im H-Strom in Nadeln und schmilzt bei  $255^0$ . Gleich dem Chinin wirkt es fiebertreibend, aber in geringerem Grade. Die oben erwähnten neben Chinin und Cinchonin vorkommenden Basen, das Chinidin, F.  $171^0$  und Cinchonidin, F.  $201^0$ , sind, wie aus ihren Umwandlungen (s. u.) hervorgeht, Stereoisomere des Chinins bez. Cinchonins. In Uebereinstimmung hiermit kann das Cinchonin durch Erhitzen mit amyalkoholischem Kali in das Cinchonidin umgewandelt werden (B. 29, 2185); zur Stereochemie der Chinaalkaloide s. A. 373, 85.

Chinin und Cinchonin sind ungesättigte, ditertiäre Basen. Sie geben primäre und secundäre Salze und vereinigen sich mit 1 oder 2 Mol. Jodalkyl zu Mono- und Dijodalkylaten. Die Monojodalkylate sind in zwei isomeren Formen bekannt, einer farblosen und einer dunkelgelb gefärbten, von denen erstere durch Vereinigung der freien Basen mit 1 Mol. Jodalkyl, letztere durch Erwärmen der Monojodhydrate mit Jodalkyl und darauffolgende Behandlung mit Ammoniak entstehen (B. 26, 1968).

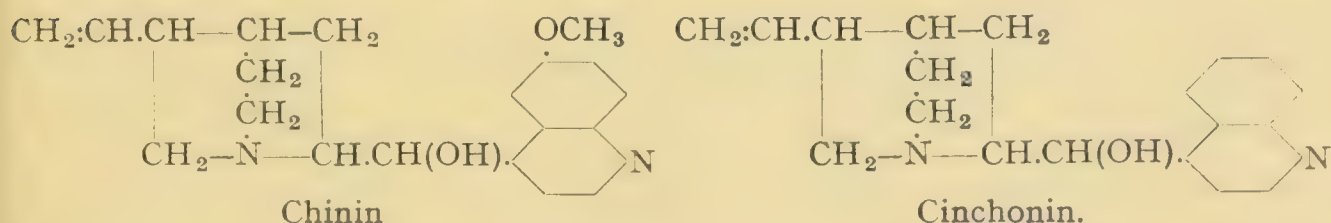
<sup>1)</sup> Grundzüge der Arzneimittellehre von C. Binz, 14. Aufl. 1912. S. 224.



Ihrer ungesättigten Natur entsprechend verbinden sich Chinin und Cinchonin mit 1 Mol. Halogenwasserstoff und 2 Atomen Brom. Aus den Dibromiden erhält man mit Alkali: Monobromchinin und -cinchonin und weiterhin Dehydrochinin und -cinchonin  $C_{20}H_{22}N_2O_2$  und  $C_{19}H_{20}N_2O$  (B. 19, 2856; J. pr. Ch. [2] 69, 193). Ueber Addition von schwefliger Säure an Chinin und Chinidin s. B. 35, 2980. Durch Reduction mit Wasserstoff und colloïdalem Palladium gehen Chinin, Chinidin, Cinchonin und Cinchonidin in die um 2 Wasserstoffatome reicheren Basen Hydrochinin, Hydrochinidin, Hydrocinchonin (Cinchotin) und Hydrocinchonidin (Cinchamidin) über, die auch als Begleiter des Chinins und Cinchonins in den Chinarinden aufgefunden sind (B. 44, 2866; C. 1911 I, 1567).

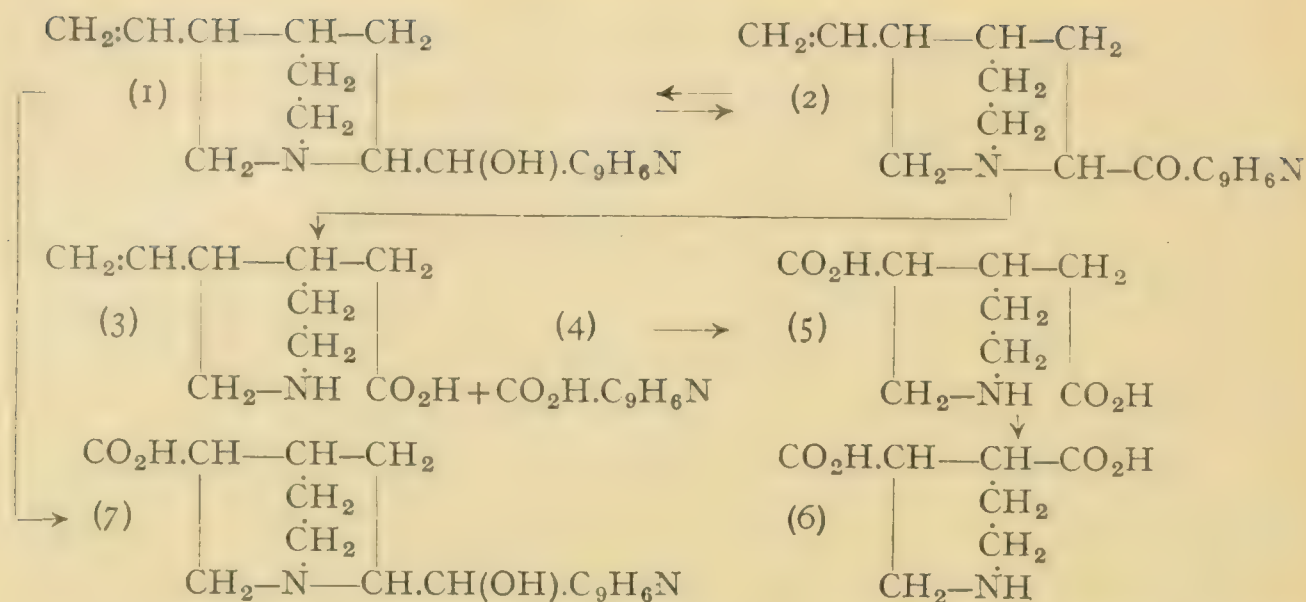
Durch starke Mineralsäuren werden die Chinaalkaloïde in verschiedene andere isomere Basen: *Isochinin*, *Isochinidin*, *Isocinchonin* und *Isocinchonidin* umgewandelt. Bemerkenswert ist besonders die Einwirkung der Halogenwasserstoffsäuren auf das Cinchonin bei gew. Temperatur. Dabei findet neben einander Bildung von Hydrohalogencinchonin und  $\alpha$ -Isocinchonin statt, und zwar steht die Umwandlungsgeschwindigkeit bei HCl-, HBr- und HJ-Säure im Verhältnis von 1 : 400 : 20000 (M. 20, 571, 585; 22, 171, 253; C. 1911 II, 1814).

Auf Grund der zahlreichen Untersuchungen, die hauptsächlich von Koenigs, v. Miller, Rabe, Rhode und Skraup ausgeführt worden sind, können folgende Constitutionsformeln für Chinin und Cinchonin als sicher gestellt gelten (A. 347, 143; 350, 180; 364, 330; 365, 353):

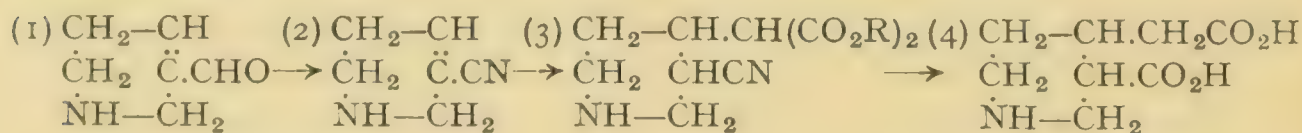


Das Chinin ist demnach als Methoxycinchonin zu betrachten. Beim Erhitzen mit Salzsäure auf  $150^\circ$  wird im Chinin die Methylgruppe abgespalten unter Bildung des Apochinins, doch ist hiermit gleichzeitig eine Umlagerung des Moleküls verbunden. Dagegen ist das entmethylierte Chinin (Oxycinchonin)  $C_{19}H_{33}N_2O_2$  in *China cuprea*, einer von *Remija pedunculata* abstammenden Rinde, aufgefunden worden und wird als Cuprein bezeichnet. Durch Methylierung geht das Cuprein in Chinin über.

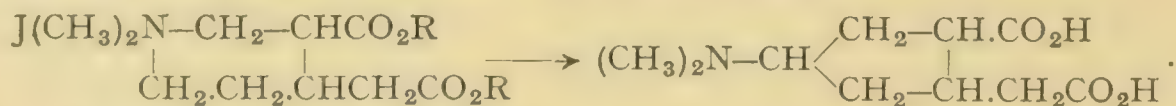
**Oxydativer Abbau der Chinabasen:** Durch vorsichtige Oxydation mit Chromsäure liefert das Cinchonin (1) das dem secundären Alkohol entsprechende Keton, das Cinchoninon (2), aus dem durch Reduction das Cinchonin zurückgebildet wird. Chinin giebt analog das Chininon; die aus Cinchonidin und Chinidin entstehenden Ketone sind mit dem Cinchoninon und Chininon identisch. Durch energische Oxydation mit Chromsäure wird das Molekül des Cinchonins und Chinins gespalten unter Bildung von Cinchoninsäure (Chinolin- $\gamma$ -carbonsäure) (4) (S. 918) bez. Chininsäure (Methoxychinolin- $\gamma$ -carbonsäure) und Merochinen (3) ( $\mu\epsilon\rho\sigma$  Teil). Letzteres geht durch weitere Oxydation mit  $MnO_4K$  in Cincholoiponsäure ( $\lambda\omega\mu\pi\acute{o}\varsigma$  übrig) oder Piperidin- $\beta$ -carbon- $\gamma$ -essigsäure (5) und weiterhin in die Loiponsäure (6) oder Hexahydrocinchomeronsäure über. Durch verdünnte Permanganatlösung wird Cinchonin unter Abspaltung von Ameisensäure zum Cinchotenin (7), Chinin analog zum Chinotenin oxydirt:



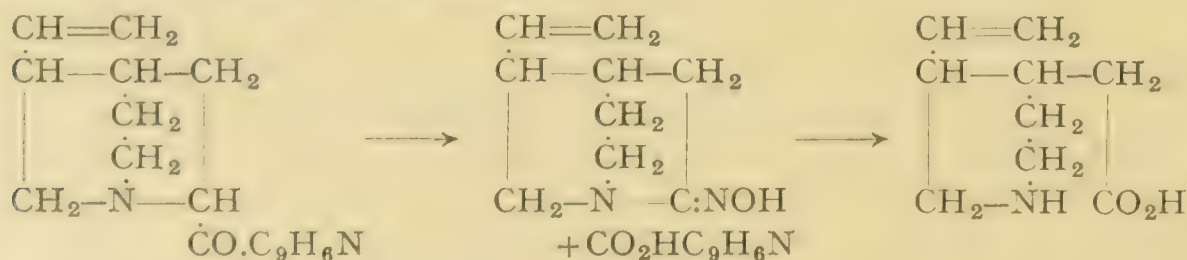
Synthese der Cincholoiponsäure: Dieselbe geht aus von dem durch Hydrolyse des Iminodipropionacetals gewonnenen  $\Delta\beta$ -Piperidein- $\beta$ -aldehyd (1) (S. 864), dessen Oxim mittelst  $\text{SOCl}_2$  in  $\Delta\beta$ -Piperidein- $\beta$ -nitril (2) übergeführt wird. Das aus diesem Nitril durch Anlagerung von Natriummalonester entstehende Esternitril (3) liefert beim Verseifen mit Barytwasser rac. Cincholoiponsäure (4) in zwei stereoisomeren Formen, deren höher schmelzende bei der Spaltung mittelst Brucin eine mit dem Abbauprodukt der Chinabasen identische d-Cincholoiponsäure ergibt (Wohl, B. **40**, 4698; **42**, 627):



Das Jodmethylat der Cincholoiponsäure wird durch Alkali in ähnlicher Weise wie die Hexahydrocinchomeronsäure (S. 868) in Dimethylamidocyclopentancarbonsäure umgewandelt (C. 1901 I, 223):



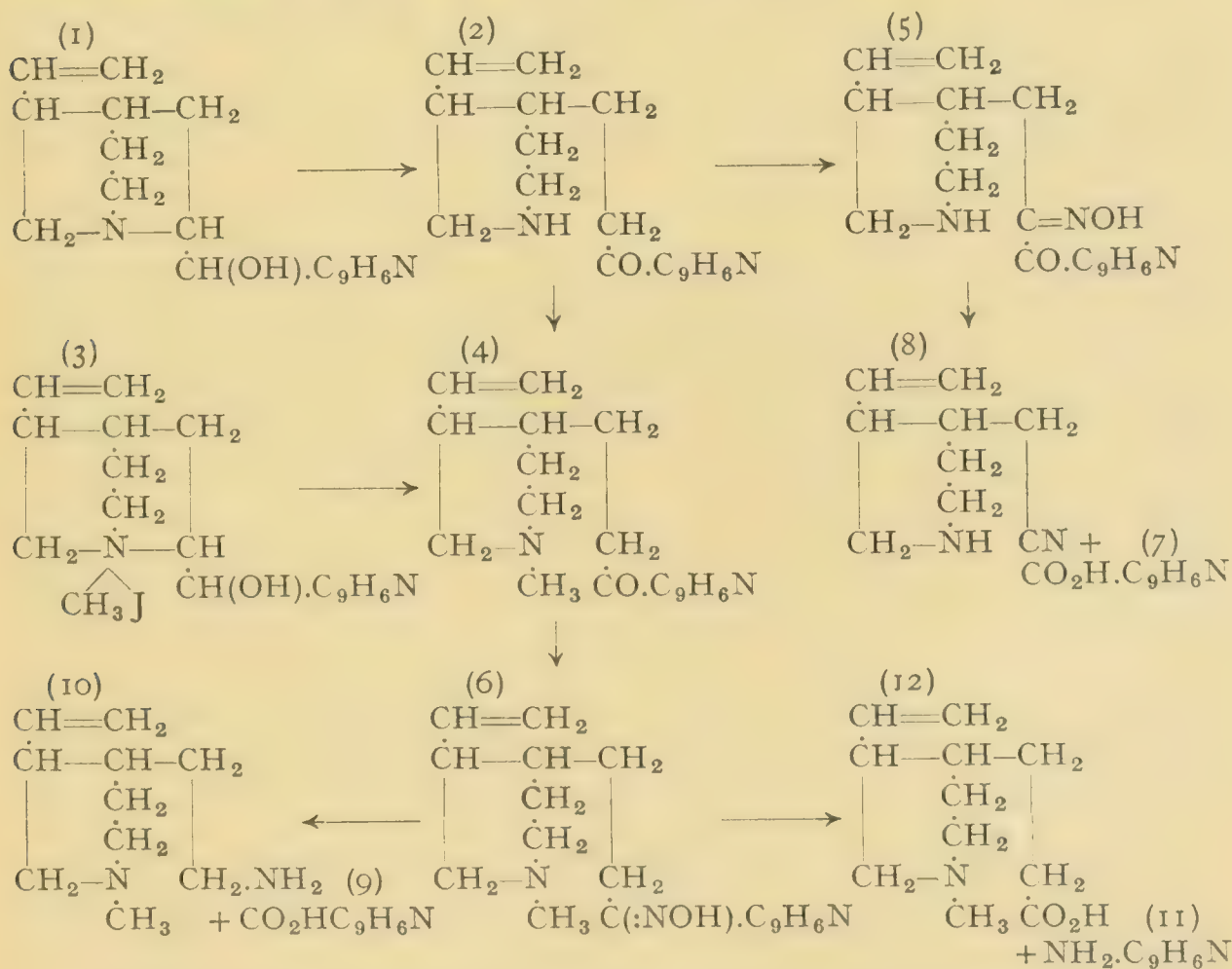
Das oben erwähnte erste Oxydationsproduct des Cinchonins, das **Cinchoninon**, F. 127°, gehört zu den tautomeren Verbindungen; es liefert einerseits als Keton ein Oxim, andererseits mit Acetyl- und Benzoylchlorid eine sich von der Enolform ableitende Acetyl- und Benzoylverbindung. Durch Einwirkung von Amylnitrit und Natriumaethylat wird das Cinchoninon gespalten unter Bildung von Cinchoninsäure und einer Isonitrosoverbindung, die als ein inneres Amidoxim bei der Verseifung Hydroxylamin und Merochinen liefert (B. **41**, 62; A. **365**, 353):



**Aufspaltung der Chinabasen: Chinatoxine.** Die bereits bei der Oxydation der Chinabasen beobachtete Aufspaltung der bicyclischen sog. zweiten



Hälfte der Chinabasen erfolgt auch unter anderen Reactionsbedingungen mit auffallender Leichtigkeit. Kocht man Cinchonin (1) oder Chinin längere Zeit mit verdünnter Essigsäure, so wird die Bindung zwischen der einen CH-Gruppe und dem benachbarten Stickstoffatom gelöst, indem gleichzeitig die CH(OH)-Gruppe in die Ketongruppe übergeht. Aus dem Cinchonin entsteht das isomere Cinchotoxin (2), F. 59°, das ebenso wie das entsprechende Chinotoxin sehr giftig ist und keine antipyretischen Eigenschaften mehr besitzt. Die aus dem Cinchonidin und Chinidin entstehenden »Toxine« sind mit den aus Cinchonin und Chinin gewonnenen identisch. Eine Aufspaltung in gleichem Sinne erfährt das Cinchoninjodmethylat (3) beim Kochen mit Alkali oder verdünnter Essigsäure, wobei unter Abspaltung von HJ n-Methylcinchotoxin (4) entsteht, das auch durch Methylierung von Cinchotoxin gewonnen werden kann. Das Cinchotoxin liefert mit salpetriger Säure eine Monoisonitrosoverbindung. Bemerkenswerte Resultate sind bei der Beckmann'schen Umlagerung dieses Isonitrosocinchotoxins (5) sowie des n-Methylcinchotoxinnoxims (6) erhalten worden. Isonitrosocinchotoxin zerfällt hierbei in Cinchoninsäure (7) und das Nitril des Merochinens (8). Beim n-Methylcinchotoxinnoxim verläuft die Umlagerung nach zwei Richtungen: es entsteht einerseits Cinchoninsäure (9) und n-Methyl-β-vinyl-γ-aminoethylpiperidin (10), andererseits γ-Amidochinolin (11) und n-Methylhomomerochininen (12) (B. 40, 648, 2873; A. 382, 365):



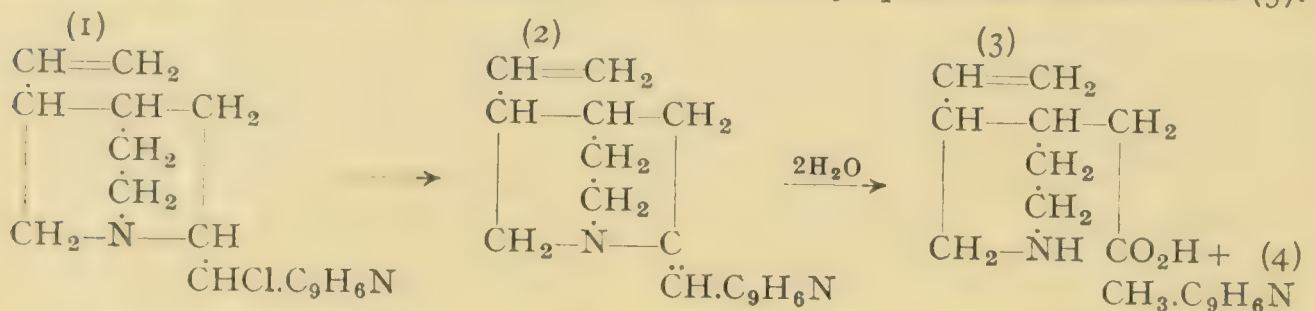
Das Cinchotoxin hat sich zu einer partiellen Synthese des Cinchonins verwerten lassen; durch Einwirkung von unterbromiger Säure liefert es ein Bromimin, dem durch Natriumaethylat ein Mol. HBr entzogen wird unter Bildung des Cinchoninons, das sich, wie bereits oben erwähnt, zum Cinchonin reduciren lässt (B. 44, 2088). An dieser Stelle sei auf die

Synthese des der zweiten Hälfte der Chinabasen analog constituirten Chinuclidins (S. 868) hingewiesen.

**Abbau von Cinchonin- und Chininechlorid** (J. pr. Ch. [2] 61, 1): Behandelt man Cinchonin und Chinin mit  $\text{PCl}_5$ , so entstehen *Cinchoninchlorid* (1) und *Chininchlorid*, die beim Kochen mit alkoholischem Kali unter Abspaltung von 1 Mol.  $\text{HCl}$  *Cinchen* (2) und *Chinen* geben. Cinchonidin und Chinidin gehen bei gleicher Behandlung ebenfalls in Cinchen bez. Chinen über. Dagegen erhält man aus den Chloriden der 4 Alkaloide: Cinchonin- und Cinchonidinchlorid, Chinin- und Chinidinchlorid durch Reduction unter Ersatz der Cl-Atome durch H vier verschiedene Desoxyverbindungen: *Desoxycinchonin* und *-cinchonidin*, *Desoxychinin* und *-chinidin*.

Cinchen und Chinen werden unter Wasseraufnahme je nach den Versuchsbedingungen in zwei völlig verschiedenen Richtungen gespalten:

Beim Erhitzen mit 20procentiger wässriger Phosphorsäure zerfallen Cinchen und Chinen in Lepidin (4) bez. Methoxylepidin und Merochinen (3):

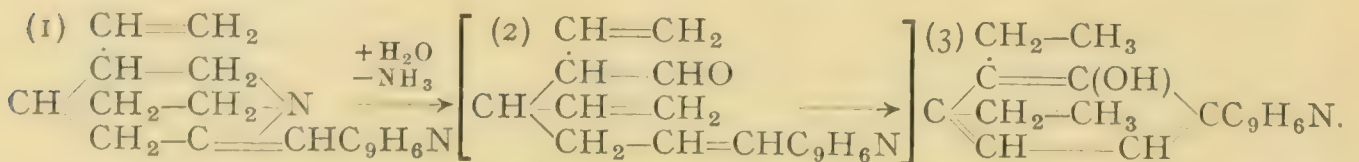


Beim längeren Kochen mit Bromwasserstoffsäure bilden Cinchen und Chinen unter Abspaltung von Ammoniak und bez. auch Brommethyl und Aufnahme von Wasser: *Apocinchen* und *Apochinen*:



Durch Abbau und teilweise Synthese ist die Constitution des Apocinchens als eines  $\gamma,2$ -Oxy-3,4-diaethylphenylchinolins erwiesen. Das Apochinen ist demnach  $\gamma,2$ -Oxy-3,4-diaethylphenyloxychinolin.

Eine Vorstellung über die Bildung des  $\gamma,2$ -Oxy-3,4-diaethylphenylchinolins oder Apocinchens (3) durch Hydrolyse des Cinchens (1) vermag man unter Annahme obiger Cinchoninformel (S. 917) an der Hand folgenden Schemas zu gewinnen:



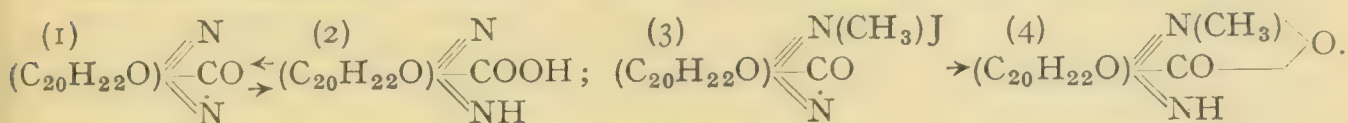
Die Umlagerung des hypothetischen Zwischenproductes (2) in das Phenylchinolinderivat würde eine Analogie in den Uebergängen der olefinischen Terpene (S. 467) in cyclische Verbindungen finden, z. B. der Bildung von Isopulegol aus Citronellal (S. 469) u. a. m.

**Strychnosbasen.** In den Krähenaugen oder Brechnüssen, den Samen von *Strychnos nux vomica*, und den Ignatiushohnen, den Samen von *Strychnos Ignatii*, finden sich zwei sehr giftige Basen, das Strychnin und Brucin (1818 und 1819 von Pelletier und Caventou entdeckt), deren Constitution noch nicht genügend aufgeklärt ist.

**Strychnin**  $\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_2$ , F.  $284^\circ$ , Kp.  $270^\circ$  (B. 19, R. 30), linksdrehend, reagiert alkalisch, schmeckt äusserst bitter und erregt Starrkrampf. Strychnin ist eine ungesättigte, einsäurige, tertiäre Aminbase, es addirt Halogen-



alkyle (A. 304, 49); das zweite N-Atom steht mit einer CO-Gruppe in Lactambindung. Es geht dies hervor aus der Umwandlung des Strychnins (1) durch Erwärmen mit Natriumalkoholatlösung in Strychninsäure (2)  $C_{21}H_{24}N_2O_3$ , welche beim Kochen mit Säuren wieder Strychnin bildet. Behandelt man Strychninjodmethylat (3) mit feuchtem Silberoxyd, so entsteht Methylstrychnin (4), das sich als *Strychninsäuremethylbetain* erweist, da es auch aus dem Silbersalz des Strychninsäurejodmethylates entsteht; es findet also hier ein Bindungswechsel der Carboxylgruppe vom einen zum anderen N-Atom, von der Lactam- zur Betainbindung statt:



Durch Erhitzen mit Wasser auf 160—180° geht das Strychnin in eine isomere Base, das Isostrychnin, F. 214°, über, die ebenso wie das Strychnin durch Erwärmen mit Natriumalkoholatlösung zu einer Säure, der Isostrychninsäure aufgespalten wird (B. 38, 2787).

Durch Reduction des Strychnins mit Wasserstoff und colloïdalem Palladium wird als erstes Reductionsproduct ein Dihydrostrychnin  $C_{21}H_{24}N_2O_2$ , erhalten (B. 44, 2863). Mit HJ-Säure und Phosphor entsteht Desoxystrychnin  $(C_{20}H_{26}N) \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array}$ , welches noch Lactam ist, während Electrolyse

Tetrahydrostrychnin  $(C_{20}H_{22}NO) \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array}$  bez. Strychnidin  $(C_{20}H_{22}NO) \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array}$ , also Reduction der Lactamgruppe ergibt. Durch weitere

Reduction wird auch das zweite O-Atom, dessen Funktion noch nicht sicher gestellt ist, eliminirt; es entstehen Dihydrostrychnolin  $C_{21}H_{28}N_2$  und Strychnolin  $C_{21}H_{26}N_2$ . Umwandlungsproducte des Strychnins, welche nicht mehr den Lactamring enthalten, erinnern in ihrem Verhalten an die Tetrahydrochinoline (S. 883). Durch Einwirkung von Salpetersäure sind aus Strychnin verschiedene Nitroderivate und weiterhin Pikrinsäure sowie eine als *Dinitrodioxychinolin* aufgefasste Säure erhalten worden (Tafel, A. 301, 285). Durch Oxydation mit  $MnO_4K$  in Acetonlösung liefert das Strychnin die Strychninonsäure  $C_{21}H_{20}O_6N_2$ , eine zweibasische Ketonsäure, die durch Natriumamalgam zur entsprechenden Oxysäure, der Strychninolsäure  $C_{21}H_{22}O_6N_2$ , reducirt wird. Letztere zerfällt durch Einwirkung von verdünntem Alkali schon in der Kälte in Glycolsäure und das neutral reagirende Strychninolon  $C_{19}H_{18}O_3N_2$  (B. 43, 2417). Durch Erwärmen mit Wasserstoffsperoxyd geht Strychnin in Strychninoxid  $C_{21}H_{22}N_2O_3$ , und Strychninperoxyd  $C_{21}H_{22}N_2O_4$ , über, die unter Sauerstoffabgabe das Strychnin regeneriren (B. 38, 2782; C. 1910 II, 887). Durch Einwirkung von  $MnO_2$  und schwefliger Säure bildet das Strychnin drei isomere Strychninmonosulfosäuren  $C_{21}H_{21}O_2N_2(SO_3H)$ , die durch ihre verschiedene Löslichkeit in Wasser getrennt werden können (B. 42, 2681).

**Brucin**  $C_{21}H_{20}(OCH_3)_2N_2O_2 + 4H_2O$ , F. 178° (wasserfrei), linksdrehend, wirkt ähnlich aber schwächer als Strychnin. In seinen chemischen Umwandlungen verhält es sich dem Strychnin ausserordentlich ähnlich; es enthält zwei Methoxygruppen und ist wahrscheinlich als Dimethoxystrychnin aufzufassen. Durch Natriumalkoholat wird es analog dem Strychnin in Brucinsäure  $C_{20}H_{21}(OCH_3)_2N_2O(COOH)$  umgewandelt, die schon beim Kochen mit Wasser Brucin wiederbildet. Durch Wasserstoff und colloïdales Palladium wird es in Dihydrobrucin  $C_{23}H_{28}O_4N_2$ , durch electrolytische Reduction

in Tetrahydrobrucin  $[C_{20}H_{20}(OCH_3)_2ON] \begin{matrix} \swarrow CH_2OH \\ \nwarrow NH \end{matrix}$  und Brucidin  $[C_{20}H_{20}(OCH_3)_2ON] \begin{matrix} \swarrow CH_2 \\ \nwarrow N \end{matrix}$  übergeführt (A. 304, 24).

Kaliumpermanganat oxydirt das Brucin zur Brucinonsäure  $C_{23}H_{24}O_8N_2$ , die sich wie die entsprechende, aus dem Strychnin gewonnene Strychninonsäure (s. o.) in Brucinolsäure  $C_{23}H_{26}O_8N_2$ , und Brucinolon  $C_{21}H_{22}O_5N_2$ , überführen lässt (B. 42, 3703). Mit Wasserstoffsperoxyd giebt Brucin: Brucinoxid  $C_{23}H_{26}N_2O_5$  und Brucinperoxyd  $C_{23}H_{26}N_2O_6$ . Mit  $MnO_2$  und schwefliger Säure entstehen vier isomere Brucinmonosulfosäuren  $C_{23}H_{25}N_2O_4(SO_3H)$  (B. 44, 3049). Das Brucin löst sich in conc. Salpetersäure mit roter Farbe, die beim Erwärmen in Gelb und nach Zusatz von Zinnchlorür in Violett übergeht. Es entsteht hierbei aus dem Brucin zunächst unter Entmethylierung und Oxydation ein rot gefärbtes Chinon  $C_{21}H_{20}O_4N_2$ , das durch weitere Einwirkung der Salpetersäure unter gleichzeitigem Eintritt einer Nitrogruppe das gelb gefärbte sog. Kakothelin  $C_{21}H_{21}O_7N_3$  liefert. Durch Reduction des Chinons mit schwefliger Säure erhält man das entmethylierte Brucin  $C_{21}H_{20}(OH)_2N_2O_2$  (B. 44, 2136. 3040). Brucinolon und die Brucinsulfosäuren zeigen gegenüber Salpetersäure das gleiche Verhalten. Ueber Constitutionsformeln des Strychnins und Brucins s. C. 1910 I, 1361.

**Veratrumalkaloide** finden sich neben Veratrumssäure (S. 328) in der weissen Niesswurzel von *Veratrum album* und im Sabadillsamen von *Veratrum sabadilla*. Das krystallisirte Veratrin (B. 26, R. 284) oder Cevadin  $C_{32}H_{49}NO_9$ , F. 202°, krystallisirt aus Alkohol mit 1 Mol. Krystallalkohol, löst sich in conc.  $SO_4H_2$  mit gelber Farbe, die allmählich blutrot wird. Durch alkohol. Kali wird es in Cevin  $C_{27}H_{43}NO_8$  und Tiglinsäure  $C_5H_8O_2$  (s. Bd. I) gespalten (B. 32, 800; C. 1902 I, 1155). Das Cevadin enthält eine freie OH-Gruppe:  $C_{27}H_{41}NO_6(OH)(O.COC_4H_7)$ , das Cevin zwei OH-Gruppen  $C_{27}H_{41}NO_6(OH)_2$ ; das N-Atom ist wahrscheinlich tertiär gebunden (B. 37, 1946).

### Morphin- und Isochinolingruppe der Pflanzenalkaloide.

**Opiumbasen.** Im Opium, dem eingetrockneten Milchsafte der grünen Samenkapseln des Mohns, *Papaver somniferum*, finden sich neben Meconsäure und Meconin (S. 339) eine Reihe von Basen, von denen erwähnt seien:

Morphin	$C_{17}H_{19}NO_3$	(12 pct.)	Papaverin	$C_{20}H_{21}NO_4$	(0,8 pct.)
Codein	$C_{18}H_{21}NO_3$	(0,3 pct.)	Narcotin	$C_{22}H_{23}NO_7$	(5 pct.)
Thebain	$C_{19}H_{21}NO_3$	(0,4 pct.)	Narcein	$C_{23}H_{27}NO_8$	(0,2 pct.)
			Laudanosin	$C_{21}H_{27}NO_4$	(0,0008 pct.)

Während die Constitution von *Papaverin*, *Narcotin*, *Narcein* und *Laudanosin* aufgeklärt ist und durch den synthetischen Aufbau dieser Alkaloide bestätigt werden konnte, ist die Natur der Hauptbase des Opiums: des Morphins und seiner Verwandten Codein und Thebain, noch nicht mit völliger Sicherheit erkannt. Sie enthalten sehr wahrscheinlich keinen Isochinolinring, werden aber doch im Zusammenhange mit den anderen Opiumbasen abgehandelt, deren medicinisch wichtigste das Morphin ist.

**Morphin**  $C_{17}H_{17}NO(OH)_2 + H_2O$  krystallisirt aus Alkohol in kleinen Prismen, schmeckt bitter und wirkt in geringen Mengen schlafferend.



Es reagiert alkalisch und stellt eine tertiäre einsäurige Base dar. Sein officinelles HCl-Salz  $C_{17}H_{19}NO_3 \cdot HCl + 3H_2O$ , *Morphinum hydrochloricum*, bildet seidglänzende, feine Nadeln, findet vielfache Anwendung als schmerzstillendes, schlaferregendes Mittel.

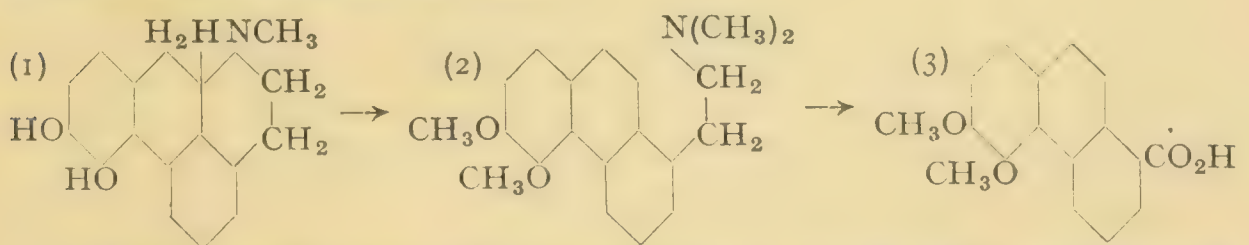
Das Morphin ist das erste aus dem Pflanzenreich isolierte Alkaloïd (Sertürner 1806). Seine Zusammensetzung wurde 1848 von Laurent ermittelt.

Die Lösungen des Morphins und seiner Salze werden durch Eisenchlorid dunkelblau gefärbt; die Lösung in conc. Schwefelsäure wird durch wenig Salpetersäure blutrot gefärbt. Morphin ist leicht oxydirbar, wobei sich 2 Mol. unter Austritt von 2 H-Atomen zu Pseudomorphin  $(C_{17}H_{18}NO_3)_2$  vereinigen (A. 294, 206). Bei der Reduction von Morphin mit Wasserstoff und colloïdalem Palladium entsteht unter Aufnahme von 2 H-Atomen Dihydromorphin  $C_{17}H_{21}O_3N$  (B. 44, 2865). Morphin enthält 2 Hydroxyle und verhält sich wie ein Phenolalkohol, indem es Salze mit nur einem Metallatom, aber Diacidyl-derivate liefert: Diacetylmorphin ist unter dem Namen *Heroin* officinell. Bei der Destillation mit Zinkstaub liefert Morphin: Phenanthren (s. S. 925 Constitutionsformel) neben einem Gemenge zweier Basen (B. 34, 1162).

Durch Behandlung mit Phosphorhaloïden oder durch Einwirkung wasserfreier, flüssiger Halogenwasserstoffsäuren wird das alkoholische Hydroxyl im Morphin durch Halogen ersetzt unter Bildung von Chlormorphid  $C_{17}H_{17}Cl(OH)O$  und Brommorphid, aus denen durch Hydrolyse drei mit dem Morphin isomere Basen:  $\alpha$ -,  $\beta$ - und  $\gamma$ -Isomorphin erhalten werden (vgl. unter Codeïn) (B. 41, 975).

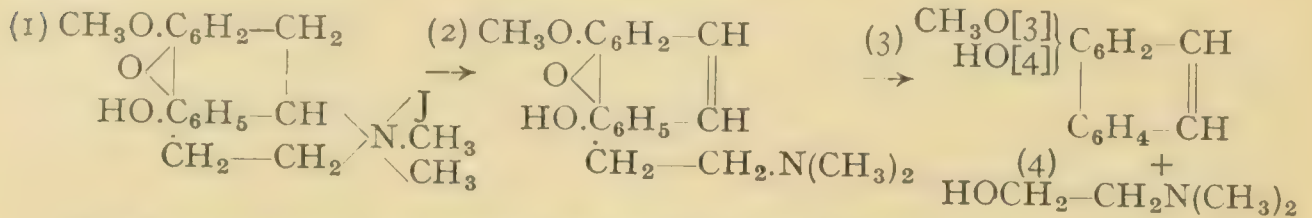
Durch Erhitzen mit conc. Salzsäure auf  $140-150^\circ$ , oder durch Einwirkung anderer wasserentziehender Mittel, wie Schwefelsäure, Phosphorsäure, Oxalsäure etc. wird das Morphin in das um ein Mol.  $H_2O$  ärmere

Apomorphin  $C_{17}H_{17}NO_2$  (1) umgewandelt. Dasselbe ist in seinen physiologischen Eigenschaften vom Morphin völlig verschieden; es ist kein Narkoticum mehr, sondern ein starkes Brechmittel. Sein Brommethylat findet unter dem Namen *Euporphin* medicinische Verwendung. Das Apomorphin enthält im Gegensatz zum Morphin zwei Phenolhydroxyle. Sein Dimethyläther konnte durch Spaltung seines Jodmethylats nach der Hofmannschen Methode zum Dimethylapomorphimethin (2), 3,4-Dimethoxy-8-vinylphenanthren und letzteres durch Oxydation zur 3,4-Dimethoxyphenanthren-8-carbonsäure (3) abgebaut werden (B. 40, 1984). Da sich die Haftstelle des Stickstoffatoms aus dem Zusammenhang des Morphins mit dem Codeïn ergibt (s. u. Oxycodoin), kann die Constitution des Apomorphins als sichergestellt gelten:



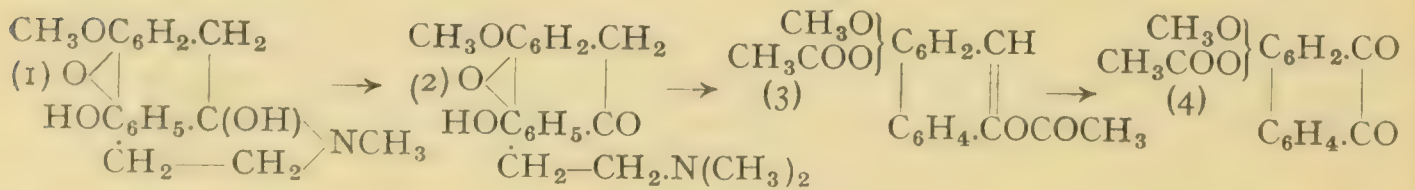
Aus dem Vergleich mit der gleichartig verlaufenden Umwandlung von Thebain in Morphothebain und Thebenin (S. 926) ergibt sich, dass der Uebergang von Morphin in Apomorphin mit einer weitgehenden Umlagerung verbunden sein muss, so dass aus der Constitution des Apomorphins ein Rückschluss auf den Bau des Morphins nicht gezogen werden darf.

**Codein**  $C_{17}H_{17}NO(OCH_3)OH$ , F.  $150^{\circ}$ , ist im Opium enthalten und kann aus Morphin durch Methylierung mit Kalihydrat und Jodmethyl oder Dimethylsulfat, sowie mittelst Diazomethan gewonnen werden und ist demnach als **Methylmorphin** zu betrachten (B. **14**, 1413; C. 1899 II, 408). Sein Jodmethylat (1) liefert beim Erhitzen mit Alkali das sog.  **$\alpha$ -Methylmorphimethin** (2), F.  $118^{\circ}$ . Dieses zerfällt beim Erhitzen mit Essigsäureanhydrid in die Acetylderivate des Oxaethylmethylamins (4) und des *Methylmorphols* oder 4-Oxy-3-methoxyphenanthrens (3) (B. **37**, 3494):



Die Constitution des Morphols oder 3,4-Dioxyphenanthrens wird durch seine Oxydation zu Morpholchinon (Dioxyphenanthrenchinon) und weiterhin zu Phtalsäure, sowie durch den Aufbau des Dimethylmorphols (3,4-Dimethoxyphenanthrens) aus 2,3,4-Amidodimethoxy- $\alpha$ -phenylzimmersäure (vgl. S. 657, 658) bewiesen (B. **33**, 1810, 1824). — Andererseits wird bei der Spaltung des Methylmorphimethinjodmethylats durch alkohol. Alkali neben Trimethylamin Morphenol  $\begin{array}{c} \text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_3 \\ \text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH}) \end{array} \text{O}$ , ein Diphenylenoxyd-artiges Phenanthrenderivat, erhalten (B. **33**, 352; **34**, 2722).

Durch vorsichtige Oxydation mit Chromsäure liefert das Codein ein **Oxycodain**  $C_{17}H_{16}NO(OCH_3)(OH)_2$  (1). Dasselbe enthält zwei alkoholische Hydroxylgruppen und geht analog wie das Codein durch Abbau seines Jodmethylats in das Oxymethylmorphimethin (2) über, das Ketoneigenschaften besitzt. Durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid zerfällt letzteres in Acetyloxaethylmethylamin und Methylacetyl-trioxyphenanthren (3), das durch Oxydation in Methylacetylmorpholchinon (4) (S. 662) übergeht:

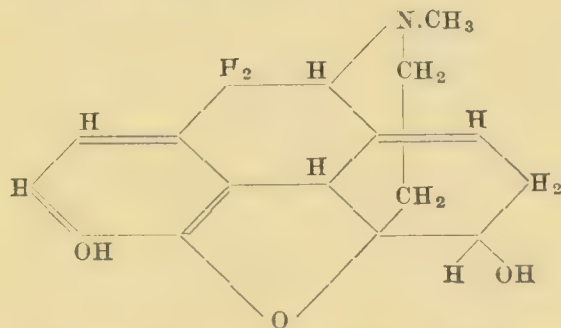


Es folgt hieraus, 1. dass sich das neu eingetretene Hydroxyl an einem der Brückenkohlenstoffatome des Phenanthrenkernes (9 oder 10) befindet, 2. aus der alkoholischen Funktion dieser Hydroxylgruppe, dass die Phenanthrenbrücke in den Morphinalkaloiden hydrirt ist und 3. aus der Umwandlung der Hydroxylgruppe in eine Carbonylgruppe beim Uebergang des Oxycodains in Oxymethylmorphimethin, dass «in den Morphinalkaloiden der Stickstoff des Seitenringes an die hydrirte Brücke des Phenanthrenkernes gebunden ist» (B. **40**, 1980, 2042).

Durch Permanganat in Acetonlösung oder durch Chromsäuremischung in der Wärme wird Codein zu **Codeinon**  $C_{18}H_{19}NO_3$  oxydirt, dessen Oxim-bildende Ketongruppe aus der alkohol. OH-Gruppe des Morphins (s. oben) entsteht. Im Gegensatz zum Codein und in Analogie zum Thebain wird Codeinon durch Kochen mit Essigsäureanhydrid direct gespalten in die Acetylderivate des Oxaethylmethylamins und 3-Methoxy-4,6-dioxyphenanthrens.

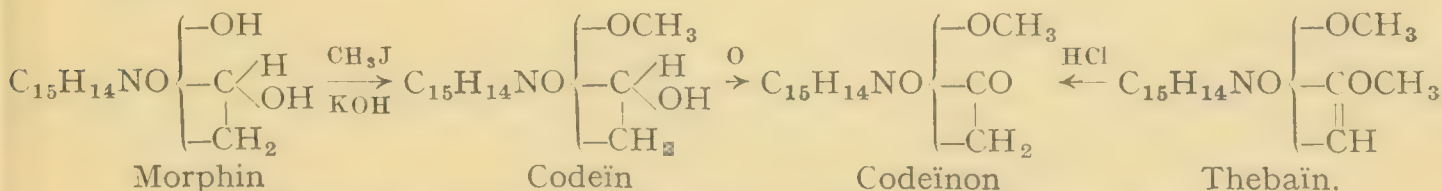


Mit Phosphorhaloiden entstehen aus Codein analog wie aus Morphin durch Ersatz des alkoholischen Hydroxyls durch Halogen Chlorokodid  $C_{17}H_{17}Cl(OCH_3)O$  und Bromokodid. Aus ihnen wird durch Hydrolyse das Codein nicht zurückgebildet, vielmehr erhält man je nach den Bedingungen drei Isomere des Codeins, das Isocodein, Pseudocodein und Allospseudocodein. Von diesen ist das Isocodein mit dem Codein stereoisomer, da die Oxydation mit  $CrO_3$  zum gleichen Codeinon (s. o.) führt. Ebenso sind Pseudocodein und Allospseudocodein unter sich structuridentisch, liefern aber bei der Oxydation ein mit dem Codeinon isomeres Pseudocodeinon, dessen Jodmethylat durch Kochen mit Alkohol zum 3-Methoxy-4,8-dioxyphenanthren abgebaut wird. Die Ueberführung von Codein in Pseudocodein und Allospseudocodein ist also mit einer Verschiebung des Alkoholhydroxyls von der Stellung 6 nach 8 verbunden. Da durch Ersatz der OH-Gruppe durch Wasserstoff aus sämtlichen isomeren Formen des Codeins das gleiche Desoxycodien  $C_{18}H_{21}NO_2$  entsteht, ihnen allen also das gleiche Kohlenstoffstickstoffskelett zu Grunde liegt, kann in den Morphinumalkaloiden für die Angliederung des stickstoffhaltigen Ringes an den Phenanthrenkern die Stellung 8 nicht in Betracht kommen. Auch die Stellung 7 ist durch den Nachweis einer reactionsfähigen, dem Carbonyl benachbarten  $CH_2$ -Gruppe im Codeinon und Pseudocodeinon ausgeschlossen. Diese Tatsachen haben im Verein mit den unten beschriebenen Umwandlungen des Thebenins (S. 926) zur Aufstellung der sog. »Brückenformel« für das Morphin geführt (Knorr, B. 40, 3341):



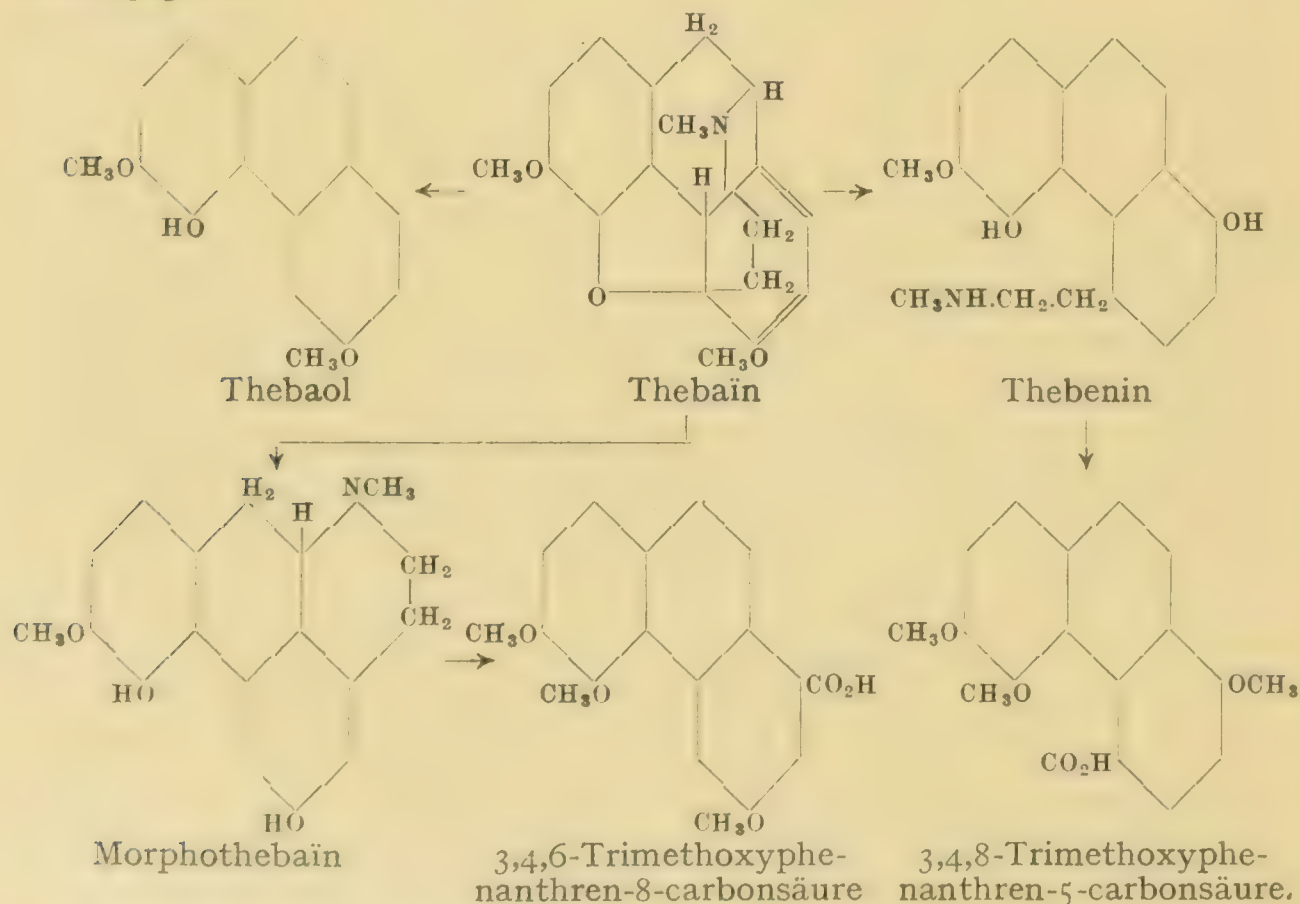
Beim Schmelzen von Codein oder besser von Pseudocodein mit Oxalsäure entsteht das **Pseudoapocodein**  $C_{18}H_{19}NO_2$ , der 3-Methylaether des Apomorphins (B. 41, 3050).

**Thebain**  $C_{17}H_{15}NO(OCH_3)_2$ , silberglänzende Tafeln, F.  $193^{\circ}$ , steht dem Codeinon besonders nahe, in das es beim Verseifen mit verd. Mineralsäuren unter Abspaltung einer Methylgruppe übergeht. Das Thebain erweist sich hiernach als der Methylaether der Enolform des Codeinons. Der Zusammenhang zwischen den drei Morphinumalkaloiden: Morphin, Codein und Thebain kann durch folgendes Schema wiedergegeben werden (B. 39, 1409):



Durch Kochen mit Essigsäureanhydrid wird das Thebain in die Acetylderivate des Oxaethylmethylamins und des 3,6-Dimethoxy-4-oxypheanthrens, *Thebaols*, gespalten; letzteres ist durch Synthese aus 2-Amino-3,4-dimethoxy- $\alpha$ -(p-methoxyphenyl)-zimmtsäure aufgebaut worden (vgl. Phenanthrensynthesen S. 657) (B. 35, 4400).

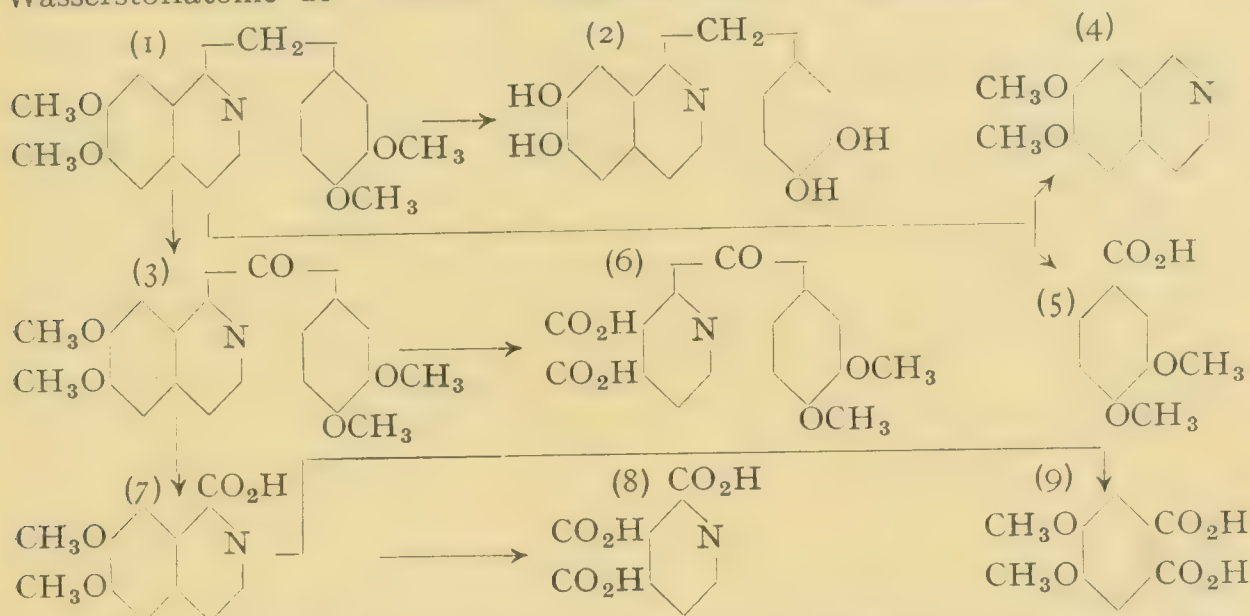
Durch Erhitzen mit Salzsäure wird das Thebain je nach der Concentration der Säure in zweifacher Weise umgewandelt. Beim kurzen Erwärmen mit verdünnter Salzsäure entsteht eine secundäre Base, das Thebenin  $C_{17}H_{14}N(OH)_2(OCH_3)$ , mit conc. Salzsäure eine isomere tertiäre Base, das Morphothebain  $C_{17}H_{14}N(OH)_2(OCH_3)$ , in beiden Fällen unter primärer Bildung von Codeinon (S. 924), das unter den gleichen Reactionsbedingungen ebenfalls in Thebenin bez. Morphothebain übergeht. Das Morphothebain ist ein Analogon des Apomorphins (S. 923). Sein Dimethylaether kann nach der Hofmann'schen Methode zum 3,4,6-Trimethoxy-8-vinylphenanthren und dieses durch Oxydation zur 3,4,6-Trimethoxyphenanthren-8-carbonsäure abgebaut werden (A. **373**, 52; **382**, 50). Dagegen liefert der Dimethylaether des Thebenins durch analogen Abbau die 3,4,8-Trimethoxyphenanthren-5-carbonsäure. Die stickstoffhaltige Seitenkette zweigt also im Thebenin und daher vermutlich auch in den drei Morphinalkaloiden, Morphin, Codein und Thebain vom C-Atom 5 des Phenanthrenkernes ab. Hiermit steht in Uebereinstimmung, dass das aus dem Thebenin durch Behandlung mit Jodmethyl und darauffolgender Spaltung mit Kalilauge entstehende Thebenol  $(CH_3O)(HO)C_{14}H_6 \left\{ \begin{array}{l} CH_2 \\ O \end{array} \right\} O$  bei der Zinkstaubdestillation Pyren (S. 663) liefert (B. **43**, 2128). Auch aus Thebenin entsteht durch Zinkstaubdestillation Pyren, neben der Base Thebenidin  $C_{14}H_9N$ , die dem Phenanthridin (S. 894) ähnelt (B. **34**, 767). Auffallend ist bei der Thebeninbildung die Verschiebung der OH-Gruppe von der Stellung 6 nach 8, ähnlich wie bei dem Uebergang von Codein in Pseudocodein (S. 925). Dieser Befund findet in der Bildung von Triacetylthebenin beim Erhitzen von Pseudocodeinon mit Essigsäureanhydrid seine Bestätigung (A. **373**, 56). In der folgenden Tabelle seien die wichtigsten Umwandlungen des Thebains wiedergegeben:



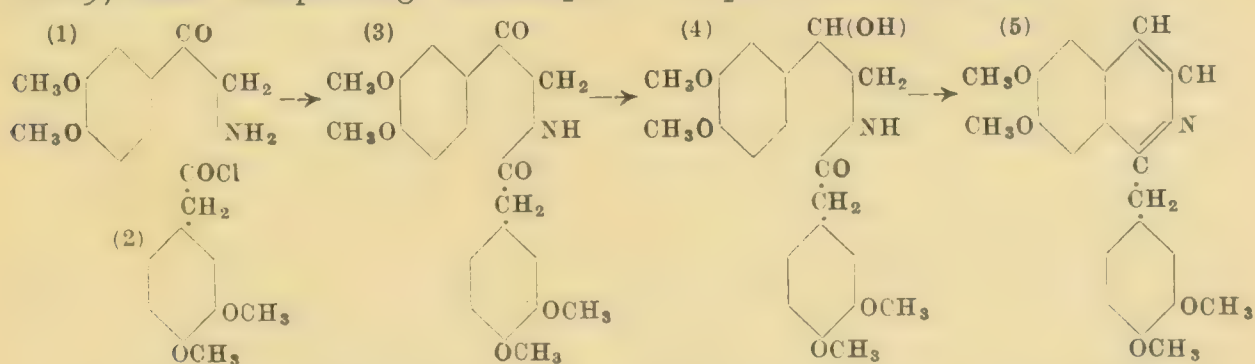
**Papaverin** (I) *Tetramethoxybenzylisochinolin*  $C_{20}H_{21}NO_4$ , F.  $148^{\circ}$ . Seine Constitution folgt aus seinen Spaltungen: HJ-Säure spaltet  $4CH_3J$  ab, es



entsteht Papaverolin (2).  $MnO_4K$  verwandelt das Papaverin in das ebenfalls im Opium aufgefundene (C. 1911 I, 987) Papaveraldin (3) oder Tetramethoxybenzoylisochinolin. Durch schmelzendes  $KOH$  wird Papaverin gespalten in Dimethoxyisochinolin (4) und Veratrumsäure (5) (S. 328). Durch Oxydation von Papaveraldin entstehen Papaverinsäure,  $\alpha$ -Dimethoxybenzoylpyridin- $\beta,\gamma$ -dicarbonsäure (6), Dimethoxyisochinolin-carbonsäure (7),  $\alpha,\beta,\gamma$ -Pyridin-tricarbonsäure (8) und *Metahemipinsäure* (9) (G. Goldschmidt, B. 21, R. 650); in dem folgenden Schema sind die an den Ringen stehenden Wasserstoffatome der besseren Uebersicht halber weggelassen:



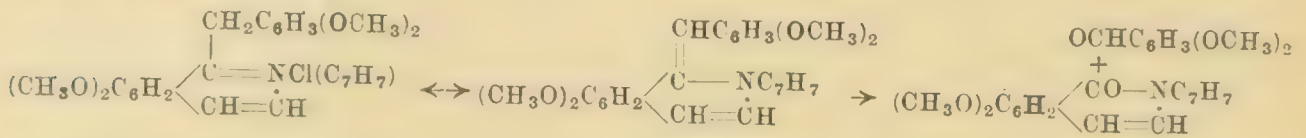
Synthese des Papaverins (A. Pictet, B. 42, 2943): Die aus dem Acetoveratron (S. 317) mit Amylnitrit und Natriumaethylat entstehende Isonitrosoverbindung wird mit Zinnchlorür und Salzsäure zum  $\omega$ -Amidoacetoveratron (1) reducirt. Dieses condensirt sich mit Homoveratrum-säurechlorid (2) bei Gegenwart von Alkali zum Homoveratroyl- $\omega$ -amidoacetoveratron (3), das durch Natriumamalgam zum Homoveratroyl-oxy-homoveratrylamin (4) reducirt wird. Letzteres geht durch Behandlung mit  $P_2O_5$  in siedender Xylollösung (vgl. Isochinolinsynthesen S. 889) unter Abspaltung von  $2H_2O$  in Papaverin (5) über:



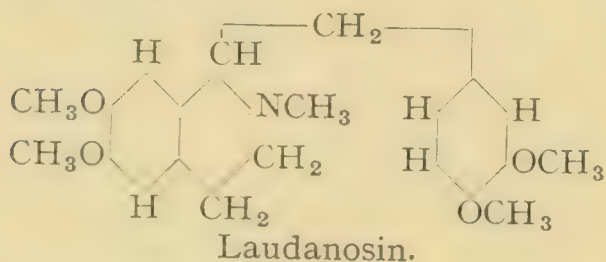
Von anderen Umsetzungen des Papaverins sind die der Papaverin-halogenalkylate hervorzuheben. Durch Behandlung mit verdünnten Alkalien liefern sie unter Verseifung einer Methoxygruppe des Isochinolinkernes Phenolbetaine, aus denen durch Erhitzen mit Jodmethyl die Papaverin-jodalkylate zurückgebildet werden (A. 358, 288):



Durch Einwirkung von concentrirtem Alkali werden die Halogenalkylate des Papaverins unter Abspaltung von Halogenwasserstoff in n-Alkylisopapaverine übergeführt, die mit Säuren die quaternären Salze regenerieren, durch Oxydation in n-Alkylisochinolone und Methylvanillin gespalten werden (B. 37, 520), z. B.:



Durch Erhitzen mit alkoholischem Kali endlich wird Papaverinjodmethylat unter Abspaltung von Methylamin in Tetramethoxy-β-phenyl-α-naphthol  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2 \left\langle \begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{C}(\text{OH})\dot{\text{C}}-\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)_2 \end{array} \right.$  umgewandelt (vgl. den Uebergang von α-Benzylisochinolinjodmethylat in β-Phenyl-α-naphthol S. 891) (A. 362, 305).

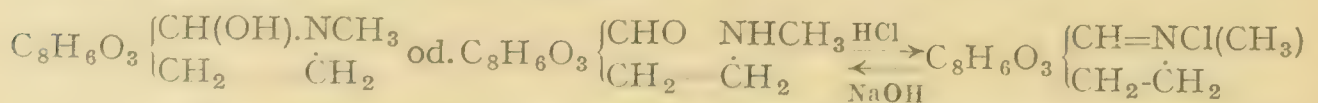


**Laudanosin**  $\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO}_4$ , F. 115°, findet sich nur in sehr geringer Menge (ca. 0,0008 pct.) im Opium. Es steht zum Papaverin in naher Beziehung, dessen Chlormethylat durch Reduction mit Zinn und Salzsäure in das Chlorhydrat des [d+1]-Laudanosins übergeht, das demnach als n-Methyltetra-

hydropapaverin zu betrachten ist. Das [d+1]-Laudanosin kann mittelst seines chinasuren Salzes in die optisch activen Antipoden gespalten werden, von denen die rechtsdrehende Modification mit dem Laudanosin des Opiums identisch ist. Die Synthese des Papaverins schliesst demnach diejenige des Laudanosins in sich. Ueber eine weitere Synthese desselben, die über das Dihydropapaverin führt, s. B. 42, 1979.

**Narcotin** (1) (s. Schema S. 929)  $\text{C}_{22}\text{H}_{23}\text{NO}_7$ , F. 176°,  $[\alpha]_D^{20} = 207,35^\circ$ , wird von Morphin durch Kalilauge, in der es unlöslich ist, getrennt (1817 Robiquet). Beim Erhitzen mit Alkohol oder Essigsäure auf höhere Temperatur wird es racemisirt zu dem ebenfalls unter den Opiumalkaloïden aufgefundenen, aber wahrscheinlich erst secundär aus dem Narcotin entstandenen **Gnoskopin** = [d+1]-Narcotin, F. 233°, das mittelst seines d-bromcamphersulfosäuren Salzes in d- und l-Narcotin gespalten werden kann (C. 1911 I, 1861; B. 44, 800). Durch Erhitzen mit Wasser auf 140° wird das Narcotin in Cotarnin (2)  $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}_4$ , F. 125° (1844 Wöhler, A. 50, 1) und Mekonin (S. 339) (3) gespalten; letzteres geht durch Oxydation in Opiansäure (S. 341) und Hemipinsäure (S. 347) über.

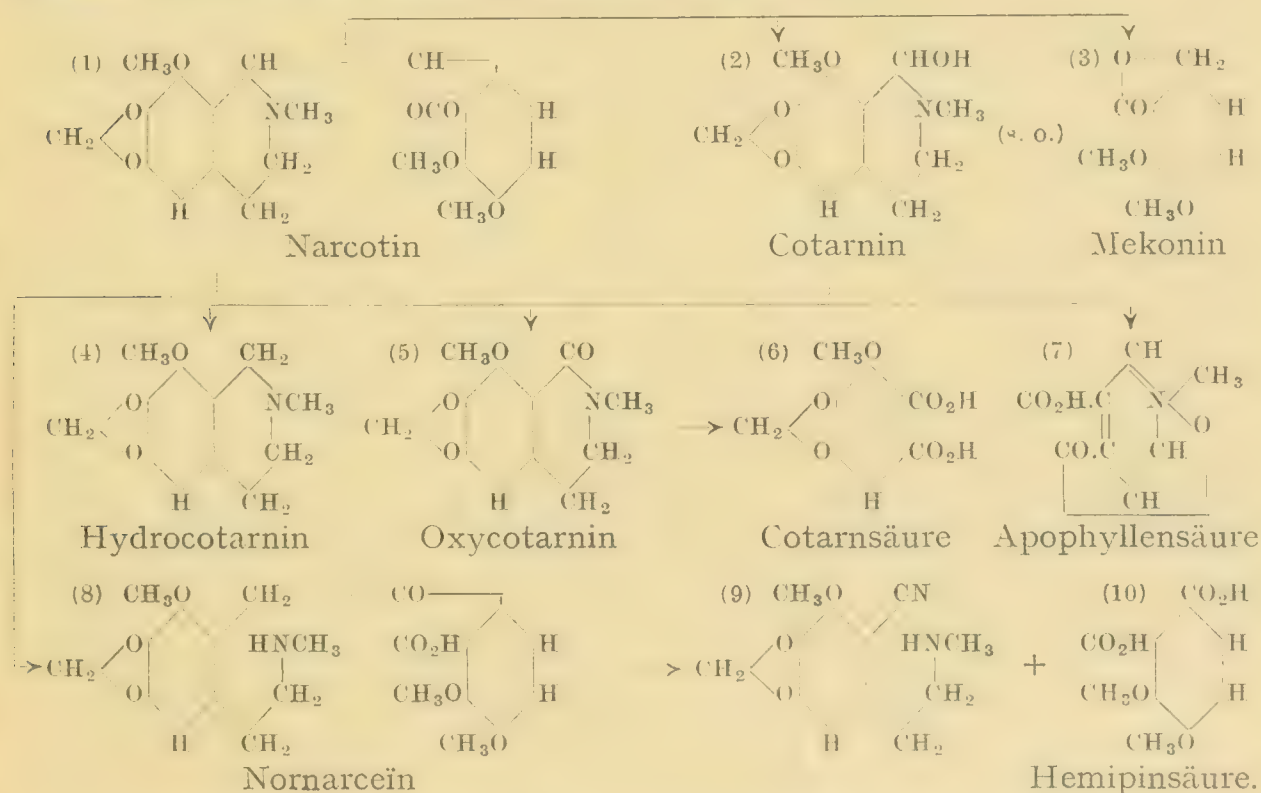
Das Cotarnin ist eine »Pseudoammoniumbase« der Isochinolinreihe (vgl. S. 874 und 890), aus der durch Säuren die Salze der isomeren echten Ammoniumbase hervorgehen. Wie für diese Pseudobasen ist auch für das Cotarnin die desmotrope Formel eines sec. Amidoaldehyds in Betracht zu ziehen (B. 33, 2273; C. 1904 II, 455):



Aus diesem tautomeren Character des Cotarnins erklären sich die z. T. einander widersprechenden Reactionen desselben. So liefert das Cotarnin als Aldehyd mit Hydroxylamin ein Cotarninoxim (A. 254, 335), mit Anilin Cotarninanil, das mit Jodmethyl in der Kälte ein quaternäres Trimethyl-



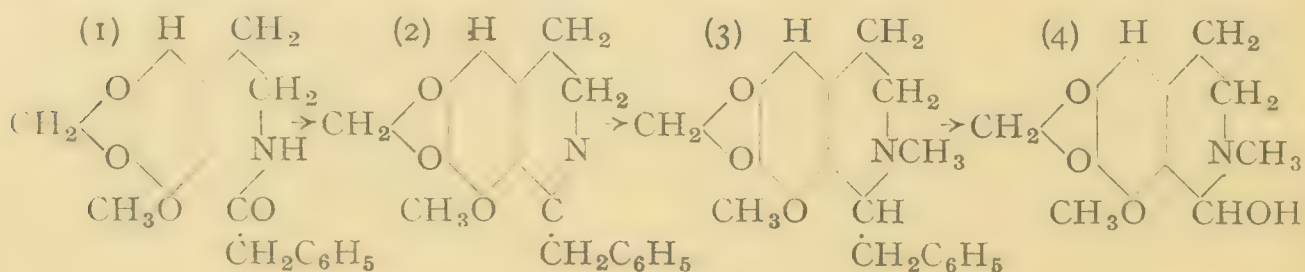
ammoniumjodid  $C_8H_6O_3 \left\{ \begin{array}{l} CH:NC_6H_5 \\ C_2H_4N(CH_3)_3 \end{array} \right. J$  giebt (B. **36**, 1522). Auch mit Ketonen und Substanzen mit reactionsfähiger Methylengruppe condensirt sich das Cotarnin unter Wasserabspaltung zu Verbindungen, für die z. T., wie für das Anhydrocotarninacetone  $C_8H_6O_3 \left\{ \begin{array}{l} CH:CHCOCH_3 \\ CH_2.CH_2NHCH_3 \end{array} \right.$  die offene Formel durch Darstellung eines Benzoylderivats bewiesen werden konnte (B. **37**, 2744). Andererseits liefert das Cotarnin bei der Reduction (vgl. B. **31**, 1577) Hydrocotarnin (4), bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  Oxycotarnin (5) (C. 1900 I, 1029; B. **35**, 1737), die beide als wahre Tetrahydroisochinolin-derivate aufzufassen sind. Durch weitere Oxydation geht das Oxycotarnin in Cotarnsäure (6), eine Methylmethylentrioxybenzoldicarbonsäure über, die durch Erhitzen mit Salzsäure Methylmethylengallussäure, mit Jodwasserstoff Gallussäure liefert (W. Roser, A. **249**, 156; **254**, 334; **272**, 221; Synthese der Cotarnsäure s. C. 1910 I, 542). Salpetersäure oxydirt das Cotarnin zur Apophyllensäure (7), dem Methylbetain der Cinchomeronsäure (vgl. B. **29**, 2190). Beim Kochen mit verdünnter Essigsäure wird das Narcotin analog den Chinaalkaloiden (S. 919) zu einem Keton, dem Nornarcein (8), aufgespalten, dessen Isonitrosoverbindung bei der Beckmann'schen Umlagerung in Hemipinsäure (10) und ein Nitril (9) zerfällt (A. **377**, 223):



Die Stellung der  $CH_3O$ - und  $CH_2O_2$ -Gruppen im Isochinolinkern des Narcotins, Cotarnins u. s. w. geht aus folgendem hervor: Wie o-Methoxybenzaldehydanil (S. 313) im Gegensatz zum m- und p-Derivat durch Behandeln mit Jodmethyl in Methylanilin und o-Oxybenzaldehyd zerlegt wird, so geht auch das Cotarnin (s. o.) mit Jodmethyl in der Wärme etc. in einen o-Oxyaldehyd über (B. **36**, 1523) ein Beweis für die Orthostellung der  $CH_3O$ - und  $CHO$ -Gruppe im Cotarnin. Ueber die Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen auf Cotarnin s. B. **41**, 2353.

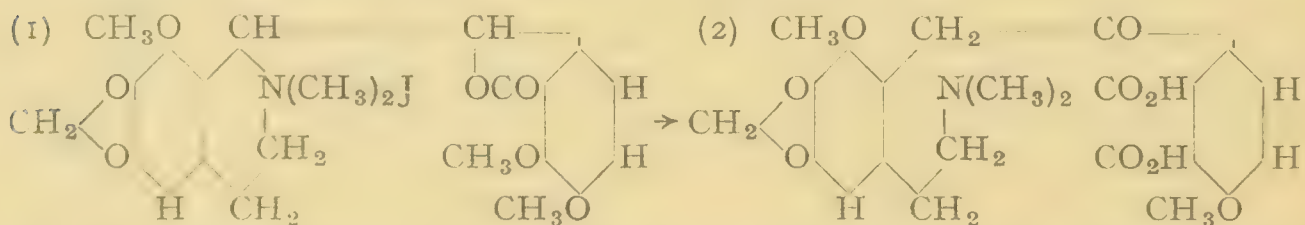
Synthese des Cotarnins und Narcotins: Die aus Myristicin-aldehyd  $CH_3O[3]CH_2O_2[4,5]C_6H_2[1]CHO$  durch Condensation mit Essigester, Verseifung und Reduction gewonnene 3-Methoxy-4,5-methylendioxyphenyl-

propionsäure  $\text{CH}_3\text{O}[3]\text{CH}_2\text{O}_2[4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ , wird durch Behandlung ihres Amids mit Hypochlorit in das Homomyristicylamin  $\text{CH}_3\text{O}[3]\text{CH}_2\text{O}_2[4,5]\text{C}_6\text{H}_2[1]\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$  übergeführt. Die Phenacetylverbindung dieser Base (1) condensirt sich durch Erhitzen mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  in Xylol zum 1-Methoxy-2,3-methylendioxy- $\alpha$ -benzylidihydroisochinolin (2), dessen Jodmethylat durch Zinn und Salzsäure zum  $\alpha$ -Benzylhydrocotarnin (3) reducirt wird. Letzteres wird durch Braunstein und verdünnte Schwefelsäure unter Abspaltung von Benzaldehyd zu Cotarnin (4) oxydirt (C. 1910 II, 478; vgl. a. C. 1911 II, 1267, 1816):



Cotarnin und Mekonin vereinigen sich beim Kochen in methylalkoholischer Lösung zum [d+]-Narcotin oder Gnoscopin, dessen Spaltung in d- und l-Narcotin bereits erwähnt wurde (C. 1911 I, 1861).

**Narcein** (2)  $\text{C}_{23}\text{H}_{27}\text{NO}_8 + 3\text{H}_2\text{O}$ , F.  $170^\circ$  (wasserfrei), findet sich neben dem Narcotin im Opium und entsteht aus Narcotinjodmethylat (1) durch Behandlung mit Kalilauge (A. 286, 248; C. 1899 II, 390).

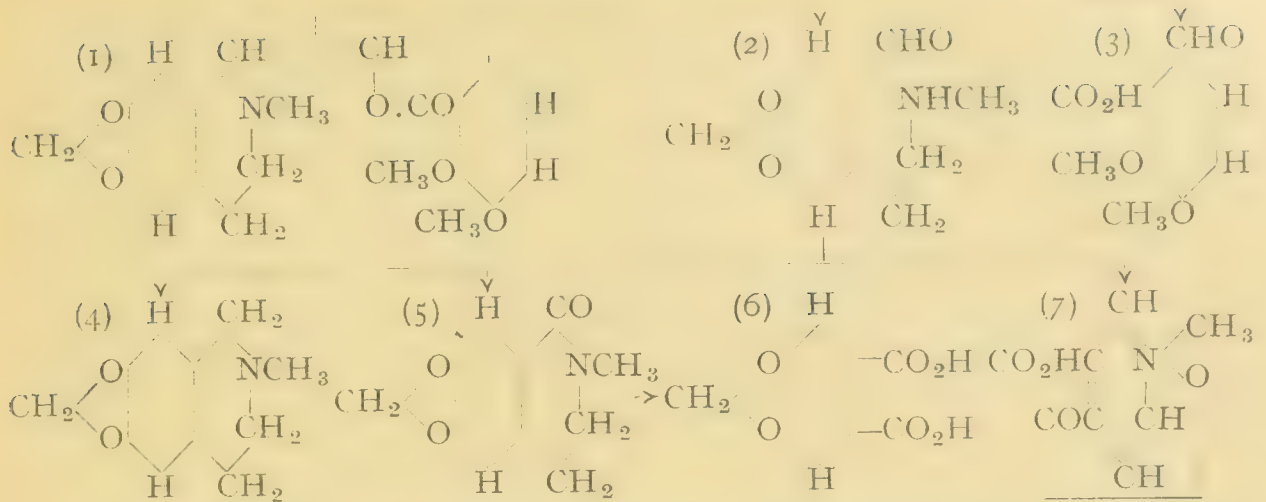


vgl. die analoge Umwandlung von Cinchoninjodmethylat in Methylcinchoxin S. 919.

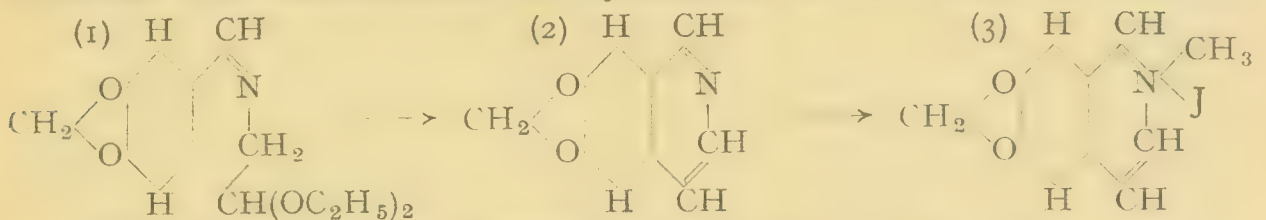
**Hydrastin** (1)  $\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{NO}_6$  (s. Schema S. 931), F.  $132^\circ$ ,  $[\alpha]_D = -67^\circ$  in Chloroform (1851 Durand), findet sich neben Berberin (S. 931) im Sauerdorn, *Berberis vulgaris*, und in der Wurzel von *Hydrastis canadensis*, einer nordamerikanischen zu den Ranunculaceen gehörigen Pflanze (C. 1899 II, 122). Das Hydrastin ist ähnlich gebaut wie das Narcotin, von dem es sich nur durch den Mindergehalt einer Methoxylgruppe unterscheidet. Es zerfällt bei der Behandlung mit oxydirenden Mitteln in Opiansäure (3) (S. 341) und **Hydrastinin** (2), F.  $116^\circ$ , den Träger der Wirkung des ähnlich wie das *Mutterkorn* wirkenden Hydrastins. Das Hydrastinin verhält sich in seinen Umwandlungsreactionen wie das Cotarnin (S. 929) theils als cyclisches Alkamin, theils als Aminoaldehyd. Bei der Salzbildung, die unter Wasserabspaltung erfolgt, entstehen echte Dihydroisochinoliniumsalze.

Durch Reduction geht Hydrastinin in Hydrohydrastinin (4): n-Methyl-Bz-2,3-Methylendioxytetrahydroisochinolin über. Durch Oxydation mit Kaliumpermanganat giebt das Hydrastinin zunächst Oxyhydrastinin (5) und weiterhin Hydrastininsäure, die sich mit Salpetersäure in das Methylimid der Hydrastsäure (6) oder Normetahemipinmethylenaethersäure verwandelt; Synthese der Hydrastsäure s. C. 1907 II, 602; B. 43, 1336. Hydrastinin selbst wird durch Salpetersäure, wie Cotarnin, zu Apophyllensäure (7) oxydirt (W. Roser, A. 249, 172; Freund, A. 271, 311):



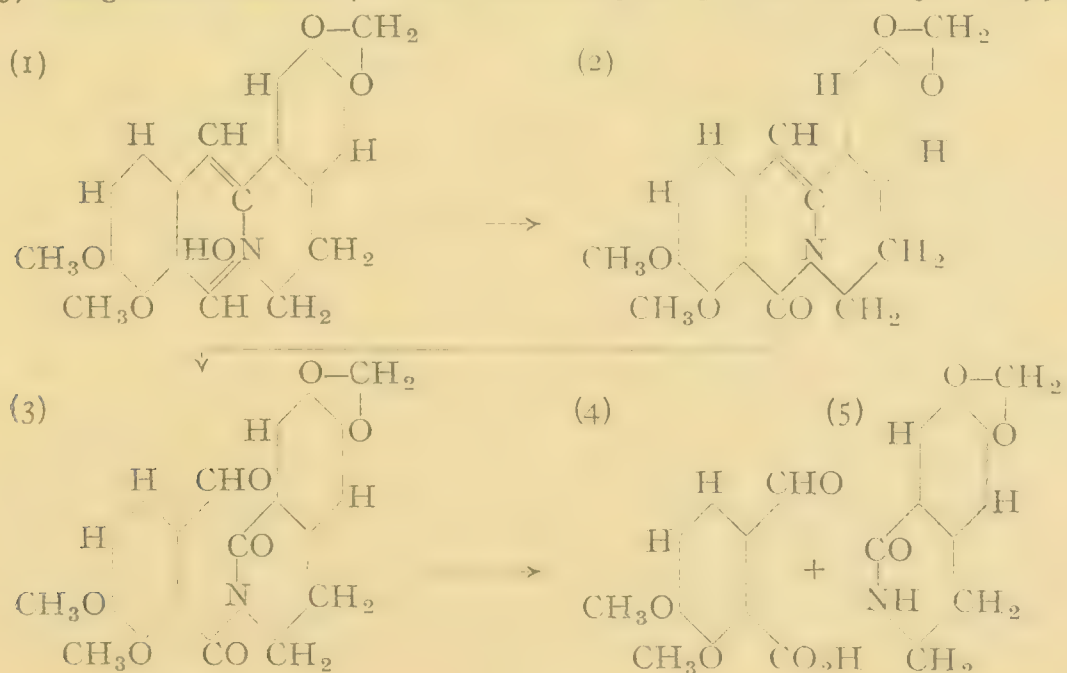


Synthese des Hydrastinins: Piperonalacetamin (1) condensirt sich mit conc. Schwefelsäure zu Bz-2,3-Methylenedioxyisochinolin (2), das durch Reduction seines Jodmethylats (3) mit Zinn und Salzsäure in Hydrohydrastinin (s. o. 4), F. 60—61°, übergeht. Letzteres wandelt sich mit Kaliumbichromat und Schwefelsäure in Hydrastinin um (Fritsch, A. 286, 18):



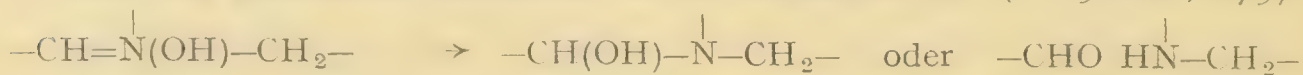
Neuere Synthesen des Hydrastinins s. C. 1911 II, 171, 1816.

**Berberin** (1)  $C_{20}H_{19}NO_5 + 5H_2O$ , F. 145° u. Zers., findet sich in den Wurzeln der Berberitze (*Berberis vulgaris*) und ist ein auch sonst im Pflanzenreich weit verbreitetes Alkaloid. Das Berberin ist optisch inactiv. Von den zahlreichen bei der Oxydation mit  $MnO_4K$  isolirten Abbauprodukten seien hier als für die Erkenntnis der Constitution besonders wichtig das Oxyberberin (2) und Berberal (3) hervorgehoben. Letzteres zerfällt beim Kochen mit verdünnter Schwefelsäure in die mit der Opiansäure isomere Pseudoopiansäure (4) (S. 342) und das Lactam der  $\omega$ -Amidoethylpiperonyl-carbonsäure (5), dessen Constitution durch Ueberführung in das Oxyhydrastinin (s. o. 5) festgestellt wurde (W. H. Perkin jun. J. Ch.S. 55, 63; 57, 991):



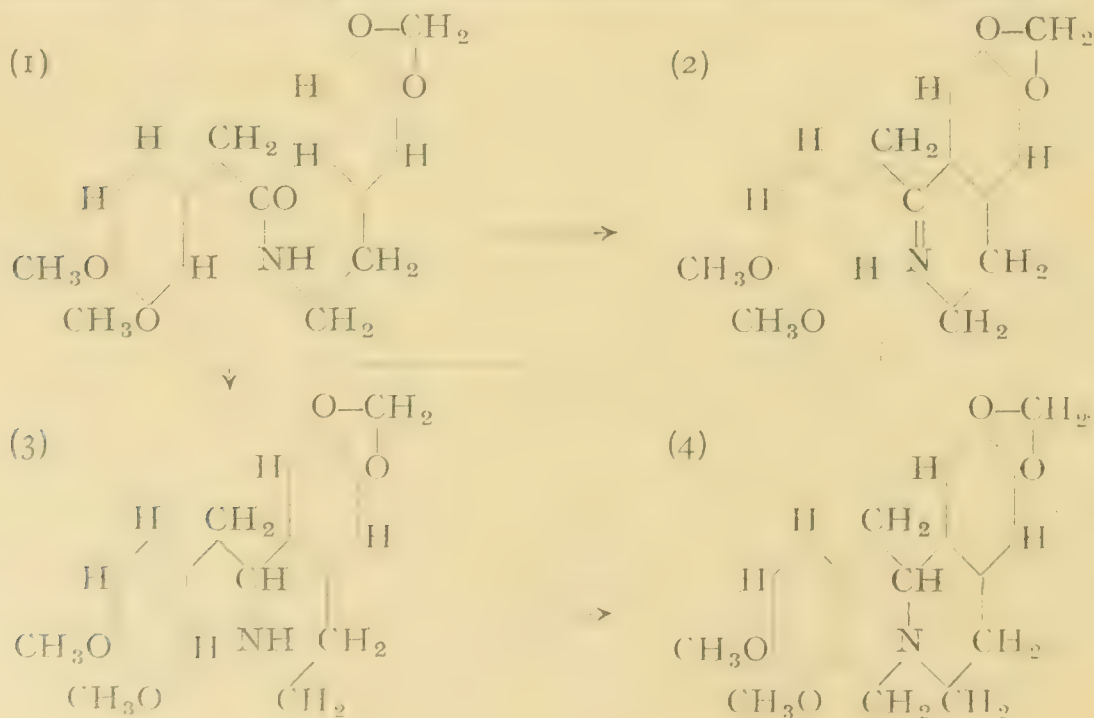
Die Stellung der beiden Methoxygruppen folgt aus der Bildung von 2-Benzoyl-3,4-dimethoxybenzoesäure  $\text{CH}_3\text{O}[4]\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}_2\text{H}$  bei der Oxydation des aus Berberin mit  $\text{C}_6\text{H}_5\text{MgBr}$  entstehenden Phenylidihydroberberins mit  $\text{MnO}_4\text{K}$  (C. 1910 II, 888).

Die aus den Berberiniumsalzen abgeschiedene freie Berberiniumbase (s. o. 1) scheint nur in Lösung beständig zu sein und geht beim Eindunsten der Lösungen in eine »Pseudoammoniumbase« über, die wie das Cotarnin und Hydrastinin entweder als cyclisches Alkamin oder als Aminoaldehyd — auch als Berberinal bezeichnet — zu betrachten ist (C. 1911 II, 879):



Als Aminoaldehyd bildet das Berberin mit Hydroxylamin und p-Amidodimethylanilin ein Oxim und Dimethylamidoanil (C. 1905 I, 939) und condensirt sich mit Ketonen unter Wasserabspaltung; vgl. Acetonberberin C. 1911 II, 1865. Beim Erwärmen mit Alkali liefert das Berberin Dihydroberberin und Oxyberberin (s. o. 2). Das Berberin hat Farbstoffeigenschaften, es bildet gelbbraune Nadeln, durch Reduction liefert es das farblose Tetrahydroberberin  $\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_4$ , die Racemform des neben dem Hydrastinin in der Wurzel von *Hydrastis canadensis* enthaltenen **Canadins**. Mit Hilfe des bromcamphersulfosauren Salzes ist Tetrahydroberberin in d- und l-Canadin gespalten worden (C. 1910 I, 1261). Beim Erhitzen von Berberinchlorhydrat auf  $200^\circ$  im  $\text{CO}_2$ -Strom entsteht unter Abspaltung von Chlormethyl ein dunkelrot gefärbtes Phenolbetaïn, das sog. Berberubin  $\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{NO}_4$ , aus dem mit Jodmethyl das Berberinhydrojodid zurückgebildet wird (C. 1910 II, 166). Ueber die Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen auf Berberin s. B. 38, 2652; 40, 2604).

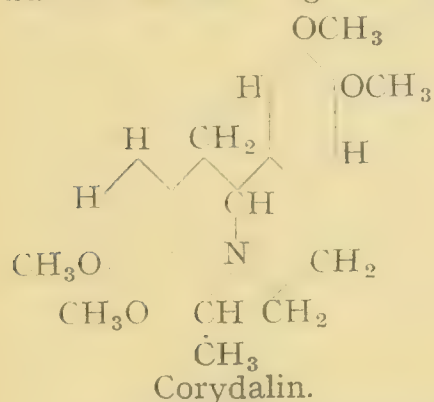
Synthese des Berberins (A. Pictet, B. 44, 2480): Homopiperonylamin  $(\text{CH}_2\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$  condensirt sich mit Homoveratrumssäurechlorid  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl}$  bei Gegenwart von Alkali zum Homoveratroylhomopiperonylamin (1), das durch Kochen mit  $\text{P}_2\text{O}_5$  in Xylol in die Dihydroisochinolinbase (2) übergeht. Die aus letzterer durch Reduction mit Zinn und Salzsäure entstehende Tetrahydroisochinolinbase (Veratrylnorhydrastinin) (3) condensirt sich mit Methylal und Salzsäure zum Tetrahydroberberin (4), das durch gelinde Oxydationsmittel Berberin liefert:





Synthese des Oxyberberins s. B. 44, 2036.

Aus den Wurzeln von *Corydalis cava* sind eine grosse Anzahl von Alkaloiden isolirt worden, die theils zum Berberin, theils zum Apomorphin (S. 923) in sehr naher Beziehung stehen. Es seien hier nur die wichtigsten hervorgehoben, deren Constitution hauptsächlich durch die Arbeiten von J. Gadamer als sicher gestellt gelten kann.



**Corydalin** C<sub>18</sub>H<sub>15</sub>N(OCH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>, F. 134<sup>0</sup>, [α]<sub>D</sub> + 300<sup>0</sup>, farblose Prismen. Durch gelinde Oxydation geht es in das dem Berberin entsprechende, gelbgefärbte **Dehydrocorydalin** C<sub>22</sub>H<sub>25</sub>O<sub>5</sub>N, über. Durch stärkere Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K entsteht das **Corydaldin**, ω-*Amidoethylveratrum*säure-lactam  $\begin{matrix} \text{CH}_3\text{O}[3] \\ \text{CH}_3\text{O}[4] \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2 \begin{matrix} [1]\text{CO}\cdot\text{NH} \\ [6]\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{matrix}$  (C. 1905 II, 54).

**Corybulbin** C<sub>18</sub>H<sub>15</sub>N(OH)(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, F. 237<sup>0</sup>, enthält ein freies Phenolhydroxyl und geht durch Methylierung in Corydalin über (C. 1901 I, 185).

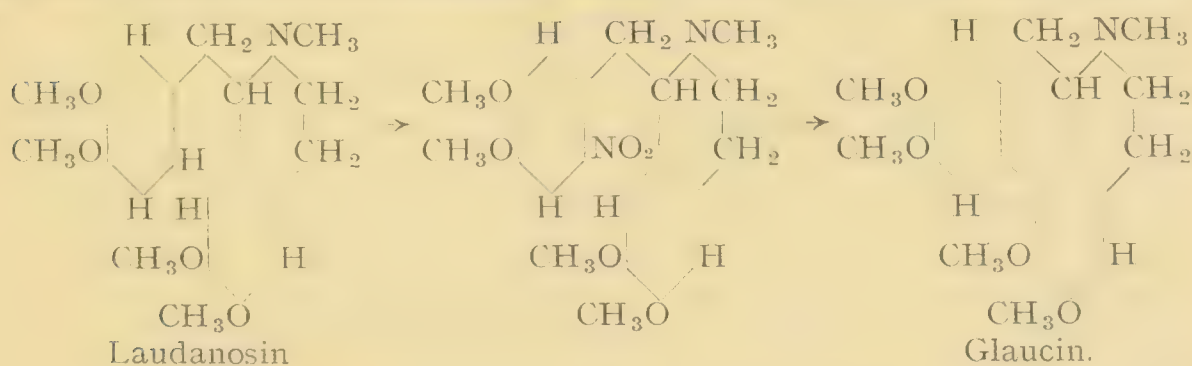
Die folgenden Corydalisalkaloide sind nahe Verwandte des Apomorphins:

**Corytuberin** C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>N(OH)<sub>2</sub>(OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, **Glaucin** C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>N(OCH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>,

**Corydin** C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>N(OH)(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, **Bulbocapnin** C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>N(OH)(OCH<sub>3</sub>)(O<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>).

Durch erschöpfende Methylierung und darauffolgende Oxydation werden diese Alkaloide gleich dem Apomorphin zu Phenanthren-carbonsäuren abgebaut (C. 1912 I, 35, 147, 149).

Besondere Beachtung im Hinblick auf die Bildungsmöglichkeit des Phenanthrenringes in den Pflanzen verdient die Umwandlung von Laudanosin in Glaucin. Das durch Nitriren von Laudanosin gewonnene Nitrolaudanosin liefert durch Reduction, Diazotiren und Verkochen mit Kupferpulver (vgl. Phenanthrensynthesen S. 657) rac. Glaucin, das mittelst Weinsäure in d- und l-Glaucin gespalten wird, von denen die rechtsdrehende Modification mit dem natürlich vorkommenden Glaucin identisch ist (C. 1912 I, 150):



## B. Polyheteroatomige sechsgliedrige Ringe.

Polyheteroatomige sechsgliedrige Ringe mit Sauerstoff und Schwefel als Ringgliedern enthalten eine Reihe von Substanzen, die im Anschluss an verwandte Verbindungen schon besprochen wurden: Ringe, die aus 4 C- und 2 O-Atomen gebildet werden, liegen in den Dialkylenäthern vor, wie *Diaethylenoxyd*, ferner in den Anhydriden von α-Oxysäuren, wie *Glycolid*, *Diglycol-säureanhydrid*; 2 S-Atome enthält der sechsgliedrige Ring des *Diaethylen-disulfids* und des sog. *Thianthrens* oder Diphenylendisulfids (S. 211), ein

O- und ein S-Atom enthalten die sog. *Phenoxthine*  $C_6H_4 \left\langle \begin{smallmatrix} S \\ O \end{smallmatrix} \right\rangle C_6H_4$  (C. 1911 I, 1593, 1768), 3 O-Atome oder 3 S-Atome die polymeren Aldehyde und die Thioaldehyde, wie *Trioxymethylen*, *Trithiomethylen*, *Paraldehyd*, *Trithioaldehyd* (vgl. S. 702 u. f.) u. a. m.

### Azine.

Eingehendere Besprechung erfordern wie bei den fünfgliedrigen, so auch bei den sechsgliedrigen polyheteroatomigen Ringsubstanzen diejenigen, welche N-Atome als Ringglieder enthalten. Man kann sie durch Ersatz von Methingruppen monoheteroatomiger Ringe in ähnlicher Weise abgeleitet denken, wie die Azole (S. 765) vom Furfuran, Thiophen und Pyrrol, und sie dementsprechend unter dem gemeinsamen Namen Azine zusammenfassen.

Als Oxazine, Oxdiazine (Azoxazine), Dioxdiazine sind demnach die Ringe mit den Heteroatomen: N und O, 2N und O, 2N und 2O, als Thiazine, Thiodiazine (Diazthine) Ringe mit den Heteroatomen S und N, S und 2N, als Diazine, Triazine, Tetrazine, sechsgliedrige Ringe mit 2, 3 und 4 N-Atomen zu bezeichnen. Stellungs- isomere diheteroatomige Azine unterscheidet man je nach der Stellung der Heteroatome zu einander durch die Vorsilben: Ortho-, Meta-, Para-,

z. B. die drei möglichen Diazine als Orthodiazin  $\begin{array}{c} \ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{N} \\ | \quad | \quad | \\ \ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{N} \end{array}$ , Metadiazin  $\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-C: \\ | \quad | \quad | \\ :C-\ddot{C}-\ddot{N}: \end{array}$ , Paradiazin  $\begin{array}{c} :C-\ddot{N}-C: \\ | \quad | \quad | \\ :C-\ddot{N}-C: \end{array}$  (B. 22, 2083; A. 249, 1; J. pr.

Ch. [2] 38, 185); die Oxazine als Orthoxazin, Metoxazin, Paroxazin, die Thiazine als Orthothiazine, Metathiazine, Parathiazine. Die Dibenzoderivate der Paroxazine, Parathiazine und Paradiazine bilden die Muttersubstanzen wichtiger Farbstoffklassen: vgl. *Resorufin*, *Methylenblau*, *Toluylenrot*, *Safranin*, *Induline*<sup>1)</sup>.

### 1. Oxazine.

A. Der Ring des **Orthoxazins**  $\begin{array}{c} \ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{N} \\ | \quad | \quad | \\ \ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{O} \end{array}$  ist in den Oximanhydriden der

$\gamma$ -Aldehydo- und  $\gamma$ -Ketonsäuren z. B. *Mucobromoximsäureanhydrid*  $\begin{array}{c} BrC.CH:N \\ Br\ddot{C}.CO.\ddot{O} \end{array}$

(B. 32, 536), *Benzallävoxim* (S. 420) u. a. m. enthalten, die sich zu den Oximanhydriden der  $\beta$ -Ketonsäuren, den Isoxazolonen (S. 791) verhalten wie  $\delta$ -Lactone zu  $\gamma$ -Lactonen (B. 25, 1930). Sehr glatt vollzieht sich die Ringschliessung der Oxime von o-Benzaldehyd- und o-Benzoketoncarbon- säuren, es entstehen Derivate des Benzorthoxazins: **Benzorthoxazinon**,

o-Benzaldoximcarbonsäureanhydrid  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH-\ddot{N} \\ CO \quad \ddot{O} \end{array} \right\rangle$ , aus Phtalaldehydsäure

(S. 340), lagert sich leicht in das isomere Phtalimid um (B. 24, 2347) unter Zwischenbildung von o-Cyanbenzoësäure (vgl. Indoxazene S. 792). **Benzo-**

**methylorthoxazinon**, o-Acetophenonoximcarbonsäureanhydrid  $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(CH_3)-\ddot{N} \\ CO \quad \ddot{O} \end{array} \right\rangle$

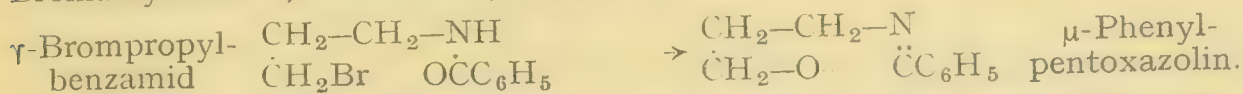
F. 179<sup>0</sup> (B. 16, 1995 und S. 342).

<sup>1)</sup> Farbstofftabellen von Gustav Schulz, 5. Aufl. 1912.



B. Den **Metoxaziring**  $\begin{array}{c} \alpha\ddot{C}-\ddot{N}-\ddot{C}(\mu) \\ | \quad | \\ \beta\ddot{C}-\ddot{C}-\ddot{O} \end{array}$  enthalten:

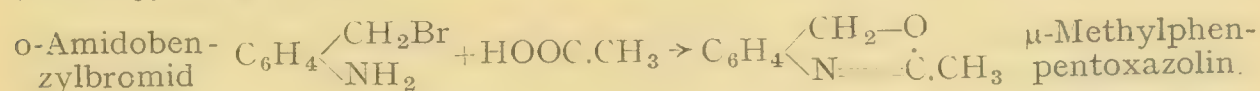
I. die sog. **Pentoxazoline**, die aus  $\gamma$ -Bromalkylamiden durch HBr-Abspaltung, ähnlich wie die fünfgliedrigen Oxazoline (S. 804) aus den  $\beta$ -Bromalkylamiden, entstehen (B. 24, 3213):



$\mu$ -Phenyl- $\alpha$ -methylpentoxazolin  $\text{C}_4\text{H}_5\text{NO}(\text{CH}_3)(\text{C}_6\text{H}_5)$  und  $\mu$ -Phenyl- $\alpha$ -dimethyl- $\gamma$ -methylpentoxazolin  $\text{C}_4\text{H}_3\text{NO}(\text{CH}_3)_3(\text{C}_6\text{H}_5)$ , F.  $32^\circ$ , werden aus  $\gamma$ -Chlorbutyl- und  $\gamma$ -Bromisohexylbenzamid gewonnen (vgl. S. 939).

$\mu$ -Allylamido- und  $\mu$ -Phenylamido- $\gamma$ -methylpentoxazolin oder *n*-Allyl- und *n*-Phenylbutylen- $\psi$ -harnstoff  $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N} \\ | \quad | \\ \text{CH}(\text{CH}_3)-\text{O}-\ddot{C}(\text{NHR}) \end{array}$  aus  $\gamma$ -Chlorbutylamin mit Allyl- und Phenylsenföhl (B. 29, 1428; 30, 1319).

II. Derivate des  $\alpha,\beta$ -Benzometoxazins oder Phenpentoxazolins bilden sich aus *o*-Amidobenzylhalogeniden (S. 245) mit Säureanhydriden (B. 27, 3515; 37, 2249):

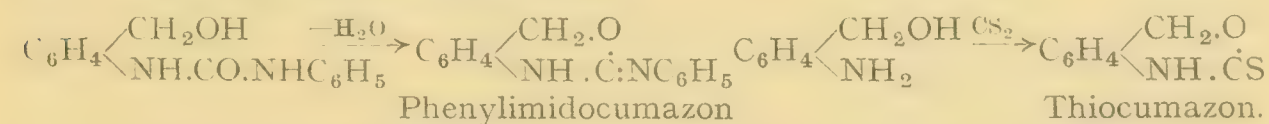


Hierher gehören auch die sog. Cumazonsäuren (S. 340 u. B. 16, 2585) wie  $\mu$ -Methylcumazonsäure, Benzotrimethylmetoxazin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{O} \\ \text{N}-\ddot{C}\cdot\text{CH}_3 \end{array}$ , F.  $218^\circ$ ,  $\mu$ -Phenylcumazonsäure, Benzodimethyl- $\mu$ -phenylmetoxazin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{O} \\ \text{N}-\ddot{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F.  $220^\circ$ , welche aus 3-Amido-4-oxypropylbenzoesäure mit Acetylchlorid und Benzoylchlorid unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung gewonnen werden.

Als  $\alpha,\beta$ -Benzmetoxazone sind die *Acylanthranile* (S. 296) aufzufassen.

$\mu$ -Phenyl- $\beta,\gamma$ -benzmetoxazon  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO}\cdot\text{N} \\ \text{O}-\ddot{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ , F.  $106^\circ$ , entsteht durch Einwirkung gasförmiger HCl auf *o*- und *N*-Benzoylsalicylsäureamid (C. 1910 I, 1263).

Abkömmlinge des  $\alpha,\beta$ -Benzdihydrometoxazins sind die Imido- und Thiocumazone; die ersteren werden aus den Harnstoffderivaten des *o*-Amidobenzylalkohols (S. 244) durch  $\text{H}_2\text{O}$ -Abspaltung, die letzteren durch Einwirkung von  $\text{CS}_2$  auf die alkoholische Lösung von *o*-Amidobenzylalkohol und ähnlichen Substanzen gewonnen:



Imidocumazone sind isomer mit den Ketotetrahydrochinazolinen und gehen beim Erwärmen mit aromatischen Aminen in Chinazolinderivate (S. 950) über, indem das Ringsauerstoffatom durch die Gruppe NR ersetzt wird; ebenso verhalten sich die Thiocumazone (B. 27, 2424):

**Phenylimidocumazon**, Benzdihydrometoxazinanil  $\text{C}_8\text{H}_7\text{ON}:(\text{NC}_6\text{H}_5)$ , F.  $146^\circ$  (B. 22, 2938), giebt mit Säuren beständige Salze, mit Carbonsäureanhydriden und -chloriden liefert es Additionsproducte. **Thiocumazon**, Benzdihydrothiometoxazin  $\text{C}_8\text{H}_7\text{ON}:\text{S}$ , F.  $142^\circ$ , ist eine Säure und bildet ein schwer lösliches Kaliumsalz (B. 25, 2979; 27, 1866).

$\mu$ -Methyl- und  $\mu$ -Phenyl- $\beta,\gamma$ -benzodihydrometoxazon  $C_6H_4 \begin{matrix} O-CH.R \\ \diagdown \\ CO-NH \end{matrix}$   
 F. 146° und 169°, bilden sich durch Condensation von Acetaldehyd und Benzaldehyd mit Salicylsäureamid (C. 1907 II, 1341).

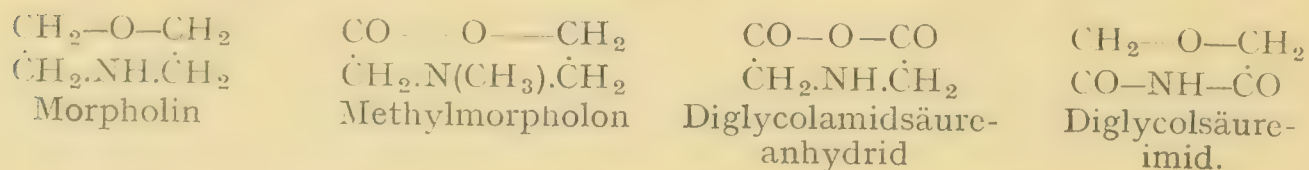
Naphto- $\beta,\gamma$ -dihydrometoxazine entstehen durch Condensation von  $\beta$ -Naphtolen mit Aldehyden,  $NH_3$  oder Aminen (C. 1901 II, 1009):



**C. Paroxazine**  $\begin{matrix} N-C-C \\ \diagdown \quad \diagup \\ C-C-O \end{matrix}$ : **I.** Von dem einfachen Kern sind nur gesättigte

Abkömmlinge bekannt. Das Tetrahydroparoxazin oder **Morpholin**  $NH \begin{matrix} CH_2-CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2-CH_2 \end{matrix} O$ , Kp. 129°, hat diesen Namen erhalten, weil man eine Zeit lang einen ähnlichen Ring im Morphin (S. 923) annahm. Es entsteht aus Diaethanolamin  $NH(CH_2CH_2OH)_2$  (s. Bd. I) durch Erhitzen mit 70 pct. Schwefelsäure auf 160—170°; besser geht man von dem Toluolsulfodinaftoxaethylamid  $(C_{10}H_7OCH_2CH_2)_2NSO_2C_7H_7$  aus, das aus Bromäthyl- $\beta$ -naphtolaether  $C_{10}H_7OCH_2CH_2Br$  mit Toluolsulfamid entsteht und beim Erhitzen mit Mineralsäuren Morpholin giebt (B. 34, 1157). Das Morpholin ist dem Piperidin (S. 864) sehr ähnlich; durch *Jodmethylatspaltung* wird es in Trimethylamin, Acetylen und Wasser zerlegt (A. 301, 1; B. 32, 736).

Ketoderivate des Morpholins sind das  $n$ -Methylmorpholon, Kp. 233°, aus Oxaethylmethylamidoessigsäure gewonnen (A. 307, 199), das Diglycol-säureimid und das isomere Diglycolamidsäureanhydrid (s. Bd. I):



**II.** Vom Benzoparoxazin leiten sich ab:  $\beta$ -Phenylbenzoparoxazin  $C_6H_4 \begin{matrix} O-CH_2 \\ \diagdown \\ N=CC_6H_5 \end{matrix}$ , F. 103°, das durch Reduction von  $o$ -Nitrophenylphenacyl-aether  $(NO_2)C_6H_4OCH_2COC_6H_5$  entsteht, und das ähnlich aus  $o$ -Nitrophenoxyaceton gewonnene  $\beta$ -Methylbenzoparoxazin  $C_9H_9NO$ . Bei stärkerer Reducationswirkung erhält man dagegen aus dem  $o$ -Nitrophenoxyaceton das  $\beta$ -Methylbenzomorpholin  $C_9H_{11}NO$ , Kp. 255° (B. 31, 752).

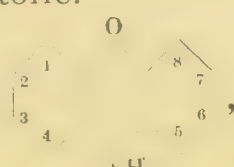
**Benzomorpholin**  $C_6H_4 \begin{matrix} O-CH_2 \\ \diagdown \\ NH-CH_2 \end{matrix}$ , Kp. 268°, aus  $o$ -Oxaethylamidophenol gewonnen, giebt durch Jodmethylatspaltung  $o$ -Dimethylamidophenylvinyläther  $(CH_3)_2NC_6H_4O.CH:CH_2$ ; Benzomorpholin ist dem Tetrahydrochinolin (S. 884) ähnlich (B. 32, 732).

Durch Vereinigung von Tetrahydronaphtylenoxyd (S. 656) mit Amido-äthylalkohol entsteht das sog. **Naphtalanmorpholin**  $C_6H_4 \begin{matrix} CH_2.CH-O-CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2.CH.NH.CH_2 \end{matrix}$ , F. 63°, Kp. 312°, das wie Morphin schlafbringend wirkt; durch Jodmethylatspaltung geht es in Dihydronaphtoldimethylamidoäthyläther  $C_{10}H_9O.CH_2CH_2.N(CH_3)_2$  über, der ähnlich aber weit leichter wie das Methylmorpholin (S. 924) Spaltung erleidet in Naphtalin und Dimethylamidoäthylalkohol (B. 32, 742; A. 307, 171). Aus Amidocampher (S. 513) und Äthylenoxyd erhält man **Camphenmorpholin**  $C_8H_{11} \begin{matrix} C-O-CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ C.NH.CH_2 \end{matrix}$ , Kp. 242° (A. 307, 187).



**Benzo- $\beta$ -morpholon**  $C_6H_4 \begin{matrix} O \\ \diagup \\ NH-\dot{C}O \\ \diagdown \end{matrix} CH_2$ , aus o-Nitrophenoxyessigsäure s. C. 1898 II, 540. Die beiden Isomeren: **Benzo- $\alpha$ -methyl- $\beta$ -morpholon** und  **$\beta$ -methyl- $\alpha$ -morpholon**, F. 145° und 110°, erhält man aus o-Nitrophenoxypropionsäure und aus o-Amidophenol mit Brompropionsäureester (B. 30, 2927; 33, 1598). **Naphto- $\beta$ -morpholon**  $C_{10}H_6 \begin{matrix} [\beta]O-CH_2 \\ [\alpha]NH-\dot{C}O \end{matrix}$ , F. 216°. Durch electrolytische Reduction liefern die Morpholone z. T. Morpholine, z. T. wird der Heteroring gespalten (C. 1903 II, 447).

**III.** Zu der Gruppe des Dibenzoparoxazins oder Phenoxazins, des Benzonaphto- und Dinaphtoparoxazins gehören eine Reihe wichtiger Farbstoffe.

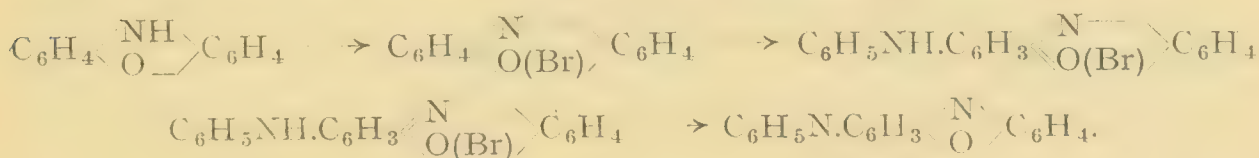
**Phenoxazin** , F. 148°, entsteht durch Erhitzen von o-Amidophenol mit Brenzcatechin (S. 210) (A. 322, 9).

**3-Methylphenoxazin**, F. 124°, aus Brenzcatechin und o-Amino-m-kresol; **3,6-Dimethylphenoxazin**, F. 205°, aus Homobrenzcatechin und o-Amino-m-kresol. **4-Nitrophenoxazin**, F. 166°, entsteht aus o,p-Dinitro-o<sub>1</sub>-oxydiphenylamin beim Erwärmen mit verd. Natronlauge unter Abspaltung von NO<sub>2</sub>H (A. 366, 80). Analog erhält man **2,4-Dinitrophenoxazin**, aus Pikrylchlorid und o-Aminophenol.

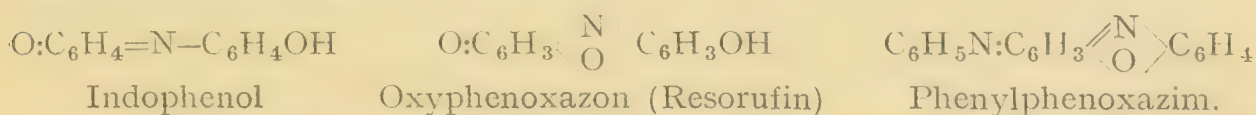
**Phenanthroxazin**  $(C_6H_4)_2 \begin{matrix} C-O-C \\ \diagup \quad \diagdown \\ \dot{C} \cdot NH \cdot \dot{C} \end{matrix} (C_6H_4)_2$ , aus Phenanthrenhydrochinon mit NH<sub>3</sub> (B. 34, 535).

Phenoxazin und seine Homologen werden durch Brom oder Eisenchlorid zu gefärbten, orthochinoïden sog. Azoxoniumsalzen (mit vierwertigem Sauerstoff) oxydirt, die zumeist sehr unbeständig sind. Besonders wenn die para-Stellungen zum N-Atom unsubstituiert sind, werden diese p-Stellungen leicht beim Behandeln mit Aminen und Alkalien durch die Gruppen -NHR und -OH substituiert.

Es entstehen so **Farbstoffe der Paroxazinreihe**, die unter Abspaltung von 1 Mol. Säure in innere Anhydride übergehen (A. 322, 1) z. B.:



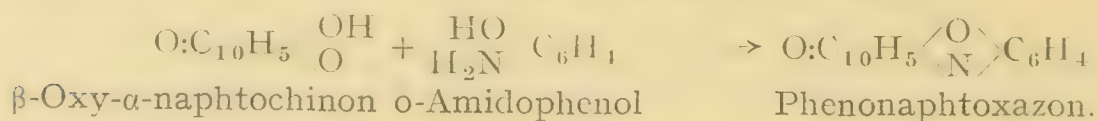
Dieser Auffassung der Paroxazin-Farbstoffe als *Orthochinone*, die sich in gleicher Weise auf die Parathiazin- und Paradiazin-Farbstoffe (S. 940 u. 965) anwenden lässt, steht die ältere Theorie gegenüber, die diese Verbindungen als Parachinone und zwar als Abkömmlinge der Chinoanile, Indophenole und Indamine (S. 231) betrachtet, in denen die beiden aromatischen Kerne in Orthostellung zum tert. N-Atom noch durch ein O-Atom verbunden sind, z. B.:



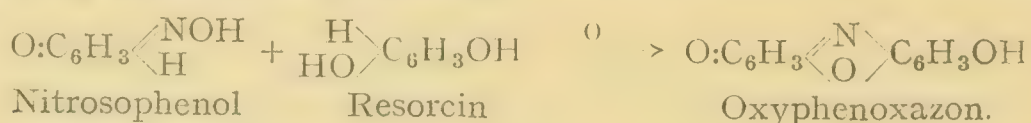
Vielleicht sind die orthochinoïden Anhydridformen mit den Parachinoïd-Formen desmotrop; letztere sind der bequemerem Schreibweise wegen

im Folgenden beibehalten worden. Für die Salze der Phenoxazine dürfte die parachinoide Constitution vorzuziehen sein. Je nachdem Chinonmonimin- oder Chinondiiminderivate vorliegen, unterscheidet man die Grundsubstanzen der Phenoxazinfarbstoffe als Phenoxazone oder Phenoxazine (B. **25**, 2995). Sie entstehen ausser auf dem oben angegebenen Wege:

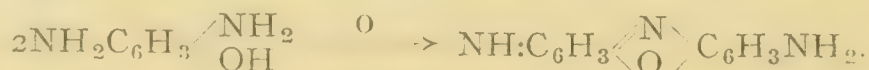
1. aus o-Oxychinonen und o-Oxychinoniminen durch Condensation mit o-Amidophenolen; es eignen sich hauptsächlich die Oxy-p-chinone der Naphthalinreihe zu diesen Condensationen (B. **26**, 2375; **28**, 353):



2. Durch Condensation von Chinondichloriminen, Nitrosophenolen oder Nitrosodimethylanilin mit mehrwertigen Phenolen oder tertiären Amidophenolen entstehen Oxy- und Amidoderivate der Phenoxazone und Phenoxazine, die eigentlichen Farbstoffe:



3. Amidophenoxazine werden durch Luftoxydation von Oxy-p-phenylendiaminen in essigsaurer Lösung erhalten (B. **40**, 3397; **42**, 1275):



**Phenoxazon**  $\text{O}[3]\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO})\text{C}_6\text{H}_4$ , F. 217°, goldbraune Blättchen; Phenoxazin giebt mit  $\text{FeCl}_3$  das unbeständige Phenoxazoniumchlorid (s. o.), das beim Kochen mit Wasser Phenoxazon liefert (B. **35**, 341).

**Resorufin, Oxyphenoxazon**  $\text{OC}_6\text{H}_3(\text{NO})\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})$  bildet sich durch Einwirkung salpetrigsäurehaltiger Salpetersäure auf eine aetherische Lösung von Resorcin (S. 212) (Weselsky, A. **162**, 273), ferner aus Nitrosoresorcin mit Resorcin (B. **24**, 3366). Als Zwischenproduct tritt das sog. Resazurin  $\text{O:C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ (\text{NO}) \end{array} \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})$  auf. Die Lösungen des Resorufins in Alkalien sind rosenrot mit prachtvoll zinnoberroter Fluorescenz. **Orcirufin** entsteht wie Resorufin aus Orcin (S. 213).

**Phenylphenoxazim**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}[3]\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO})\text{C}_6\text{H}_4$ , rote Blätter, F. 197°, aus Phenoxazin durch Oxydation mit  $\text{FeCl}_3$  bei Gegenwart von Anilinsalz, wird durch weitere Einwirkung von Anilin in **Anilinophenylphenoxazim**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}[3]\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO})\text{C}_6\text{H}_3[6]\text{NHC}_6\text{H}_5$  übergeführt, das den Farbstoffen der **Capriblau**-Gruppe ähnlich ist, die sich ebenfalls vom 3,6-Diaminophenoxazin ableiten. z. B.  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_3(\text{NO})\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ , dessen Chlorzinkdoppelsalz, aus o-Diaethylamino-m-kresol und Nitrosodimethylanilin, das Capriblau G.O.N. des Handels ist (C. 1902 II, 458).

**Gallocyanin, Dimethylamidooxyphenoxazoncarbonsäure**  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_3(\text{NO})\text{C}_6\text{H}(\text{OH})(\text{CO}_2\text{H})\text{O}$  entsteht aus Gallussäure (S. 331) mit Nitrosodimethylanilin und bildet mit Beizen, namentlich Chromoxyd, violette, beständige *Lacke* (Kattundruckerei). Beim Erhitzen mit wässrigem Natriumacetat, Soda etc. geht das Gallocyanin unter Abspaltung von  $\text{CO}_2$  in das Dimethylamidooxyphenoxazon über (C. 1908 I, 573). Ueber die Einwirkungsproducte primärer aromatischer Amine auf die Gallocyaninfarbstoffe s. J. pr. Ch. [2] **77**, 498.

**Chloroxyphenoxazon**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO})\text{C}_6\text{HCl}(\text{OH})\text{O}$ , F. 235° u. Zers. aus p-Dioxychlorchinon mit Amidophenol (B. **26**, 2375).



**Phenonaphtoxazon**  $O:C_{10}H_5(NO)C_6H_4$ , F.  $192^{\circ}$  (Bildungsw. s. S. 938).  
**Naphtophenoxazon**  $O:C_6H_3(NO)C_{10}H_6$ , braune Nadeln, F.  $211^{\circ}$ , aus Nitrosophenol und  $\beta$ -Naphtol (B. **36**, 1807). **Phenonaphtoxazim**,  $NHC_{10}H_5(NO)C_6H_4$ , F.  $243^{\circ}$ , aus Oxynaphtochinonimin (S. 647) mit o-Amidophenol.

**Dimethylnaphtophenoxazimchlorid**  $C_{10}H_6(NO)C_6H_3N(CH_3)_2Cl$ , aus  $\beta$ -Naphtol mit Nitrosodimethylanilin, ist das sog. Naphtolblau, das mit Tannin gebeizte Baumwolle violettblau färbt (B. **23**, 2247). Ein Amidderivat des Naphtolblau ist das Nilblau, ein Anilidderivat: das Cyanamin. Weitere Abkömmlinge vgl. A. **289**, 90; B. **29**, R. 1000.

Durch Oxydation von o-Amidophenol entsteht **Oxyphenoxazim**

$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown O \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NH \end{matrix}$ , das sich mit einem weiteren Mol. Amidophenol zu Tri-

phendioxazin  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown O \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown N \end{matrix} C_6H_4$ , dunkelviolette sublimirende Nadeln, condensirt; letzters erhält man auch aus o-Amidophenol direct durch Luftoxydation (B. **23**, 182; **27**, 2784; B. **32**, 126). **Methyltriphendioxazin** s. B. **29**, 2076.

## 2. Thiazine.

**A. Orthothiazine:**  $\begin{matrix} C-C-N \\ | \quad | \\ \dot{C}-C-\dot{S} \end{matrix}$  sind bisher nicht bekannt geworden.

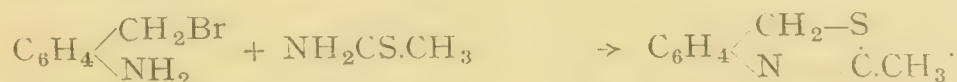
**B. Metathiazin**  $\begin{matrix} (\alpha)C-N-C(\mu) \\ | \quad | \\ \dot{C}-C-\dot{S} \\ (\beta) \quad (\gamma) \end{matrix}$  : Von diesem Ringe leiten sich

**I.** die den Pentoxazolinen (S. 935) entsprechenden Penthiazoline ab, die aus  $\gamma$ -Halogenalkylthiobenzamiden gewonnen werden.

$\mu$ -Phenylpenthiazolin  $\begin{matrix} CH_2-CH_2-N \\ | \quad | \\ CH_2-S-\dot{C}C_6H_5 \end{matrix}$ , F.  $45^{\circ}$ , entsteht aus Thiobenzamid mit Trimethylenchlorobromid (B. **26**, 1077).  $\mu$ -Phenyl- $\alpha$ -dimethyl- $\gamma$ -methylpenthiazolin  $C_4H_3NS(CH_3)_3(C_6H_5)$ , F.  $34^{\circ}$ , aus  $\gamma$ -Bromisohexylthiobenzamid.  $\mu$ -Mercapto- $\gamma$ -methylpenthiazolin und  $\mu$ -Mercapto- $\gamma$ -methyl- $\alpha$ -dimethylpenthiazolin, F.  $131^{\circ}$  und  $180^{\circ}$ , werden aus  $\gamma$ -Chlorbutylamin und  $\gamma$ -Bromisohexylamin mit Schwefelkohlenstoff erhalten (B. **29**, 1429; **30**, 1321; vgl. auch B. **29**, R. 648, 684).

**Diketopenthiazolidin, Sinapanpropionsäure**  $\begin{matrix} CH_2-CO-NH \\ | \quad | \\ CH_2-S-\dot{C}O \end{matrix}$ , F.  $159^{\circ}$ , wird aus Xanthogenamid mit  $\beta$ -Jodpropionsäure gewonnen (B. **24**, 3848).

**II.** Derivate des Benzometathiazins oder Phenpenthiazols entstehen aus o-Amidobenzylhalogeniden mit Carbonsäurethiamiden (vgl. S. 246 u. 282) (B. **27**, 3519):



$\mu$ -Methylphenpenthiazol, F.  $46^{\circ}$ , entsteht auch aus  $\mu$ -Methylphenpenthiazol mit  $P_2S_5$ , ferner aus o-Acetylamidobenzylalkohol mit  $P_2S_5$ , sowie aus o-Acetylamidobenzylsulfid mit  $PCl_5$ . Weitere Derivate vgl. B. **30**, 1143.

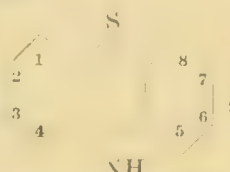
Es gehören ferner hierher die den Imido- und Thiocumazonen (S. 935) entsprechenden Imido- und Thiocumothiazone, die, jenen ähnlich, aus Thioharnstoffderivaten des o-Amidobenzylalkohols bez. aus Amidobenzylalkoholen mit  $CS_2$  und alkohol. Kali gewonnen werden (S. 245): **Thiocumothiazon, Benzodihydrothiothiazin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \quad CS \\ \diagdown CH_2-S \end{matrix}$ , F.  $166^{\circ}$ , ist eine Säure; beim Kochen mit Anilin giebt es n-Phenylthiotetrahydrochinazolin unter Ersetzung des Ringschwefelatoms durch  $NC_6H_5$  (vgl. S. 935 u. 953). **Imidocumothiazon,**

*Benzylen-ψ-thioharnstoff*  $C_6H_4 \begin{matrix} NH & C:NH \\ \diagdown & / \\ CH_2 & -S \end{matrix}$ , F. 137°, aus o-Nitrobenzylrhodanid durch Reduction, sowie aus o-Amidobenzylchlorid und Thioharnstoff, giebt durch Oxydation mit Permanganat: α-Chinazon (S. 952), beim Erwärmen mit Anilin, **Phenylimidocumothiazon**, *Benzodihydrothiazinanil*, F. 197°, das auch aus ω-Oxytolylphenylthioharnstoff  $HOCH_2.C_6H_4.NHCSNHC_6H_5$  durch Wasserabspaltung entsteht (B. 22, 2933; 27, 2429).

**C. Parathiazin**  $\begin{matrix} C-N-C \\ | \quad | \\ C-S-C \end{matrix}$ : Ein von diesem Ringe abzuleitendes Benzo-

derivat ist das **Ketodihydrobenzoparathiazin**  $C_6H_4 \begin{matrix} NH-CO \\ \diagdown \quad / \\ S \quad CH_2 \end{matrix}$ , F. 179°, das aus o-Amidothiophenol und Bromessigsäure entsteht (B. 30, 607; 2389).

Wichtiger sind die symmetrischen Dibenzoderivate wie Dibenzo- und Dinaphtoparathiazin oder Thiodiphenylamin (S. 94) und Thiodinaphtylamin (S. 632). Das Thiodiphenylamin entspricht dem Phenoxazin oder Dibenzoparoxazin (S. 937) und ist gleich diesem die Muttersubstanz einer Reihe wichtiger Farbstoffe, zu denen das wertvolle Methylenblau gehört.

**Thiodiphenylamin** , F. 150°, Kp. 370°, wird analog dem

Phenoxazin aus o-Amidothiophenol mit Brenzcatechin (S. 208) bei 220° gewonnen; leichter bereitet man es durch Erhitzen von Diphenylamin mit Schwefel bei Gegenwart von  $AlCl_3$  (C. 1910 II, 255), oder mit  $S_2Cl_2$  (B. 21, 2063). Es ist eine neutrale Substanz, deren Imidwasserstoff durch Alkyl- und Säureradiale ersetzt werden kann; Harnstoffderivate s. B. 24, 2910. **Tetrachlorthiodiphenylamin**, F. 235° (B. 29, 1363). Wasserstoffsulfoxid oxydirt das Thiodiphenylamin zum **Diphenylaminsulfoxid**  $C_6H_4 \begin{matrix} SO \\ \diagdown \quad / \\ NH \end{matrix} C_6H_4$ , F. 250°, das mit kalter Salzsäure Phenazthioniumchlorid (s. u.), mit heisser Salzsäure Chlorthiodiphenylamin giebt (C. 1909 II, 1326; 1910 II, 890). Mit Salpetersäure liefert Thiodiphenylamin Nitrodiphenylaminsulfoxid  $C_6H_4 \begin{matrix} SO \\ \diagdown \quad / \\ NH \end{matrix} C_6H_3NO_2$ , das zu 3-**Amidothiodiphenylamin**, und Dinitrodiphenylsulfoxid, das zu 3,6-**Diamidothiodiphenylamin**, *Leukothionin*  $NH_2.C_6H_3 \begin{matrix} S \\ \diagdown \quad / \\ NH \end{matrix} C_6H_3.NH_2$  reducirt werden kann. Letzteres entsteht auch durch Erhitzen von p<sub>2</sub>-Diamidodiphenylamin  $(NH_2C_6H_4)_2NH$  mit Schwefel. Es ist die Leukobase des einfachsten Thioninfarbstoffes, in den es durch Oxydation mit  $FeCl_3$  übergeführt wird. Das Tetramethylderivat des Leukothionins ist die Leukobase des Methylenblaus (S. 941). Die therapeutisch wirksamen Acidyl-derivate des Leukomethylenblaus wie  $N(CH_3)_2 C_6H_4[N(COCH_3)S]C_6H_4N[CH_3]_2$  erhält man leicht aus dem Chlorzinkdoppelsalz des Leukomethylenblaus mit Säurechloriden (B. 33, 1567).

2,4-**Dinitrothiodiphenylamin**, aus Pikrylchlorid und o-Aminothiophenol, giebt durch Reduction ein Isomeres des Leukothionins (A. 322, 57; B. 44, 3011).

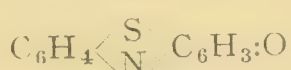
**Thiophenyl-α- und -β-naphtylamin**  $C_6H_4(SNH)C_{10}H_6$ , F. 138° und F. 178°, aus Phenyl-α- und -β-naphtylamin mit Schwefel. **Thio-α- und -β-dinaphtylamin**  $S(C_{10}H_6)_2NH$ , F. 177° und F. 236°, aus Thio-α- und -β-dinaphtylamin mit Schwefel (A. 322, 44, 51).

Durch Oxydation mit  $FeCl_3$  oder Brom werden Thiodiphenylamin und seine Homologen wie Phenoxazin (S. 937) in gefärbte, orthochinoide sog.



Azthioniumsalze (mit vierwertigem Schwefel)  $N \begin{array}{l} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H_4 \end{array} SCl$ ,  $N \begin{array}{l} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H_4 \end{array} SBr$ , umgewandelt, die wie die Azoxoniumsalze durch Behandlung mit Aminen oder Wasser in para-Stellung zum N-Atom durch NHR- oder OH-Gruppen substituiert werden.

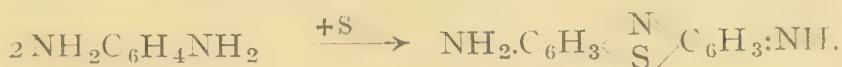
Für die Structur der entstehenden **Farbstoffe der Thiazinreihe** gelten dieselben Betrachtungen wie für die Paroxazinfarbstoffe: die Farbbasen können entweder als innere Anhydride orthochinoöder Amino- und Oxyphenazthioniumhydroxyde oder als Abkömmlinge der parachinoöden Indophenole, Indamine u. s. w. betrachtet werden (vgl. A. **322**, 34):



Phenthiazon

Phenthiazim.

Zu den Phenthiazimen gehören die sog. Lauth'schen Farbstoffe (Bernthsen, A. **230**, 73; **251**, 1). Sie entstehen durch Oxydation von Paraphenyldiaminen bei Gegenwart von  $H_2S$ ; als Zwischenproducte sind dabei Indamine (S. 234) anzunehmen:



Ein anderes Verfahren zur Darstellung dieser Farbstoffe beruht darauf, dass Indamine mit Thioschwefelsäure Thiosulfonsäuren liefern, die beim Kochen mit verdünnten Säuren in die Leukobasen der Thiazinfarbstoffe übergehen. Man kann daher die Farbstoffe durch Oxydation eines Gemenges von 1 Mol. p-Diamin mit 1 Mol. Monamin, die das Indamin bilden, bei Gegenwart von Thiosulfat gewinnen.

Phenthiazone entstehen durch Oxydation von p-Amidophenolen bei Gegenwart von  $H_2S$ .

**Phenthiazim**  $C_6H_4(NS)C_6H_3NH$  wird aus 3-Amidothiodiphenylamin (S. 940) durch Oxydation oder durch Entamidiren von Thionin (s. u.) erhalten, es reagiert mit Aminen schon in der Kälte unter Bildung von n-alkylirten Thioninen:  $NHRC_6H_3(NS)C_6H_3NH$  (C. 1900 II, 340; B. **33**, 3291). Das Phenthiazimchlorid oder 3-Aminophenazthioniumchlorid (s. oben) lässt sich in stark saurer Lösung diazotiren (A. **322**, 64).

**Phenylphenthiazim**  $C_6H_4(NS)C_6H_3(NC_6H_5)$ , dunkelrote Blätter, F.  $150^{\circ}$ , aus Thiodiphenylamin durch Oxydation mit  $FeCl_3$  bei Gegenwart von Anilinsalz; sein Chlorid, 3-Anilinophenazthioniumchlorid giebt durch weitere Einwirkung von Anilin 3,6-Dianilinophenazthioniumchlorid oder Diphenylthioninchlorid (A. **322**, 39).

**6-Aminophenthiazim, Thionin, Lauth'sches Violett**  $NH_2 \cdot C_6H_3(NS)C_6H_3NH$  wird aus p-Phenyldiamin (s. o.), ferner aus seiner Leukobase, dem Diamidothiodiphenylamin (S. 940) durch Oxydation gewonnen. Isomer mit dem Thionin ist das 4-Aminophenthiazim  $C_6H_4(NS)C_6H_2(NH_2)NH$ , das aus 2,4-Diaminodiphenylamin (S. 940) durch Oxydation entsteht (A. **322**, 57).

**Methylenblau**, Tetramethylamidophenazthioniumchlorid  $(CH_3)_2N \cdot C_6H_3(NS)C_6H_3N(CH_3)_2Cl$  (Caro 1877) wird durch Oxydation von 2 Mol. Dimethyl-p-phenyldiamin in  $H_2S$ -haltiger Lösung oder von 1 Mol. Dimethyl-p-phenyldiamin mit 1 Mol. Dimethylanilin und Thiosulfat dargestellt; es färbt Seide oder mit Tannin gebeizte Baumwolle schön lichteucht blau.

**Phenthiazon**  $C_6H_4(SN)C_6H_3O$  entsteht aus Oxythiodiphenylamin durch Oxydation und aus Phenthiazim durch Kochen mit Sodalösung. **Pheno- $\alpha$ -naphthazthion**  $C_6H_4(NS)C_{10}H_5O$ , F.  $176^\circ$ , aus Phenonaphthazthioniumsulfat beim Stehenlassen in wässriger Lösung. **Dinaphthazthion**  $C_{10}H_6(NS)C_{10}H_5O$ , F.  $245^\circ$ , aus Phenyldinaphthiazim durch Einwirkung verdünnter Mineralsäuren (A. 322, 52).

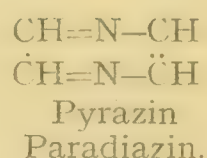
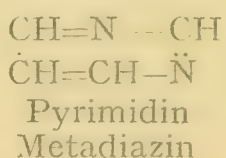
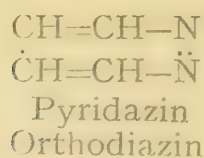
**Oxyphenthiazon, Thionol**  $HO.C_6H_3(NS)C_6H_3O$ , aus Thionin beim Kochen mit verdünnten Säuren oder Alkalien, sowie aus Hydrochinon, p-Amidophenol und Schwefel und darauffolgende Oxydation. Aus Hydrochinon, p-Phenylendiamin und Schwefel erhält man ebenso: **Thionolin**  $NH_2C_6H_3(NS)C_6H_3O$  (C. 1899 II, 548).

Zu der Klasse der Parathiazine gehören wahrscheinlich die blauen und schwarzen substantiven Baumwollfarbstoffe, die hauptsächlich durch Verschmelzen von p-Amido- und p-Nitrophenolen, Nitro- und Nitrooxy-diphenylaminen und Indophenolen mit Schwefel und Schwefelalkalien bei Temperaturen zwischen  $140$  und  $200^\circ$  entstehen, und die als **Schwefelfarbstoffe**<sup>1)</sup> bezeichnet werden. Sie stellen hochmolekulare, amorphe, in Säuren und Alkalien unlösliche Farbstoffe dar. Durch Behandlung mit Schwefelnatrium gehen sie jedoch schon in der Kälte in Lösung und werden aus diesen Lösungen durch Einblasen von Luft unverändert wieder abgeschieden, ein Verhalten, das die Färbung mit Schwefelfarbstoffen nach Art der Küpenfärbung (S. 679) ermöglicht. Die erzielten stumpfen Färbungen sind durch grosse Licht- und Waschechtheit ausgezeichnet, die durch Nachbehandeln mit Metallsalzen (Chrom, Kupfer) noch erhöht werden kann. Die Constitution der Schwefelfarbstoffe ist noch nicht mit Sicherheit erkannt. Man betrachtet sie zur Zeit als Di- resp. Polysulfidderivate von Thiazinen, die bei der Behandlung mit Natriumsulfid in alkalilösliche, leicht oxydable Mercaptothiazine übergehen. Die Zugehörigkeit der Schwefelfarbstoffe zur Thiazin-Gruppe konnte bei einem ihrer Vertreter, dem Immedialreinblau (s. u.), durch Ueberführung in Tetrabromdimethylamidophenthiazon direct nachgewiesen werden (B. 37, 2617, 3032; vgl. auch B. 39, 1016; D. R.-P. 140964, 178940).

Der erste technisch wichtige, zur Zeit kaum mehr verwandte Repräsentant der Schwefelfarbstoffe ist das Vidalschwarz, aus p-Amidophenol resp. p-Amido-o-kresol (C. 1897 II, 747; 1898 II, 1151). Von der ausserordentlich grossen Zahl der dargestellten Schwefelfarbstoffe seien folgende hervorgehoben: Schwefelschwarz (aus 2,4-Dinitrophenol), Immedialschwarz (aus o,p-Dinitro-p<sub>1</sub>-oxydiphenylamin), Immedialreinblau (aus p-Oxy-p<sub>1</sub>-dimethylamidodiphenylamin).

Eine weitere Gruppe von gelben und braunen Schwefelfarbstoffen, die hauptsächlich durch Verschmelzen von m-Toluyldiamin und verwandten Substanzen mit Schwefel und Schwefelalkalien gewonnen wird, gehört wahrscheinlich zu der Klasse der Benzothiazole (S. 808).

### 3. Diazine:



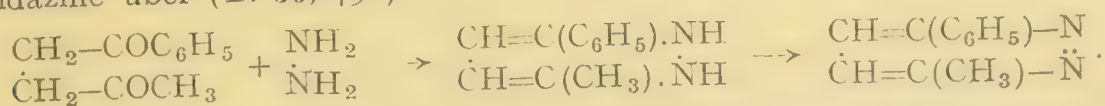
<sup>1)</sup> O. Lange, Die Schwefelfarbstoffe, ihre Herstellung und Verwendung, Leipzig 1912.



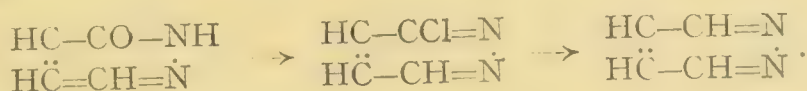
## A. Orthodiazine.

## I. Pyridazine oder Orthodiazine entstehen:

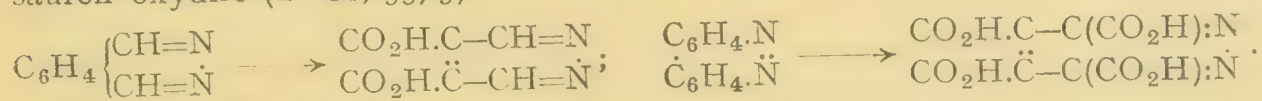
1. Aus 1,4-Diketonen mit Hydrazinhydrat; zunächst entstehende Dihydropyridazine gehen z. T. schon durch Luft oder Autoxydation in die Pyridazine über (B. 36, 491):



2. Aus Pyridazonen (S. 944) entstehen mit  $\text{POCl}_3$ : Chlorpyridazine, die durch Reduction mit HJ-Säure und Phosphor Pyridazine liefern (B. 34, 4227):



3. Phtalazine und Phenazone (S. 945, 946), die Benzo- und Dibenzoderivate des Pyridazins, werden durch Permanganat zu Pyridazincarbonsäuren oxydirt (B. 36, 3373):



**Pyridazin, o-Diazin** (5)  $\text{CH}=\text{CH}-\text{N}$  (1) oder  $\text{CH}-\text{CH}=\text{N}$ , F.  $-8^\circ$ ,  
(4)  $\text{CH}=\text{CH}-\text{N}$  (2) oder  $\text{CH}-\text{CH}=\text{N}$

Kp.  $208^\circ$ , entsteht 1. aus Nitrosuccinaldehyd, bez. dem durch Zersetzung desselben gebildeten Fumardialdehyd (s. Bd. I) mit Hydrazinhydrat (C. 1903 I, 652); 2. aus Pyridazin-3-carbonsäure oder 3. der Tetracarbonsäure durch Abspaltung der Carboxylgruppen; 4. aus Pyridazon nach Bildungsweise 2 (B. 42, 654). Pyridazin riecht pyridinähnlich, bildet mit Säuren leicht lösliche Salze, verbindet sich mit  $\text{AuCl}_3$ ,  $\text{HgCl}_2$  u. a. m.

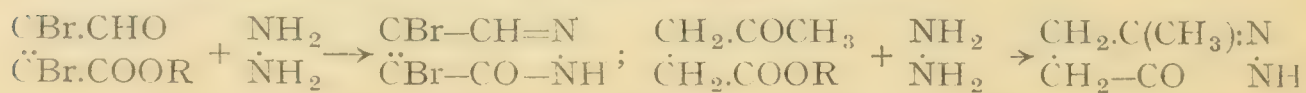
3-Methyl-, 3-Phenyl-, 5,3-Methylphenylpyridazin, Kp.  $214^\circ$ , F.  $103^\circ$  (Kp.  $332^\circ$ ), F.  $95^\circ$ , wurden aus den entsprechenden Pyridazonen nach Methode 2 (s. oben) gewonnen. 3,6-Methylphenylpyridazin, F.  $103^\circ$ , 3,6-Diphenylpyridazin, F.  $222^\circ$ , 3,4,6-Triphenylpyridazin F.  $171^\circ$ , aus 1,4-Diketonen nach Methode 1 (s. oben). 3,6-Dimethylpyridazin, F.  $32^\circ$ , Kp.  $215^\circ$ , sehr hygroskopisch, entsteht aus seiner Dicarbonsäure (B. 37, 4362). 3-Methylpyridazin condensirt sich wie Chinaldin (S. 875) mit Benzaldehyd und Phtalsäureanhydrid.

Pyridazin-3-carbonsäure wird aus dem nach Methode 2 (s. oben) dargestellten 3-(Oxyphenyl)pyridazin durch Oxydation mit Permanganat gewonnen (B. 32, 395). 6-Phenylpyridazin-3-carbonsäure, F.  $131^\circ$ , aus 3,6-Methylphenylpyridazin mit verd. Salpetersäure (B. 36, 491). 3,6-Dimethylpyridazin-4,5-dicarbonester, F.  $56^\circ$ , aus seinem Dihydroderivat (s. u.) mit salpetriger Säure. Pyridazin-4,5-dicarbonensäure, F.  $213^\circ$  u. Z., aus Phtalazin, Pyridazintetracarbonsäure aus Phenazon (s. oben), 4-Phenylpyridazin-5,6-dicarbonensäure, 4-Phenylcinnolinsäure, F.  $221^\circ$ , aus 4-Phenylcinnolin (S. 945).

Dihydropyridazine werden aus 1,4-Diketonen und Hydrazinen meist statt oder neben den ebenfalls zu erwartenden n-Amidopyrrolen erhalten; vgl. oben Bildungsweise 1 der Pyridazine. 1-Phenyl-3-methyldihydropyridazin, F.  $197^\circ$  u. Z., aus Lävulinsäurealdehyd mit Phenylhydrazin (B. 31, 45). 3,4,6-Triphenyldihydropyridazin, F.  $187^\circ$ , aus Desylacetophenon (S. 606) mit Hydrazin, geht durch Erhitzen oder Behandlung mit Chromsäure in das entsprechende Pyridazin (s. oben) über. 1,3,4,6-Tetraphenyldihydropyridazin  $\text{C}_4\text{H}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{N}_2$ , F.  $149^\circ$ , aus Desylacetophenon und Phenylhydrazin, liefert bei der trockenen Destillation 1,3,4-Triphenylpyrazol (S. 771) (A. 289, 310).

**3,6-Dimethyldihydropyridazindicarbonester**  $\begin{matrix} \text{N}=\text{C}(\text{CH}_3)\cdot\text{CHCO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{N}=\text{C}(\text{CH}_3)\cdot\dot{\text{C}}\text{HCO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ , entsteht aus Diacetbernsteinsäureester mit Hydrazinhydrat in alkoholischer Lösung und liefert mit einem zweiten Mol. Hydrazin das Cyclohydrazid der Säure (B. **36**, 497; **37**, 91).

Ketodihydropyridazine oder Pyridazone und Ketotetrahydropyridazine oder Pyridazinone entstehen aus 1,4-Ketocarbonsäureestern mit Hydrazinhydrat oder monosubstituirten Hydrazinen und sind somit als Ringhomologe der Pyrazolone (S. 777) zu betrachten:



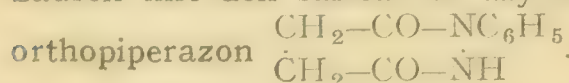
Die Pyridazinone werden durch Brom leicht zu Pyridazonen oxydirt. Die Pyridazone geben mit  $\text{POCl}_3$ : Chlorpyridazine (S. 943), deren Chloratom leicht substituierbar ist.

**Pyridazone: Pyridazon**  $\text{C}_4\text{H}_4\text{ON}_2$ , F.  $104^\circ$ , entsteht aus seiner Carbonsäure, die durch Oxydation der Pyridazinon-3-carbonsäure (s. u.) mit Brom gewonnen wird (B. **42**, 657). **Dibrompyridazon**, F.  $224^\circ$ , aus Mucobromsäure mit Hydrazin (s. oben). **3-Methylpyridazon**, F.  $143^\circ$ , **3-Phenylpyridazon**, F.  $202^\circ$ , **5,3-Methylphenylpyridazon**, F.  $190^\circ$ , **1-Phenyl-3-methylpyridazon**, F.  $82^\circ$ , aus den entsprechenden Pyridazinonen mit Brom (B. **34**, 4227 u. a. O.).

**Pyridazinone: Pyridazinon**,  $\text{C}_4\text{H}_6\text{ON}_2$ , Kp.  $170^\circ$ , entsteht durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung aus **Pyridazinon-3-carbonsäure**  $\text{C}_4\text{H}_5\text{ON}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$ , F.  $198^\circ$ , dem Condensationsproduct von Hydrazin mit  $\alpha$ -Ketoglutarsäure (B. **28**, R. 239; **42**, 655); beim Kochen mit Alkalien zerfällt Pyridazinon leicht unter Hydrazinabspaltung. **3-Methylpyridazinon**, F.  $94^\circ$  und **3-Phenylpyridazinon**, F.  $149^\circ$ , entstehen aus Lävulinsäureester und Benzoylpropionsäureester, **3-Phenylpyridazinon-5-carbonsäureester**, F.  $156^\circ$ , aus Benzoylisobernsteinsäureester mit Hydrazinhydrat (B. **28**, R. 68); **5,3-Methylphenylpyridazinon**, F.  $157^\circ$ , aus Benzoylisobuttersäure mit Hydrazin (B. **34**, 4230). **1-Phenyl-3-methylpyridazinon**  $\text{C}_4\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{ON}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $107^\circ$ , Kp.  $340-350^\circ$ , giebt durch Behandlung mit  $\text{PCl}_5$  und Eiswasser 1-Phenyl-3-methylpyridazon (s. o.), daneben entsteht Phenylmethylchlorpyridazon, das durch  $\text{NaOC}_2\text{H}_5$  in Phenylmethyloxypropyridazon übergeführt werden kann; durch Verseifen bildet das letztere Phenylmethyloxypropyridazon, das durch Erhitzen mit  $\text{HCl}$  auf  $170^\circ$  Umlagerung in 1-Phenyl-3-methylpyrazol-5-carbonsäure (S. 775) erfährt:



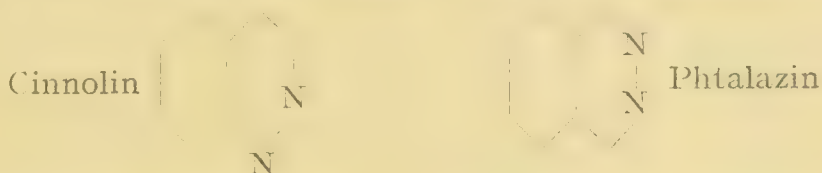
**Diketotetrahydropyridazin** ist das **Maleinsäurehydrazid**  $\begin{matrix} \text{CH}-\text{CO}-\text{NH} \\ \dot{\text{C}}\text{H}-\text{CO}-\dot{\text{N}}\text{H} \end{matrix}$ , F. über  $250^\circ$ , welches neben dem isomeren *n*-Amidomaleinimid aus Maleinsäureanhydrid und Hydrazin entsteht (B. **28**, R. 429). Diketohexahydropyridazine oder Orthopiperazone sind die cyclischen Hydrazide der Bernsteinsäurereihe, die durch Erhitzen der Chloride dieser Säuren mit den salzsauren Hydrazinen gebildet werden (S. 163): ***n*-Phenyl-**



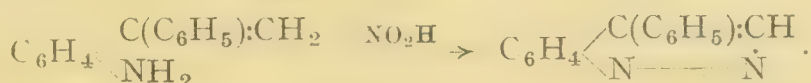
**II. Benzorthodiazine:** Es sind zwei isomere Benzorthodiazine denkbar, je nachdem sich der Benzolring an die C-Atome (3) und (4)



oder (4) und (5) des Orthodiazins (S. 943) anschliesst: es entsprechen diesen beiden Isomeren: die **Cinnolin-** und die **Phtalazinderivate**:



Cinnoline entstehen durch Einwirkung von salpetriger Säure auf o-Amidostyrole (B. **17**, 722; **42**, 1315):



Aehnlich erhält man Oxycinnolincarbonsäure aus o-Phenylpropionssäure-diazoniumchlorid beim Erwärmen mit Wasser (S. 416):



**Cinnolin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{N} \text{---} \text{N} \end{array}$ , F. 39°, starke Base, giftig, ist ausgehend von der **Oxycinnolincarbonsäure**, F. 260° (s. o.) gewonnen worden. Diese Säure giebt durch CO<sub>2</sub>-Abspaltung **Oxycinnolin** C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>N<sub>2</sub>(OH), F. 225°, dieses mit PCl<sub>5</sub> **Chlorcinnolin** C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>N<sub>2</sub>Cl, dessen Chloratom sich leicht durch OH, OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, NHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub> u. dergl. ersetzen lässt. Durch Reduction mit Eisenfeile und Schwefelsäure liefert das Chlorcinnolin: **Dihydrocinnolin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>), F. 88°, das durch HgO zu Cinnolin oxydirt wird (B. **25**, 2847; **30**, 521).

**4-Phenylcinnolin** (s. o.), schwefelgelbe Krystalle, F. 67°, entsteht aus o-Amidodiphenyläthylen mit salpetriger Säure; durch MnO<sub>4</sub>K wird es zur 4-Phenylpyridazin-5,6-dicarbonsäure (S. 943) oxydirt (B. **42**, 1315). **4-Methylcinnolincarbonsäure** CO<sub>2</sub>HC<sub>6</sub>H<sub>3</sub>[C<sub>2</sub>HN<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)], gelbe Krystalle, F. 230°, aus o-Amidopropenylbenzoësäure (B. **17**, 722).

**Phtalazin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{N} \\ \text{CH}=\text{N} \end{array}$ , F. 91°, Kp.<sub>29</sub> 189°, Chlorhydrat, F. 231°, entsteht aus w-Tetrachlor- oder besser Tetrabrom-o-xylol (S. 336) mit Hydrazinlösung:  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CHBr}_2 \\ \text{CHBr}_2 \end{array} + \text{H}_2\text{N}-\text{N} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{N} \\ \text{CH}=\text{N} \end{array}$  und wird auch aus Chlorphtalazin durch Reduction mit Phosphor und HJ-Säure erhalten (B. **30**, 3024; **36**, 3377). Mit Jodmethyl liefert Phtalazin ein Jodmethylat C<sub>8</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>.JCH<sub>3</sub>, aus dem mit Silberoxyd: n-Methylphtalazon (S. 946), mit Kalilauge neben

n-Methylphtalazon: **Dihydro-n-methylphtalazin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH} \quad \text{N} \\ \text{CH}_2-\text{NCH}_3 \end{array}$  entsteht, das sich schon an der Luft sehr bald zu n-Methylphtalazon oxydirt (vgl. auch die ähnlichen Umsetzungen der Alkylchinoliniumjodide S. 873 u. a. m.). Durch Reduction mit Natriumamalgam giebt Phtalazin: **Tetrahydroptalazin**

$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{NH} \\ \text{CH}_2-\text{NH} \end{array}$ , mit Zinkstaub und Salzsäure o-Xylylendiamin C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (S. 335) (B. **26**, 2210; **28**, 1830, 2210). Durch alkal. Permanganatlösung wird Phtalazin zu Pyridazin-4,5-dicarbonsäure oxydirt (B. **36**, 3378).

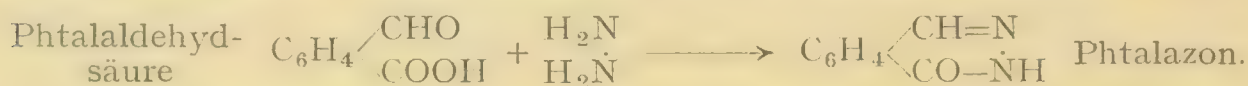
**Chlorphtalazin** C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>HCIN<sub>2</sub>), F. 113°, sowie **Methyl-, Propyl- und Isobutylchlorphtalazin**, F. 130°, 67° und Oel, entstehen aus Phtalazon und alkylirten Phtalazonen mit POCl<sub>3</sub>. Bei der Reduction geben diese Chloride Derivate des Isoindols, Chlorphtalazin liefert: **Dihydroisoindol**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{NH}$  (S. 335; Derivate s. B. **33**, 2810; **43**, 1353), Methylchlor-

phtalazin: Methylisoindol  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} N$ , das durch weitere Reduction Methyl-dihydroisoindol bildet; ähnlich verhalten sich die Homologen (B. 29, 1434). Durch vorsichtige Reduction mit Phosphor und HJ-Säure werden indessen die Chlorphtalazine nur bis zu den Phtalazinen reducirt (B. 30, 3022; 32, 2014).

**Methylphtalazin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown C(CH_3):N \end{matrix}$ , F. 74°, condensirt sich wie Chin-aldin (S. 875) mit Phtalsäureanhydrid, Chloral, Benzaldehyd zu  $(C_8H_5N_2)CH:C_2O_2C_6H_4$ ,  $(C_8H_5N_2)CH_2 \cdot CH(OH)CCl_3$ ,  $(C_8H_5N_2)CH:CHC_6H_5$  (B. 30, 3033).  
**Aethylphtalazin**  $C_8H_5N_2(C_2H_5)$ , F. 23°, Kp. 16 190°, aus Aethylchlorphtalazin.

**Phenyl- und Benzylphtalazin**, F. 142° und 82°, aus den entsprechenden Phtalazonen (B. 38, 3918). **n-Phenylphtalazoniumchlorid**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH=N \\ \diagdown CH=N(Cl)C_6H_5 \end{matrix}$ , F. 107°, entsteht durch Condensation von o-Phtalaldehyd mit salzsaurem Phenylhydrazin; mit Alkalien geht es in **n-Phenyl-1-oxydihydrophtalazin**, F. 129°, über, das mit Salzsäure das Phenylphtalazoniumchlorid zurückbildet (A. 347, 114).

Ketodihydrophtalazine, Phtalazone werden aus aromatischen o-Aldehydo- und o-Ketoncarbonsäuren mit Hydrazinen gewonnen:

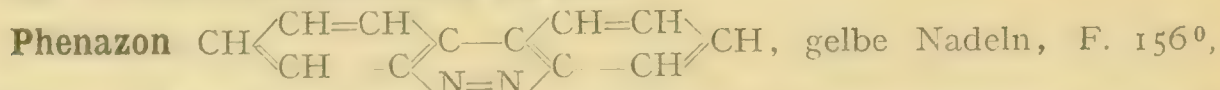


**Phtalazon**  $C_8H_6ON_2$ , F. 183°, Kp. 337°, kann auch aus Phtalazon-carbonsäure, dem Condensationsproduct der Phtalonsäure mit Hydrazin (B. 33, 2808), gewonnen werden; Phtalazon bildet mit alkoholischem Kali Phtalazonkalium  $C_8H_5ON_2K$ , mit Acetylchlorid: n-Acetylphthalazon, mit Jodmethyl: n-Methylphtalazon, das auch aus Phtalazinjodmethylat gewonnen werden kann.

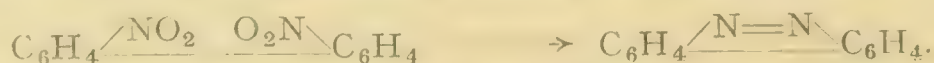
**c-Methylphtalazon**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C(CH_3)=N \\ \diagdown CO-NH \end{matrix}$ , F. 220°, Kp. 348°, aus o-Aceto-phenoncarbonsäure (B. 26, 524, 535). **c-Aethyl-, Propyl-, Isobutyl- und Benzylphtalazon**, F. 169°, 156°, 113° und 152° (B. 29, 1434; 32, 2016).

Diketophtalazine sind die cycl. Hydrazide der o-Phtalsäuren, sie entsprechen den Orthopiperazonen (S. 944), können daher auch als Benzorthopiperazone bezeichnet werden: **Phtalylhydrazin**  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO-NH \\ \diagdown CO-NH \end{matrix}$ , F. über 250°, entsteht aus Phtalsäureester, -chlorid oder -anhydrid mit Hydrazin (J. pr. Ch. [2] 52, 447; 54, 66). **Phtalylphenylhydrazin** (S. 346) aus Phtalylphenylhydrazid beim Erhitzen (B. 28, R. 429).

III. Dibenzorthodiazin ist das



ist isomer mit Phenazin (S. 962), es entsteht aus o<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyl (S. 530) durch electrolytische Reduction oder Reduction mit Natriumamalgam und Methylalkohol, eine intramoleculare Bildung der Azogruppe:



Als Zwischenproducte entstehen dabei Phenazondioxyd und Phenazon-monoxyd; Phenazonoxyd (F. 130°) entsteht auch sehr glatt aus o<sub>2</sub>-Dinitrodiphenyl mit Schwefelnatrium, es wird durch Zinnchlorür zu Phenazon reducirt (B. 37, 24). Ferner entsteht das Phenazon beim Erhitzen des Diphenylen-o<sub>2</sub>-dihydrazins (S. 531) mit Salzsäure auf 150°. Durch Reduction



von Phenazon mit HCl und Zinn entsteht **Dihydrophenazon**  $C_{12}H_8(N_2H_2)$  (B. **24**, 3083). Phenazon ist eine Base; es verbindet sich mit Alkylhaloïden (B. **37**, 25). Die Beziehungen des Paenazons zum Orthodiazin oder Pyridazin ergeben sich aus seiner Oxydation mittelst  $MnO_4K$  zu Pyridazintetracarbon-säure (S. 943).

**Tolazon** ( $C_7H_6$ ) $_2N_2$ , F. 187<sup>o</sup>, entsteht aus  $o_2$ -Dinitroditolyll (B. **26**, 2239). **3,6-Dimethylphenazon**, F. 188<sup>o</sup>; **3,6-Diaminophenazon**, F. 265<sup>o</sup> (B. **37**, 23).

Substanzen, die einen combinirten Pyridazin- und Triazolring enthalten, sind durch Condensation von n-Amidotriazol mit 1,3-Diketonen und  $\beta$ -Keton-säureestern dargestellt worden. Vgl. S. 820 und B. **42**, 2594.

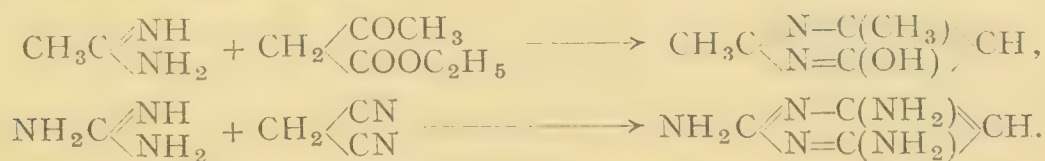
## B. Metadiazine.

**I. Pyrimidine:** Pyrimidine oder Metadiazine sind die Analoga der Glyoxaline (S. 793) und können wie diese als cyclische Amidine betrachtet werden. Zu den Pyrimidinen ist auch das Purin und seine Abkömmlinge zu rechnen, die einen Zwillingskern aus Pyrimidin und Glyoxalin enthalten. Die Purinkörper wurden wegen ihrer Beziehungen zur Harnsäure und den Ureïden der Malonsäurereihe grösstenteils schon in Bd. I abgehandelt. — Pyrimidine entstehen:

1. Aus Carbonsäureamidinen mit 1,3-Diketonen (Pinner, B. **26**, 2125):

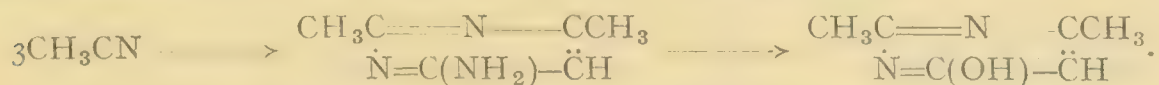


Aus Amidinen mit  $\beta$ -Aldehydo- und  $\beta$ -Ketonsäureestern entstehen: Oxyypyrimidine, mit Cyanessigester Aminooxyypyrimidine. An Stelle der Amidine können Harnstoffe, Thioharnstoffe und Guanidine treten, es entstehen so Dioxypyrimidine (Uracile), Amidooxy-, Diamidooxy-pyrimidine u. s. w., die z. T. als Auf- und Abbauproducte der Puringruppe (s. o.) schon in Bd. I beschrieben wurden, z. B.:

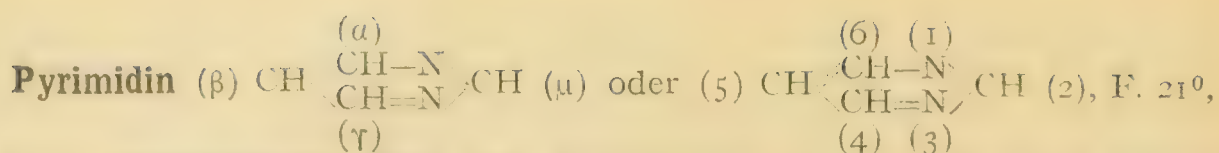


Die Oxyypyrimidine setzen sich mit  $POCl_3$  zu gechlorten Pyrimidinen um, die durch Kochen mit Zinkstaub und Wasser meist leicht zu den Pyrimidinen reducirt werden.

2. Aus Nitrilen (Cyanalkylen) entstehen Aminopyrimidine, sog. Kyanalkine, beim Erhitzen mit Natrium oder Natriumalkoholat auf 150<sup>o</sup>. Die Structur der Kyanalkine erhellt aus ihrer Umwandlung mittelst salpetriger Säure in die nach Bildungsweise 1 darstellbaren Oxyypyrimidine u. s. w. (B. **22**, R. 327; C. 1906 I, 941):



Als Zwischenproducte bei der Bildung der Kyanalkine sind Imine von  $\beta$ -Ketonsäurenitrilen, z. B.  $CH_3C(:NH).CH_2CN$ , anzunehmen (vgl. Bd. I), die sich mit einem dritten Mol. des Nitrils zu den Aminopyrimidinen vereinigen. Auch aus Gemengen zweier Alkylcyanide entstehen mit Natrium oder Natriumalkoholat Kyanalkine.



Kp.  $124^{\circ}$ , wasserlösliche Base von narcotischem Geruch, durch Sublimat fällbar, entsteht aus Pyrimidin- $\alpha$ -carbonsäure durch trockene Destillation, aus Tri- oder Tetrachlorpyrimidin durch Kochen mit Zinkstaub und Wasser (B. **33**, 3366; **34**, 4178).

Auf ähnlichem Wege, nämlich durch Reduction gechlorter Pyrimidine wurden gewonnen:  $\alpha$ -Methylpyrimidin, Kp.  $142^{\circ}$ ,  $\beta$ -Methylp., F.  $30^{\circ}$ , Kp.  $152^{\circ}$ ,  $\mu$ -Methylp., Kp.  $138^{\circ}$ ,  $\alpha, \beta$ -Dimethylp., F.  $3^{\circ}$ , Kp.  $177^{\circ}$ ,  $\alpha, \gamma$ -Dimethylp., F.  $25^{\circ}$ , Kp.  $159^{\circ}$ ,  $\alpha, \mu$ -Dimethylp., Kp.  $146^{\circ}$ ,  $\alpha, \beta$ -Methylaethylp., Kp.  $193^{\circ}$ ,  $\alpha, \mu$ -Methylphenylp., F.  $22^{\circ}$ , Kp.  $279^{\circ}$ ,  $\alpha, \mu$ -Diaethyl- $\beta$ -methylp., *Kyanconiin*, Kp.  $205^{\circ}$ , eine dem Coniin (S. 903) ähnlich wirkende Base (B. **22**, R. 328; **34**, 2825, 3956; **35**, 1575; **36**, 1915; **37**, 3638; **38**, 3394).  $\alpha, \gamma$ -Dimethyl- $\mu$ -phenylp., F.  $83^{\circ}$ , Kp.  $276^{\circ}$ , aus Benzamidin und Acetylaceton (s. o.).

Die in Nachbarschaft zu den N-Atomen stehenden Methylgruppen lassen sich wie bei Picolin, Chinaldin u. s. w. mit Benzaldehyd condensiren zu P.[ $\alpha$ ]CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, P.[ $\alpha, \gamma$ ](CH:CHC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub> etc. (B. **36**, 3383). Das aus Methyluracil (s. u.) besonders leicht darstellbare  $\alpha$ -Methylpyrimidin wird durch Reduction mit Na und Alkohol zu 1,3-Diaminobutan gespalten (B. **36**, 1924).

Carbonsäuren entstehen aus den Methylpyrimidinen durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K; Carboxyle in Nachbarschaft zu den N-Atomen sind leicht abspaltbar: Pyrimidin- $\alpha$ -carbonsäure aus  $\alpha$ -Methylp.,  $\beta$ -Methylp.- $\alpha$ -carbonsäure aus  $\alpha, \beta$ -Dimethylp. (B. **34**, 2825),  $\gamma$ -Methylp.- $\alpha$ -carbonsäure aus  $\alpha, \gamma$ -Dimethylp. neben  $\alpha, \gamma$ -Pyrimidindicarbonsäure (B. **34**, 3956).  $\alpha, \beta$ -Pyrimidindicarbonsäure entsteht aus Chinazolin (*Benzopyrimidin* S. 950) durch Oxydation mit MnO<sub>4</sub>K, giebt beim Erhitzen Pyrimidin- $\beta$ -carbonsäure (B. **37**, 3647).

Oxypyrimidine besitzen zugleich Phenol- und Basencharacter, sie sind andererseits desmotrop mit den Ketoderivaten hydrirter Pyrimidine. Die Desmotropie lässt sich allgemein durch die folgenden Formeln ausdrücken:



welche andeuten sollen, dass die ausgeklammerten H-Atome an die O-, die N- oder die C-Atome gebunden sein können. Analoge Desmotropie zeigt sich auch bei den Amino- und den Aminoxyypyrimidinen. Zu dieser Gruppe sind daher auch die Ureide, Thioureide und Guaneide der  $\beta$ -Ketonsäuren (Uracile etc.) und der Malonsäurereihe (Barbitursäure etc.) zu rechnen.

Monoxypyrimidine:  $\alpha$ -Oxypyrimidin,  $\alpha$ -Pyrimidon, F.  $165^{\circ}$ , aus  $\alpha, \mu$ -Dichlorpyrimidin bei der Einwirkung von conc. HJ und rotem Phosphor (C. 1907 II, 1529).  $\mu$ -Methyl- $\alpha$ -oxyp., F.  $212^{\circ}$ , aus Acetamidin und Formyl-essigester (B. **37**, 3639).  $\mu$ -Phenyl- $\alpha$ -oxyp., F.  $208^{\circ}$ , Kp.<sub>30</sub>  $260-263^{\circ}$ , aus seiner Carbonsäure, deren Ester, F.  $214^{\circ}$ , aus Benzamidin oder Benzamidoxim mit Dicarboxyglutaconsäureester entstehen (B. **30**, 1488, 1564).  $\alpha, \alpha$ -Dimethyl- $\gamma$ -oxyp., F.  $192^{\circ}$ , aus Acetessigester und Acetamidin oder aus Kyanmethin (s. u.) mit salpetriger Säure.  $\alpha, \gamma$ -Dimethyl- $\mu$ -oxyp., F.  $198^{\circ}$ , aus Acetylaceton und Harnstoff (B. **34**, 3956; **43**, 1126).  $\alpha, \mu$ -Methylphenyl- $\gamma$ -oxyp., F.  $216^{\circ}$  (B. **35**, 1575).

Dioxypyrimidine oder Uracile aus  $\beta$ -Ketonsäureestern und Harnstoff, sowie aus Amidooxyypyrimidinen mit NO<sub>2</sub>H oder Erhitzen mit Salzsäure, sowie schliesslich aus Hydrouracilen mittelst Brom; s. Bd. I: Uracil,



Methyluracil, ferner  $\alpha,\beta$ -Dimethyl- $\gamma,\mu$ -dioxypyrimidin, F. 290<sup>0</sup>,  $\alpha,\beta$ -Methylaethyl- $\gamma,\mu$ -dioxyp. (B. 36, 1915) u. a. m.

Trioxypyrimidin ist die Barbitursäure oder Malonylharnstoff.

Aminopyrimidine sind die Kyanalkine (vgl. Bildungsweise 2 S. 947):

Kyanmethin,  $\mu,\alpha$ -Dimethyl- $\gamma$ -aminop., F. 180<sup>0</sup>, Kyanäthin,  $\mu,\alpha$ -Diaethyl- $\beta$ -methyl- $\gamma$ -aminop., F. 189<sup>0</sup>, Kyanbenzylin,  $\mu,\alpha$ -Dibenzyl- $\beta$ -phenyl- $\gamma$ -aminop., F. 106<sup>0</sup> (B. 29, R. 787).

2- und 6-Aminopyrimidin und 2,6-Diaminopyrimidin aus ihren Halogensubstitutionsproducten durch Reduction (B. 34, 3362; 36, 2227).  $\alpha,\gamma,\mu$ -Triamidopyrimidin, F. 246<sup>0</sup>, aus  $\alpha,\gamma,\mu$ -Trichlorpyrimidin mit  $\text{NH}_3$  bei 200<sup>0</sup>, sowie aus Guanidin und Malonitril mittelst Na-aethylat (B. 37, 4544), giebt mit  $\text{NO}_2\text{H}$  Nitrosotriamidop., das sich zu  $\mu,\alpha,\beta,\gamma$ -Tetramidopyrimidin reduciren lässt.  $\alpha,\beta,\gamma$ -Triamidopyrimidin giebt beim Erhitzen mit Ameisensäure Adenin (Bd. I); es entsteht durch Oxydation mit  $\text{H}_2\text{O}_2$  aus  $\alpha,\beta,\gamma$ -Triamido- $\mu$ -thiop. und dieses aus  $\alpha,\gamma$ -Diamino- $\mu$ -thiop., das durch Synthese aus Thioharnstoff und Malonitril gewonnen wird. Ebenso wird aus Thioharnstoff und Cyanessigester:  $\alpha,\gamma$ -Aminooxy- $\mu$ -thiop.,  $\alpha,\beta$ -Diamino- $\gamma$ -oxy- $\mu$ -thiop. und hieraus durch Condensiren mit Ameisensäure und oxydative Abspaltung der SH-Gruppe: Hypoxanthin (Bd. I) gewonnen (A. 331, 64).

Aminooxypyrimidine entstehen 1. aus  $\beta$ -Ketonsäureestern mit Guanidin z. B.  $\alpha,\beta$ -Dimethyl- und  $\alpha,\beta$ -Methylaethyl- $\gamma$ -oxy- $\mu$ -amidopyrimidin aus Guanidin mit Methyl- und mit Aethylacetessigester (B. 34, 2825; 36, 1915). 2. aus Amidinen mit Cyanessigester und Na-aethylat, z. B.  $\mu$ -Methyl- und  $\mu$ -Phenyl- $\alpha$ -oxy- $\gamma$ -aminop. (B. 37, 2267; C. 1902 II, 1229).  $\alpha$ -Amido- $\gamma,\mu$ -dioxyp., durch Condensation von Cyanacetylharnstoff mittelst Alkali (B. 41, 522),  $\alpha,\beta$ -Diamino- $\gamma,\mu$ -dioxyp. und  $\beta$ -Amino- $\alpha,\gamma,\mu$ -trioxyp. (Uramil) dienen zum Aufbau der Harnsäure (Bd. I).

Chlorpyrimidine entstehen aus den Oxyypyrimidinen mit  $\text{POCl}_3$  und sind, da sich die Cl-Atome leicht durch  $\text{NH}_2$ , OR, SH, H substituiren lassen, wichtige Zwischenproducte:  $\alpha,\gamma$ -Dimethyl- $\mu$ -chlorpyrimidin, F. 38<sup>0</sup>, Kp. 223<sup>0</sup>,  $\alpha,\mu$ -Dimethyl- und  $\alpha,\mu$ -Methylphenyl- $\gamma$ -chlorp. (B. 34, 3956; 35, 1575).  $\alpha$ -Methyl- $\gamma,\mu$ -dichlorp., F. 47<sup>0</sup>, Kp. 219<sup>0</sup>,  $\alpha,\beta$ -Dimethyl- $\gamma,\mu$ -dichlorp., F. 71<sup>0</sup>,  $\alpha,\beta$ -Methylaethyldichlorp., F. 39<sup>0</sup> (B. 34, 2825; 36, 1915).  $\alpha,\gamma,\mu$ -Trichlorpyrimidin, F. 21<sup>0</sup>, Kp. 213<sup>0</sup>, aus Barbitursäure (B. 37, 3657),  $\alpha,\beta,\gamma,\mu$ -Tetrachlorp., F. 70<sup>0</sup>, aus Dialursäure (B. 34, 4176); mit  $\text{NH}_3$  giebt Trichlorpyrimidin je nach der Temperatur Aminodichlorp., Diaminochlorp. oder Triaminop., (s. oben).  $\mu$ -Phenyl- $\beta$ -chlorp., F. 96<sup>0</sup>, und  $\mu$ -Phenyl- $\beta$ -bromp., F. 104<sup>0</sup>, entstehen aus ihren Carbonsäuren, die aus Mucochlor- und Mucobromsäure mit Benzamidin gewonnen werden (B. 35, 3169).

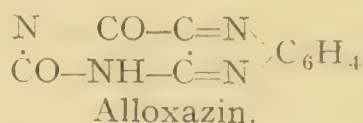
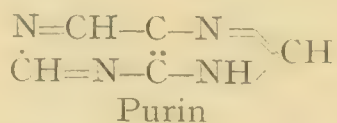
Hydropyrimidine: Tetrahydropyrimidine entstehen aus 1,3-Diaminen mit Carbonsäuren oder 1,3-Dibromiden mit Carbonsäureamidinen:  $\mu$ -Methyltetrahydropyrimidin  $\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \text{ N} \\ \diagdown \text{CH}_2 \text{ NH} \end{array} \text{CCH}_3$ , F. ca. 73<sup>0</sup>, Kp.<sub>20</sub> 120—126<sup>0</sup>, aus Trimethyldiamin mit Essigsäure,  $\alpha,\gamma,\mu$ -Trimethyltetrahydrop., cis- und trans-Form: F. 73<sup>0</sup> und 102<sup>0</sup>, aus den beiden Formen des 2,4-Diaminobutans mit Essigsäure (B. 32, 1191; 36, 334).  $\mu$ -Phenyltetrahydrop. aus Trimethylenbromid und Benzamidin (B. 26, 2122).  $\mu$ -Phenyl- $\beta$ -ketotetrahydrop., F. 91<sup>0</sup>, aus Diaminoaceton und Benzoylchlorid (B. 25, 1564; 27, 277).  $\alpha,\gamma,\gamma$ -Trimethyl- $\mu$ -ketotetrahydrop.  $\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \text{—NH} \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3)_2 \text{NH} \end{array} \text{CO}$ , F. 194<sup>0</sup>, aus dem Harnstoffderivat des Diacetonamins  $\text{NH}_2\text{CONHC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$  (B. 32, 3156).

$n$ -Diphenylhexahydropyrimidin  $\text{CH}_2\text{N}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2(\text{CH}_2)_3$ , F. 87<sup>0</sup>, aus Trimethyldianilin mit Formaldehyd (B. 32, 2253).

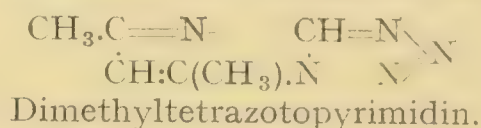
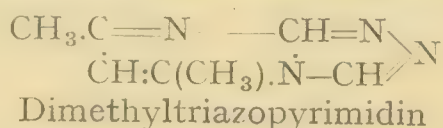
Keto- und Iminoderivate von Di-, Tetra- und Hexahydropyrimidinen sind die desmotropen Formen der Mono-, Di- und Trioxypyrimidine, Aminop. und Aminooxyp. (s. oben).

Das **Purin** und seine Abkömmlinge enthalten, wie bereits erwähnt, einen Zwillingsring aus Pyrimidin und Glyoxalin; man hat die Purine grossenteils aus  $\alpha,\beta$ -Diamino- oder Oxyaminopyrimidinen aufgebaut (s. oben).

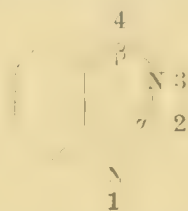
Einen ähnlichen Heterozwillingsring wie die Purine enthalten auch die aus Alloxan und o-Phenylendiaminen entstehenden sog. Alloxazine (B. **32**, 1650 u. a. O.):



Verbindungen mit einem combinirten Zwillingsring aus Pyrimidin mit sym.-Triazol bez. Tetrazol sind durch Condensation von c-Amidotriazol (S. 819) und c-Amidotetrazol (Amidotetrazotsäure) (S. 832) mit 1,3-Diketonen oder  $\beta$ -Ketoncarbonsäureestern dargestellt worden (B. **42**, 4429, 4638):



**II. Chinazoline:** Benzometadiazine oder Benzopyrimidine sind die Chinazoline, auch *Phenmiazine* genannt. Chinazoline sind metamer mit den Phtalazinen und den Cinnolinen (S. 945) einerseits und den Chinoxalinen (S. 957) andererseits; man kann sie sich auch abgeleitet denken von den Chinolinen oder Isochinolinen durch Azoringsubstitution:



Chinazoline entstehen aus den Acidylderivaten des o-Amidobenzaldehyds und der o-Amidobenzoketone (S. 258, 263, 547) durch Behandlung mit alkoholischem Ammoniak (B. **28**, 279):



Chinazoline entstehen ferner aus den Dihydrochinazolinen durch Oxydation mit Ferricyankali (B. **36**, 810).

Die Chinazoline sind beständige, unzersetzt destillirende tertiäre Basen, die Jodalkyl addiren. Durch Natrium und Alkohol werden sie zu Dihydrochinazolinen reducirt (B. **26**, 1385); durch Oxydation mit Chromsäure in Eisessig werden Chinazoline, in denen die dem Benzolkern benachbarte CH-Gruppe frei ist, in Ketodihydrochinazoline (oder Oxychinazoline, S. 952) übergeführt.

**Chinazolin**  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}=\text{N} \\ \text{N}=\text{C}\text{H} \end{array}$ , F. 48°, Kp. 243°, aus Dihydrochinazolin mit Ferricyankali, sowie aus dem Condensationsproduct von o-Nitrobenzaldehyd mit Formamid durch Reduction mit Zinkstaub und Essigsäure (C. 1906 II, 1372). Es verbindet sich mit Jodmethyl; das Jodmethylat giebt mit Kalilauge n-Methylchinazoliniumhydroxyd  $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}_2(\text{CH}_3)(\text{OH})$ , F. 164°, das

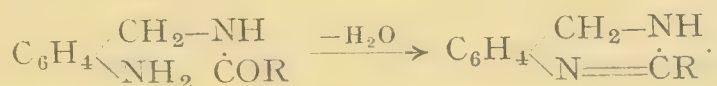


beim Destillieren mit Kalilauge in Ameisensäure und o-Aminobenzaldehyd-methylimin  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH:NCH}_3$  zerlegt wird (B. **37**, 3650). Durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  wird Chinazolin hauptsächlich zu Pyrimidin-4,5-dicarbonsäure (S. 948) oxydirt (B. **37**, 3646).

$\alpha$ -Methylchinazolin  $\text{C}_8\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{N}_2$ , F.  $41^\circ$ , Kp.  $248^\circ$ , aus o-Acetaminobenzaldehyd oder  $\alpha$ -Methyldihydrochinazolin (B. **36**, 810).  $\alpha,\beta$ -Dimethylchinazolin, Oel, Kp.  $249^\circ$ , aus o-Acetamidoacetophenon mit  $\text{NH}_3$ .  $\alpha$ -Phenylchinazolin  $\text{C}_8\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2$ , F.  $101^\circ$ , entsteht aus o-Benzoylamidobenzaldehyd mit  $\text{NH}_3$ , sowie aus o-Amidobenzyl-benzamid statt des zu erwartenden Dihydroderivats (S. 952).  $\alpha$ -Methyl- $\beta$ -phenylchinazolin  $\text{C}_8\text{H}_4(\text{CH}_3)(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2$ , F.  $48^\circ$ , aus o-Acetamidobenzophenon, giebt mit Chromsäure  $\beta$ -Phenylchinazolin- $\alpha$ -carbonsäure.

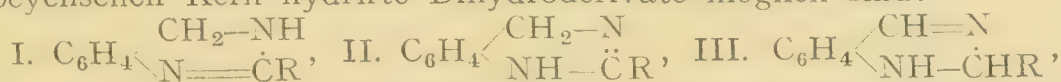
Chlorchinazoline entstehen aus Ketohydrochinazolinen mit  $\text{PCl}_5$ :  $\alpha$ - und  $\beta$ -Chlorchinazolin, F.  $108^\circ$  und  $96^\circ$ , aus  $\alpha$ - und  $\beta$ -Chinazolon,  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -phenylchinazolin, F.  $113^\circ$ , aus Phenyl- $\alpha$ -chinazolon (B. **29**, 1310),  $\alpha,\beta$ -Dichlorchinazolin, F.  $115^\circ$ , aus Benzoylenharnstoff (S. 953).

Dihydrochinazoline, die dieselbe Atomgruppierung  $\begin{array}{l} \text{---N=} \\ \text{---NH} \end{array} \text{CR}$  wie die Anhydrobasen der o-Phenylendiamine, die Benzimidazole (S. 799), enthalten, sind als Ringhomologe der letzteren: als *Anhydrobasen* der o-Amidobenzylamine oder *Benzylendiamine* (S. 246) zu betrachten. Sie entstehen aus Acidylderivaten des o-Amidobenzylamins und dessen Substitutionsproducten durch Wasserabspaltung (B. **24**, 3096; **25**, 3037; **27**, R. 74; **29**, R. 1131; **37**, 3644):

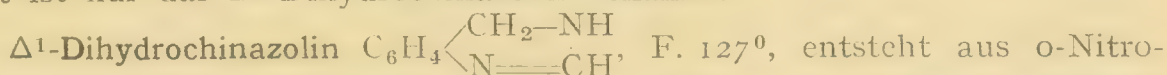


Die Reaction verläuft ebenso, wenn die Acidylgruppe den aromatischen  $\text{NH}_2$ -Rest substituirt (B. **26**, 1891, R. 374). Zu denselben Anhydrobasen gelangt man auch durch Reduction der entsprechenden o-Nitrobenzylamin-derivate (vgl. indessen B. **32**, 1251, 2657).

Die Dihydrochinazoline sind ziemlich starke Basen, die beständige Salze bilden; freier Imidwasserstoff lässt sich leicht durch Alkyl ersetzen. Durch Oxydation gehen sie zunächst in Chinazoline und weiterhin Ketodihydrochinazoline (*Oxychinazoline*) über. Durch Destillation mit Zinkstaub werden sie zersetzt, mit Natrium und Alkohol bilden sie Tetrahydrochinazoline. Es ist zu bemerken, dass von den Chinazolinen 3 isomere im heterocyclischen Kern hydrirte Dihydroderivate möglich sind:



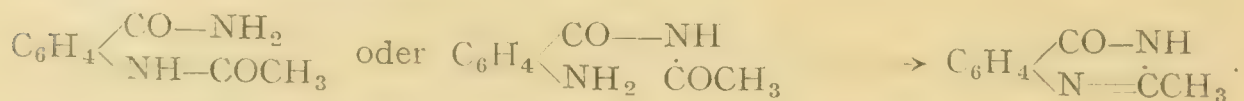
die man im Anschluss an die Nomenclatur der Hydrobenzole (S. 425) durch die Präfixe  $\Delta^1$ ,  $\Delta^2$ ,  $\Delta^3$  unterscheiden könnte; von den Dihydrochinazolinen selbst ist nur das  $\Delta^1$ -Dihydrochinazolin bekannt:



benzylformamid durch Reduction oder durch Erhitzen von o-Benzylendiamin mit Ameisensäure (B. **37**, 3645), sowie durch Reduction von  $\alpha$ - und  $\beta$ -Chlorchinazolin und  $\alpha,\beta$ -Dichlorchinazolin (s. o.) mit Eisessig-Jodwasserstoffsäure (B. **38**, 3559). n-Methyldihydrochinazolin, F.  $92^\circ$ , Kp.  $309^\circ$ , aus o-Aminobenzylmethylamin mit Ameisensäure. n(3)-Phenyldihydrochinazolin  $\text{C}_8\text{H}_7(\text{C}_6\text{H}_5)\text{N}_2$ , F.  $95^\circ$ , aus o-Nitrobenzylformanilid oder aus o-Amidobenzylalkohol und Formanilid (C. 1900 II, 615), wird unter dem Namen *Orexin*

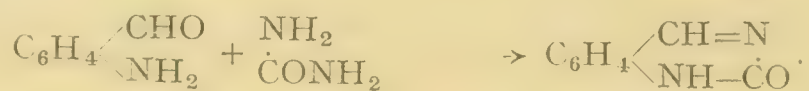
als Appetit anregendes Mittel empfohlen.  $\alpha$ -Methyldihydrochinazolin  $C_8H_7(CH_3)N_2$ , aus o-Amidobenzylacetamid;  $\beta$ -Phenyldihydrochinazolin, F. 166<sup>o</sup>, aus  $\alpha$ -Chlor- $\beta$ -phenylchinazolin durch Reduction (B. 29, 1310).

$\beta(4)$ -Ketodihydrochinazoline,  $\beta$ -Chinazolone ( $\beta$ -Oxychinazoline) entstehen ganz ähnlich den Dihydrochinazolinen aus Acylderivaten des o-Amidobenzamids:



Zu gleichen Producten gelangt man durch Erhitzen von Acylderivaten des Anthranilsäureesters oder von Acylanthranilen (S. 295) mit  $NH_3$  oder prim. Aminen, sowie von Anthranilsäure mit Fettsäureamiden, aus Anthranilsäurethiamid oder Anthranilsäurenitril mit Carbonsäuren oder deren Anhydriden (C. 1903 I, 1270; 1911 I, 561; B. 27, R. 516; 28, R. 783) (S. 300). Ausser nach diesen synthetischen Methoden entstehen  $\beta$ -Ketodihydrochinazoline, wie erwähnt, durch Oxydation von Chinazolinen und Dihydrochinazolinen.

$\alpha(2)$ -Ketodihydrochinazoline,  $\alpha$ -Chinazolone werden aus o-Amido-benzaldehyden und -benzolketonen durch Erhitzen mit Harnstoff gewonnen (B. 29, 1300):



Die Chinazolone haben zugleich schwachen Basen- und Phenolcharacter, können daher auch als Oxychinazoline betrachtet werden. Mit Jodalkylen geben sie n-Alkylderivate der Ketoform; die isomeren Alkoxychinazoline entstehen aus den Chlorchinazolinen (S. 951) mit Natriumalkoholaten (C. 1909 I, 1936).

$\beta(4)$ -Ketodihydrochinazolin,  $\beta$ -Oxychinazolin  $C_8H_6ON_2$ , F. 214<sup>o</sup>, aus Anthranilsäure mit Formamid u. a. m., sowie aus seiner Carbonsäure (s. u.) (J. pr. Ch. [2] 43, 215; 51, 564), giebt mit Jodmethyl n-Methylketodihydrochinazolin  $C_8H_5ON_2.CH_3$ , F. 71<sup>o</sup>.

$\alpha$ -Methyl- $\beta$ -ketodihydrochinazolin, F. 232<sup>o</sup>, wird aus o-Acetamidobenzamid oder o-Amidobenzoylacetamid (s. o.), ferner aus Anthranilsäure und Acetonitril (C. 1900 I, 914), sowie durch Oxydation von  $\alpha$ -Methylchinazolin (B. 28, 279) gewonnen; es lässt sich ähnlich wie Picolin, Chinaldin u. a. mit Benzaldehyd zum  $\alpha$ -Styryl- $\beta$ -ketodihydrochinazolin condensiren (C. 1911 I, 326).  $\alpha$ -Phenyl- $\beta$ -ketodihydrochinazolin  $C_8H_5(C_6H_5)NO_2$ , F. 236<sup>o</sup>, durch Oxydation von Phenylchinazolin oder aus o-Benzoylamidobenzamid, sowie durch Condensation von Anthranilsäureester mit Benzimidoaethyläther (S. 300 u. C. 1906 II, 1124). n-Phenyl- $\beta$ -ketodihydrochinazolin, F. 139<sup>o</sup>, durch Oxydation von n-Phenyldihydrochinazolin (B. 24, 3055) oder aus Anthranilsäure und Formanilid (C. 1899 I, 847).

$\beta$ -Ketodihydrochinazolin- $\alpha$ -carbonsäure, F. 230<sup>o</sup> unter  $CO_2$ -Abspaltung, entsteht durch Umlagerung der Cyanoxanilsäure  $CNC_6H_4NH.COCO_2H$ , sowie durch Einwirkung von alkoholischem Ammoniak auf Aethoxalylanthranil. Ihr Nitril, das sog. Dicyanaminobenzoyl (S. 297), bildet sich durch Einwirkung von Cyan auf Anthranilsäure in wässriger Lösung (B. 42, 3713; C. 1910 I, 748).

$\alpha$ -Ketodihydrochinazolin,  $\alpha$ -Chinazolone, entsteht aus o-Amidobenzaldehyd und Harnstoff, sowie durch Oxydation von Benzylen- $\psi$ -thioharnstoff (S. 940)

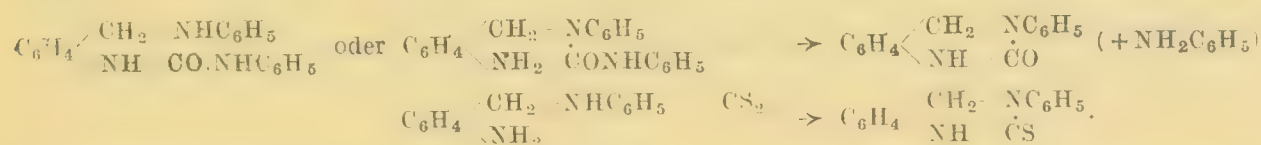


mit  $(\text{MnO}_4)_2\text{Ba}$ .  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -ketodihydrochinazolin, F.  $251^\circ$ , aus o-Amidobenzophenon und Harnstoff (B. **29**, 1310).

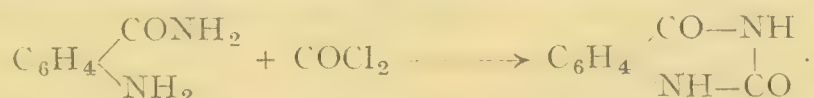
Tetrahydrochinazoline sind durch Reduction von Chinazolinen, Dihydrochinazolinen und Thiotetrahydrochinazolinen (s. u.) erhalten worden und entstehen auch durch Condensation von o-Amidobenzylaminen mit Aldehyden (J. pr. Ch. [2] **53**, 414; **55**, 356). Sie lassen sich leicht zu Orthodderivaten des Benzols aufspalten.

Tetrahydrochinazolin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{NH} \\ \text{NH}-\text{CH}_2 \end{array}$ , F.  $79^\circ$ , aus o-Amidobenzylamin und Formaldehyd oder aus Dihydrochinazolin durch Reduction mit Natriumamalgam (B. **36**, 811). n(3)-Phenyltetrahydrochinazolin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{H}_5\text{N}.\text{C}_6\text{H}_5)$ , F.  $119^\circ$ , wird aus o-Amidobenzylanilin und Formaldehyd, sowie aus Phenyl-dihydro-, Phenylthiotetrahydrochinazolin (B. **25**, 2858) und aus n-Phenyl- $\beta$ -ketodihydrochinazolin durch Reduction gewonnen.  $\alpha$ (2)-Phenyltetrahydrochinazolin, F.  $100^\circ$  (B. **25**, 3033).  $\beta$ (4)-Phenyltetrahydrochinazolin s. B. **29**, 1308. n-Dibenzoyl- $\alpha,\beta$ -dimethyltetrahydrochinazolin  $\text{C}_8\text{H}_6(\text{CH}_3)_2\text{N}_2(\text{COC}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $155^\circ$  (B. **26**, 1385).

$\alpha$ -Keto- und Thiotetrahydrochinazoline entsprechen den cyclischen Phenylharnstoffen und -thioharnstoffen (S. 802) und entstehen diesen ähnlich aus o-Amidobenzylaminen mit  $\text{COCl}_2$  oder  $\text{CS}_2$ , sowie aus Harnstoffderivaten der o-Amidobenzylamine durch  $\text{NH}_3$ - oder Amin-abstractung (B. **25**, 2856; **27**, R. 74 u. a. O.):



Aehnlich entstehen Diketotetrahydrochinazoline aus o-Amidobenzamiden mit  $\text{COCl}_2$ ,  $\text{ClCO}_2\text{R}$  u. dergl. oder aus Harnstoffderivaten des o-Amidobenzamids, sowie der Anthranilsäuren:



Keto- und Thiotetrahydrochinazoline sind indifferente Substanzen. Ihre Bildung aus Benzometoxazinderivaten, den Imido- und Thiocumazonen, durch Erhitzen mit aromatischen Aminen wurde bereits S. 935 erwähnt. Durch Oxydation liefern sie Diketotetrahydrochinazoline, die auch durch Oxydation von Imidocumazonen entstehen (B. **27**, 2420). Die Diketotetrahydrochinazoline haben saure Eigenschaften und lösen sich nur in Alkalien, mit  $\text{PCl}_5$  geben sie Dichlorchinazoline.

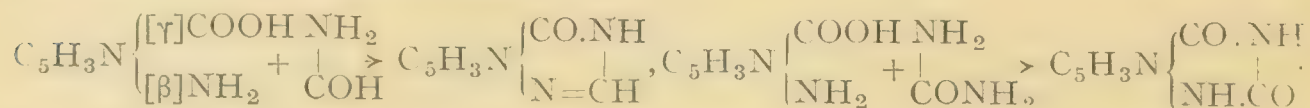
n(3)-Phenyl- $\alpha$ (2)-ketotetrahydrochinazolin  $\text{C}_8\text{H}_7.\text{ON}_2.\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $189^\circ$  (B. **27**, 74).  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -ketotetrahydrochinazolin, F.  $193^\circ$ , wird aus o-Amidobenzhydrol mit Harnstoff, sowie aus dem entsprechenden Phenylthiotetrahydrochinazolin erhalten (B. **29**, 1307; **32**, 2026).

$\alpha$ -Thiotetrahydrochinazolin  $\text{C}_8\text{H}_8\text{SN}_2$ , F.  $211^\circ$ . n-Phenyl- $\alpha$ -thiotetrahydrochinazolin  $\text{C}_8\text{H}_7\text{SN}_2.\text{C}_6\text{H}_5$ , F.  $260^\circ$  (B. **27**, 2432).  $\beta$ -Phenyl- $\alpha$ -thiotetrahydrochinazolin, F.  $230^\circ$ , aus o-Amidobenzhydrol und Rhodanwasserstoff (B. **29**, 1305).

Diketotetrahydrochinazolin, Benzoylenharnstoff  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{O}_2\text{N}_2\text{H}_2)$ , F. über  $360^\circ$ , sublimierbar; n-Phenyl-diketotetrahydrochinazolin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{O}_2\text{N}_2\text{HC}_6\text{H}_5)$ , F.  $272^\circ$  (B. **27**, 974, 2410, R. 392; **38**, 131, 1212; vgl. auch B. **30**, 1682).

$\alpha$ -Thio- $\beta$ -ketotetrahydrochinazolin  $C_6H_4(C_2OSN_2H_2)$ , F.  $284^{\circ}$ , aus Anthranilsäureester und Rhodanwasserstoff (B. **30**, 1098; C. 1897 I, 592).

Dem Chinazolin analog constituirt ist das sog. **Copazolin**, welches statt des Benzoringes den Pyridinring enthält. Derivate des Copazolins entstehen aus  $\beta$ -Amino-isonicotinsäure (S. 860), die mit Formamid **Oxycopazolin**, mit Harnstoff: **Dioxycopazolin** liefert:



Oxycopazolin giebt mit  $PCl_5$ : **Chlorcopazolin**  $C_5H_3N(C_2N_2HCl)$ , F.  $112^{\circ}$ , das durch HJ-Säure zu **Dihydrocopazolin**  $C_5H_3N(C_2N_2H_4)$ , F.  $145^{\circ}$ , reducirt wird (B. **35**, 2831).

Verbindungen, die durch Angliederung eines Pyrimidinringes an die peri-Stellung des Naphtalinringes hervorgehen, sind die sog. **Perimidine**. Sie entsprechen den Benzimidazolen (S. 799) und entstehen, ähnlich wie diese, durch Condensation von 1,8-Naphtylendiamin mit Carbonsäuren (A. **365**, 53):

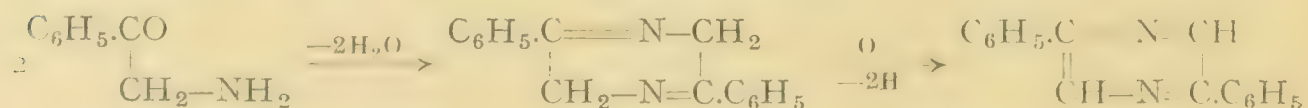


Das **Perimidin** bildet grüne Krystalle vom F. ca.  $220^{\circ}$ . Ähnliche Verbindungen der Anthracenreihe sind aus  $\alpha$ -Amidoanthrachinon durch Umsetzung mit Urethan, Formamid u. a. erhalten worden (s. S. 680).

### C. Paradiazine $\begin{matrix} (\gamma) C-N-C (\beta) \\ (\delta) \dot{C}-N-\dot{C} (\alpha) \end{matrix}$

I. Paradiazine sind die sog. **Pyrazine**, auch *Piazine* genannt, die als Pyridine aufgefasst werden können, deren Methingruppe in  $\gamma$ -Stellung durch N ersetzt ist; man hat indessen auch angenommen, dass in den Pyrazinen »Parabindung« zwischen den beiden N-Atomen besteht, entsprechend der Formel  $N \begin{array}{l} \text{CH=CH} \\ \text{CH=CH} \end{array} N$  (Wolff. B. **26**, 722).

Pyrazine entstehen: 1. aus  $\alpha$ -Amidoaldehyden und  $\alpha$ -Amidoketonen. Es entstehen hierbei durch Condensation zweier Molecüle unter Wasser- austritt zunächst Dihydropyrazine, die schon durch den Luftsauerstoff zu Pyrazinen oxydirt werden (vgl. B. **41**, 1128):



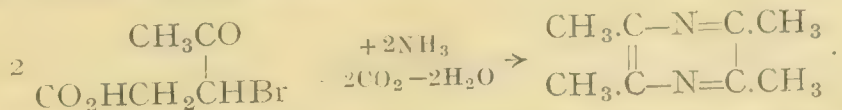
Wegen ihrer Beziehungen zu den  $\alpha$ -Aminoaldehyden und -ketonen werden die Pyrazine auch als Aldine oder Ketine bezeichnet.

Statt die Amidoketone zu isoliren, kann man die durch Reduction von Isonitrosoketonen gewonnenen Lösungen von Amidoketonen unter Zusatz von  $HgCl_2$  als Oxydationsmittel destilliren (B. **26**, 1832, 2207).

2. Auf der intermediären Bildung von  $\alpha$ -Amidoketonen beruht auch die Synthese von Pyrazinen aus  $\alpha$ -Chlor- oder  $\alpha$ -Bromketoverbindungen mit



Ammoniak. Aus  $\beta$ -Bromlävulinsäure und Ammoniak entsteht unter  $\text{CO}_2$ -Abspaltung Tetramethylpyrazin:



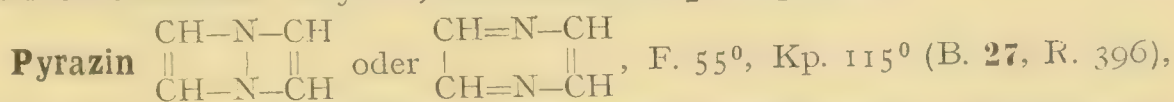
3. Pyrazin-o-dicarbonensäuren sind durch oxydativen Abbau von Chinoxalin (S. 959) und seinen Homologen mittelst  $\text{MnO}_4\text{K}$  erhalten worden (B. 40, 4850):



Pyrazine finden sich auch unter den Gärungsproducten des Rübenzuckersaftes; aus Fuselöl sind  $\alpha,\gamma$ -Dimethyl- und Trimethylpyrazin isolirt worden. Pyrazine werden auch durch Einwirkung von Ammoniak auf Traubenzucker erhalten, es entstehen dabei Pyrazin, Methyl- und Dimethylpyrazin (B. 30, 224; J. pr. Ch. [2] 54, 481).

Die Pyrazine sind auf Lackmus neutral reagirende, schwache Basen, mit Säuren bilden sie leicht dissociirende Salze. Mit Metallsalzen, wie  $\text{HgCl}_2$ ,  $\text{AuCl}_3$ , liefern sie wie die Pyridine (S. 848) charakteristische Verbindungen.

Durch Reduction mit Natrium werden die Pyrazine in die den Piperidinen entsprechenden Piperazine oder Hexahydropyrazine übergeführt. Alkylierte Pyrazine werden durch Kaliumpermanganat zu Pyrazincarbonensäuren oxydirt, die leicht  $\text{CO}_2$  abspalten.



ist eine schon bei gewöhnlicher Temperatur sublimirende, heliotropartig riechende Substanz. Es entsteht aus Amidoacetaldehyd oder Amidoacetal durch Destillation mit Sublimatlösung, ferner aus den Pyrazincarbonensäuren, durch  $\text{CO}_2$ -Abspaltung, aus Piperazin (S. 957), durch Destillation mit Zinkstaub (B. 26, R. 441).

**Methylpyrazin**  $\text{C}_4\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{N}_2$ , Kp.  $135^\circ$ , aus seiner Carbonsäure (B. 28, R. 551), bildet den Hauptbestandteil der aus Traubenzucker und  $\text{NH}_3$  gewonnenen Basen (s. o.).  **$\alpha,\beta$ -Dimethylpyrazin**, aus Diacetyl und Aethylen-diamin, sowie aus seiner Dicarbonensäure (s. u.) (B. 40, 4855).  **$\alpha,\gamma$ -Dimethylpyrazin**, *Ketin*  $\text{C}_4\text{H}_2(\text{CH}_3)_2\text{N}_2$ , Kp.  $153^\circ$ , wird durch Reduction von Isonitrosoaceton gewonnen und bildet sich auch beim Erhitzen von Glycerin mit Ammoniaksalzen neben Pyridinbasen (S. 846) und anderen alkylierten Pyrazinen wie  **$\alpha,\gamma,\delta$ -Methyldiaethylpyrazin**, Kp.  $179^\circ$  (B. 24, 4105; 26, R. 442).  **$\alpha,\delta$ -Dimethylpyrazin**, F.  $48^\circ$ , Kp.  $155^\circ$  (J. pr. Ch. [2] 54, 492). **Trimethylpyrazin**, Kp.  $172^\circ$ , entsteht beim Erhitzen des Brommethylates von  $\alpha,\gamma$ -Dimethylpyrazin (B. 29, R. 980). **Tetramethylpyrazin**  $\text{C}_4(\text{CH}_3)_4\text{N}_2(+3\text{H}_2\text{O})$ , F.  $86^\circ(75^\circ)$ , Kp.  $190^\circ$ , aus  $\beta$ -Bromlävulinsäure mit  $\text{NH}_3$  (s. o.) oder  $\beta$ -Isonitrosolävulinsäure durch Reduction (B. 25, 1723).

Die Methylpyrazine vermögen sich ähnlich dem Picolin, Chinaldin u. a. mit Benzaldehyd oder Chloral unter Wasseraustritt zu condensiren, z. B.  $(\text{C}_4\text{H}_2\text{N}_2)[\alpha,\gamma](\text{CH}:\text{CHC}_6\text{H}_5)_2$  (B. 38, 3724).

**$\alpha,\gamma$ -Diphenylpyrazin**  $\text{C}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{H}_2\text{N}_2$ , F.  $196^\circ$ , entsteht aus  $\omega$ -Amidoacetophenon (S. 359) unter Zwischenbildung seines Dihydroderivats (s. u.), sowie neben dem isomeren  **$\alpha,\delta$ -Diphenylpyrazin**, F.  $90^\circ$ , durch Einwirkung von Ammoniak auf  $\omega$ -Chlor- oder  $\omega$ -Bromacetophenon (C. 1911 I, 570).

$\alpha,\gamma$ - und  $\alpha,\delta$ -Diphenylpyrazin sind ferner aus *n*-Dibenzyl-dihydro- $\alpha,\gamma$ - bez. - $\alpha,\delta$ -diphenylpyrazin (s. u.) durch Abspaltung von Toluol erhalten worden (B. 27, R. 135).  $\alpha,\gamma$ -Diphenyldimethylpyrazin  $C_4(C_6H_5)_2(CH_3)_2N_2$ , F. 126°, aus Isonitrosophenylaceton (B. 29, R. 548), sowie aus seinen Dihydroverbindungen (s. u.) (B. 41, 1150). Tetraphenylpyrazin, *Tetraphenylaldin*  $C_4(C_6H_5)_4N_2$ , F. 246°, wird durch Reduction der Benzilmonoxime oder -dioxime (S. 590) erhalten (B. 27, 213).

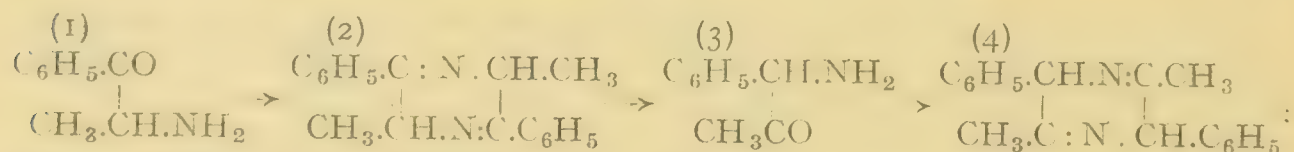
Pyrazinmonocarbonsäure, F. 230° u. Zers., Pyrazin- $\alpha,\gamma$ -dicarbonsäure  $C_4H_2(CO_2H)_2N_2(+2H_2O)$ , F. 256° u. Zers., und Pyrazintetracarbonsäure  $C_4(CO_2H)_4N_2$ , F. 205° u. Zers., entstehen aus den methylirten Pyrazinen durch Oxydation mit  $MnO_4K$ . Pyrazin- $\alpha,\beta$ -dicarbonsäure, F. 193° u. Zers., und Dimethylpyrazin  $\alpha,\beta$ -dicarbonsäure, F. 200° u. Zers., sind durch oxydativen Abbau von Chinoxalin (S. 959) bez. Dimethylchinoxalin gewonnen worden (B. 40, 4850); weitere Pyrazincarbonsäuren s. B. 26, R. 442.

$N,N_1$ -Dihydropyrazine werden aus  $\alpha$ -Alkylamidoketonen  $RHNCH_2.CO.R$ , oder aus  $\alpha$ -Bromketonen mit primären Aminen, bei Anwendung von Anilinen neben den isomeren Indolen (S. 743), gewonnen.

*n*-Dibenzolsulfondihydropyrazin  $C_6H_5SO_2N\langle\begin{smallmatrix} CH=CH \\ CH=CH \end{smallmatrix}\rangle NSO_2C_6H_5$ , F. 163°, aus Benzolsulfoamidoacetal (B. 26, 98). Verschiedene Dihydropyrazinderivate wie *n*-Dibenzyl- $\alpha,\gamma$ -diphenyldihydropyrazin, F. 163°, *n*-Benzyl- $\alpha,\delta$ -diphenyldihydropyrazin u. a. werden durch Condensation von Benzylamin mit Phenacylbromid erhalten (B. 27, R. 134).

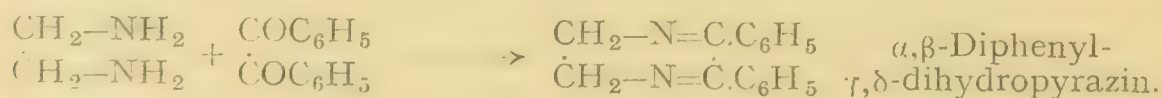
$\alpha,\gamma$ -Dihydropyrazine sind die primären Condensationsproducte der  $\alpha$ -Amidoaldehyde und  $\alpha$ -Amidoketone (S. 954). Beim Erhitzen mit Mineralsäuren werden sie wieder zu  $\alpha$ -Amidoaldehyden bez. -ketonen aufgespalten. Durch Oxydation, schon durch den Luftsauerstoff, gehen sie in die entsprechenden Pyrazine über (B. 41, 1128).

$\alpha,\gamma$ -Diphenyl- $\beta,\delta$ -dihydropyrazin  $C_6H_5.C\langle\begin{smallmatrix} N-CH_2 \\ CH_2-N \end{smallmatrix}\rangle C.C_6H_5$ , gelbe Blättchen, F. 116°, aus  $\omega$ -Amidoacetophenon.  $\alpha,\gamma$ -Diphenyl- $\beta,\delta$ -dimethyl- $\beta,\delta$ -dihydropyrazin (2), F. 100°, aus  $\alpha$ -Amidopropiophenon (1), wird bei der Hydrolyse mit Salzsäure hauptsächlich zum Chlorhydrat des  $\alpha$ -Amido- $\alpha$ -phenylacetons (3) aufgespalten, das sich aus seinem Salz durch Alkalien abgeschieden zum  $\alpha,\gamma$ -Diphenyl- $\beta,\delta$ -dimethyl- $\alpha,\gamma$ -dihydropyrazin (4) condensirt:



durch Oxydation geben beide isomeren Dihydropyrazine das gleiche Diphenyldimethylpyrazin (s. o.).

$\alpha,\beta$ -Dihydropyrazine entstehen aus 1,2-Diketonen mit Aethylendiamin (B. 22, 346, 26, R. 1009).



Aehnlich entsteht *n,n,\alpha*-Triphenyltetrahydropyrazin  $\begin{array}{c} CH_2-N(C_6H_5)-CH \\ | \\ CH_2-N(C_6H_5)-\ddot{C}C_6H_5 \end{array}$  F. 131°, aus Aethylendiphenyldiamin mit Phenacylbromid (B. 26, R. 93) und das isomere *n,\alpha,\beta*-Triphenyltetrahydropyrazin aus Aethylendiphenyldiamin und Benzoin (B. 31, 1582); vgl. auch die Condensation von Aethylendiamin mit Ketipinsäureester C. 1900 II, 175.



$\alpha,\gamma$ -Diphenyl- $\beta$ -keto- $\beta,N$ -dihydropyrazin  $C_6H_5 \cdot C \begin{array}{l} \text{NH-CO} \\ \text{CH} \quad \text{N} \end{array} \cdot C_6H_5$ , F. 197°, entsteht durch Einwirkung gasförmiger Salzsäure auf eine aetherische Lösung von Benzaldehydcyanhydrin. Durch Destillation mit Zinkstaub geht es in  $\alpha,\gamma$ -Diphenylpyrazin, durch Erhitzen mit HJ und Phosphor in  $\alpha,\gamma$ -Diphenyl- $\beta,N$ -dihydropyrazin  $C_6H_5 \cdot C \begin{array}{l} \text{NH-CH}_2 \\ \text{CH} \quad \text{N} \end{array} \cdot C_6H_5$ , F. 164°, über (C. 1905 II, 236; 1909 I, 1990).

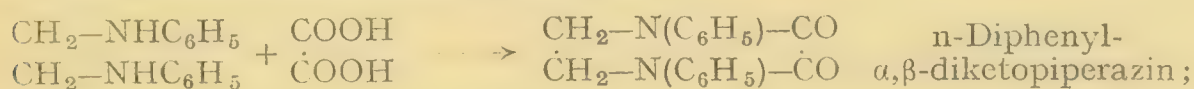
Hexahydropyrazine, Piperazine sind als cycl. Dialkylenimide bereits Bd. I besprochen worden. Ausser nach den dort erwähnten synthetischen Methoden entstehen Piperazine auch durch Reduction der Pyrazine mit Na und Alkohol (B. 26, 724):  $\epsilon$ -Methylpiperazin  $C_4H_9(CH_3)N_2$ , Kp. 155°;  $\alpha,\gamma$ -Dimethylpiperazin entsteht auch aus Laktimid (*Dimethyldiacipiperazin*) durch Reduction mit Na und Alkohol (C. 1902 I, 631). Di- und polyalkylirte Piperazine treten in je 2 stereomeren Formen auf: Di-, Tri- Tetramethylpiperazin s. J. pr. Ch. [2] 55, 49.  $n$ -Dinitropiperazin  $NO_2 \cdot N[CH_2 \cdot CH_2]_2 \cdot N \cdot NO_2$ , F. 215°, entsteht aus  $n$ -Dibenzolsulfonpiperazin mit rauchender Salpetersäure (C. 1909 I, 1579).

Ueber Methenylpiperazin  $N \begin{array}{l} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2- \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} N(?)$  aus Piperazin und Formaldehyd s. B. 29, R. 384; C. 1909 I, 1580.

$n$ -Diphenylpiperazin  $C_2H_4:(NC_6H_5)_2:C_2H_4$ , F. 163°, bildet sich aus Aethylenbromid und Anilin (B. 22, 1777).  $n$ -Dibenzylpiperazin, F. 92°, wird auch aus Bromäthylbenzylamin mit Kali gewonnen (B. 29, 2384).

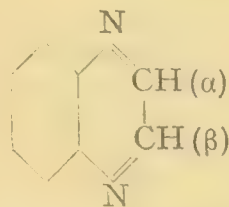
$\alpha,\gamma$ -Diketopiperazine sind die cycl. Doppelsäureamide, welche im Anschluss an die  $\alpha$ -Amidocarbonsäuren ebenfalls früher (s. Bd. I) abgehandelt wurden. Diphenyldiketopiperazin, *Diphenyldiacipiperazin*  $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{N}(C_6H_5)-\text{CO} \\ \text{CO}-\text{N}(C_6H_5)-\text{CH}_2 \end{array}$  aus Anilidoessigsäure vgl. S. 99. Ueber stereoisomere Diacipiperazine vgl. B. 25, 2919, 3275; 39, 3981 u. a.

$\alpha,\beta$ -Diketopiperazine erhält man durch Condensation von Oxalsäure mit Aethyldiaminderivaten (B. 23, 2028):



durch Oxydation mit Chromsäure wird dieses Diketopiperazin in ein Tetra-  
ketopiperazin übergeführt. Das einfachste Tetraketopiperazin  $\begin{array}{c} \text{NH.CO.CO} \\ \text{CO.CO.NH} \end{array}$  wurde durch Einwirkung von Natriumalkoholat auf Oxaminsäureester erhalten (C. 1909 I, 1892).

## II. Benzoparadiazine: Chinoxaline:



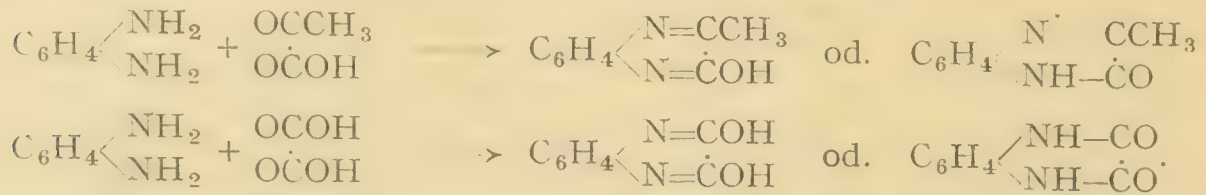
Die Chinoxaline sind wie die Benzimidazole Condensationsproducte von  $o$ -Diaminen (S. 117 f.); sie entstehen:

1. Aus  $o$ -Phenylendiaminen mit Glyoxal und anderen 1,2-Diketoverbindungen (Hinsberg, A. 237, 327):



Aehnlich giebt Benzil  $\alpha,\beta$ -Diphenylchinoxalin, Dioxyweinsäure  $\alpha,\beta$ -Chinoxalindicarbonsäure u. s. w.; die Reactionen vollziehen sich sehr glatt und bei niederen Temperaturen.

$\alpha$ -Ketoncarbonsäuren, wie Brenztraubensäure, Mesoxalsäure liefern *Oxychinoxaline*, Oxalsäure: *Dioxychinoxaline* (vgl. B. **30**, 768):

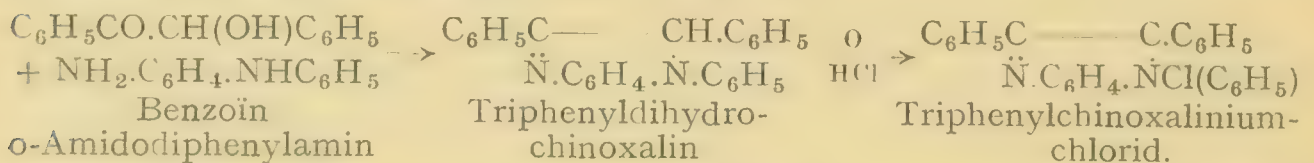


Wie *o*-Phenylendiamine reagiren auch *o*-Naphtylendiamine (S. 633) unter Bildung von *Naphtochinoxalinen*; sym. Tetraamidobenzole liefern *Benzobisparadiazine*.

2.  $\alpha$ -Chlorketoverbindungen,  $\alpha$ -Aldehydalkohole und  $\alpha$ -Ketonalkohole, wie Benzoin, Furoin, Arabinose, Glucose condensiren sich mit *o*-Phenylendiaminen unter  $\text{H}_2\text{O}$ - und  $\text{H}_2$ -Abspaltung zu Chinoxalinen:



Mit monoalkylylirten *o*-Phenylendiaminen entstehen dagegen Dihydrochinoxaline, welche durch Oxydation mit  $\text{FeCl}_3$  in Azoniumsalze der Chinoxaline übergeführt werden (B. **24**, 719, 1875; **25**, 1627):



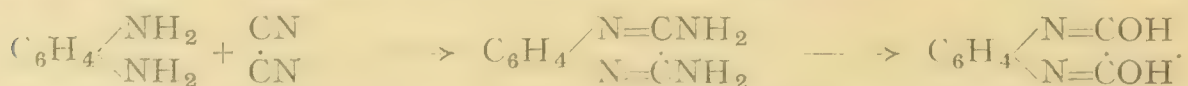
Durch Einwirkung von monoalkylylirten oder phenylirten *o*-Diaminen auf 1,2-Diketone entstehen sogleich die Azoniumsalze. Die diesen Salzen entsprechenden Basen sind sehr unbeständig, indem sie sich in *Pseudobasen*, z. B.

$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{N}=\text{CC}_6\text{H}_5 \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \dot{\text{C}}(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OH}) \end{array}$ , umlagern, aus denen durch Säuren die Azoniumsalze zurückgebildet werden (B. **25**, 1010; **27**, 2355; **31**, 2425; **32**, 1042); s. auch das analoge Verhalten der Alkylcholiniumhydroxyde S. 873 u. a. m.

3. *o*-Nitrophenylsubstituirte  $\alpha$ -Amidofettsäuren geben durch Reduction *Oxydihydrochinoxaline*, die auch aus *o*-Phenylendiaminen und  $\alpha$ -Halogenfettsäuren entstehen (vgl. A. **292**, 250):



4. Mit Cyan condensiren sich *o*-Phenylendiamine zu *Diamidochinoxalinen*, die mit verdünnter Salzsäure Dioxychinoxaline geben (B. **36**, 4040):

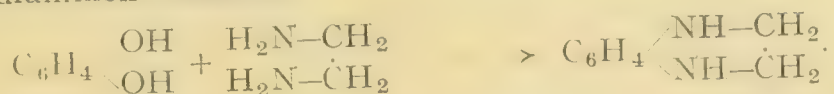


5. Durch Condensation von *o*-Nitrosophenolen mit Acetaldehyd und Ammoniak oder primären Aminen entstehen *Oxydihydrochinoxaline* bez. *Ketotetrahydrochinoxaline* (B. **42**, 574; C. 1908 I, 1589; 1911 I, 178):





6. *Tetrahydrochinoxaline* werden durch Condensation von Dioxybenzolen mit Alkylendiaminen erhalten:

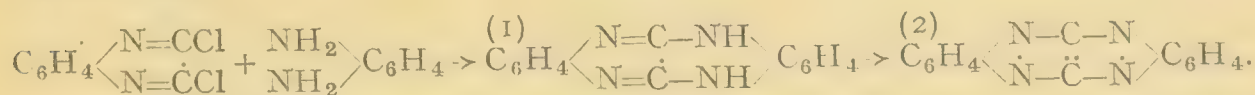


Verhalten: Die Chinoxaline sind schwache einsäurige Basen von chinolin- oder piperidinartigem Geruch, in Alkohol und Aether leicht, in heissem Wasser schwerer löslich als in kaltem. Durch  $\text{MnO}_4\text{K}$  werden sie zu Pyrazin-o-dicarbonsäuren abgebaut (S. 956), durch Reduction meist in Hydrochinoxaline umgewandelt (B. 27, 2181).

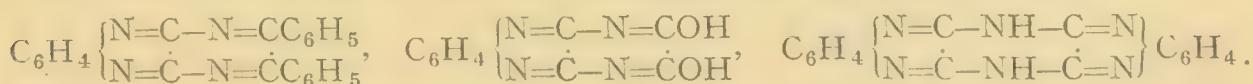
**Chinoxalin**  $\text{C}_8\text{H}_6\text{N}_2$ , F.  $27^\circ$ , Kp.  $229^\circ$ , entsteht aus o-Phenylendiamin mit Glyoxalbisulfit in wässriger Lösung bei  $60^\circ$ ; Jodmethylat, F.  $175^\circ$  u. Zers. **Toluchinoxalin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3[\text{N}_2\text{C}_2\text{H}_2]$ , Kp.  $245^\circ$ , ebenso aus Toluyleno-diamin.  $\alpha,\beta$ -**Dimethylchinoxalin**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}_2\text{C}_2(\text{CH}_3)_2]$ , F.  $106^\circ$ , und  $\alpha,\beta$ -**Dimethyltoluchinoxalin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3[\text{N}_2\text{C}_2(\text{CH}_3)_2]$ , F.  $54^\circ$ , Kp.  $270^\circ$ , aus Phenylbenz. Toluyldiamin mit Diacetyl.  $\alpha$ -**Isopropylchinoxalin**, Kp.  $270^\circ$ , durch Condensation von o-Phenylendiamin mit  $\gamma$ -Brom- $\alpha\alpha$ -dimethylacetessigester und darauffolgendes Erhitzen mit Salzsäure (B. 32, 1209). **Phenylchinoxalin**  $\text{C}_8\text{H}_5\text{N}_2(\text{C}_6\text{H}_5)$ , F.  $78^\circ$ , entsteht durch Condensation von o-Phenylendiamin mit Isonitrosoacetophenon sowie durch Abbau des  $\alpha,\beta$ -Naphthophenazins (S. 962) (B. 39, 2238); analog sind  $\alpha$ - und  $\beta$ -**Phenylnaphtochinoxalin**, F.  $153^\circ$  und  $163^\circ$ , aus Isonitrosoacetophenon und  $\alpha,\beta$ -Naphtyldiamin sowie durch Abbau der beiden  $\alpha,\beta$ -Naphazine erhalten worden (B. 41, 2350).  $\alpha,\beta$ -**Diphenylchinoxalin**  $\text{C}_8\text{H}_4\text{N}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ , F.  $124^\circ$  (B. 27, 2181). **Bz-Chloroxy- $\alpha,\beta$ -diphenylchinoxalin** wird unter dem Namen *Luteol* als Indicator für Alkalimetrie empfohlen (B. 28, R. 628).

$\alpha$ -**Oxychinoxalin**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}_2\text{C}_2\text{H}(\text{OH})]$ , F.  $265^\circ$ , aus seiner Carbonsäure (s. u.),  $\alpha$ -**Methyl- $\beta$ -oxytoluchinoxalin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3[\text{N}_2\text{C}_2(\text{CH}_3)(\text{OH})]$ , F.  $220^\circ$ , und  $\alpha$ -**Phenyl- $\beta$ -oxytoluchinoxalin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3[\text{N}_2\text{C}_2(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OH})]$ , F.  $196^\circ$ , entstehen aus Toluyldiamin mit Brenztraubensäure und Phenylglyoxyssäure; sie sind in Alkalien sowohl als in Säuren löslich, in ersteren farblos, in letzteren mit gelber Farbe.

$\alpha,\beta$ -**Dioxychinoxalin**, *Phenylenoxamid*  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}_2\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_3]$ , aus o-Phenylendiamin und Oxalsäure oder dem  $\alpha,\beta$ -Diamidochinoxalin mit Salzsäure, liefert mit  $\text{PCl}_5$   $\alpha,\beta$ -**Dichlorchinoxalin**, F.  $150^\circ$ . Erwärmt man letzteres mit o-Phenylendiamin, so entsteht ein Condensationsproduct, das gelbe, stark gelbgrün fluorescirende Lösungen bildet und daher den Namen **Fluoflavin**  $\text{C}_6\text{H}_4:(\text{N}_4\text{C}_2\text{H}_2):\text{C}_6\text{H}_4$  (1), F.  $360^\circ$ , erhalten hat; durch Oxydation verliert letzteres 2H-Atome unter Bildung von **Chinoxalophenazin**  $\text{C}_6\text{H}_4:(\text{N}_4\text{C}_2):\text{C}_6\text{H}_4$  (2) (B. 29, 784):



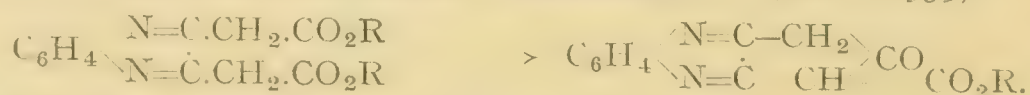
$\alpha,\beta$ -**Diaminochinoxalin**, aus o-Phenylendiamin und Cyangas in methylalkoholischer Lösung (S. 958), condensirt sich mit o-Diketonen wie Benzil und Phenanthrenchinon, mit Brenztraubensäure und mit Oxalsäure in analoger Weise wie die o-Phenylendiamine zu *polycyclischen Kernen*; mit  $\alpha,\beta$ -Dichlorchinoxalin liefert es das sog. **Fluorubin** (B. 36, 4039), z. B.:



$\alpha,\beta$ -**Dioxynaphtochinoxalin**, *Naphtylenoxamid*  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{N}_2\text{C}_2\text{O}_2\text{H}_2)$  (B. 30, 772; 36, 4044).

$\alpha,\beta$ -Chinoxalindicarbonsäure  $C_6H_4[N_2C_2(CO_2H)_2]$  (+ 2H<sub>2</sub>O), F. 190° u. Z., aus Dioxyweinsäure mit o-Phenylendiamin (B. 27, 2185), bildet ein Anhydrid  $C_6H_4 \begin{matrix} N=C-CO \\ N=C-CO \end{matrix} O$ , F. 251°; die aus letzterem mit NH<sub>3</sub> entstehende Chinoxalindicarbonaminsäure kann mit Brom und Natronlauge in  $\alpha$ -Amidochinoxalin- $\beta$ -carbonsäure  $C_6H_4[N_2C_2(NH_2)CO_2H]$ , F. 210° u. Zers., übergeführt werden (B. 28, 1657).  $\alpha$ -Oxychinoxalin- $\beta$ -carbonsäure  $C_6H_4[N_2C_2(OH)(CO_2H)]$ , F. 265° u. Zers., aus Alloxan und o-Phenylendiamin und Verseifen des zunächst entstehenden Ureids der Säure (A. 292, 248).

$\alpha,\beta$ -Chinoxalindiessigester  $C_8H_4N_2(CH_2CO_2C_2H_5)_2$ , F. 58°, aus o-Phenylendiamin und Ketipinsäureester, wird durch Na-aethylat zu Phencyclopentanonazincarbonsäureester condensirt (C. 1901 II, 539):



Hydrochinoxaline: N, $\alpha$ -Dihydrochinoxaline zeichnen sich durch intensiv gelbgrüne Fluorescenz aus: Dihydro- $\alpha,\beta$ -diphenylchinoxalin

$C_6H_4 \begin{matrix} N-CC_6H_5 \\ NH-\dot{C}HC_6H_5 \end{matrix}$ , F. 146°, entsteht durch Reduction von Diphenylchinoxalin mit Zinnchlorür, oder aus Benzoin mit o-Phenylendiamin (B. 24, 1870; 27, 2182). n-Methyldihydro- $\alpha,\beta$ -diphenylchinoxalin (B. 25, 1632) giebt durch Oxydation n-Methyl- $\alpha,\beta$ -diphenylchinoxaliniumhydroxyd  $C_6H_4 \begin{matrix} N-C.C_6H_5 \\ N(OH)(CH_3):\dot{C}.C_6H_5 \end{matrix}$  (vgl. S. 958).

N,N<sub>1</sub>-Dihydro- $\alpha$ -methyl- $\beta$ -isopropylchinoxalin  $C_6H_4 \begin{matrix} NH-C.C_3H_7 \\ NH-\dot{C}.CH_3 \end{matrix}$ , farblose Blättchen, F. 124°, durch Condensation von o-Phenylendiamin mit Mesityloxyd, Dinitrosoverb. F. 177° (B. 39, 1646).

n-Methylketodihydro- $\beta$ -methylchinoxalin, n, $\beta$ -Dimethylchinoxalon  $C_6H_4 \begin{matrix} N-CCH_3 \\ N(CH_3)-\dot{C}O \end{matrix}$ , F. 78°, Kp. 308°, entsteht durch Condensation von Methyl-o-phenylendiamin mit Brenztraubensäure (B. 25, 1630).

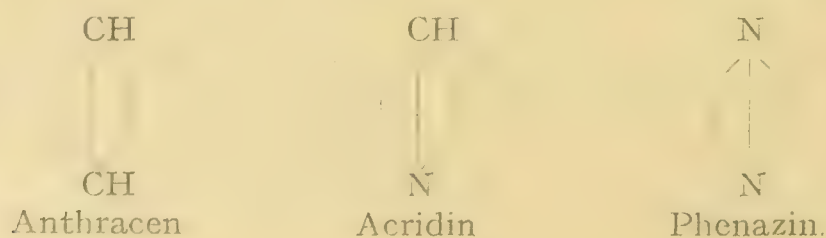
Oxydihydrochinoxalin  $C_6H_4 \begin{matrix} NH.CH_2 \\ N-\dot{C}(OH) \end{matrix}$ , F. 132°, aus o-Phenylendiamin mit Monochloressigsäure, wird von Chromsäure zu Dioxychinoxalin (S. 959) oxydirt (B. 41, 800). Oxydihydronaphtochinoxalin, F. 246°, aus  $\alpha$ -Nitroso- $\beta$ -naphtol, Acetaldehyd und Ammoniak (vgl. S. 958).

Tetrahydrochinoxalin  $C_8H_{10}N_2$ , F. 97°, Kp. 289°, wird aus Brenzcatechin mit Aethylendiamin (B. 21, 378) oder durch Verseifen seines Dibenzosulfonderivats  $C_6H_4 \begin{matrix} (NSO_2C_6H_5)_2 \\ (CH_2)_2 \end{matrix}$ , des Einwirkungsproductes von Aethylenbromid auf Dibenzolsulfon-o-phenylendiamin, erhalten (B. 28, R. 756).

$\alpha,\beta$ -Diphenyltetrahydrochinoxalin  $C_8H_8N_2(C_6H_5)_2$  entsteht in zwei isomeren Modificationen, F. 105° und 142°, durch Reduction von Diphenylchinoxalin mit Na und Alkohol (B. 27, 2184).

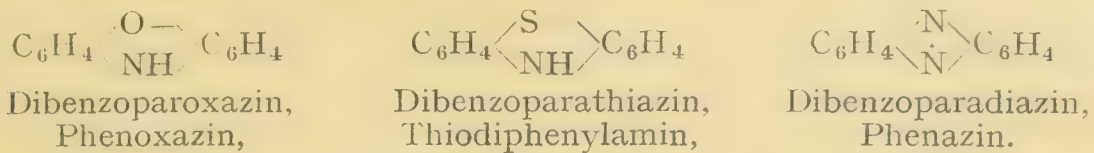
### III. Dibenzoparadiazine: Phenazingruppe.

Das Phenazin hat eine ähnliche Constitution wie Anthracen und Acridin:





Andrerseits steht es durch Bildungsweisen und Verhalten den Dibenzoderivaten des Paroxazins und Parathiazins (S. 937, 940) nahe:

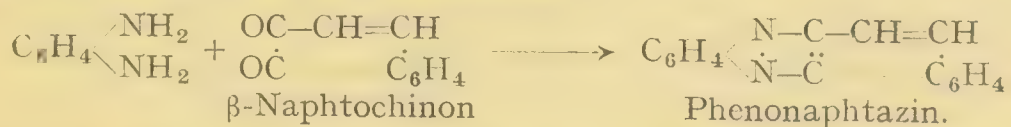


Wie Phenoxazin und Thiodiphenylamin ist das Phenazin Muttersubstanz ausgedehnter und zum Teil technisch wichtiger Farbstoffklassen, zu denen die Eurhodine, das Toluylenrot, die Induline, Safranine u. a. gehören, die sich teils vom Phenazin selber, teils von höher condensirten Paradiaminen, wie Naphtophenazin, Naphtazin u. s. w. ableiten.

Bildungsweisen: 1. Durch Condensation von o-Diaminen mit o-Dioxybenzolen unter Austritt von Wasser und Wasserstoff:

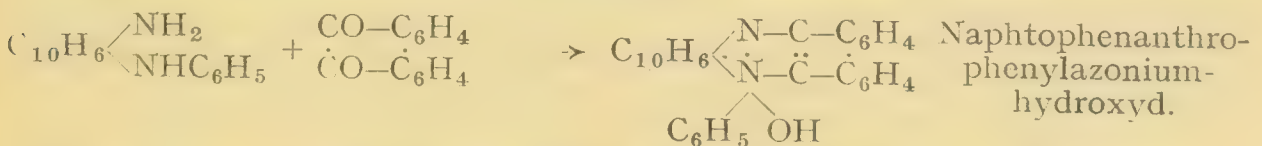


2. Aus o-Diaminen mit o-Chinonen wie  $\beta$ -Naphtochinon, Acenaphtenchinon, Phenanthrenchinon, Krokonsäure:



Aehnlich erhält man aus Isatin und o-Phenylendiamin: *Indophenazin*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}=\text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \quad \text{C}=\text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$  (B. 29, 200).

Dagegen bilden sich *Azoniumbasen* durch Condensation von monosubstituirten o-Diaminen mit o-Chinonen (vgl. Chinoxaline S. 957):

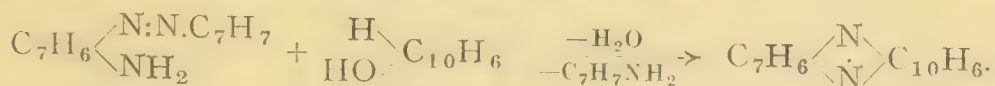


Derartige *Azoniumverbindungen* entstehen ferner aus den Azinen mit Jodalkylen und durch Entamidiren von Indulin- und Safraninbasen (S. 967).

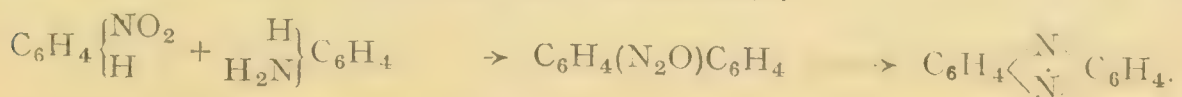
3. Naphtophenazine werden durch Oxydation eines Gemenges von o-Diaminen mit  $\alpha$ -Naphtol erhalten:



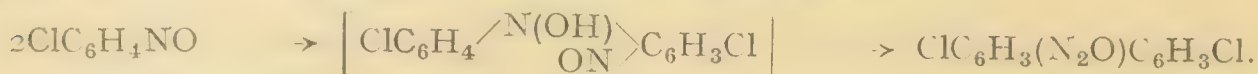
4. Naphtophenazine und Naphtazine bilden sich durch Verschmelzen von o-Amidoazoverbindungen mit  $\beta$ -Naphtol (B. 38, 1811):



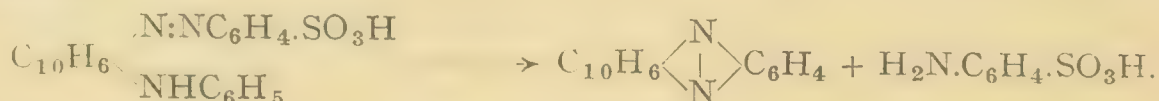
5. Aus Nitrobenzolen und Anilinen oder Naphtylaminen entstehen beim Erwärmen mit trockenem Aetzkali Phenazine bezw. Phenazinoxyde, die leicht zu Phenazinen reducierbar sind (B. 34, 2442):



6. Phenazinoxide bilden sich ferner durch Einwirkung von conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$  auf parasubstituierte Nitrosobenzole (bei unbesetzter p-Stellung entstehen p-Nitrosodiphenylhydroxylamine S. 78) (A. 382, 82):



7. Schliesslich gewinnt man Azine durch Spaltung von o-Anilido-(Toluido- u. s. w.)-azokörpern: o-Anilido-naphtylazobenzolsulfosäure, durch Vereinigung von Naphtylphenylamin mit Diazobenzolsulfosäure gewonnen, zerfällt beim Kochen mit verdünnten Säuren in Naphtophenazin und Sulfanilsäure:



Verhalten: Die Phenazine sind meist gelbliche, unzersetzt destillirende, sehr schwach basische Substanzen, deren Lösungen in conc. Säuren schon durch Wasserzusatz gefällt werden; mit Jodalkylen liefern sie Azoniumjodide (vgl. S. 966). Durch Reduction werden die Phenazine in farblose, unbeständige Dihydroderivate, wie *Dihydrophenazin*  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NH} \\ \diagdown \text{NH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$ , übergeführt, die sich sehr leicht wieder zu den Phenazinen oxydiren.

**Phenazin**  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2$ , F.  $171^\circ$ , hellgelbe Nadeln, ist zuerst 1. durch Destillation von azobenzoësaurem Kalk gewonnen und für *Azodiphenylen* (Phenazon vgl. S. 946) gehalten worden, mit dem es isomer ist. Es entsteht ferner 2. aus o-Phenylendiamin und Brenzcatechin (s. o.), 3. aus Amidophenazinen (S. 965) durch Entamidiren, 4. beim Leiten von Anilindampf durch glühende Röhren, 5. aus Formazylcarbonsäureester  $\text{CO}_2\text{R.C} \begin{array}{c} \text{N.NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{N:NC}_6\text{H}_5 \end{array}$  beim Kochen mit conc. Säuren (B. 25, 3205), 6. aus Amidodiphenylamin  $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{NH}_2 \end{array}$  durch Oxydation, neben verschiedenen andern Producten (B. 26, 383). 7. Aus Nitrobenzol, Anilin und Aetzkali, wobei auch **Phenazinoxid**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{N}_2\text{O})\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $226^\circ$ , erhalten werden kann, das durch Zinnchlorür quantitativ zu Phenazin reducirt wird (B. 34, 2446). Durch Reduction mit Schwefelammon giebt das Phenazin: **Dihydrophenazin**; über Reduction in saurer Lösung s. A. 292, 260.

**Dimethylphenazin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$ , F.  $162^\circ$ , durch Reduction aus dem **Dimethylphenazinoxid**, F.  $205^\circ$ , das aus p-Nitrosotoluol nach Bildungsweise 6 (s. o.) erhalten wird.

**Toluphenazin**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $117^\circ$ , aus Toluyldiamin und Brenzcatechin, sowie aus o-Amidophenyltolylamin mit Bleioxyd (B. 29, 1873).  **$\alpha,\beta$ -Naphtophenazin**  $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_4$ , F.  $142^\circ$ , entsteht ausser nach den allgemeinen Methoden (S. 961), auch aus Naphtylphenylnitrosamin

$\text{C}_{10}\text{H}_7 \begin{array}{c} \text{NO} \\ | \\ \text{N} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$ , ähnlich wie Acridin (vgl. S. 896) aus Formyldiphenylamin.

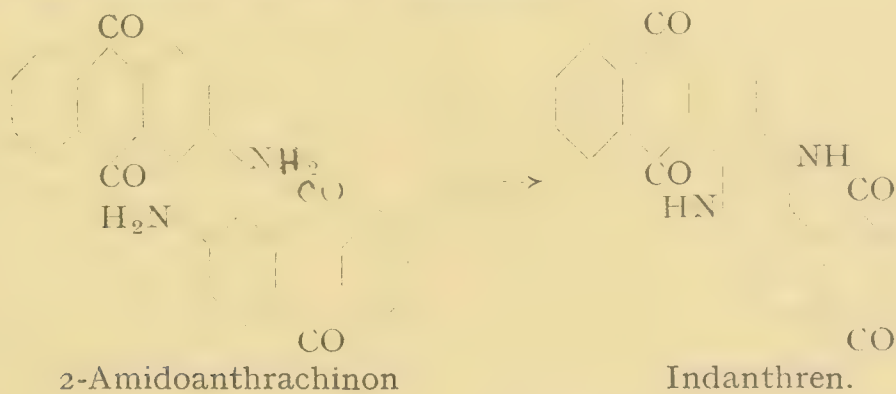
Es kann durch Oxydation u. s. w. zum Phenylchinoxalin (S. 959) abgebaut werden (B. 39, 2238). sym.  **$\alpha,\beta$ -Naphtazin**  $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{C}_{10}\text{H}_6$ , F.  $243^\circ$ , aus  $\beta,\beta$ -Dinaphtylnitrosamin (B. 26, 185) oder aus Benzolazo- $\beta$ -naphtylamin durch Verschmelzen mit  $\beta$ -Naphtol (B. 38, 1816). asym.  **$\alpha,\beta$ -Naphtazin**, F.  $283^\circ$  (l. c.), ist zuerst aus Nitronaphtalin durch Glühen mit Kalk erhalten worden (*Naphtase*: Laurent 1840) und wurde daher lange Zeit für Azonaphtalin gehalten; es entsteht ferner aus  $\alpha,\beta$ -Naphtylendiamin mit  $\beta$ -Naphtochinon; am leichtesten erhält man es durch Condensation von Nitroso- $\beta$ -naphtylamin mit  $\alpha$ -Naphtylamin (B. 29, 2086), oder durch Verschmelzen von



$\beta$ -Naphthylamin mit Aetzalkalien mit oder ohne Zusatz von Oxydationsmitteln (C. 1905 II, 1757). Durch oxydativen Abbau kann das sym.  $\alpha,\beta$ -Naphthazin in  $\alpha$ -Phenylnaphtochinoxalin, das asym.  $\alpha,\beta$ -Naphthazin in  $\beta$ -Phenylnaphtochinoxalin (S. 959) übergeführt werden (B. 41, 390). **Phenanthrophenazin**  $C_{14}H_8:N_2:C_6H_4$ , F. 217°, aus Phenanthrenchinon und o-Phenylendiamin. **Acenaphtenphenazin**  $C_{12}H_6:N_2:C_6H_4$ , F. 234°, aus Acenaphtenchinon und o-Phenylendiamin (C. 1899 II, 338).

**Anthrazin**  $C_{14}H_8$   $\left\{ \begin{matrix} [1]N[1] \\ [2]N[2] \end{matrix} \right\} C_{14}H_8$ , braunrote Nadeln, F. ca. 390°, sublimierend, entsteht durch Verschmelzen von  $\beta$ -Anthramin mit Aetzalkalien (C. 1906 II, 725); man erhält es ferner aus dem

**Indanthren**, *Dihydroanthrachinonazin* durch Destillation mit Zinkstaub. Das Indanthren wird aus dem 2-Amidoanthrachinon (S. 679) durch Verschmelzen mit Aetzkali bei 250° dargestellt:



Die folgenden Bildungsweisen, die jedoch keine technische Bedeutung besitzen, beweisen seine Constitution: 1. durch Condensation von 1,2-Diamidoanthrachinon mit 1,2-Anthrachinon (S. 674) mit nachfolgender Oxydation und Reduction (C. 1906 II, 80); 2. aus 1-Amidoanthrachinon beim Erhitzen mit verdünnten Säuren unter Druck (C. 1907 II, 1133); 3. durch Condensation von 1-Amido-2-Brom(Chlor)anthrachinon mit sich selbst (C. 1905 I, 843). Das Indanthren bildet ein indigoblau gefärbtes, in allen organischen Lösungsmitteln sehr schwer lösliches Pulver; aus Chinolin krystallisiert es in kupferglänzenden Nadeln. Beim Erhitzen mit Benzoylchlorid liefert es eine Dibenzoylverbindung, rote Nadeln (B. 44, 1732).

Durch Oxydation mit Chromsäure oder Salpetersäure geht das Indanthren in das gelbgrün gefärbte Anthrachinonazin  $C_{14}H_6O_2(N_2)C_{14}H_6O_2$  über, das sehr leicht wieder das Dihydroazin zurückbildet. Diese gegenüber der Unbeständigkeit anderer Dihydrophenazine (S. 962) auffallende Stabilität des Dihydroanthrachinonazins findet eine Analogie in der Beständigkeit des Fluorubins (S. 959) u. a. m. Durch sehr energische Oxydation mit Chromsäure geht das Indanthren in das Dioxy-pyrazino-anthrachinon  $C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown \text{CO} \diagup \\ \diagup \text{CO} \diagdown \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} \diagdown \text{N}=\text{C}(\text{OH}) \\ \diagup \text{N}=\text{C}(\text{OH}) \end{matrix}$  über (B. 44, 1727).

Durch Hydrosulfit oder Zinkstaub wird Indanthren unter Aufnahme von 2 bez. 4 H-Atomen zu alkalilöslichen hydrochinonartigen Producten reducirt, die durch Oxydation an der Luft den unlöslichen Farbstoff regenerieren: hierauf beruht die Küpenfärbung mit Indanthren (S. 679) (B. 36, 3410; 40, 390).

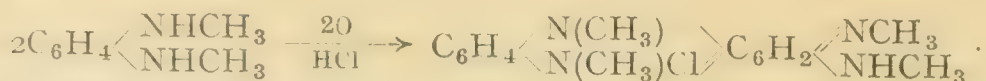
Technisch wichtig sind eine Reihe von Halogensubstitutionsproducten des Indanthrens, die noch schwieriger wie das Indanthren selbst zu den entsprechenden Azinen oxydirt werden (vgl. B. 43, 1000).







Oxydirt man dialkylierte o-Diamine, so entstehen parachinoide Azoniumsalze (B. 37, 552):



c. Sym. Diamidophenazine, Toluylenrotgruppe: Sym. Diamidophenazine erhält man durch Oxydation von amidirten Indaminen (S. 234):



Statt des fertigen Indamins kann man auch das Gemisch eines p-Diamins mit einem m-Diamin oxydiren oder Chinonchlorimine auf ein m-Diamin einwirken lassen. So entsteht: **Toluylenrot, Dimethyldiamidotoluphenazin**  $\text{NH}_2\text{C}_7\text{H}_5\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{N}(\text{CH}_3)_2$  durch Oxydation von p-Amidodimethylanilin mit m-Toluyldiamin (S. 116), wobei als Zwischenproduct Toluylenblau (S. 234) auftritt. Toluylenrot bildet orangerote Nadeln, färbt Seide und tannirte Baumwolle scharlachrot; es ist unter dem Namen *Neutralrot* im Handel. Die einsäurigen Salze sind rot, die 2- und 3-säurigen, nur bei Gegenwart conc. Säuren beständigen Salze blau bis grün gefärbt. Durch Entamidierung bildet es Dimethylamidotoluphenazin.

**Oxyphenazine, Eurhodole** bilden sich 1. aus den Amidophenazinen durch Erhitzen mit conc. Salzsäure auf  $180^\circ$ ; 2. synthetisch durch Condensation von o-Diaminen mit hydroxylierten o-Chinonen. Die Eurhodole gleichen in Farbe und Fluorescenz den Eurhodinen.

**o-Oxynaphtophenazin**  $\text{HOC}_{10}\text{H}_5\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_4$  aus Amidonaphtophenazin oder durch Condensation von Oxy- $\beta$ -naphtochinon mit o-Phenylendiamin erhalten, bildet zwei isomere Methylaether, einen Sauerstoff- und einen Stickstoffaether, die den beiden oben (S. 965) angeführten Eurhodolformen entsprechen (B. 24, 2167)

Aehnlich wie die Monoxy- werden auch Di- und Polyoxyphenazine gewonnen. Durch Condensation von o-Phenylendiamin mit Dioxydiketotetrahydronaphtalin (S. 643), entsteht: **Naphtophenazinoxid**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}$ , eine aethylenoxydartige Verbindung, die durch Salzsäure umgelagert wird in  $\beta$ -**Oxynaphtophenazin**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{C}_{10}\text{H}_5\text{OH}$ , F.  $198^\circ$  (B. 26, 617; A. 286, 61).

Azoniumverbindungen: Diese Verbindungen sind von Wichtigkeit, da sie als die Stammsubstanzen der Farbstoffe der Indulin- und Safraninreihe zu betrachten sind, aus denen sie durch Diazotiren in stark saurer Lösung gewonnen wurden (s. u.) und in die sie durch Behandlung mit Ammoniak oder Alkalien meist wieder zurückzuführen sind. Diese Substituierbarkeit, die sich ausser auf OH-,  $\text{NH}_2$ - und Aminreste auch noch auf andere Radicale, wie z. B. den Rest des Desoxybenzoins  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}(\text{C}_6\text{H}_5)$  (B. 31, 3073) erstreckt, haben die Azoniumverbindungen mit den *Azoxonium*- und *Azthionium*-verbindungen (S. 937, 941) gemeinsam; auch findet sie sich in einem gewissen Grade bei allen Chinonen und chinoïden Substanzen (vgl. S. 233). Im Hinblick hierauf lassen sich gewisse Gesetzmässigkeiten bei der Substitution asym. Azoniumverbindungen besser durch sog. *ortho-chinoïde* Formeln wie -



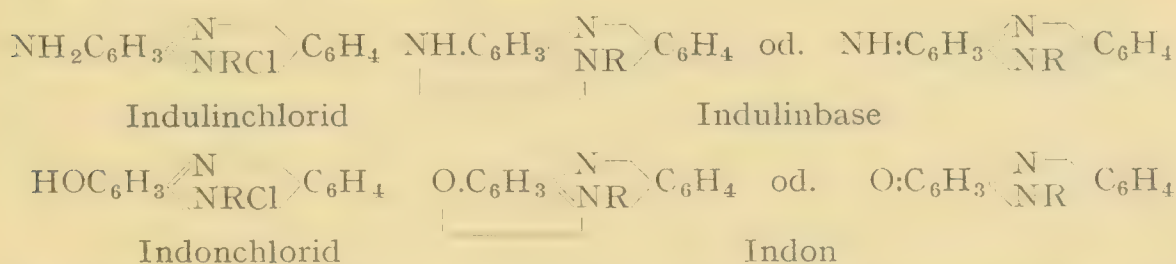
erklären (B. 33, 395).

Ueber die synthetischen Bildungsweisen von Phenazoniumverbindungen vgl. S. 961. Die Phenazoniumsalze sind meist mittelst ihrer Eisenchloriddoppelsalze isolirt worden: **Aethylphenazoniumjodid**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{N}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{J})\text{C}_6\text{H}_4$



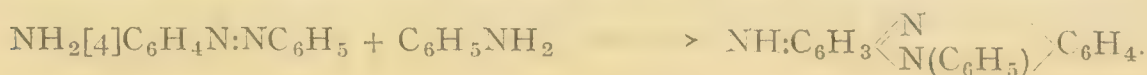
und **Methylnaphtophenazoniumjodid**  $C_{10}H_6(N_2CH_3 \cdot J)C_{10}H_6$  entstehen aus den entsprechenden Azinen mit Jodalkylen (B. **30**, 391). **Phenylphenazoniumchlorid** aus Aposafuranchlorid durch Entamidiren, Eisenchloriddoppelsalz  $C_6H_4(N_2C_6H_5 \cdot Cl)C_6H_4 \cdot FeCl_3$ , F.  $186^\circ$ , giebt durch Reduction mit Zinnchlorür **n-Phenyldihydrophenazin**  $C_6H_4 \begin{matrix} N(C_6H_5) \\ \diagdown \\ NH \end{matrix} \diagup C_6H_4$ , F.  $143^\circ$ , das eigentliche Analogon des Phenoxazins und Thiodiphenylamins (A. **322**, 69). **Phenylnaphtophenazoniumchlorid**  $C_{10}H_6(N_2C_6H_5 \cdot Cl)C_6H_4$ , aus Rosindulin und Isorosindulin (S. 969). Ein isomeres **Isophenylnaphtophenazoniumchlorid**, ist aus  $\psi$ -Rosindulin (S. 969), sowie durch Condensation von  $\beta$ -Naphtochinon mit Phenyl- $\alpha$ -phenylendiamin erhalten worden (B. **29**, 2316, 2967; **30**, 2629). **Phenyldinaphtazoniumchlorid**  $C_{10}H_6(N_2C_6H_5 \cdot Cl)C_{10}H_6$ , aus Naphtindulin (B. **32**, 939). **Phenylphenanthrophenazoniumchlorid**, *Flavindulin*  $C_{14}H_8(N_2C_6H_5 \cdot Cl)C_6H_4$  aus Phenanthrenchinon und o-Amidodiphenylamin (A. **292**, 266; C. 1898 II, 691; 1900 II, 117 u. a. m.). Ueber die Einwirkungsproducte magnesiumorganischer Verbindungen auf Flavindulin s. B. **42**, 1104. **Phenylacenaphtophenazoniumnitrat**  $C_{12}H_6(N_2C_6H_5 \cdot NO_3)C_6H_4$ , aus Acenaphtenchinon und o-Amidodiphenylamin (B. **43**, 441).

**Induline, Indone und Safranine:** Diese Farbstoffe haben zu den Phenazinen bez. Phenazoniumsalzen ähnliche Beziehung, wie die Oxazine und Oxazone (S. 937) zum Phenoxazin bez. den Phenazoniumsalzen und die Thiazime und Thiazone zum Thiodiphenylamin bez. den Phenazthioniumsalzen (S. 941). Sie enthalten statt des Ring-Sauerstoffatoms und Ring-Schwefelatoms dieser Verbindungen eine NR-Gruppe. Die Indulinsalze können mittelst ihrer Diazoverbindungen durch Entamidiren in *Azoniumsalze* übergeführt werden (vgl. S. 966) und sind demnach als amidirte Azoniumsalze aufzufassen; die entsprechenden Azoniumhydrate gehen jedoch leicht unter  $H_2O$ -Abspaltung in Imine über, die im Gegensatz zu den Azoniumverbindungen Nichtelektrolyte sind (B. **29**, 2316, 2752, 2771; **33**, 311). Diese Imine sind isomer oder desmotrop mit den Parachinonformeln der Indulinbasen; diesen Formeln zufolge sind die Induline, Indone u. s. w.: Chinoanile, Indamine und Indophenole, in denen die beiden aromatischen Kerne noch durch die Gruppe NR mit einander verknüpft sind:

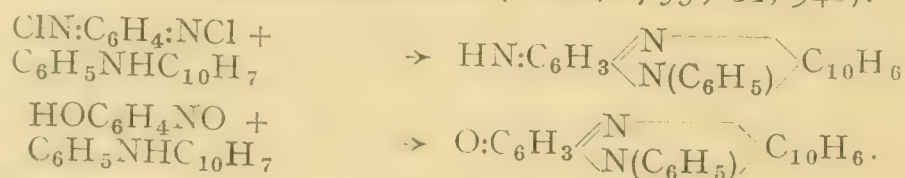


Der Kürze halber sind im folgenden meist die parachinoïden Basenformeln verwendet, die im Hinblick auf die obige Auseinandersetzung zu verstehen sind. Das Radikal (R) kann eine Alkyl- oder eine Alphenylgruppe sein. Von technischer Bedeutung sind vorwiegend die phenylirten Derivate (A. **286**, 187; B. **28**, 1579).

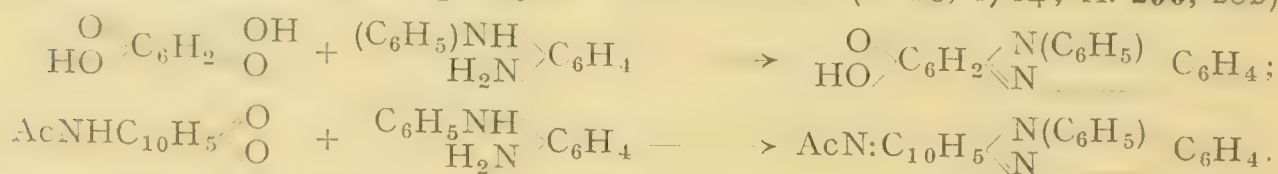
Induline entstehen allgemein 1. durch Erhitzen von p-Amidoazokörpern mit Monaminen bei Gegenwart von etwas Mineralsäure:



Als Zwischen- und Nebenproducte treten dabei p-Chinondiiminderivate auf, wie Chinondianil, Anilidochinondianil, Dianilidochinondianil oder Azophenin (S. 233) u. a., die als die eigentlichen Generatoren der Induline zu betrachten sind (B. **25**, 2731; C. 1902 II, 902). Mit dieser Reaction verwandt ist daher die Bildung von Napht-indulinen und -indonen (*Isoros-indulinen* und -indonen) aus Chinondichlorimin, p-Nitrosoanilinen und p-Nitrosophenolen mit Alkyl- oder Aryl- $\beta$ -naphtylaminen (B. **29**, 2753; **34**, 940):



2. Induline und Indone entstehen durch Condensation von Oxychinonen und Amidochinonen mit phenylirten o-Diaminen (B. **28**, 1714; A. **290**, 262):



Indone entstehen auch aus den Indulinen beim Erhitzen mit starken Mineralsäuren oder verdünnten Laugen.

Die Induline gehören zu den am längsten bekannten Anilinfarbstoffen (Caro und Dale 1865, Griess und Martius 1866); ihre Constitution ist durch eine Reihe von Arbeiten von O. Fischer und Hepp, Kehrman, Nietzki, Witt u. a. aufgeklärt worden (A. **272**, 306; **290**, 247; B. **29**, 1442, 2318, 2771).

Man teilt die Induline ein in:

1. **Benzolinduline**,  $\text{NH:C}_6\text{H}_3(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4$ , die vom Phenazin,
  2. a) **Isorosinduline**,  $\text{NH:C}_6\text{H}_3(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_{10}\text{H}_6$ ,  
b) **Rosinduline**,  $\text{NH:C}_{10}\text{H}_5(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4$ , die vom Naphtophenazin,
  3. **Naphtinduline**,  $\text{NH:C}_{10}\text{H}_5(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_{10}\text{H}_6$ , die vom Naphtazin
- abgeleitet sind, zu denen 4. noch die vom Phenanthrophenazin und -naphtazin abgeleiteten sog. **Flavinduline** (S. 967) kommen. Diesen ms-Phenylderivaten entsprechende ms-Alkylderivate sind ebenfalls auf verschiedenen Wegen dargestellt worden (vgl. B. **30**, 394 u. a.).

Als Abkömmlinge des Benzochinons haben die Benzolinduline und Isorosinduline einerseits, als Abkömmlinge des Naphtochinons die Rosinduline und Naphtinduline andererseits unter sich grosse Aehnlichkeit. Die ersteren beiden Gruppen bilden violett bis blau gefärbte, schwer lösliche Salze; ihre Anwendung in der Kattundruckerei beruht auf ihrer Löslichkeit in Acetin (Acetindruck). Die Ros- und Naphtinduline haben stärker basischen Character, ihre Salze zeigen lebhaft rote Färbung und Fluorescenz, sowie beim Verdünnen stark saurer Lösungen einen ähnlichen Farbenwechsel wie die Safranine (s. d.). Durch Erwärmen mit Anilinen geben die Induline ähnlich den Chinonen, leicht Anilidoderivate, ebenso die Indone beim Erwärmen mit Alkalien: Oxyindone. Ueber Einwirkung von Ammoniak auf die Induline s. Safranine.

**Benzolindulin**, **Aposafra**nin  $\text{C}_{18}\text{H}_{13}\text{N}_3$ , entsteht durch Entamidiren von Phenosafranin (S. 970) oder Isophenosafranin (S. 970; A. **322**, 69) und liefert durch weiteres Entamidiren Phenylphenazoniumsalz, das durch Behandlung mit Ammoniak wieder Aposafranin bildet. Beim Erwärmen mit Anilin bildet Aposafranin **Anilidoaposafranin** (B. **28**, 1709; **29**, 2967). Das Benzolindulin entsteht auch aus p-Amidoazobenzol und Anilin neben verschiedenen anderen



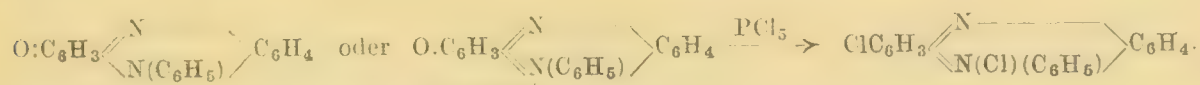
Indulinderivaten (vgl. B. **33**, 1498; C. 1902 II, 902; 1907 II, 257 u. a. O.). Erhitzt man das p-Amidoazobenzol mit p-Phenylendiamin, so entsteht ein Gemenge amidirter Induline, das unter dem Namen Paraphenylenblau, einen geschätzten Baumwollfarbstoff bildet (vgl. A. **286**, 195).

**Isorosindulin**  $C_{10}H_6(N_2C_6H_5)C_6H_3NH$ , aus Chinondichlorimin und Phenyl- $\beta$ -naphthylamin, giebt durch Entamidiren Phenylnaphtophenazoniumsalze (B. **29**, 2753). Die Dimethylverbindung des Isorosindulins entsteht aus p-Nitrosodimethylanilin mit Anilin und  $\alpha$ -Naphthylamin; ein Anilidoderivat dieser Verbindung ist das Basler Blau (A. **272**, 311).

**Rosindulin**  $NHC_{10}H_5(N_2C_6H_5)C_6H_4$ , F. 199<sup>0</sup>, entsteht aus Benzolazo- $\alpha$ -naphthylamin mit Anilin, aus o-Oxy- $\alpha$ -naphthochinonimin mit o-Amidodiphenylamin, sowie aus 4-Acetamido-o-naphthochinon mit Phenyl-o-phenylendiamin neben einem isomeren  $\psi$ -**Rosindulin**, das durch die Stellung der  $NC_6H_5$ -Gruppe zum Naphtalinkern von dem ersteren unterschieden ist (B. **24**, 2167; A. **290**, 262). Durch Entamidiren wird das Rosindulin ebenso wie das Isorosindulin in Phenylnaphtophenazoniumsalze übergeführt, die durch Behandlung mit Ammoniak Rosindulin regeneriren. Neben den genannten sind noch eine ganze Reihe isomerer Rosinduline nach verschiedenen Methoden erhalten worden (vgl. B. **31**, 3097; **32**, 2627; **33**, 1543 u. a. O.). **Phenylrosindulin**, F. 235<sup>0</sup>; seine Disulfosäure ist das Azocarmin (D. R. P. 45370).

**Naphtindulin**  $NHC_{10}H_5(N_2C_6H_5)C_{10}H_6$ , F. 250<sup>0</sup>, wird aus Benzolazo- $\alpha$ -naphthylamin mit Naphtylamin und Anilin gewonnen (A. **262**, 262; **272**, 311); sein Anilidoderivat ist das Naphtylviolett; das Anilidoderivat des Phenylnaphtindulins, das Naphtylblau, entsteht u. a. durch innere Condensation von Benzolazo- $\alpha$ -naphthylphenylamin.

**Indone** (A. **286**, 242): Durch Behandlung mit  $PCl_5$  geben die Indone Chlorphenazoniumchloride, es kommt daher neben der p-Chinonformel (S. 967) für diese Verbindungen noch eine *Phenolbetaïn*formel in Betracht (B. **33**, 1485; **41**, 12).

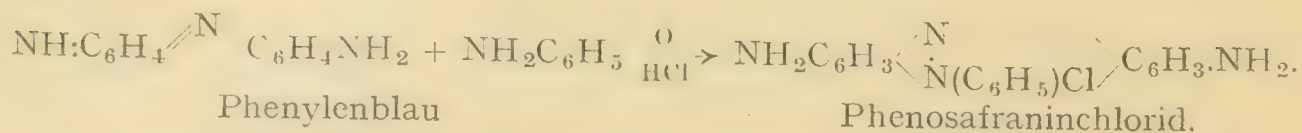


Mit Dimethylsulfat vereinigen sich die Indone zu methylschwefelsauren Salzen von Methoxyphenazoniumhydroxyden (A. **322**, 73).

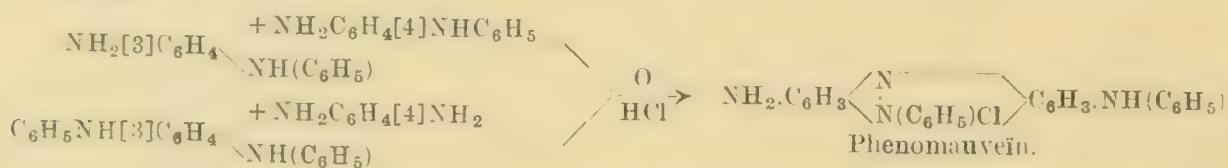
**Aposafraon**, *Benzolindon*  $C_{18}H_{12}N_2O$ , F. 242<sup>0</sup>, entsteht aus Aposafraonbromid mit Natronlauge (B. **33**, 1487), giebt mit  $PCl_5$ : Phenylchlorphenazoniumchlorid (s. o.), mit Hydroxylamin: Aminoaposafranon  $C_{18}H_{11}N_2O(NH_2)$  (B. **38**, 3435). **Rosindon**  $OC_{10}H_5(N_2C_6H_5)C_6H_4$ , F. 259<sup>0</sup>, findet in Form seiner Sulfosäure als ponceauroter Farbstoff technische Verwendung. Es liefert mit  $PCl_5$ : Phenylchlornaphtophenazoniumchlorid, das mit KSH: Thiorosindon giebt; mit Dimethylsulfat giebt Rosindon: 4-Methoxy-naphthophenophenylazoniummethylsulfat  $CH_3OC_{10}H_5(C_6H_5N_2.OSO_3CH_3)C_6H_4$ . Ueber Oxydation von Rosindon mit  $CrO_3$  zu sog. Rosindonsäure siehe B. **36**, 3622. **Isorosindon**  $C_{10}H_6(N_2C_6H_5)C_6H_3O$ , F. 224<sup>0</sup>, entsteht auch aus Nitrosophenol und Phenyl- $\beta$ -naphthylamin (B. **29**, 2755), giebt mit  $PCl_5$  Phenylnaphtochlorphenazoniumchlorid (B. **33**, 1494), mit Hydroxylamin Aminoisosindon (B. **40**, 3406). **Naphtindon**  $C_{10}H_5O(N_2C_6H_5)C_{10}H_6$ , F. 295<sup>0</sup>, giebt mit  $PCl_5$  Phenylchlornaphtazoniumchlorid (B. **33**, 1497).

**Safranine**: Die Safraninsalze sind als symmetrische Diamidoderivate der Azoniumsalze zu betrachten (B. **29**, 1442). Sie entstehen:

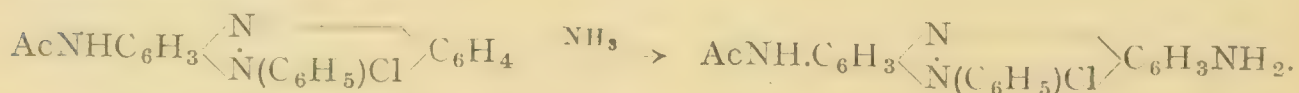
1. Durch Oxydation des Gemenges von einem Indamin und einem Monamin (vgl. B. **33**, 1212):



2. Durch Oxydation eines Gemenges von m-Amidoderivaten des Diphenylamins mit p-Diaminen oder Chinondichloriminen (B. **28**, 1579; **29**, 1444):



3. Aus den Acetverbindungen von Indulinen durch Einwirkung von Ammoniak oder Aminen:



Die Safranine bilden beständige meist rot gefärbte einsäurige Salze. Die Lösungen in conc. Schwefelsäure oder Salzsäure sind grün und werden beim Verdünnen blau, dann rot (Dissociation unbeständiger, mehrsauriger Salze; vgl. Eurhodine S. 965), der umgekehrte Farbenwechsel erfolgt beim Säurezusatz zu verdünnten Salzlösungen. Characteristisch ist die Schwerlöslichkeit der Nitrate. Die alkoholischen Lösungen der Safranine zeigen starke gelbrote Fluorescenz. Im Gegensatz zu den Indulinazoniumbasen (S. 967) sind die freien Azoniumbasen der Safraninreihe in wässrigen Lösungen beständig (B. **33**, 315). Durch Reduction der Safranine entstehen Leukobasen, die bei Gegenwart von Alkali sehr schnell die Farbstoffe regenerieren.

**Phenosafraninchlorid**  $\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{Cl}$ , grünlänzende Blättchen oder stahlblaue Nadeln, bildet beim Kochen mit Baryt: Safranol (S. 971). Durch Kochen seiner Monodiazoverbindung mit Alkohol entsteht: Aposafraninchlorid (S. 968), dessen Acetylderivat durch Behandlung mit Ammoniak wieder ein acetyliertes Phenosafranin liefert (B. **30**, 1565). **as-Dimethyl-** und **Diaethylphenosafranin** (B. **28**, 1356) werden aus Dimethyl- und Diaethyl-p-phenylendiamin mit 2 Mol. Anilin gewonnen. Das Dimethylphenosafranin liegt dem Farbstoff Fuchsia zu Grunde; ein Homologes desselben ist das Girofflé des Handels. **n-Tetraethylphenosafranin** ist der violette Farbstoff Amethyst.

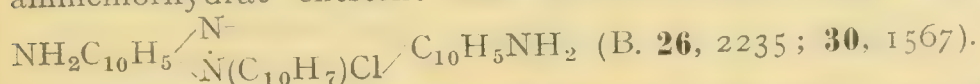
**Isophenosafranin**  $(\text{NH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl})\text{C}_6\text{H}_4$  wird aus dem durch Condensation von Pikrinsäure mit o-Amidodiphenylamin hergestellten Dinitrophenylhydrophenazin in analoger Weise wie die entsprechenden Verbindungen der Oxazin- und Thiazinreihe (S. 934 und 939) erhalten (B. **32**, 2608, 3155).

**Tolusafranin**  $\text{C}_{18}\text{H}_{13}(\text{CH}_3)_2\text{N}_4\text{Cl}$  bildet den Hauptbestandteil des gewöhnlichen Safranins, das in der Baumwoll- und Seidenfärberei zum Hervorbringen scharlachroter und rosenroter Töne dient. Es wird erhalten aus p-Tolylendiamin (s. o.) mit 1 Mol. o-Toluidin und 1 Mol. Anilin, in der Technik aus dem Anilinöl für Safranin (S. 88), das durch Diazotirung zum Teil in p-Amidoazotoluol übergeführt und dann durch Reduction in p-Tolylendiamin und o-Toluidin zerlegt wird.



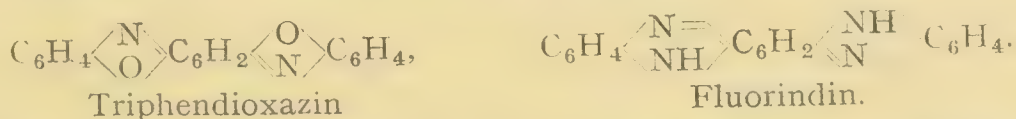
**Naphtophenosafraninchlorid**  $\text{NH}_2\text{C}_{10}\text{H}_5(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl})\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ ; sein Acetyl-derivat entsteht aus Acetyl-Isorosindulin mit Ammoniak (B. 30, 1566).

Den Safraninen steht seiner Bildungsweise nach sehr nahe der Farbstoff **Indazin**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHC}_6\text{H}_3(\text{N}_2\text{ClC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_3\text{N}(\text{CH}_3)_2$ , F.  $218^\circ$ , der aus Diphenyl-m-phenylendiamin mit Nitrosodimethylanilin entsteht. Der analog aus Nitrosoanilin mit Diphenyl m-phenylendiamin oder aus m- und p-Amidodiphenylamin (s. o.) entstehende nicht methylierter Grundkörper des Indazins ist mit **Phenomauvein** identisch, das in naher Beziehung steht zum **Mauvein** (Perkin 1856), dem ersten technisch dargestellten Anilinfarbstoff. Das Mauvein wurde durch Oxydation toluidinhaltigen Anilins mit Bichromat oder  $\text{PbO}_2$  erhalten. Den Safraninen schliesst sich ferner das **Magdalarot** an (Hofmann, B. 2, 412), das aus Amidoazonaphthalin mit  $\alpha$ -Naphtylaminchlorhydrat entsteht und wahrscheinlich folgende Constitution hat:

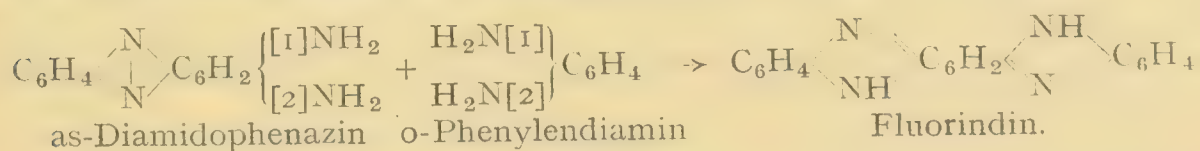


**Safraninone** und **Safranole** sind als sym. Amido- und Oxyderivate der Indone zu betrachten; sie entstehen ähnlich den Safraninen aus m-Oxydiphenylaminen mit Nitrosodimethylanilin oder Nitrosophenol (B. 28, 270, 503, 1354, 1578). **Safraninon**  $\text{C}_{18}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$  und **Safranol**  $\text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$  werden auch durch Kochen von Phenosafranin mit Barytwasser oder Kali gewonnen (B. 30, 399). Mit  $\text{PCl}_5$  giebt Safranol: Dichlorphenazoniumchlorid  $\text{ClC}_6\text{H}_3(\text{N}_2\text{ClC}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}$  (B. 31, 301).

**Fluorindine**: Der einfachste Vertreter dieser Farbstoffklasse, das Fluorindin, entspricht dem Triphendioxazin (S. 939):



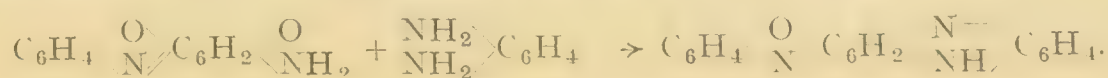
Wie dieses durch Oxydation von o-Amidophenolen, so entstehen die Fluorindine durch Oxydation oder Erhitzen der Salze von o-Diaminen, wobei als Zwischenproducte as-Diamidophenazine (S. 965) auftreten:



Die Fluorindine bilden meist grünlänzende, unzersetzt sublimirende, sehr schwer lösliche Krystalle, deren Lösungen prachtvolle, ziegelrote Fluorescenz zeigen.

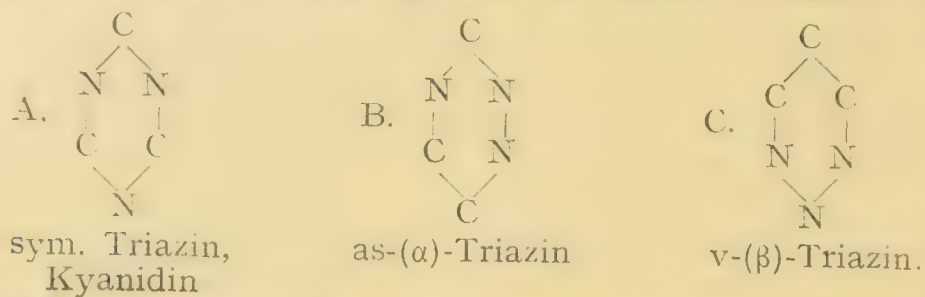
**Methylfluorindin**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{N}_2\text{H})\text{C}_6\text{H}_2(\text{N}_2\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4$  entsteht aus HCl-Diamidophenazin mit Methyl-o-phenylendiamin (B. 28, 395). **Phenylfluorindin**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2\text{HC}_6\text{H}_2\text{N}_2(\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4$  ist durch Condensation von Aposafraninchlorid (S. 968) mit o-Phenylendiamin gewonnen worden (B. 29, 367). **Diphenylfluorindin**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_2(\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4$  entsteht aus Azophenin (S. 233) durch Oxydation, sowie aus Phenylindulin (s. o.) durch Sublimation u. a. m. (B. 28, 293). Ueber **Phenanthrophenofluorindin** aus o-Diamidoflavindulin s. B. 33, 405.

Ein gemischtes Oxazin-Phenazin ist das **Triphenazinnoxazin**, das aus as-Dioxyphenazin mit o-Amidophenol oder aus Amidophenoxazon mit o-Phenylendiamin entsteht (B. 28, 299; 31, 499; 34, 2272; 35, 2816):



## 4. Triazine.

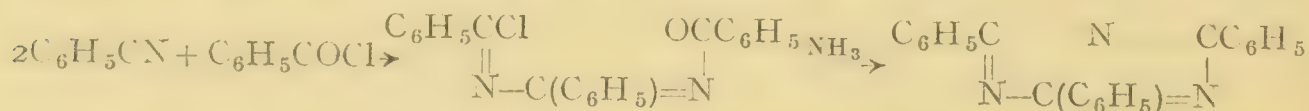
Es sind Derivate aller drei möglichen metameren Triazine bekannt:



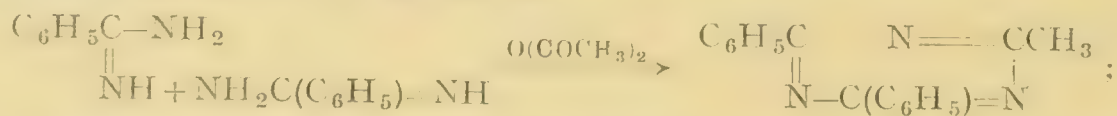
**A. Sym. Triazine, Kyanidine:** Der Formel des symmetrischen Triazins entspricht der hypothetische *Tricyanwasserstoff*, auf den man gewisse Metallcyanwasserstoffsäuren zurückführt. Derivate dieses Triazins sind ferner eine Reihe polymerer Cyanverbindungen, wie Cyanursäure, Sulfocyanursäure, Cyanurchlorid, Melamin, Isomelamin u. a., die bereits früher abgehandelt wurden (vgl. Bd. I).

Alkyl- und Phenyl-derivate des sym. Triazins oder Kyanidins erhält man:

1. durch Einwirkung von Aluminiumchlorid auf ein Gemenge von Benzonnitril mit Benzoylchlorid oder Fettsäurechloriden; bei Anwendung von Benzoylchlorid verläuft die Reaction, am besten unter Zusatz von Chlorammonium, wahrscheinlich folgendermassen (B. **25**, 2263):



2. Durch Einwirkung von Fettsäureanhydriden auf aromatische Carbonsäureamidine (B. **25**, 1624; **34**, 1989):



wie Fettsäureanhydride wirkt auch Kohlenoxychlorid unter Bildung von Oxykyanidinen (B. **25**, 1424).

Die Kyanidine sind schwache einsäurige Basen und können mehr oder weniger leicht in  $\text{NH}_3$  und Carbonsäuren gespalten werden.

**Diphenylmethylkyanidin**  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_2(\text{CH}_3)\text{N}_3$ , F.  $110^\circ$ , aus Benzamidin und Acetanhydrid, liefert durch Oxydation Diphenylkyanidincarbon-säure, die unter Verlust von  $\text{CO}_2$  leicht in **Diphenylkyanidin**  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}_3\text{H}$ , F.  $75^\circ$ , übergeht (B. **23**, 2382). **Triphenylkyanidin, Kyaphenin**  $\text{C}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}_3$  ist zuerst aus Benzoylchlorid und Kaliumcyanat (Cloëz, 1859) erhalten worden. Es entsteht ferner durch Polymerisation von Benzonnitril mit conc.  $\text{SO}_4\text{H}_2$ , aus Benzonnitril, Benzoylchlorid und  $\text{AlCl}_3$  (s. o.), sowie durch Einwirkung von Na auf ein Gemenge von Cyanurchlorid und Brombenzol (*Constitutionsbeweis*; vgl. auch B. **36**, 3193); Einwirkung von Natrium auf Benzonnitril vgl. B. **29**, R. 1124. Durch nascirenden Wasserstoff wird es in  $\text{NH}_3$  und Lophin (S. 796) gespalten; vgl. den ähnlichen Uebergang von **Cyanur-triaethyl, Triäethylkyanidin** in Triäethylglyoxalin (B. **28**, R. 66). **Perchlor-trimethylkyanidin**  $\text{C}_3(\text{CCl}_3)_3\text{N}_3$ , F.  $96^\circ$ , entsteht durch Polymerisation von Trichloracetonitril. **Hexachlortriäethylkyanidin**  $\text{C}_3(\text{CCl}_2\text{CH}_3)_3\text{N}_3$ , F.  $74^\circ$ , aus Propionitril mit Chlor entstehend, giebt mit KSH Trithioacetylkyanidin  $\text{C}_3(\text{CS}\text{CH}_3)_3\text{N}_3$  (J. pr. Ch. [2] **57**, 357).



**Diphenyloxykyanidin**  $C_3(C_6H_5)_2(OH)N_3$ , F. 289<sup>0</sup>, aus Benzenylamidin mit  $COCl_2$  (vgl. B. 23, 163), bildet ein gut krystallisirendes Natriumsalz. Mit  $PCl_5$  liefert es Diphenylchlorkyanidin, F. 139<sup>0</sup>, das sich wie ein Säurechlorid verhält, z. B. mit  $NH_3$  leicht in Diphenylamidokyanidin, F. 172<sup>0</sup>, übergeht. **Methyldioxykyanidin**  $C_3(CH_3)(OH)_2N_3$  aus Acetylurethan und Harnstoff (A. 288, 318; C. 1897 II, 897).

**Amidokyanidin**, *Amidocyanurwasserstoff*  $C_3H_2(NH_2)N_3$  und **Diamidokyanidin**, *Diamidocyanurwasserstoff*  $C_3H(NH)_2N_3$ , F. 325<sup>0</sup>, entstehen aus Cyanuramindichlorid und Cyanurdiaminmonochlorid durch Reduction. Das Diamidokyanidin ist identisch mit dem **Formoguanamin** (B. 32, 1219; vgl. a. Bd. I). Guanamine entstehen allgemein durch Erhitzen von fettsauren Guanidinsalzen, oder von Biguanid mit Fettsäuren:



Aehnlich entsteht **Piperylamidokyanidin**  $C_3(NC_5H_{10})(NH_2)HN_3$ , F. 194<sup>0</sup>, aus Piperylbiguanid durch Erhitzen mit Ameisensäure, oder mit Chloroform und Kali schon bei 0<sup>0</sup> (B. 25, 525).

Ein **Trioxykyanidin** ist die normale Cyanursäure, **Trichlorkyanidin** das Cyanurchlorid (s. Bd. I), **Triamidokyanidin** das Melamin, **Oxydiamido-** und **Dioxyamidokyanidin** das Ammelid und Ammelin (s. Bd. I).

Behandelt man Cyanurchlorid mit Methyl- oder Aethylalkohol und Zinkstaub, so entsteht: **Dimethoxy-** und **Diaethoxychlorkyanidin**  $C_3(OR)_2ClN_3$ , F. 81<sup>0</sup> und F. 44<sup>0</sup>, Kp.<sub>13</sub> 144<sup>0</sup>. Dimethoxychlorkyanidin giebt mit KSH: **Dimethoxythiokyanidin**, das durch Salzsäure zu **Dioxythiokyanidin**, *Monothiocyanursäure*  $C_3(OH)_2(SH)N_3$ , F. 316<sup>0</sup> u. Z., verseift wird (B. 36, 3191).

Die Isocyanursäure und ihre Abkömmlinge sind als Derivate eines Triketohexahydrokyanidins zu betrachten.

B. as-( $\alpha$ )-**Triazine**: Von dem einfachen Ring sind nur wenige Abkömmlinge bekannt: **1,2-Diphenyl-3-oxy- $\alpha$ -triazin**  $C_3(C_6H_5)_2(OH)N_3$ , F. 218<sup>0</sup>, entsteht durch Condensation von Benzil (S. 590) mit Semicarbazidchlorhydrat in Eisessig (A. 339, 243):



Aehnlich wird **1,2-Diphenyl-3-amido- $\alpha$ -triazin**  $C_3(C_6H_5)_2(NH_2)N_3$ , F. 175<sup>0</sup>, aus Benzil und Amidoguanidinnitrat gewonnen (A. 302, 309). Einige andere as-Triazine leiten sich von dem Phenacylazocyanid  $C_6H_5COCH_2N:NCN$  (S. 360) ab, dessen Amid, Amidchlorid und Thiamid durch  $H_2O$ -Abspaltung übergehen in: **Phenyloxy-**, **Phenylchlor-** und **Phenylthio- $\alpha$ -triazin**, F. 234<sup>0</sup>, F. 123<sup>0</sup> und F. 200<sup>0</sup> (B. 36, 4126):



n-Phenyl- und n-Phenyl-n-alkylketotetrahydro- $\alpha$ -triazine werden durch Erhitzen des as-Phenylhydrazidoessigesters (S. 158) mit Formamid und substituirten Formamiden gewonnen (B. 28, 1228):



n-Diphenylketotetrahydrotriazin, F. 205<sup>0</sup>, entsteht so mit Formanilid; ein isomeres n-Diphenylketotetrahydrotriazin  $\begin{matrix} \text{CH}_2-\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)-\text{CH} \\ \text{CO}-\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)-\text{N} \end{matrix}$ , F. 174<sup>0</sup>, wurde aus Anilidoessigsäurephenylhydrazid  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_2\text{CON}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{NH}_2$  (S. 159) mit wasserfreier Ameisensäure erhalten (B. 26, 2616). n-Diphenyldiketohexahydro- $\alpha$ -triazin, F. 258<sup>0</sup>, entsteht aus  $\alpha$ -Phenylhydrazidoacetanilid mit Phosgen (A. 301, 69). 1-Methyl-2,3-diketohexahydro- $\alpha$ -triazin  $\text{C}_3(\text{CH}_3)\text{O}_2\text{H}_4\text{N}_3$ , F. 214<sup>0</sup>, aus Semicarbazidopropionsäurenitril  $\text{NH}_2\text{CONH.NHCH}(\text{CH}_3)\text{CN}$  mit conc. Salzsäure, wird durch Brom in das um 2H-Atome ärmere Methyl-dioxy- $\alpha$ -triazin, F. 209<sup>0</sup>, übergeführt (A. 303, 76).

Zahlreicher sind die Derivate des Benzo- oder Phen- $\alpha$ -triazins: Sie entstehen 1. durch Reduction von sym-o-Nitrophenylacidylhydrazinen:



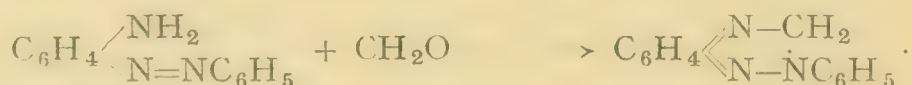
2. Durch Condensation von Formazylverbindungen (S. 165) beim Kochen mit starken Säuren (B. 25, 3206, 3540; 26, 2788):



Die Phen- $\alpha$ -triazine sind *gelb* gefärbte, krystallinische Verbindungen von alkaloidartigem Geruch und schwacher Basicität.

Phentriazin  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN}_3\text{H})$ , F. 75<sup>0</sup>, Kp. 235—240<sup>0</sup>, wird aus o-Nitrophenylformylhydrazin durch Reduction, oder aus Formazylcarbonsäureester durch Anilin- und  $\text{CO}_2$ -Abspaltung gewonnen; Phenmethyltriazin  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CN}_3(\text{CH}_3)]$ , F. 89<sup>0</sup>, Kp. 250—255<sup>0</sup>, aus o-Nitrophenylacetylhydrazin; Phentriazylmethylketon  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CN}_3(\text{COCH}_3)]$ , F. 114<sup>0</sup>, aus Formazylmethylketon. Amidophenanthrotriazin  $\begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_4-\text{C}=\text{N}-\text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_4-\text{C}=\text{N}-\text{C}\text{NH}_2 \end{matrix}$ , F. 262<sup>0</sup>, und Oxyphenanthrotriazin, F. 285<sup>0</sup> u. Zers., aus Phenanthrenchinon mit Amidoguanidinnitrat bez. Semicarbazidchlorhydrat (A. 302, 310; B. 44, 276).

Verwandt mit den Phen- $\alpha$ -triazinen sind die Phenyl-dihydro- $\alpha$ -triazine, die aus o-Amidoazoverbindungen mit Aldehyden entstehen, statt der zu erwartenden Alkylidenamidoverbindungen (B. 24, 1002, R. 948; C. 1905 I, 1103):

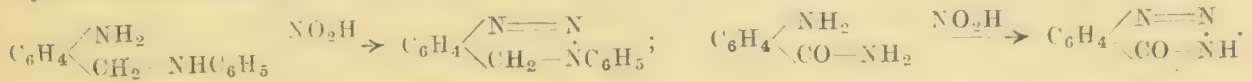


Die Phendihydro- $\alpha$ -triazine sind *farblose*, schwach basische, beständige Verbindungen, die ohne Zersetzung mit Salzsäure auf 150<sup>0</sup> erhitzt werden können.

Tolu-n-tolyl- $\alpha$ -dihydrotriazin  $\text{C}_7\text{H}_6[\text{CH}_2\text{N}_3(\text{C}_7\text{H}_7)]$ , F. 178<sup>0</sup>. Amidophen-n,c-diphenyl- $\alpha$ -dihydrotriazin  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_3[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}_3]$ , F. 223<sup>0</sup>, aus Chrysoidin und Benzaldehyd (B. 30, 2595). Naphto-n,c-diphenyl- $\alpha$ -dihydrotriazin  $\text{C}_{10}\text{H}_6[\text{CHN}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_2]$ , F. 193<sup>0</sup>, aus Benzolazo- $\beta$ -naphtylamin mit Benzaldehyd. Tolu-n-tolyldihydro- $\alpha$ -triazon  $\text{C}_7\text{H}_6 \begin{matrix} \text{N}-\text{CO} \\ \diagdown & / \\ \text{N} & = & \text{N} & \text{C}_7\text{H}_7 \end{matrix}$ , F. 168<sup>0</sup>, aus o-Amidoazotoluol, mit  $\text{COCl}_2$  wird durch Kochen mit Salzsäure nicht verändert, aber durch Basen leicht aufgespalten. Naphto-n-phenyldihydrotriazon F. 255<sup>0</sup>, entsteht auch aus dem Urethan des Benzolazo- $\beta$ -naphtylamins mit alkohol. Kali. Die den Ketoderivaten entsprechenden Anilinoderivate der Phendihydrotriazine werden aus Phenylsenföladitionsproducten der o-Amidoazoverbindungen durch  $\text{H}_2\text{S}$ -Entziehung gewonnen (B. 32, 2959).



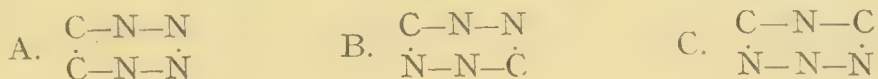
C. Vom  $\nu$ - oder  $\beta$ -**Triazin** leiten sich die **Phendihydro- $\beta$ -triazine** ab, die als Ringhomologe der Azimidobenzole (S. 816) zu betrachten sind und sich aus den *o*-Amidobenzylaminen und *o*-Amidobenzamiden mit salpetriger Säure in ähnlicher Weise bilden, wie die Phendihydrometadiazine oder Dihydrochinazoline mit Carbonsäuren (S. 951):



**Phen-*n*-phenyldihydro- $\beta$ -triazin**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}_2\text{N}_3(\text{C}_6\text{H}_5)]$ , F.  $128^\circ$  u. Zers., (B. **25**, 445). **Phen-*n*-benzyldihydro- $\beta$ -triazin**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}_2\text{N}_3(\text{C}_7\text{H}_7)]$ , F.  $91^\circ$  (B. **28**, R. 383). **Phenketodihydro- $\beta$ -triazin**, *Benzazimid*  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CON}_3\text{H}]$ , F.  $212^\circ$  u. Zers., aus *o*-Amidobenzamid mit  $\text{NO}_2\text{H}$ , wird auch aus *Iz*-Amidoindazol durch Oxydation mit Wasserstoffsperoxyd in saurer Lösung (vgl. S. 788) erhalten; sein Oxim entsteht aus *o*-Amidobenzylamidoxim mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  (J. pr. Ch. [2] **37**, 432: **43**, 446; **48**, 92; B. **29**, 626, R. 785). **Thiobenzazimid**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CSN}_3\text{H}]$ , F.  $187^\circ$ , aus *o*-Amidothiobenzamid mit  $\text{NO}_2\text{H}$  (B. **42**, 3719). ***n*-Phenylbenzazimid**  $\text{C}_6\text{H}_4[\text{CON}_3\text{C}_6\text{H}_5]$ , F.  $151^\circ$ , aus *o*-Amidobenzanilid mit  $\text{N}_2\text{O}_3$  (B. **32**, 784), entsteht auch aus Diazoaminobenzol-*o*-carbonester beim Kochen mit Alkohol (J. pr. Ch. [2] **64**, 70).

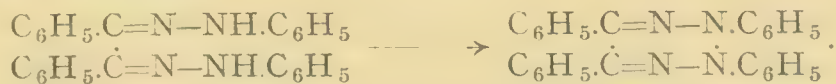
## 5. Tetrazine.

Von den drei möglichen metameren Tetrazinringen:



sind nur Vertreter der beiden ersten Ringsysteme bekannt.

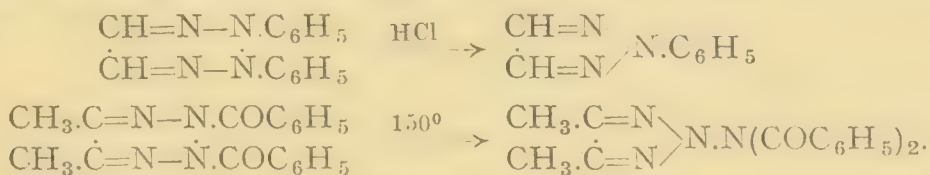
**A. Osotetrazine** leiten sich vom benachbarten oder  $\nu$ -Tetrazin ab und sind als *N*-Dihydro- $\nu$ -tetrazine zu betrachten. Sie entstehen aus den Osazonen durch Oxydation:



Chlorglyoxalosazon und seine Homologen geben beim Behandeln mit Alkali unter Abspaltung von  $\text{HCl}$  Diphenylosotetrazine (B. **38**, 2986):



Beim Erhitzen für sich oder mit Mineralsäuren gehen die Osotetrazine in Osotriazole (S. 811) über (B. **42**, 659):

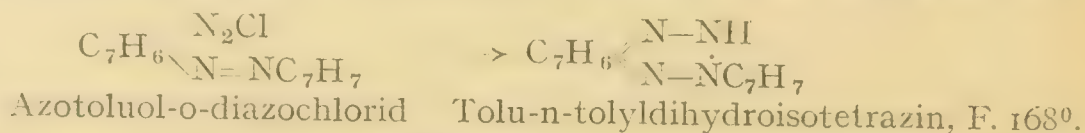


***n*-Diphenylosotetrazin**, *Glyoxalosotetrazin*, dunkelrote Blättchen, F.  $152^\circ$ .  
***c*-Dimethyl-*n*-dibenzoylosotetrazin**, farblose Nadeln, F.  $140^\circ$ .

Ein Benzoderivat des  $\nu$ -Tetrazins ist das **Phen-*n*-methyldihydro-tetrazin**, F.  $62^\circ$ , das aus *o*-Amidophenylmethylhydrazin mit salpetriger Säure entsteht und den Phenyldihydro- $\beta$ -triazinen (s. o.) entspricht (J. pr. Ch. [2] **41**, 176):



Dagegen sind die Isophendihydrotetrazine den Phendihydro-*a*-triazinen analog zusammengesetzt. Sie entstehen aus den Diazosalzen von *o*-Amidoazoverbindungen durch Reduction (S. 144) (B. 19, 1457; 21, 543):



B. Die symmetrischen **Tetrazine** werden durch Oxydation ihrer Dihydroverbindungen gewonnen und sind durch ihre intensiv rote Färbung ausgezeichnet.

sym.-**Tetrazin**  $\text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{N}-\text{N} \diagdown \\ \diagdown \text{N}=\text{N} \diagup \end{array} \text{CH}$ , purpurrote, unzersetzt sublimirende Säulen, F. 99°, entsteht durch Erhitzen seiner Dicarbonsäure (s. u.). Durch Schwefelwasserstoff wird es unter Entfärbung zum Dihydrotetrazin (s. u.) reducirt, aus dem es durch Oxydation leicht wieder zurückgebildet wird (B. 40, 84).

sym-**Diphenyltetrazin**  $\text{C}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}_4$ , rote Blättchen, F. 192°, durch Oxydation von *N,v*-Dihydro-*c*-diphenyltetrazin (S. 977) (B. 27, 984, 3273).

sym-**Tetrazindicarbonsäure**  $\text{C}_2(\text{CO}_2\text{H})_2\text{N}_4$ , carminrote Blättchen, entsteht durch Oxydation der Bisdiazoessigsäure und Pseudodiazoessigsäure bez. deren Amid mit salpetriger Säure oder Brom. Beim Erwärmen mit Wasser zerfällt sie in  $\text{N}_2$  und Glyoxyldiazinoxalsäure  $\text{CO}_2\text{H}.\text{CH}:\text{N}.\text{NH}.\text{CO}.\text{CO}_2\text{H}$  (B. 40, 1176).

sym. Dihydrotetrazine: 4 Isomere sind möglich: .



die als *C*-Dihydrotetrazin, *N,v*-Dihydrotetrazin, *N,s*-Dihydrotetrazin und *C,N*-Dihydrotetrazin unterschieden werden.

Durch Oxydation gehen die *N,v*-Dihydrotetrazine leicht in die entsprechenden Tetrazine über, aus denen sie andererseits durch Reduction gewonnen werden. Bemerkenswert ist der leichte Uebergang der *N,v*-Dihydrotetrazine in *n*-Amidotriazole (S. 820):



Beim Erwärmen mit Wasser oder verdünnten Säuren werden die Dihydrotetrazine gespalten. Die Hydrolyse vollzieht sich stets in der Weise, dass zwei einfach untereinander gebundene Stickstoffatome in Form von Hydrazin, zwei doppelt untereinander gebundene Stickstoffatome als freier Stickstoff abgespalten werden:

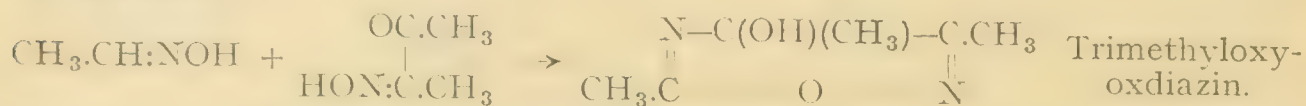


*N,v*-**Dihydrotetrazin**  $\text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \quad \text{N}=\diagdown \\ \diagdown \text{NH}-\text{NH} \diagup \end{array} \text{CH}$ , hellgelbe Prismen, F. 126°, entsteht durch Reduction von Tetrazin mit Schwefelwasserstoff. Beim Schmelzen lagert es sich in *n*-Amidotriazol um (s. o.). Durch Mineralsäuren wird es in Hydrazin und Ameisensäure gespalten (B. 40, 821).





Als Homologe der Azoxime werden ferner die sog. *Oxdiazine* betrachtet, die durch Condensation von Isonitrosoketonen mit Aldoximen entstehen (B. 40, 4052):

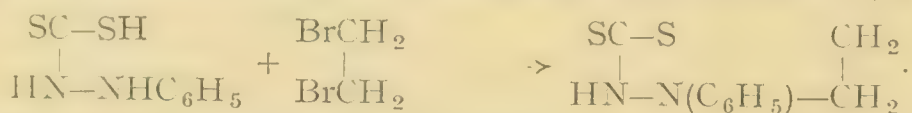


Den fünfgliedrigen Furazanen oder Azoxazolen (S. 822) entsprechen sechsgliedrige *Azoxazinderivate*. Durch Reduction des Diisonitrosoaceton-dicarbonsäureesterhyperoxyds erhält man **Oxyazoxazindicarbonsäureester**:



aus dem durch Umformung eine Reihe weiterer Azoxazinderivate dargestellt worden sind (B. 26, 999)

Den Thio[bb<sub>1</sub>]diazolen (S. 827) homolog sind die *Thiodiazine* oder *Diazthine*; ein *n*-Phenylthiotetrahydrodiazthin, F. 94°, wird durch Condensation von Phenylsulfocarbazinsäure mit Aethylenbromid erhalten (B. 27, 2516):



*n*-Phenyl-*c*-amidoketodihydrothiazthin, *Phenylamidopyrithiazinon*  
OC·CH<sub>2</sub>·S

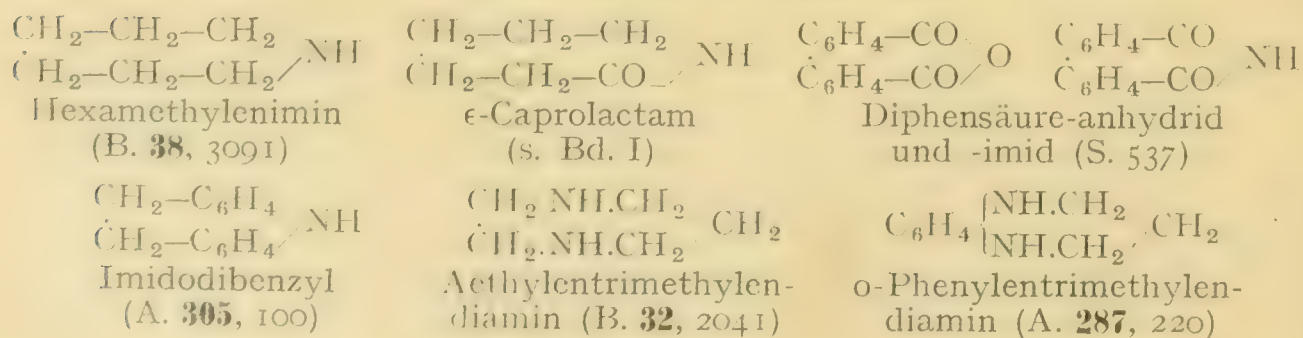
C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>·N·N:Ċ(NH<sub>2</sub>), F. 176°, entsteht durch Condensation von Rhodanessigsäure mit Phenylhydrazin (B. 33, 1154).

Einen sechsgliedrigen Ring mit zwei S-Gliedern und einem N-Glied enthalten die **Thialdine** (s. Bd. I), welche aus den Trithioaldehyden durch Einwirkung von Ammoniak u. a. m. gewonnen werden.

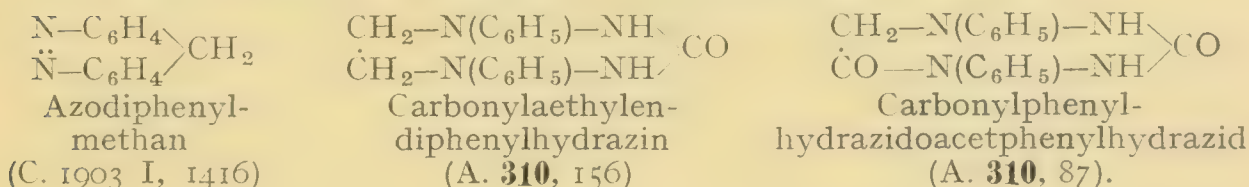
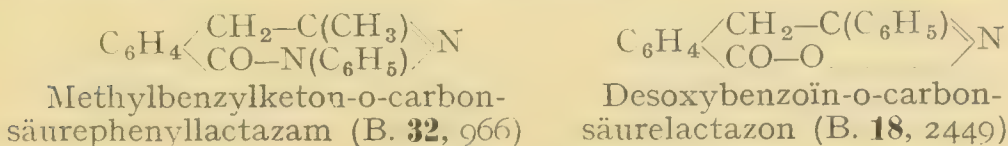
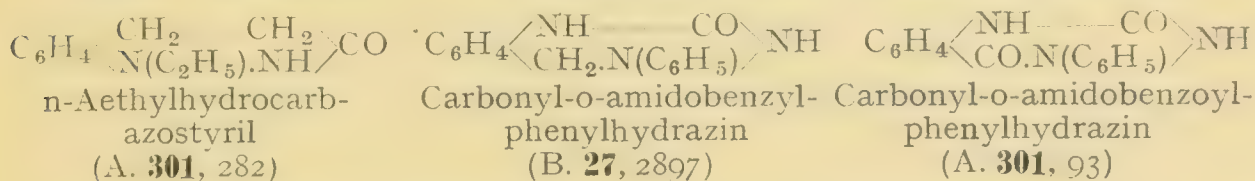
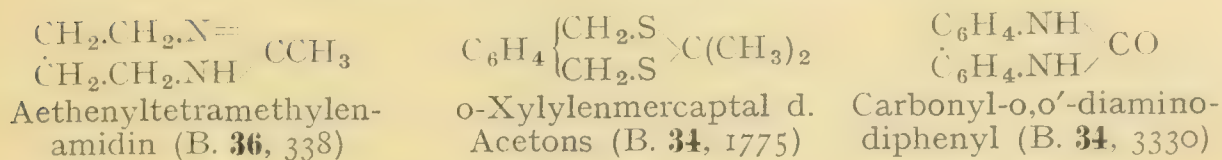
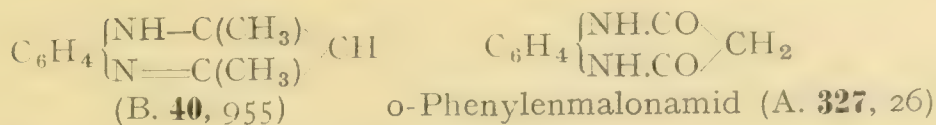
## 7. Sieben-, acht- und mehrgliedrige heterocyclische Substanzen.

Die Neigung zur Bildung von Heteroringen mit mehr als sechs Ringgliedern ist, wie früher (S. 698) bereits hervorgehoben wurde, im allgemeinen gering, ähnlich wie bei den carbocyclischen Verbindungen. Indessen hat es doch die grosse Mannigfaltigkeit der Reaktionsbedingungen, unter denen Heteroringe entstehen können, in einer Reihe von Fällen ermöglicht, Heteroringssysteme mit sieben, acht und mehr Gliedern darzustellen. Eine Systematik dieser meist ziemlich unbeständigen und in ihrem chemischen Verhalten z. T. wenig untersuchten Substanzen ist derzeit noch untunlich. Es ist daher im Folgenden nur eine schematische Uebersicht hierhergehöriger Verbindungen gegeben:

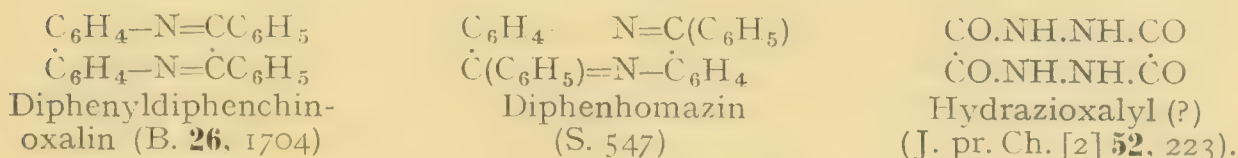
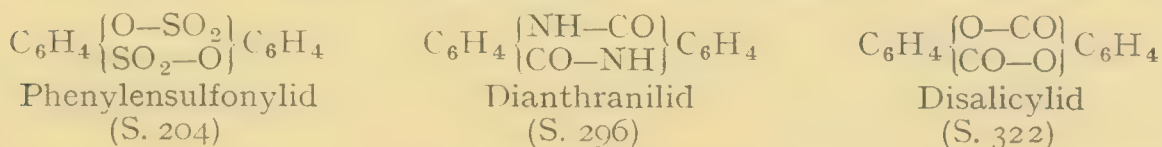
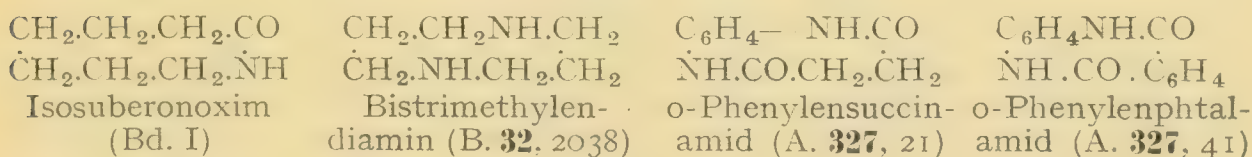
### 1. Siebengliedrige Heteroringe:



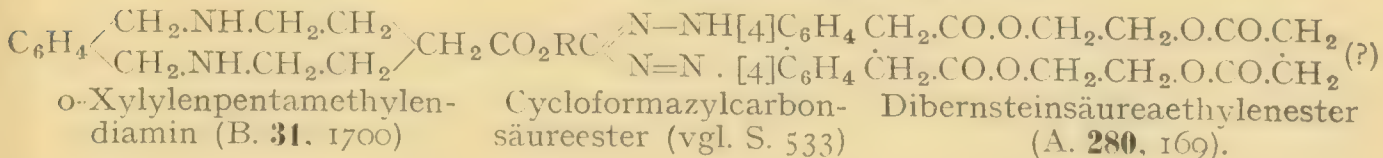
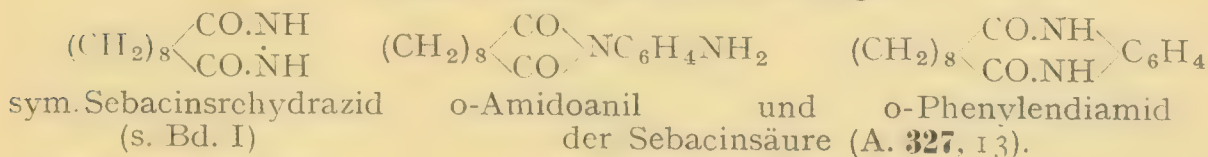




2. Achtgliedrige Heteroringe:



3. Mehrgliedrige Heteroringe:



## Berichtigungen.

- S. 6 Z. 12 v. u. statt Isophenyllessigester lies: Pseudophenyllessigester.
- S. 13 Z. 13 bis 15 v. u. sind zu streichen.
- S. 45 Z. 14 v. u. statt Methylketotetramethylencarbonester lies: Methylketotetrahydrobenzoldicarbonester.
- S. 77 Z. 1 v. u. lies: =  $C_6H_5N(OH)NO + NO_2Na$ .
- S. 157 Z. 24 v. o. statt Azobenzolphenylhydrazinsulfosäure lies: Azobenzol-p-hydrazinsulfosäure.
- S. 161 Z. 23 v. o. statt 
$$\begin{array}{c} C_6H_5N—NH—CO \\ \dot{C}O—NH—\dot{N}C_6H_5 \end{array}$$
 lies: 
$$\begin{array}{c} C_6H_5N—CO \\ \dot{C}O—NH \end{array} N.NHC_6H_5$$
.
- S. 169 Z. 4 v. u. statt  $HOC_6H_4As(OH)_2$  lies:  $HOC_6H_4AsO(OH)_2$ .
- S. 214 Z. 5 v. o. statt *Leconora* lies: *Lecanora*.
- S. 288 Z. 18 v. o. statt Dibenzenylazoxim lies: Dibenzenylazoazoxim.
- S. 296 Z. 7 v. o. statt  $\beta,\gamma$ -Benzmetoxazine lies:  $\alpha,\beta$ -Benzmetoxazine.
- S. 337 Z. 13 v. u. statt Phtalidchlorid lies: Phtalylchlorid.
- S. 357 Z. 6 v. o. statt Styrolbromid lies: Styroidibromid.
- S. 376 Z. 15 v. o. statt  $\alpha$ -Nitrocumarin lies:  $\alpha$ -Nitrocumaron.
- S. 407 Z. 17 und 18 v. o. sind zu streichen.
- S. 408 Z. 15 v. o. statt Benzaldehyd lies: Phenylacetaldehyd.
- S. 453 Z. 21 v. u. statt 
$$\begin{array}{c} CH_3 \\ \diagdown \\ C \\ \diagup \\ H \end{array} \begin{array}{c} CH_2-CH_2 \\ \diagdown \\ C \\ \diagup \\ CH_2-CH_2 \end{array} \begin{array}{c} C \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ CO_2H \end{array}$$
 lies: 
$$\begin{array}{c} CH_3 \\ \diagdown \\ C \\ \diagup \\ H \end{array} \begin{array}{c} CH_2-CH_2 \\ \diagdown \\ C \\ \diagup \\ CH_2-CH_2 \end{array} \begin{array}{c} C \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ H \\ CO_2H \end{array}$$
.
- S. 470 Z. 1 v. o. statt 115° lies: 195°.
- S. 474 Z. 9 v. o. statt Terpinendihalogenide lies: Terpinendihydrohalogenide.
- S. 495 Z. 23 v. u. statt Dipentendihalogenide lies: Dipentendihydrohalogenide.
- S. 527 Z. 19 v. u. statt 1,5-Dimethyloctadien-1,5 lies: 1,5-Dimethylcyclooctadien-1,5.
- S. 663 Z. 16 v. u. statt Naphtanthridon lies: Naphtophenanthridon.
- S. 685 Z. 7 v. u. und S. 686 Z. 5 bis 8 v. o. statt Dianthrachinoyl lies: Dianthrachinonyl.



## Alphabetisches Register.

Abkürzungen: sre = säure; vbdgn oder verbdgn = verbindungen.

- a** = ana 623.  
 Abbaureactionen durch  $\text{AlCl}_3$  54.  
*Abies sibirica* 506.  
 Abiätinsäure 526.  
 Absinthöl 491.  
 ac = alicyclisch 655.  
 Acenaphten 51, **652**.  
 — -indolindigo 750.  
 — -phenazin 963.  
 Acenaphtylen 653.  
 Acetacetylchinolin 881.  
 Acetacetylpyridin 858.  
 Acet-aldehyd-phenylhydrazon 143, 166.  
 — -amidoacetophenon 98.  
 — -amidobenzaldehyd 879.  
 — -amidobenzoësäuren 293.  
 — -amidohydrazobenzol 148.  
 — -amidophenetol 199.  
 — -amidozimmtsre 406.  
 — -aminoacetophenon 149.  
 — -anilid **97**, 261.  
 — -anthranilsäure **294**, 897.  
 — -benzhydroxamsre 240.  
 — -diamidodiphenylamin 148.  
 Acetenylbenzol 392.  
 Acet-essig-ester 166, 441, 778.  
 — — — -anil 872.  
 — — — -condensation, intramoleculare 4.  
 — — -säure-anilid **100**, 872.  
 — -eugenol 317, 328, 330.  
 — -ferulasäure 328.  
 — -hydrindencarbonsre 619.  
 Acetindruck 968.  
 Aceto- siehe auch Acet- und Acetyl-.  
 — -brenzcatechin 317.  
 — -butyljodid 16.  
 — -methylpyronon 834.  
 — — -carbonsre 835.  
 Aceton 43, 58, 166, 443.  
 Acetonaphton 648.  
 Aceton-di-carbonsre 45, 154, 330, 441, 836, 856.  
 — — -essigsre 154, 836.  
 — — -oxalsäure 835.  
 — — -phtalid 611.  
 Aceto-nicotinsäure 859.  
 Aceton-monophtalid 611.  
 — -oxalester 44, 154, 325.  
 — -phenylhydrazon 745.  
 Acetonyl-aceton 721, 744.  
 — -methylisoxazolketon 791.  
 — -nitromekonin 342.  
 — -phtalid 386.  
 Aceto-oxycumaron 713, 734.  
 — -phenon 236, **260**, 270, 356, 370, 373, 392.  
 — -phenon-acetal 398.  
 — — -acetessigsäure 381.  
 — — -aceton **362**, 381, 711.  
 — — -aethylmercaptol 261.  
 — — -alkohol 358.  
 — — -ammoniak 260.  
 — — -carbonsäure 268, **342**, 417.  
 — — -chlorid 260.  
 — — -orthoethyl-äther 261.  
 — — -oxalsre 381.  
 — — -oxim 97, **261**, 288.  
 Aceto-piperon 317.  
 — -propylalkohol 716.  
 — -thiënon 720.  
 Aceto-thiophenol **318**, 741.  
 — -veratron 317, 927.  
 — -xylol 270.  
 Acetoxypheylglyoxylsre 376.  
 Acetoxyphtalid 341.  
 Acet-phenanthrenhydrochinon 661.  
 — -phenylhydrazin 152, **158**.  
 — -phenylimidomethyl-äther 97.  
 — -tetrahydrochinolin 297.  
 — -toluid 87.  
 — -vanillinsäure 328.  
 — -vanillon 317.  
 — -xylid 88.  
 Acetyl- siehe auch Acet- und Aceto-.  
 Acetylaceton-diazoanhydrid 774, **826**.  
 — -dioxim 784.  
 Acetyl-acetophenon 362.  
 — -acrylsäure 714.  
 — -amidrazon 164.  
 — -anisol 317.  
 — -anthranil 295.  
 — -aurine 568.  
 — -benzoësäure 269, **342**.  
 — -benzol 260.  
 — -benzoyl 362.  
 — — -benzoësäure 550.  
 — — -oxim 251.  
 — -buttersre 45, 49, 440.  
 — -campher 515.  
 — -carbostyryl 881.  
 — -chinaldin 881.  
 — -cumarin 420.  
 — -cumaron 735.  
 — -cyclohexancarbonsre 448, **456**.  
 — -cyclohexanon 448.  
 — -cyclopentanon 19.  
 — -cyclopenten 19.

- Acetyl-diketohydrinden 621.  
 -- -diphenylenoxyd 762.  
 — -diphenylharnstoff 108.  
 — -durol 262.  
 Acetylen 42, 389, 768.  
 — -anisol 397.  
 — -bisthiosalicylsre 323, 741.  
 — -carbonsreester 834.  
 — -dicarbonsreester 720.  
 — -phenetol 397.  
 — -tetracarbonsreester 624.  
 Acetyl-formazylwasserstoff 165.  
 — -furfuran 713.  
 — -hexahydrokresol 480.  
 — -hexamethylen-carbonsäure 5.  
 — -hydrindon 336, **620**.  
 — -indol 743.  
 — -isatin **375**, 753.  
 — -isatinsre 882.  
 — -isocaprinsäure 517, 521.  
 — -mandelsrechlorid 381.  
 — -mesitylen 262.  
 — -methylisindazol 789.  
 — -naphtol 420.  
 — -oxycumarin 420, **423**.  
 — -phenylacetylen 401.  
 — -phenylcarbaminsre 110.  
 — -phenylhydroxylamin 80.  
 — -phenylisindazol 547, **789**.  
 — -piperidin 866.  
 — -propionyl 43, 224.  
 — -pyrrol **724**, 727.  
 — -salicylsre **321**, 376.  
 — — -chlorid 423.  
 — -thiophenol **318**, 741.  
 — -toluol 262.  
 — -trimethylen 8.  
 — -urethan 821.  
 — -xylol **262**, 524.  
 Acidylphenylglycolsäure-ester 248.  
 Acidylphenylhydrazidin 751.  
 Acidylthiosemicarbazide 817.  
 Acridin 94, 541, 764, **896**.  
 Acridinbenzoësre 898.  
 Acridingelb 898.  
 Acridinsäure **882**, 897.  
 Acridone 298, 323, 546, 547, **899**.  
 Acridyl-acrylsäure 898.  
 — -aldehyd 898.  
 — -carbonsäure 898.  
 Acroleinphenylhydrazon 776.  
 Acryl-diazoessigester 9.  
 Adenin 949.  
 Adipin-ke-ton 16.  
 — -säure 21, 439, 627.  
 Adrenalin 357.  
 Aesculetin 219, **414**, 689.  
 Aesculin 689.  
*Aesculus hippocastanum* 689.  
 Aethandibenzoyldicarbonsäure 609.  
 Aethenbrenzcatechin 209.  
 Aethenyl-amidophenol 198, **805**.  
 — -benzenylazoxim 288, **824**.  
 — -phenylhydrazidin 163.  
 — -tetramethylenamidin 979.  
 Aethindiphtalyl 609, 621.  
 Aethoxy - acetamidochinolin 878.  
 — -amidodiphenylamin 203.  
 — -benzaloxim 314.  
 — -benzidin 534.  
 — -caronsäure 10.  
 — -cumalindicarbonsre 834.  
 — -cyanaminobenzoyl 297.  
 — -methylenanilin 97.  
 — -methylindol 750.  
 — -phenylsuccinimid 199.  
 — -pyridin 855.  
 — -senföl 103, 810.  
 — -zimmtsreester 378.  
 Aethyl-acetanilid 97.  
 — -amidozimmtsäure 407.  
 — -anilin 91.  
 — -anthracen 672.  
 — -benzoësäuren 208.  
 — -benzol 52, **58**, 250.  
 — -benzoxazon 805.  
 — -benzylsulfon 239.  
 — -brenzcatechin 211.  
 — -campher 514.  
 — -camphocarbonsäure 513.  
 — -chinolin 875, 879.  
 Aethyl-chinolon 879.  
 — -chinuclidin 868.  
 — -cumarin 422.  
 — -cyclohexan 427.  
 — -cyclohexanol 433.  
 — -cyclohexen 430.  
 — -dimethylacetophenon 261.  
 Aethylen-aethyliden-aether 764.  
 — -anthranilsäure 757.  
 — -benzamidin 798.  
 — -carbanilid 102.  
 — -dianilin 757.  
 — -diphenyldiamin 92.  
 — -diphenyldisulfon 180.  
 — -dipiperidin 866.  
 — -dithioaethyliden 764.  
 — -harnstoff 799, 804.  
 — -imid 706.  
 — -monophenyldiamin 92.  
 — -naphtylen 652.  
 — -oxyd 247, 258, 706.  
 — -phenylhydrazin 152.  
 — -selenharnstoff 810.  
 — -sulfid 706.  
 — -thioharnstoff 799, 808.  
 — -trimethylendiamin 978.  
 Aethyl-fluoren 669.  
 — -hydrocarbazonstyril 979.  
 Aethyliden-anilin 93.  
 — -bisacetessigester 67, 442.  
 — -chinone 309.  
 — -cyclohexan 430, 448.  
 — -cyclopentan 15, 19.  
 — -dibenzamid 275.  
 — -diphenyldiamin 92.  
 — -phtalid 417.  
 — -propionsäure 47.  
 — -trimethylindolin 745.  
 Aethyl-indol 745, 753.  
 — -indolinon 751.  
 — -indoxyl 749.  
 — -isatin 745, 753.  
 — -isindazolessigsre 407, 789.  
 — -isocarbostyril 892.  
 — -isochinolin 890.  
 — -isodiphenylharnstoff 102.  
 — -isoformanilid 97.  
 — -isophenylharnstoff 102.  
 — -isophtalsäure 349.  
 — -isopropylinden 617.



- Aethyl-mesitylen 60.  
 — -methyloxybenzoë-  
   säure 326.  
 — -methyltolimidazol  
   800.  
 — -naphtalin 629.  
 — -nicotinsre 860.  
 — -nitroanthracen 673.  
 — -nopinol 499.  
 — -olpicolin 857.  
 — -orthobenzoat 289.  
 — -phenol 186, 736.  
 — -phenyldithiourethan  
   103.  
 — -phenylglycidsre 372.  
 — -phenyl-harnstoff 101.  
 — -phenylhydrazin 152,  
   **153**.  
 — -phtalazin 946.  
 — -piperidein 863.  
 — -piperidin 866.  
 — -piperylalkin 868, 905.  
 — -pseudocumol 60.  
 — -pyridine **851**, 911.  
 — -pyridon 855.  
 — -styrol 391.  
 — -suberan 22.  
 — -toluole 52, **59**.  
 — -tricarballylsre 906.  
 — -zimmtsäure 407, 408.  
 Airol 331.  
 Albuminate 270.  
 Aldehydcollidin 851.  
 Aldehyde, aromatische  
   246.  
 Aldehydgrün 564.  
 Aldehydimine 248.  
 Aldehydine 117, 252, 437,  
   799.  
 Aldehydo-amidobenzoë-  
   säure 342.  
 — -benzoësäure 342.  
 — -brenzschleimsre 714.  
 — -isophtalsäure 352.  
 — -oxyisophtalsäure 352.  
 — -phenoxyessigsre 313,  
   733.  
 — -phenoxykohlenre  
   313.  
 — -phenyl-hydroxyl-  
   amin 256.  
 — — -nitrobenzaldoxim  
   256.  
 — -zimmtsäure 418.  
 Aldehydphenylhydrazone  
   153, 165, 167.  
 Aldine 954.  
 Aldolanilin 93, 564.  
 Alicyclische Verbindun-  
   gen 655.
- Algolfarbstoffe 680.  
 Alizarin 209, 344, **682**, 684.  
 Alizarin-amid 683.  
 — -blau 683, 871, **887**.  
 — -bordeaux 685.  
 — -braun 684.  
 — -cyaningrün 681.  
 — -dimethylaether 683.  
 — -gelb 549.  
 — -grün 888.  
 — -monomethylaether  
   683.  
 — -orange 681.  
 — -pentacyanin 685.  
 — -reinblau 681.  
 — -saphirol 683.  
 Alkali-blau 564.  
 Alkine 849.  
 Alkoxychinazoline 952.  
 Alkyl-acridiniumvbdgen  
   899.  
 — -benzaldoxim 706.  
 — -benzole 52.  
 — -benzylaniline 241.  
 — -chinoliniumvbdgn  
   873.  
 Alkylendianiline 92.  
 Alkylenmonoaniline 92.  
 Alkyl-halogenbenzole 66.  
 Alkyliden-dianiline 92.  
 — -dinaphtole 652.  
 — -dinaphtylamine 652.  
 — -monoaniline 92.  
 — -phtalide 342.  
 Alkyl-indoxylsren 749.  
 — -isochinoline 351.  
 — -oxybiazalone 826.  
 — -phenylhydroxyl-  
   amine 310.  
 — -piperidinoxide 866.  
 — -pyridiniumverbdsn  
   848.  
 — -pyridone 849.  
 — -selenopyridone 854.  
 — -thioloxybiazalone  
   826.  
 — -thiopyridone 854.  
 Allochrysoketocarbonsre  
   651, **669**.  
 Allophansäurephenyl-  
   ester 191, 364.  
 Allopseudocodein 925.  
 Alloxan 950.  
 Alloxazin 950.  
 Alloximmtsäure 371, **404**,  
   414.  
 — -dichlorid 372.  
 Allyl-acetophenon 401.  
 — -apionoldimethyl-  
   methylenaether 397.
- Allyl-benzol 238, **391**.  
 — -benzoylessigester  
   420.  
 — -brenzcatechin 395.  
 — -brenzcatechinmethy-  
   lenaether 396.  
 — -cyclohexan 430.  
 Allylen 42.  
 Allyl-guajacol 395.  
 — -naphtalin 630.  
 — -phenol 393, **394**.  
 — -phenylhydrazin 153.  
 — -piperidin 868.  
 — -pyridin 852.  
 — -senfö! 688.  
 — -tetramethoxybenzol  
   397.  
 — -veratrol 395.  
 Aloë 213, 684.  
 Aloëarten 692.  
 Aloëmodin 685.  
 Aloëtinsäure 692.  
 Aloin 693.  
 Alpha-toluylsäure 269.  
 — -xylylsäuren 270.  
 Alhyl = Aryl 79.  
*Alpiniaarten* 403.  
 Aluminiumchloridsyn-  
   thesen 53, 54.  
 Amarin 252, 796, **798**.  
 Amarsäure 611.  
 Amethyst 970.  
 Amidine **282**;  
   cyclische 117.  
 Amidjodide 279.  
 Amido- siehe auch  
   Amino-.  
 Amidoacetobrenzcate-  
   chin 357.  
 Amido-acetophenone 263,  
   **359**, 876, 956.  
 — -acetoveratron 927.  
 — -aethylbenzol 89.  
 — -aethylmercaptan 808.  
 — -alizarin 683.  
 — -anisol 225.  
 — -anthracen **673**, 886.  
 — -anthrachinon **679**,  
   963, 964.  
 — — -sulfosäuren 132,  
   681.  
 — -anthrol 673.  
 — -azobenzol 115, 136,  
   **144**, 222.  
 — -azobenzolsulfosäuren  
   177.  
 — -azonaphtalin 634.  
 — -azoverbindungen  
   115, **143**, 144.  
 — -benzalaceton 400.

- Amido-benzaldehyde **257**, 870.  
 — -benzhydrol 542.  
 — -benzhydriphenylamin 553.  
 — -benzidin 532.  
 — -benzoësrn 293, **301**.  
 — -benzoketone 870.  
 — -benzolsulfosrn 176.  
 — -benzonitril 294, 301, 346.  
 — -benzophenon 295, 547, 665.  
 — -benzophenonoxim **547**, 800.  
 — -benzothiazol 810.  
 — -benzoxazol 805.  
 — -benzoylameisensäure 375.  
 — -benzoylcarbinol 360.  
 — -benzoylgloxylsäure 381.  
 — -benzylalkohol **244**, 307, 939.  
 — -benzylamin 244, **246**.  
 — -benzylanilin 93, **244**, 246.  
 — -benzylchlorid 245.  
 — -benzylmethylketon 743.  
 — -benzylphenole 541.  
 — -benzylsulfosre 239.  
 — -butyrophenon 360.  
 — -campher 513.  
 — -campholen 517.  
 — -campholsre 519.  
 — -caprophenon 360.  
 — -carbostyrilaether 861.  
 — -chinaldin 878.  
 — -chinoline **877**, 886, 919.  
 — -chinone 225.  
 — -chinoxalincarbonsre 960.  
 — -chlorstyrol **391**, 742.  
 — -crotonsre 846.  
 — -cumarsäure 412.  
 — -cyanurwasserstoff 973.  
 — -cyclohexan 436.  
 — -desoxybenzoïn 743.  
 — -dibenzoylbenzol 552.  
 — -dihydrolauronsre 520.  
 — -diiminophenol 200.  
 — -dimethylanilin **116**, 177.  
 — -dinitrophenol 200.  
 — -diphenyle **530**, 763.
- Amido - diphenyl - amine **117**, 148, 231, 232, 763, 940.  
 — — -guanidin 104, 106.  
 — -diphenylenketon **668**, 894.  
 — -diphenylmethan 541.  
 — -diphenylsulfid 179.  
 — -ditolylamin 148.  
 — -fluoren 665.  
 — -fluorenon 668.  
 — -glutarsre 844.  
 — -guajacol 209.  
 — -guanazol 822.  
 — -guanidin 285, 819.  
 — -hexahydro-benzoë-säure 451.  
 — — -phenylessigsäure 451, 885.  
 — — -phenylpropionsre 451, 885.  
 — -hydratropasren 302, 366, 367.  
 — — -lactam 302.  
 — -hydrazobenzol 117.  
 — -hydrinden 620.  
 — -hydrindon 619.  
 — -hydrocarbostyryl 302.  
 — -hydrochinon 216.  
 — -hydrozimmt-sren 302, **370**.  
 — -indazole 294, 788.  
 — -isophtalsäure 348.  
 — -isopropylbenzol 89.  
 — -isopropylinden 617.  
 — -kyanidin 973.  
 Amidol 200.  
 Amido-mandelsre 365.  
 — -menthon 485.  
 — -mesitylen 224.  
 — -methylcumarin 412.  
 — -methylcyclohexan 437.  
 — -methylisopropylcapronsre 485.  
 — -methyltriazol 819.  
 — -naphtaline 631.  
 — -naphtochinon 643.  
 — -naphtochinon-anil 647.  
 — — -imin 647.  
 — -naphtoësäure 649.  
 — -naphtole 638.  
 — -naphtolsulfosren 641.  
 — -nitrohydrozimmt-säure 302.  
 — -nitrophenylessig-säure 302.  
 — -orcin 213.  
 — -osotriazol 812.
- Amido-oxazolin 804.  
 — -oxindol **302**, 752.  
 — -oxybenzoësre 324.  
 — -oxydiphenyl 535.  
 — -oxydiphenylamin 199.  
 — -oxyhydrinden 618.  
 — -oxyisopropylbenzoë-säure 340.  
 — -oxynaphtoësre 650.  
 — -oxyphenanthren 659.  
 — -pentamethylbenzol 88.  
 — -phenanthren 659.  
 — — -chinon 662.  
 — -phenanthrotriazin 974.  
 — -phenazin 965.  
 — -phendiphenyldihydrotriazin 974.  
 — -phenetol 199.  
 — -phenole 18, 46, 71, 79, 118, 139, 181, **197**, 200, 214, 222, 229, 230, 231, 939.  
 — -phenol-sulfosäuren 79, **204**, 291.  
 — — -naphtazin 965.  
 — -phenylaceton **360**, 956.  
 — -phenyl-acetylen 203, **392**.  
 — — -aether 762.  
 — — -aethylcarbonat 198.  
 — — -amidoacridin 898.  
 — — -arsinoxid 169.  
 — — -arsinsäure 169.  
 — — -benzimidazol 800.  
 — — -benzoësäure 537.  
 — — -chinolin 594, 878.  
 — — -fettsäuren 302.  
 — — -fluorim 567.  
 — — -guanidin 106, **162**.  
 — — -methylchinolin 876.  
 — — -methylhydrazin 152.  
 — — -naphtylketon 665.  
 — — -propionsäure 203, **415**, 880.  
 — — -sulfide 207.  
 — — -toluoxazol 805.  
 — — -toluthiazol 809.  
 — — -urethan 116.  
 — — -zimmt-säure 657.  
 — -phtalid 341.  
 — -phtalsre 347.



- Amido-propiofenon 360, 956.  
 — -propylbenzol 89.  
 — -pyridin 724.  
 — -pyrogalloltrimethyl-  
 aether 217.  
 — -pyrrodiazole 815.  
 — -pyrrole 727.  
 — -salicylsäure 199, 324.  
 — -saligenin 308.  
 — -styrol 391.  
 — -sulfonsre 95, 255.  
 — -terebenten 499.  
 — -tertiärbutylbenzol  
 84, 89.  
 — -tetramethylen 11.  
 — -tetraphenylmethan  
 522.  
 — -tetraoxybenzol 220.  
 — -tetrazotsäure 832.  
 — -thiazolcarbonsäure  
 807.  
 — -thiazole 806, 808.  
 — -thionaphten 739.  
 — -thiophen 719.  
 — -thiophenole 118, **205**,  
 206, 808.  
 — -thymol 224, 498.  
 — -triazole 818, 819, 820,  
 976.  
 — -triazolcarbonsre 829.  
 — -trimethylbenzol 443.  
 — -triphenylamin 117.  
 — -triphenyl-carbinol  
 557, 558.  
 — — -methan 553.  
 — -uramidobenzoësäure  
 301.  
 — -urazole 822.  
 — -valerophenon 360.  
 Amidoxime **288**, 824.  
 Amido-zimmtaldehyd  
 870.  
 — -zimmtsren **405**, **406**,  
 870.  
 — — -methylketon 870.  
 — — -nitril 877.  
 Amidrazone 143, 157,  
**163**, 817.  
 Amino- siehe auch  
 Amido-.  
 Aminobenzaldehyd-  
 methylimin 951.  
 Amino-benzen 85.  
 — -benzylcyanid 747.  
 — -brenzschleimsäure  
 714.  
 — -crotonsre 859.  
 — -cyclohepten 23.  
 — -cyclohexanol 434.  
 Amino-furfuran 710.  
 — -indole 747.  
 — -isonicotinsre 860.  
 — -lauronsäurelactam  
 522.  
 — -lutidin 854.  
 — -methylketol 747.  
 — -methylpyrrodiazol  
 816.  
 — -nicotinsre 860.  
 — -oxypyrimidin 949.  
 — -oxythiopyrimidin  
 949.  
 — -phen 85.  
 — -phenanthrol 801.  
 — -phenazthionium-  
 chlorid 941.  
 — -phenthiazin 941.  
 — -phenylglyoxylsäure  
 376.  
 — -phenylindol 747.  
 — -pyrazole 771, 772.  
 — -pyridine 853, 854.  
 — -pyrimidin 949.  
 — -tartrazinogensre 784.  
 — -tetramethylpyrroli-  
 din 732.  
 — -trimethylen 7.  
 — -trimethylpyrazol 772.  
 — -malachitgrün 559.  
 — -thiodiazol 827.  
 Ammonchelidonsre 861.  
 Ammoniumsälze,  
 cyclische 176.  
 Amygdalin 249, 364, **690**.  
 Amygdalinsre 691.  
 Amyl-anthracen 672.  
 — -benzol 60.  
 Anagyrin 907.  
*Anagyris foetida* 907.  
 Analgen 878.  
*Andropogon nardus* 501.  
*Anemonen*-arten 692.  
 Anemonin 692.  
 Anethol 314, 325, 362,  
**394**.  
 — -dibromid 357.  
 — -pseudonitrosit 394.  
*Anethum foeniculum* 394,  
*graveolens* 397.  
*Angraecum fragrans* 410.  
 Anhydro-acetonbenzil 17.  
 Anhydro-acetophenon-  
 benzil 606.  
 — -basen 117, 197.  
 — -benzillävulinsäure 17.  
 — -bis-o-amidobenzo-  
 phenon 547.  
 — -bisdiketohydrinden  
 620.  
 Anhydro-bishydrindon  
 619, 620.  
 — -ecgonin 914.  
 — -formaldehydanilin  
 93.  
 — -geraniol 467.  
 — -hippursreester 276.  
 — -sulfamidobenzoësre  
 304, **305**.  
 Anil-acetessigester 100.  
 — -benzenylverb. d. g. n.  
 280.  
 — -benzoylmalonsäure  
 872.  
 — -biguanid 162.  
 Anilido-acetonitril 93.  
 — -amidonaphtolaether  
 640.  
 — -aposafranin 968.  
 — -benzimidazol 803.  
 — -brenzweinsäure 110.  
 — -buttersäure 100.  
 — -butylidenanilin 93.  
 — -chinolin 878.  
 — -crotonsäureester 100,  
 862.  
 — -dimethylpyrrol 156.  
 — -essigsäure 155, 757.  
 — — -nitril 366.  
 — — -phenylhydrazid  
 159.  
 — -indon 618.  
 — -malonsäure **110**, 749,  
 758.  
 — -naphtochinon 643.  
 — — -anil 647.  
 — -phenetid. 200.  
 — -phenylcarbaminsre-  
 ester 102.  
 — -phenyltetrazol 832.  
 — -phenyltriazol 819.  
 — -propionitril 93.  
 — -propionsäure 100.  
 — -pyrrole 156.  
 — -triphenylcarbinol  
 558.  
 Anilin 71, 85, **81**, **85**, 138,  
 141, 181, 194, 201,  
 223, 226, 267, 625.  
 — -blau 93, **564**.  
 — -chlorhydrat 86, 93.  
 — -dikalium 85.  
 — -kalium 87, 142.  
 — -nitrat 87, 121.  
 — -öle 88.  
 — -salze 86.  
 — -schwarz 86, 233.  
 — -sulfosäure 80, 95, 149.  
 Anilino-cyclopenten 15.  
 — -diessigsäure 100.

- Anilino-guanidin 162.  
 — -methylen-acetessig-  
 ester 98.  
 — — -malonester 98.  
 — -phenylphenoxazim  
 938.  
 — -pyridin 854.  
 — -thiodiazol 828.  
 Anil-succinimid 163.  
 — -uvitoninsäure 100,  
 882.  
 Anisaceton 318.  
 Anisalchlorid 314.  
 Anis-aldehyd 314.  
 — -aldoxim 313.  
 — -alkohol 307.  
 — -säure 324.  
 Anisidin 196, 199.  
 Anisil 592.  
 — -säure 582, 592.  
 Anisöl 314, 318, 325, 394.  
 Anisoïn 589.  
 Anisol **188**, 195, 433.  
 — -diazoniumcyanid  
 126.  
 Anisoylaethylketon 394.  
 Anisyldiphenylcarbinol  
 566.  
 Anisylidennitromethan  
 307.  
 Anisylmethylvinylalko-  
 hol 398.  
 Annidalin 186.  
 Anthracen 27, 51, 614,  
**671**.  
 — -blau 685.  
 — -braun 685.  
 — -carbonsäure 676.  
 — -hexahydrür 676.  
 — -öl 52.  
 — -sulfosäuren 673.  
 Anthra-chinolin 886, 887.  
 — -chinon 550, 674, **677**.  
 — — -acridon 900.  
 — — -azin 963.  
 — — -carbonsäure 672,  
**685**.  
 — — -chinolin 887.  
 — — -grün 682.  
 — — -sulfosren 680.  
 — -chryson 329, **685**.  
 — -cumarin 675.  
 — -diamin 673.  
 — -dichinon 685.  
 — -diisoxazol 793.  
 — -flavinsäure 684.  
 — -flavon 678.  
 — -gallol 684.  
 — -hydrochinon 676.  
 Anthramin **673**, 963.  
 Anthranil 75, 244, 257,  
**291**, 375, 707, 805.  
 — -idoacetonitril 299.  
 — -idodiessigsäure 299.  
 — -idoessigsäure **299**,  
 749, 758.  
 Anthranil-säure 244, 292,  
**293**, 297, 319, 323,  
 346, 760, 901.  
 — — -betain 298.  
 — — -diformalid 299.  
 — — -formalid 299.  
 — — -nitril 300, 952.  
 — -sulfosäure 75.  
 Anthranol 338, 550, **674**.  
 — -carbonsäure 550.  
 Anthranoylanthranilsre  
 296.  
 Anthra-phenon 676.  
 — -purpurin 685.  
 — -pyridinchinone 901.  
 — -pyridine 901.  
 — -pyrimidin 680.  
 — -pyrimidon 680.  
 — -robin 675.  
 — -rufin 674, 684.  
 Anthrazin 963.  
 Anthrol 673.  
 Anthron 674, 675.  
 — -isoxazol 793.  
 Anthroxan-aldehyd **361**,  
 372, 707.  
 — -säure 295, **375**, 707,  
 752.  
 Antifebrin 86, **97**.  
 Antimonvbgn, ar. 168.  
 Antinonnin 195.  
 Antipyrin 86, 150, **779**,  
 782, 902.  
 — -chlorid 780.  
 Apigenin 839.  
 Apiin 839.  
 Apiol 397.  
 — -säure 219.  
 Apion 219.  
 — -carbonsäure 219.  
 Apionol 219.  
 Apo-atropin 910.  
 — -camphersäure 21,  
 505, 522.  
 — -chinen 920.  
 — -chinin 917.  
 — -cinchen 920.  
*Apocineen* 527.  
 Apocyanine 874.  
 Apofenchen 508.  
 Apo-morphin 923.  
 — -phyllensäure 860,  
 929.  
 — -safranin 968.  
 Apo-safranon 969.  
 ar = aromatisch.  
 Arabinose 711.  
 Araroba 684.  
 Arbutin 214, 688.  
*Arbutus uva ursi* 688.  
*Areca catechu* 906.  
 Arecaidin 864, 906.  
 Arecaïn 906.  
 Arecolin 906.  
 Aristol 186.  
*Arnica montana* 215.  
 Arsanilsäure 169.  
 Arsenanilidovbdgn 95.  
 Arsenobenzol 169.  
*Artemisia Barbelieri* 491,  
*cina* 479, 692, *mari-*  
*tima* 693.  
*Artemisia*-öl 491.  
 Artimesin 693.  
 Aryl = Alphyl 79.  
 Arylglycidsäuren 248,  
 259.  
 Arylhydroxylamin 79.  
 as = asymmetrisch.  
 Arylleukauramin 543.  
 Arylmagnesiumhaloide  
 171, 265, 555.  
 Arylnitrosohydroxyl-  
 amine 81.  
*Asa foetida* 211, 413, 527.  
 Asaron 317, 396.  
 — -säure 332.  
*Asarum europaeum* 395,  
 396.  
 Asarylaldehyd **317**, 396.  
*Asperula odorata* 411.  
*Aspidium filix mas* 218.  
 Aspirin 321.  
 Asymmetrisches Schwe-  
 felatom 359.  
 Atophan 882.  
 Atoxyl 168.  
 Atro-glycerinsäure 370.  
 — -lactinsäure 270, **366**,  
 409.  
 Atropamin 910.  
*Atropa belladonna* 414,  
 910.  
 Atropasäure 270, 367,  
**409**.  
 Atropin 366, **910**.  
 Atroscin 910.  
 Atroxindol 302, 751.  
 Auramin 309, 548.  
 Auraminbase 548.  
 Aurantia 113.  
 Aurin 183, 549, 568.  
 Azelaïnsäure 612.  
 Azelaol 23, **26**.



- Azelaon 25.  
 Azibenzil 580.  
 Azido-benzaldehyd **257**,  
   786.  
 — -benzaldoxim 303, 787.  
 — -benzoësäuren 303.  
 Azimethylen 707.  
 Azimide 117.  
 Azimido-benzoësre 301.  
 — -benzole 814, **816**.  
 Azimidol 152, 816.  
 Azimidoxyde 813.  
 Azine 934.  
 Aznitrosoverb. d. g. n. 813.  
 Azo-acetophenon 263.  
 — -anilin 229.  
 — -benzaldehyde 257.  
 — -benzid 142.  
 — -benzoësri **303**, 962.  
 — -benzol 71, 72, 86,  
   127, 132, **142**, 147,  
   168, 331, 810.  
 — — -azoresorcin 212.  
 — — -carbonsäuren **303**,  
   787.  
 — — -hydrazinsulfo-  
   säure 157.  
 — -benzylmethyläther  
   787.  
 — -camphenon 512.  
 — -campher 513, 707.  
 — -carmin 969.  
 — -chinolin 878.  
 — -dibenzoyl 277.  
 — -dicarbonanilid 102.  
 — -diphenylen 962.  
 — -farbstoffe 177.  
 — -indazole 788.  
 — -lepidin 878.  
 — -methine 114, 252.  
 — -naphtaline 634.  
 — -naphtole 639.  
 Azole 765.  
 Azo-opiansre 342, 348.  
 — -phenin 233.  
 — -phenole **201**, 231.  
 — -phenylen 303.  
 — -phenylmethyl 143.  
 — -rubin 636.  
 — -sulfime 826.  
 — -tetrazole 832.  
 — -triazole 819.  
 — -verbindgn 71, 140,  
   197, 310, gemischte  
   141, **143**, cyclische 6;  
   unsymmetrische 141.  
 — -violett 535.  
 Azox-azine 978.  
 — -azole 822.  
 Azoxime 288, **824**.
- Azoxoniumsalze 937.  
 Azoxy-acetophenon 263.  
 — -anilin 140.  
 — -benzaldehyd **256**, 303,  
   788.  
 — -benzoësäure 293, **303**.  
 — -benzol 71, 78, 79,  
   **140**.  
 — -benzylalkohol 244.  
 Azoxylole 142.  
 Azoxyphenole 201.  
 Azoxyvbdgn 69, 71, **140**,  
   146.  
 Azthioniumsalze 941.  
 Azulin 568.  
 Azulmverbindungen 708.  
 Azurin 232.  
 Azyline 145.
- Badische Naphtylamin-**  
 sulfosäure 636.  
*Bärentraube* 688.  
 Baldriancampher 505.  
 Balsame 526.  
 Barbaloin 685, 692.  
 Barbitursre 949.  
 Basler Blau 969.  
 Baumwollenblau 564.  
 Bayöl 395, 467.  
 Beckmann'sche Umla-  
 gerung 16, 83, 619,  
   668, 719, 824, 889.  
 Belladonnin 910.  
 Benzal- siehe auch Ben-  
 zyliden-.  
 Benzal-acetessigester 249,  
   **420**.  
 — -aceton 249, **400**.  
 — -acetophenon **600**, 790  
 — -aethylamin 252.  
 — -amidosulfonsre 255.  
 — -angelicalacton 420.  
 — -anilin 252.  
 — -azin **252**, 277, 584.  
 — -barbitursäure 421.  
 — -benzoylhydrazin 277.  
 — -benzylaceton 610.  
 — -benzylcyanid 594,  
   604.  
 — -bisacetylaceton 363.  
 — -bromid 251.  
 — -buttersäure 407.  
 — -chlorid 57, 59, **251**.  
 — -cumaranon 736.  
 — -cyanessigsäure 421.  
 Benzaldehyd 57, 147, 240,  
   **249**, 273, 274, 281,  
   284, 377, 537, 588.  
 — -ammoniak 252.  
 — -azobenzoësäure 303.
- Benzaldehyd - phenylhy-  
 drazon 284, 590.  
 — -sulfosäure 258.  
 Benzal-diacetonamin 867.  
 — -diacetyler 251.  
 — -diaethylacetessig-  
   ester 420.  
 — -diaethyläther 251.  
 — -dimethyläther 251.  
 — -diphenylmaleid 596.  
 — -divanillin 569.  
 Benzaldoxim 240, **253**,  
   287.  
 — -benzyläther 243.  
 — -carbonsäure **340**, 934.  
 — -superoxyd 254.  
 Benzal-glutarsäure 423.  
 — -laevoxim 420, 934.  
 — -laevulinsäure 380,  
   **420**, 648.  
 — -malonsäure 249, 271,  
   403, 404, **421**.  
 — -mesityloxyd 401.  
 — -nitroacetophenon  
   600.  
 — -phenylcroto lacton  
   608.  
 — -phenylglycerinsre  
   371.  
 — -phenylhydrazon 240,  
   **253**, 590.  
 — -phenylisocrotonsre  
   608.  
 — -phtalid 593, 837.  
 — -phtalimidin 593.  
 — -propionsäure 407.  
 — -thioaceton 400.  
 Benz-amaron **611**, 852.  
 — -amid 237, 240, **274**.  
 — — -bromid 280.  
 — — -chlorid 280.  
 — — -sulfosäure 305.  
 — -amidin **282**.  
 — -anilid 275.  
 — -anilidimidchlorid  
   831.  
 Benzanthrone **686**.  
 Benzanthronchinolin 686,  
   887.  
 Benz-aurin 566.  
 — -azanil 301.  
 — -azimide 301, 788, **975**.  
 — -azimidol 816.  
 — -azurin 535.  
 — -betaïn 298.  
 — -dianthron 686.  
 Benzdihydrometoxazin  
   935.  
 Benzeïne 565.  
 Benzen 50.

- Benzensulfosäure 173.  
 Benzenyl-aethylendiamin 281; vgl. Aethylenbenzamidin.  
 — -amidin 282.  
 — -amidothiophenol **241**, 275, 282, 809.  
 — -amidoxim 287, 288, 289.  
 — — -buttersäure 288.  
 — — -essigsreesoanhydrid 977.  
 — -amidoxim-glycolsreesoanhydrid 288.  
 — -azosulfimsulphhydrat 826.  
 — -azoximthiocarbinol 825.  
 — -carbonylazoxim 825.  
 — -dioxytetrazotsre 283.  
 — -diphenyldiureid 282.  
 — -fluoroximessigsre 287.  
 — -hydrazidin 288.  
 — -hydrazoximaethyliden 288, 289.  
 — -hydroxylaminessigsäure 287.  
 — -methoximchlorid 287.  
 — -nitrazon 284.  
 — -nitrosazon 284.  
 — -nitroximessigsre 287.  
 — -oximidoglycolsre 288.  
 — -oximidokohlensäureester 288.  
 — -oxyamidoxim 289.  
 — -oxytetrazotsäure 283.  
 — -phenyltolylloxyamidin 289.  
 — -tetrazotsäure 283, 831.  
 — -trichlorid 289.  
 — -verbindungen 280.  
 Benz-glycocyamidin 297.  
 — -hydrol 223, 539, **542**, 544.  
 — — -benzoësäure 539.  
 — — -dicarbonsäure 550.  
 — — -lactoncarbonsre 550.  
 — — -tricarbonsäure-lacton 550.  
 — -hydroxamoxim 287, 289.  
 — -hydroxamsäure 106, 254, **284**.  
 — — -amid 288.  
 Benz - hydroxamsäurechlorid 825.  
 — -hydroximsäure-alkyl-aether 286.  
 — -hydroximsäure-haloide 287.  
 — -hydril-amin 542.  
 — — -hydrazin 542.  
 — — -hydroxylamin 542.  
 Benzidam 85.  
 Benzidin 222, 530, **531**, 532, 538.  
 — -farbstoffe 177, **532**.  
 — -sulfon 531, 533, 762.  
 — -sulfonsäuren 178, **534**.  
 — -umlagerung 92, **147**, 532.  
 Benzil 590.  
 Benzilam 796, 804.  
 Benzilcarbonsäuren 593.  
 — -dioxime 588, **591**.  
 Benzilosazon 253, **590**.  
 — -osotetrazin 811.  
 — -säure **581**, 803.  
 Benzilotropein 910.  
 Benzilimid 796.  
 Benz-imidazol 118, **799**.  
 — -imidazoldicarbonsre 801.  
 — -imidazolinole 802.  
 — -imidazon 802.  
 — -imido-aether 275, **281**.  
 — — -thioaether 282.  
 — -isoxazol 792.  
 — -isoxalon 293.  
 — -isothiazole 245, **809**.  
 — -kreatinin 297.  
 — -metoxazine 296, 935.  
 — -nitrolsäure 254, **287**, 289.  
 — -nitrosolsäure 287.  
 — -norcaradiencarbonsäure 613.  
 Benzo-acetodinitril 378.  
 — -bisimidazole 801.  
 — -bisparadiazin 958.  
 — -chinon 201, 221, **222**, 446.  
 — — -bisdiphenylmethan 576.  
 — — -bistetramethyl-diamidodiphenylmethan 576.  
 — -cyclo-heptadien 613.  
 — — -heptadienon 614.  
 — — -heptan 613.  
 — — -heptanon 613.  
 Benzo-cyclo-hepten 613.  
 — -diazthine 161, 162.  
 — -difurfurane 734.  
 — -dihydropyrazole 789.  
 — -dimethyldifurfurandicarbonsäure 737.  
 Benzoë 267.  
 — -arsenigsäureanhydrid 273.  
 — -borsäureanhydrid 273.  
 — -kohlenäureanhydrid 273.  
 — -säure 32, 50, 57, 236, 260, **267**, 274.  
 — — -anhydrid **273**, 280.  
 — -säure-phenylester 189, **272**.  
 — — -sulfinid 305.  
 — — -thionylhydrazon 304.  
 — — -trichlorid 289.  
 — -sulfinsäure 305.  
 Benzoflavin 898.  
 Benzofulvencarbonsre 617.  
 Benzofulvencarbonessigsäure 617.  
 Benzofurazane 823.  
 Benzoin 249, **589**, 735, 803.  
 — -gelb 676.  
 Benzol 27, 47, **50**, 52, 182, 222, 267.  
 — azo-acetaldoxim 143.  
 — — -acetessigester 155.  
 — — -aethan **143**, 153.  
 — — -acetylaceton 160.  
 — — -anisol 202.  
 — — -benzaldehyd 257.  
 — — -benzylalkohol 245, 787.  
 — — -cyanamid 136.  
 — — -dimethylanilin 145.  
 — — -diphenylamin 145.  
 — — -indazole 786.  
 — — -lutidin 854.  
 — — -methan **143**, 153.  
 — — -methylketol 747.  
 — — -naphtalin 634.  
 — — -phenol 202.  
 — — -phenylcyanamid 145.  
 — — -phenylglycin 145.  
 — — -phenylketol 747.  
 — — -pyrazole 771.  
 — — -pyrrole 722.



- Benzol-azo-resorcin 212.  
 — — -sulfonsäure 128.  
 Benzol-derivate 27; Bildung der Di-, Tri- und Tetraderivate 76, Isomerie 31.  
 Benzol-diazo-acetanilid 136.  
 — — -anilid 135.  
 — — -carbonsre 128, 143.  
 — — -oxyamidomethan 138.  
 — — -oxyphenylmethylamid 138.  
 — — -piperidide 62.  
 — — -sulfone 128.  
 Benzol-dicarbonssäuren 343, 348, 349.  
 — — -disulfosäuren 174, 204, 209, 211.  
 — — -disulfoxyd 179.  
 — — -diazoniumchlorid 62, **125**, 153.  
 Benzoleinsäure 451.  
 Benzol-formeln 41.  
 — — -hexabromid 61, **429**.  
 — — -hexachlorid 61, **428**.  
 — — -hydrazophenetol 203.  
 — — -hydrazophenolaether 203.  
 — — -indon 969.  
 — — -induline 968.  
 — — -jodofluorid 65.  
 — — -modelle 41.  
 — — -pentacarbonre 354.  
 — — -phenolphtalid 571.  
 — — -phtalin 569.  
 — — -ringbildungen 42.  
 — — -ringspaltungen 45.  
 — — -seleninsäure 175, 179.  
 — — -selenosäure 175.  
 — — -sulfamid 173.  
 — — -sulphydroxamsäure 178.  
 — — -sulfinsäure 126, 174, **179**, 206.  
 — — -sulfochlorid 157, 179.  
 — — -sulfodiazobenzolamid 174.  
 — — — -dichloramid 173.  
 — — — -sulfon 180.  
 — — — -anthranilsre 294.  
 — — — -azid 174.  
 — — — -hydrazid 174.  
 — — — -hydroxylamin 80.  
 — — — -isocyanat 174.  
 — — — -sulfonitramid 174.  
 — — — -sulfosäuren **173**, 177, 260, 267.  
 Benzol-sulfosäurealkylester 172, 173.  
 — — -tetracarbonren 353.  
 — — -theorie 27.  
 — — -thiosulfonsäure 179.  
 — — -tricarbonssäuren 352.  
 — — -triozonid 46.  
 — — -trisulfosäure 174, 217.  
 Benzo-metadiazine 950.  
 — — -metathiazine 939.  
 — — -metoxazine 935.  
 — — -morpholin 936.  
 — — -morpholon 937.  
 — — -naphto-paroxazin 937.  
 — — -nitril 99, 107, 253, 275, **279**, 283, 379, 972.  
 — — -nitriloxyd 259, **287**, 824.  
 — — -paradiazine 957.  
 — — -paroxazine 936.  
 — — -phenol 184.  
 — — -phenon 539, **544**, 578, 581.  
 — — — -anil 545.  
 — — — -bromid 545.  
 — — — -carbonsäuren 550, 551.  
 — — — -chlorid 545, 831.  
 — — — -diaethylmercaptol 545.  
 — — — -dibenzylmercaptol 545.  
 — — — -hexachlorid 546.  
 — — — -oxim 275, 280, **546**.  
 — — — -sulfid 843.  
 — — — -sulfon 306, 843.  
 — — — -sulfosäure 305, 548.  
 — — — -pyranole 837.  
 — — — -pyrazole 785.  
 — — — -pyrazolon 789.  
 — — — -pyridin 869.  
 — — — -pyrimidin 950.  
 — — — -pyrone 837, 838.  
 — — — -pyrrodiazole 816.  
 — — — -pyrrol 741.  
 Benzorthodiazin 944.  
 Benzorthoxazinon 340, 934.  
 Benzo-tetronsäure 317, 419.  
 — — -thiamid 240.  
 — — -thiazolcarbonre 810.  
 — — -thiazole 197, **808**.  
 — — -thiophen 393, **738**.  
 — — -trichlorid 57, 183, 267, 273, **289**.  
 Benzo-trifluorid 289.  
 — — -trifurfurane 734.  
 — — -trimethyltrifurfurantricarbonssäure 737.  
 Benzoxazole 197, 198, **804**.  
 Benzoyl-acetaldehyd 361, **418**, 770.  
 — — -acetaldoxim 361.  
 — — -acetessigester 260, 378, **379**, 381.  
 — — -aceton **362**, 381, 401, 876.  
 — — — -diazohanhydrid 363, 774.  
 — — -acetonitril **378**, 415, 790.  
 — — -acetylsuperoxyd 250, 274.  
 — — -acrylsäure 420, 611.  
 — — -alanin 276.  
 — — -ameisensäure 354, **373**, 590.  
 — — -amido-anthrachinon 679.  
 — — — -hexamethylen 546.  
 — — — -valeriansre 865.  
 — — — -zimmtaldehyd 874.  
 — — — -zimmtsre 276, 367, **406**, 407.  
 — — — -zimmtsäureanhydrid 276.  
 — — -amidrazon 374.  
 — — -amylacetylen 401.  
 — — -anthracen 676.  
 — — -anthranilsre **294**, 746, 876.  
 — — -asparaginsäure 276.  
 — — -azid 101, 106, **277**.  
 — — -azobenzol 277.  
 — — -benzimidchlorid 590.  
 — — -benzimidooether 281.  
 — — -benzoësäure 539, **550**, 551, 570, 630, 670.  
 — — -bernsteinsäure 386.  
 — — -brenztraubensäure 381.  
 — — — -bromid 273.  
 — — — -butandiol 385.  
 — — — -bittersre 380.  
 — — — -butylcarbinol 360.  
 — — — -carbinol 262, 355, **358**, 373.  
 — — — -chlorid 359.  
 — — — -chinolin 881.  
 — — — -chlorid **272**, 273, 274, 289.  
 — — — -chlorimid 275.

- Benzoyl-chlorvalerolacton 385.  
 — -crotonsre 420.  
 — -cumaron 601, 735.  
 — -cyanessigester 384.  
 — -cyanessigester-carbonsäure 387.  
 — -cyanid **374**, 823.  
 — -cysteinester 276.  
 — -diazobenzol 143.  
 — -diazomethan 359.  
 — -dibenzylmethan 602.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -dimethylanilin 547.  
 — -disulfid 274.  
 Benzoylen-benzimidazol 801.  
 — -guanidin 297.  
 — -harnstoff 300, 953.  
 Benzoyl-essigester 260, 369, **378**, 381, 415.  
 — -essigsäure **377**.  
 — -fluorid 273.  
 — -formaldehyd 361.  
 — -formoin 361, 792.  
 — -formoxim 361.  
 — — -srechlorid 374.  
 — -furfuran 713.  
 — -glutarsre 384, 385.  
 — -glycocoll 275.  
 — -glycolsre **272**, 276, 380.  
 — -glyoxaline 799.  
 — -glyoxylysre 381.  
 — -hydrazin 277.  
 — -hydrindon 336, 620.  
 — -isatin 753.  
 — -isatinsäure 375.  
 — -isobernsteinsäure 384.  
 — -isonicotinsre 860.  
 — -isonitrosoessigester 381.  
 — -jodid 273.  
 — -malonsreester 384.  
 — -mesitylen 545.  
 — -methylpyrazol-carbonsäure 774.  
 — -nicotinsäure 901.  
 — -nitrat 240, **273**.  
 — -nitrit 273.  
 — -nitroacetone 362.  
 — -phenacylessigsäure 608.  
 — -phenol 549, 792.  
 — -phenyl-alanin 367.  
 — — -carbinol 589.  
 — — -fluoren 658, 667.  
 — — -hydrazimethylen 707.  
 — -hydrazin **277**.  
 Benzoyl-phenyl-hydranzoglyoxylysäure 381.  
 — -phtalsäure **551**, 685.  
 — -picolinsäure 860, 901.  
 — -piperidin 865, 866.  
 — -propionaldehyd 361.  
 — -propionsre 370, 372, **379**, 419.  
 — -pyrrol 724.  
 — -salicin 688.  
 — -serinester 276.  
 — -sulfid 274.  
 — -superoxyd 273.  
 — -taurin 808.  
 — -tetrahydrochinolin 375.  
 — -tetramethylen 261.  
 — -toluid 275.  
 — -triazol 812.  
 — -tricarballysäure 386.  
 — -trimethylen **261**, 379.  
 — — -carbonsre 261, **379**.  
 — -triphenylmethan 577.  
 — - $\psi$ -tropin 913.  
 — -vanillin 317.  
 — -verbindungen 271.  
 — -wasserstoff 249.  
 — -wasserstoff-superoxyd 250, **273**.  
 — -xylol 545.  
 Benz-phenylhydrazidimidchlorid 280.  
 — -pinakoline 545, 597, **598**.  
 — — -alkohol 598.  
 — -pinakon 544, **597**.  
 — -sulhydroxamsre 174.  
 — -tetrazolcarbonsre 859.  
 — -triazolcarbonsre 859.  
 Benzyl-acetamid 240, **242**.  
 — -acetat 238, 266.  
 — -acetbernsteinsre 385.  
 — -acetessigsäure 616.  
 — -acetone **262**, 391, 400, 616.  
 — -acetonecarbonsre 343.  
 — -acetophenon 600.  
 — -acridin 898.  
 — -äpfelsäure 384.  
 — -äther 238.  
 — -äthylamin 241.  
 — -äthylketone 262.  
 — -äthylsenföhl 688.  
 — -alkohol **236**, 250.  
 — — -carbonsäure 337.  
 — — -sulfosre 246.  
 — -amidoacetaldehyd 889.  
 Benzyl-amidoacetone 360.  
 — -amin 87, **240**, 254, 809.  
 — — -carbonsre 339.  
 — -angelicalactone 419.  
 — -anilin 241.  
 — -arabinosid 238.  
 — -azid 242, **243**.  
 — -benzoësren 539, 550, 674.  
 — -benzol 540.  
 — -benzylidenbrenzweinsre 604.  
 — -benzylideninden 617.  
 — -bernsteinsäure 383.  
 — -brenztraubensre 377.  
 — -bromid 23, **238**.  
 — -campher 515.  
 — -carbinol 237.  
 — -carbonimid 242.  
 — -carboxyaconitsre 423.  
 — -chlorid 57, 59, 237, **238**, 246, 267, 670.  
 — -chlormalonsäureester 383.  
 — -crotonaldehyd 400.  
 — -crotonsre 408.  
 — -cyanid 270, **279**, 409, 604.  
 — -desoxybenzoïn 602.  
 — -diazoverbindgen 242.  
 — -dimethylcarbinol 237.  
 — -dimethylsulfinjodid 239.  
 — -diphenyl 551.  
 — — -carbinol 596.  
 — -disulfid 238.  
 — -disulfoxyd 239.  
 Benzylen-benzimidazol 801.  
 — -diamine 246.  
 — - $\psi$ -thioharnstoff 245, 940.  
 Benzyl-glutaconsreester 423.  
 — -glycolchlorhydrin 356.  
 — -glycolsäure 367.  
 — -harnstoff 242.  
 — -hydrazin 242.  
 — — -benzoësre 304.  
 — -hydroxylamin 243.  
 Benzyliden- siehe auch Benzal-  
 Benzyliden-acetone 362, **400**, 596.  
 — -acetophenon 600.  
 — -acetoxim 889.  
 — -äthylamin 890.



- Benzyliden-amidoacetal 889.  
 — -anilin 241, **252**, 542, 553, 894.  
 — -benzoylessigsre 604.  
 — -bisacetessigester 386.  
 — -bisdesoxybenzoïn 611.  
 — -campher 515.  
 — -campholsre 515.  
 — -chlorid 251.  
 — -desoxybenzoïn 602.  
 — -diacetessigester 249.  
 — -diacetophenon 611.  
 — -diphenylitaconsre 608.  
 — -fluoren 665.  
 — -glycocoll 588.  
 — -hydrazin 252.  
 — -imid 252.  
 — -inden 615, 617.  
 — -menthon 485.  
 — -methylaethylketon 401.  
 — -methylpropylketon 401.  
 — -nitroacetophenon 759.  
 — -oxyacetophenone **601**, 838.  
 — -phenoxyaceton 401.  
 — -phenylbrenzweinsre 596.  
 — -phenylendiamin 252.  
 — -phtalid 593.  
 — -pulegon 487.  
 — -thujon 492.  
 Benzyl-indazol 787.  
 — -isochinolin 890.  
 — -isocyanat 240, 242.  
 — -isophtalsäure 550.  
 — -jodid 238.  
 — -laevulinsäure 380.  
 — -magnesiumchlorid 270, 274.  
 — -maloncarbonsäure 387.  
 — -malonsäure 367, 382.  
 — -menthon 485.  
 — -mercaptan 238.  
 — -mesitylen 540.  
 — -methyl-aether 236.  
 — — -aethylketon 262.  
 — — -carbinol 237.  
 — — -essigsre 271.  
 — — -keton 262, 363.  
 — — -triazen 243.  
 — -naphtalin 666.  
 — -nitramin 243.  
 — -oxaethylamin 242.
- Benzyl-oxalessigester 385.  
 — -oxalylphenylelessigsre 608.  
 — -pentaethylbenzol 540.  
 — -phenol 541.  
 — -phenyl-allylmethylammoniumjodid 241.  
 — — -carbinol 587.  
 — — -essigsäure 594.  
 — — -hydrazin **242**, 253.  
 — — -keton 587.  
 — — -methylcarbinol 587.  
 — — -oxaethylamin 804.  
 — — -triazen 243.  
 — -phosphate 238.  
 — -phtalazon 593.  
 — -phtalimid 345.  
 — -phtalimidin 593.  
 — -pyridin 852.  
 — -schwefelsäure 238.  
 — -senföl **242**.  
 — -sulphydrat 238.  
 — -sulfid 238.  
 — -sulfinsäure 239.  
 — -sulfon 239.  
 — -sulfosäure 239.  
 — -sulfoxyd 239.  
 — -tartronsäure 367, 383.  
 — -terephthalsäure 460, 550.  
 — -toluole 540.  
 — -triazene 242.  
 — -urethan 242.  
 — -xylol 540.  
 — -zimmtsäure 603.
- Berberal 342, 931.  
 Berberin 339, 342, 930, **931**.  
*Berberis vulgaris* 930, 931.  
 Berberonsäure 861.  
 Berberrubin 932.  
 Bergamottöl 418, 468, 471.  
 Bergapten 417.  
 Bernstein 527.  
 — -phenylhydrazilsre 163.  
 — -säure 214, 459, 573.  
 — — -phenylester 191.  
 Besenginster 909.  
 Betain 197, 708, 859.  
*Betel-nuss* 906.  
 — -öl 394.  
 — -phenol 395.  
 Bibrenzcatechin 534.  
 Bicycloeksantalsäure 525.
- Bicyclopentane 22.  
 Bidesyl 606.  
 Bidioxymethylenindigo 316.  
 Biebricher Scharlach 640.  
 Bifluoren 667.  
 Bihydrochinon 534.  
 Bilirubin 725.  
 Bindon 621.  
 B i n d s c h e d l e r ' s Grün 234.  
 Bindungen, fliessende 615, 770.  
 Biphenol 534.  
 Biphenyl 528.  
 — -dicarbonsäure 537, **538**.  
 Biphenylenbiphenylchlormethan 599.  
 Biphenylchlorfluoren 666.  
 Biphenylenphenylmethyl 666.  
 Biphenylensultam 534.  
 Biphenyl-essigsre 537.  
 — -methylolid 537, 837.  
 — -sulfonphtalid 344.  
 — -sulfosäure 533.  
 Biresorcin 534.  
 Bis-acenaphthylidendion 653.  
 — -acetylglyoxylsäure-esterphenylhydrazon 533.  
 — -azibenzil 590.  
 — -benzhydrylhydrazin 542.  
 — -benzothiazol 810.  
 — -camphanonazin 512.  
 — -cumarsre 410.  
 — -cyclopentadiëncarbonsäure 15.  
 — -diazoamidoverbdgn 69.  
 — -diazoessigsäure 976, 977.  
 — -diazoverbdgn 118.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -dimethylazimethylen 776.  
 — -diphenylbutadien 392.  
 — -furodiazole 825.  
 — -glyoxalidin 798.  
 — -glyoxalin 795.  
 — -hydrazibenzyl 590.  
 — -hydrazidicarbonyl 822.  
 Bismarckbraun 116, 146.  
 Bis-methylbenzoylcarbinol 358.

- Bis-oxytetrazol 832.  
 — -phenylmethylpyrazolon 779.  
 — -pyrazoline 776.  
 — -tetrazol 831.  
 — -thiazol 97.  
 — -thiodiazol 827.  
 — -triazole 820.  
 — -trimethylendiamin 979.  
 — -xylylen-diamin 335.  
 — — -ammoniumbromid 335.  
 Bithiophenylphtalid 344.  
 Bitter-fenchelöl 474.  
 — -mandelöl **249**, 691.  
 — — -mandelöl - chlorid 251.  
 — — -grün 559.  
 Biuret 821.  
 Blauholz 694.  
 Blausäure 195, 222, 249.  
 Bleitetraphenyl 172.  
*Bockshornsamensamen* 906.  
 Borneocampher 505.  
 Borneol 484, 495, 498, **505**, 516.  
 Borneolcarbonsre 514, 515.  
 Bornyl-amin 507.  
 — -chlorid 498.  
 — -disulfid 507.  
 Bornylen **503**, 506, 514.  
 — -carbonsre 504, 514.  
 Bornyljodid 503, 506.  
 Bornylon 511.  
 Bornylsalicylat 506.  
 Bornyval 506.  
 Brandharze 52.  
 Brasan 643, 762.  
 Brasileïn 693.  
 Brasilienholzextract 693.  
 Brasilin **693**, 838.  
 Brasilinsre 694.  
 Brasilsre 694.  
 Brenzcatechin 18, 46, 204, **208**, 327, 434.  
 — -antimonylhydroxyd 209.  
 — -carbonsäure 329.  
 — -chlorphosphin 210.  
 — -diphenylaether 210.  
 — -methylenaether 209.  
 — -monophenylaether 210.  
 — -oxychlorphosphin 210.  
 — -phenylphtalid 571.  
 — -sulfid 210.  
 Brenzschleimsäure 625, 710, **713**.  
 — -terebinsäure 497.  
 — -traubensäure 13, 43, 154, 349, 388, 537, 604, 715.  
 — — -aldehydrazon 155, 166.  
 — — -anilid 100.  
 — — -anilidchlorid 99.  
 Brillant-gelb 586.  
 — -grün 559.  
 — -indigo 760.  
 Brönnner'sche Säure 636.  
 Brom-acetanilid **97**.  
 — -acetophenon **262, 359**.  
 — -acridin 900.  
 — -aethylnaphtalin 652.  
 — -aethylpyridin 857.  
 — -anilsäure 226.  
 — -anthrachinon 678, 680.  
 — -benzaldehyd 255.  
 — -benzazid 277.  
 — -benzoësäure **290**, 319.  
 — -benzol 63, 265.  
 — -benzophenon 546.  
 — -benzyl-alkohol 244.  
 — — -bromid **244**, 657, 670.  
 — -campher 511.  
 — -camphersäure 510, 520.  
 — -campholsäure 522.  
 — -carmin 696.  
 — -chinolin 877.  
 — -chlormethylnaphtochinon 645.  
 — -cumarin **411**, 419.  
 — -cyan 851.  
 — -cyclohexan 428, 433.  
 — -cyclohexanon 439.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -dioxybenzoësäure 331.  
 — -diphenacyl 606.  
 — -diphenyl 530.  
 — -diphenylpropionsre 582.  
 — -formylcampher 515.  
 — -furfuran 710.  
 — -hydratropasäure 366, 367.  
 — -hydrozimmtsäure **367**, 370, 389.  
 — -indon 618.  
 — -isodehydracetsäure 715.  
 — -isodurylenchinon 309.  
 Brom-isopropenylbenzol 391.  
 — -magnesiumcampher 511.  
 — -mandelsäure 365.  
 — -mesitylen 540.  
 — -methylenphtalid 417.  
 — -naphtalin 631.  
 — -naphtochinonmalonsäure 643.  
 — -nitrobenzoësäure 292.  
 — -nitrobenzol 193.  
 — -nitrocamphan 511.  
 — -nitrocampher 511.  
 — -nitrodiphenyl 530.  
 — -oxybenzylbromid 308.  
 — -oxyhydrinden 618.  
 — -oxyindon 618.  
 — -oxyisodurylbromid 308.  
 — -phenanthren 659.  
 — -phenanthrenchinon 661.  
 — -phenol 192.  
 — -phenylacetessigester 380.  
 — -phtalid 341.  
 — -pikrin 47.  
 — -propionylphenyl-essigester 380.  
 — -propylpiperidin 866.  
 — -propyltolylamid 808.  
 — -protocatechusäure 331, 626.  
 — -pseudocumol 59.  
 — -pyrogallol 217.  
 — -salicylsäure 324.  
 — -sulfocamphersre 511.  
 — -stilben 592.  
 — -styrol 250, **390**, 605.  
 — -thymochinonmalonester 382.  
 — -toluol 67, 540.  
 — -triphenylcarbinol 557.  
 — -xylol 68.  
 — -zimmtaldehydacetal 401.  
 — -zimmtsäure 378, 405.  
 Bromylphtalimid 346.  
 Brucin 921.  
 — -säure 921.  
 Brucinolon 921.  
 Brucionsre 921.  
 Buccocampher 488.  
 Buchenholz-kreosot 217, 711.  
 — -teer 185, 211, 224.  
 Bulbocapnin 933.



- Bülow'sche Reaction 158.  
 Butein 601.  
 Butenylbenzol 391, 392.  
 Butyl-aethylbenzol 61.  
 — -benzole 60.  
 — -naphtalin 629.  
 — -phenylketon 261.  
 — -toluol 60.  
 Butyro-phenon 261.  
 — — -carbonsäure 343.  
 Butyryl-acetophenon 362.  
 — -campher 515.  
 — -filicinsäure 218.  
 — -phenylacetylen 401.  
 Buzylenverbindgn 167.
- Caesalpinia*arten 331, 693,  
 Cadinen 525.  
 Cajeputöl 479.  
 Calmusöl 396.  
 Campechholz 694.  
 Camphan 489, 498, 501, **504**.  
 — -carbonsre 514.  
 — -diamin 508.  
 Camphan-gruppe 492, **501**.  
 — -säure 521, 523.  
 — -sulfinsre 507.  
 Camphel-alkohol 507.  
 — -amin 507, 516.  
 Camphen 464, 493, **501**, 506, 612.  
 — -amin 507.  
 — -camphersre 503.  
 — -chlorhydrat 501, 504, 506.  
 — -glycol 502.  
 — -hydrat 501, 506.  
 Camphenilanaldehyd 502, 503.  
 Camphenilansäure 502.  
 Camphenilnitrit 502.  
 Camphenilol 507.  
 Camphenilolsäure 502.  
 Camphenilon 502, 506.  
 Camphenmorpholin 935.  
 Camphenon 513.  
 Camphenylamin 508.  
 Camphenylnitrimin 511.  
 Campher 6, 14, 58, 59, 60, 187, 464, 492, 495, 503, 506, **508**, 511, 524, 612.  
 — künstlicher 498.  
 — -amidsäure 519.  
 — -chinon 512.
- Campher-chinon-phenylhydrazon 512.  
 — -dichlorid 511.  
 — -dioxim 512.  
 — -glycol 512.  
 — -imin 511, 512.  
 — -nitrilsäure 519.  
 — -nitrophenol 519.  
 — -öl 501.  
 — -oxalsäure 515.  
 — -oxim 511.  
 — -phenylhydrazon 511.  
 — -phoron 443, 487.  
 — -säure 14, 21, 504, 514, 515, **518**.  
 — — -imid 512.  
 — -sulfosäuren 511.  
 Campheryl-carbamid 513.  
 — -hydroxylamin 519.  
 — -isocyanat 513.  
 — -malonsäureester 523.  
 — -säure 522.  
 — -senföl 513.  
 Camphidin 519.  
 Camphidon 519.  
 Camphocarbonsäure 512, 513.  
 Campho-ceanring 14, 516.  
 — -isoxazol 793.  
 Camphol 505.  
 Campholacton 520.  
 Camphol-alkohol 506.  
 — -amin 506, 507, 516.  
 — -säure 506, 516.  
 Campholen 516, **517**.  
 — -amid 516.  
 — -säure 14, **516**.  
 Campholid 510, 519, **522**.  
 Campholytsäure 14, **521**.  
 Camphononsäure 520.  
 Camphophenylpyrazolon 514.  
 Camphopyrsäure 522.  
 Camphoransäure 523.  
 Camphoronsäure 516, **523**.  
 Camphosäure 503, **522**.  
 Camphenyl-amin **507**, 516.  
 — -glycol 515.  
 — -säure 522.
- Canadin 932.  
 Cannabinol 370.  
*Cannabis indica* 370.  
 — *sativa* 906.  
 Cantharen **432**, 692.  
 Cantharidin 432, **692**.  
 Cantharinsäure 692.  
 Cantharsäure 692.  
 Capriblau 938.  
 Caprolactam 439, 978.  
 Caron 493.
- Capronophenon 261.  
 Caran 489.  
 Carangruppe 493.  
 Carbaminsäure-phenyl-ester 102, 190.  
 — -phenylhydrazid 160.  
 Carbanil **106**, 132.  
 Carbanilid **101**, 277.  
 Carbanilsäure 101.  
 Carbazol 529, 564, **762**.  
 — -blau 764.  
 Carbazolenin 764.  
 Carbazotsäure 194.  
 Carbinol-benzoësäure 337.  
 — -bromidbenzoësäure 339.  
 Carbmethoxysalicylsre 321.  
 Carbo-benzoyl-essigsäure 387.  
 — — -propionsäure 387.  
 — -benzylmalonsäure 387.  
 — -cinchomeronsäure 861.  
 Carbodiphenylimid 102, **108**, 754.  
 — -hydrocyanid 110, 754.  
 Carbohydrozimmitsre 619.  
 Carbolsäure 184.  
 Carbomandelsre 386.  
 Carbonyl-aethylendiphenylhydrazin 979.  
 — -amidobenzoylphenylhydrazin 979.  
 — -amidobenzylphenylhydrazin 979.  
 — -amidophenol 198, 805.  
 — -amidothiophenol 206.  
 — -azoxime 824.  
 — -benzenylazoxim 288.  
 — -diaminodiphenyl 979.  
 — -salicylamid 322.  
 — -thiocarbanilid 708.  
 Carbo-phenyl-glycerin-srelacton 387.  
 — — -glyoxylsäure **387**, 637.  
 — -pyridylglycerinsäure 859.  
 — -pyrotritarre 715.  
 — -pyrrylglyoxylsäure 727.  
 — -styril 297, 407, **879**.  
 — — -carbonsre 258, **421**. vgl. 882.  
 — — -säure 297.

- Carboxy-aethylanthranil-  
 säure 296.  
 — -methylantranilsre  
 296.  
 Carboxylapocampfersre  
 503, 522.  
 Carbylamine 85, 158.  
 Cardamomenöl 473.  
 Carlinaoxyd 711.  
 Carminsäure 325, **695**.  
 Carminazarin 644, **696**.  
 Carminazarinchinon 696.  
 Caron 6, 10, 24, **493**, 612.  
 C a r o'sches Reagens 65,  
 485, 522.  
 Carthamin 695.  
 Carvacrol 186, **187**, 444,  
 474, 476, 478, 481,  
 488, 494, 496.  
 Carvacrotin-aldehyd 314.  
 Carvacrotinsäuren 326.  
 Carvacroyldiphenyllessig-  
 säure 583.  
 Carven 471.  
 Carvenolide 488.  
 Carvenon 473, 478, 481,  
**486**, 493, 508, 516.  
 Carvenylamin 473, **484**.  
 Carveol 486, -methyl-  
 aether 483.  
 Carvestren 452, 464, 493.  
 Carvo-menthen 431, **471**,  
 474, 476.  
 — -menthol 434, 478.  
 — -menthylamin 483.  
 Carvon 187, 476, 483,  
**488**, 496, 500.  
 — -hydrat 488, 496.  
 — -hydrobromid 486.  
 Carvopinon 498, **500**.  
 Carvotanacetone 474, 478,  
**486**.  
 Carvoxim 471, 489.  
*Carum carvi* 187.  
 Carylamin 493.  
 Caryophyllen 525.  
 Casein 431.  
*Cassiaarten* 684.  
 Cassiaöl 399, 400.  
*Castoreum* 184.  
 Catechin 208, 217, **328**,  
 333, 736.  
 — -säure 333.  
 Catechu 333.  
 — -gerbsäure 333.  
 Cedriret 535.  
 Cedrol 526.  
*Cetraria vulpina* 609.  
 Cetylbenzol 61.  
 Cevadin 922.  
 Cevin 922.  
 Chavibetol 395.  
*Chavica Betle* 394.  
 Chavicol 394.  
 Chelidamsäure 861.  
 Chelidonsäure 836.  
 Chinaalkaloide 915.  
 Chinacetophenon 318.  
 Chinacridin 900, 901.  
*China cuprea* 917.  
 Chinagerbsäure 334.  
 Chinaldin 258, 294, 400,  
 564, **875**.  
 — -oxalsäure 876.  
 — -säure 881.  
 — -synthesen 93, 871.  
 Chinaldon 880.  
 Chinaldylhydrazin 878.  
 Chinalizarin 685.  
 Chinarinde 334.  
 Chinarot 334.  
 Chinasäure 214, 222, **454**,  
 916.  
 Chinatoxine 918.  
 Chinazolin 258, 950.  
 Chinazolone 952.  
 Chindolin 877, **895**.  
 — -carbonsre 896.  
 Chinen 920.  
 Chinhydrone 214, **223**,  
 224.  
 Chinid 454.  
 Chinidin 916.  
 Chinin 860, 869, **916**.  
 Chinin-chlorid 920.  
 — -säure 883, 917.  
 Chinisatin 381, 881, **885**.  
 — -säure 381.  
 Chinit 222, **434**.  
 Chinitrole 310.  
 Chinizarin 683.  
 Chinodiphenylmethan  
 309.  
 Chinogene 224.  
 Chinolanole 874.  
 Chinole 73, 79, **310**, 446.  
 Chinolenphenylenketon  
 620.  
 Chinolin 72, 85, 132, 258,  
 302, 745, 869, **873**.  
 — -aldehyd 881.  
 — -carbonsre 881.  
 — -derivate 93, 100.  
 — -dicarbonsren 882,  
 887, 897.  
 — -gelb 876.  
 — -ketone 881.  
 — -rot 891.  
 — -säure 850, 858, **859**.  
 — -säureanhydrid 859.  
 Chinolin-synthesen 870.  
 Chinolyl-acrylsäure 876.  
 — -hydrazin 878.  
 — -milchsäure 876.  
 — -propionsäure 876.  
 Chinomethane 309.  
 Chinone 46, 86, 114, 118,  
 145, 176, 178, 196,  
 199, 202, **222**, 232,  
 233, 310, 535, 642,  
 734, 789.  
 Chinonamidoguanidone  
 231.  
 Chinon-azine 231.  
 — -chlorimin 199, **230**.  
 — -dianil 94, 233.  
 — -diazide 200, 231.  
 — -diazidanil 231.  
 — -dibromid 222.  
 — -diimin 115, 116, 145,  
**229**.  
 — -dimethyl-diimin 116,  
 229.  
 — -dioxime 72, 214, 222,  
**228**.  
 — -dioximcarbonsäure-  
 ester 462.  
 — -imine 229.  
 — -methoxim 196.  
 — -monanil 231.  
 — -monoimin 229.  
 — -monomethyldiimin  
 229.  
 — -monomethylimin  
 229.  
 — -monophenyldiimin  
 232.  
 — -monosulfosäure 225.  
 — -monoxim 114, **196**,  
 222.  
 — -oximhydrazone 230.  
 — -phenolimin 231.  
 — -phenyl-hydrazone  
 201, 202, 230.  
 — — -diimin 232.  
 — — -monoimin 231.  
 — -semicarbazone 231.  
 — -tetrabromid 222, **441**.  
 — -tetracarbonsäure 353.  
 Chinophenole 878.  
 Chinopyridin 886.  
 Chinotoxin 919.  
 Chinoxaline 100, 117, 591,  
 956, **957**, 959.  
 — -diessigester 960.  
 Chinoxalophenazin 959.  
 Chinoyl 222, 227.  
 Chinuclidin 868.  
*Chione glabra* 317.  
 Chlor-acetessigester 734.



- Chlor-acetobrenzcatechin 357, 360.  
 — -acetophenon **262**, 359.  
 — -acridin 900.  
 — -aethylbenzol 238.  
 — -aethylpiperidin 866.  
 Chloral 91, 349.  
 — -acetophenon 380.  
 Chloralid 765.  
 Chloramylbenzimidchlorid 865.  
 Chlor-anil 225.  
 — -anilamid 225.  
 — -anilaminsäure 225.  
 — -anilin **111**, 139, 444.  
 — -anilino-triphenylamin 117, 151.  
 — -anilsäure 18, **226**, 441.  
 — -anilsulfosäure 95.  
 — -anthrachinon 678.  
 — -benzaldehyde 255.  
 — -benzoësäuren **290**, 298, 319.  
 — -benzol 62.  
 — -benzohexachlorid 428.  
 — -benzophenonoxim 546.  
 — -benzotrichlorid 322.  
 — -benzyl-acetophenon 600.  
 — — -alkohol 244.  
 — — -hydroxylamin 243.  
 — -brom-benzol 64.  
 — -brom-stilben 593.  
 — -camphersäure 520.  
 — -camphocarbonsäure 513.  
 — -carbonylphenylphosphorsäuredichlorid 321.  
 — -carvenen 473.  
 — -chinaldin 745.  
 — -chinazoline 951.  
 — -chinolin 742, 877.  
 — -cinnolin 945.  
 — -copazolin 954.  
 — -cumarin 411, 419.  
 — -cumaron 326, 327.  
 — -cyclogeranioladien-carbonsre 447.  
 — -cyclohexan 428.  
 — -cyclohexanon 439.  
 — -cyclopentan 19.  
 — -cymol 67, 494.  
 — -dibromhydrindon-carbonsäure 620.  
 — -diketopentamethylen 18.
- Chlor-dimethylchinolin 745.  
 — -dimethylnicotinsäure 859.  
 — -dinitrobenzol 147.  
 — -diphenacyl 606.  
 — -hydratropasäure 366, 367.  
 — -hydrozimmtsäure 370.  
 — -indazol 304, 788.  
 — -indol 746.  
 — -indoncarbonsäure 617, 628.  
 Chlorine 212.  
 Chlor-isochinolin 891.  
 — -isonitrosoacetophenon 374.  
 — -ketotetrahydrobenzol 440.  
 — -kohlenstoff, Julin's 63.  
 — -lepidin 745.  
 — -lepidinsäure 860.  
 — -lutidindicarbonsäure 862.  
 — -methylbenzoësäure 337, **338**, 339.  
 — -methylfurfurol 713.  
 — -methylsalicylsäure 340.  
 — -methyltrichlortolimidazol 801.  
 — -morphid 923.  
 — -naphthalin 630.  
 — -naphtochinon **643**, 644.  
 — — -acetessigester 642, **645**.  
 — -naphthol 637.  
 — -nitrobenzole 193.  
 — -nitrocampher 511.  
 Chloro-benzil 592.  
 — -benzol 251.  
 — -form 158, 312, 322, 349.  
 — -kodid 925.  
 — -phyll 725.  
 Chlor-oxy-benzylalkohol 308.  
 — — -diphenoxazon 938.  
 — — -hydrinden 618.  
 — — -indon 618.  
 — — -isochinolin 891.  
 — — -pyrindon 879.  
 — -phellandren 474.  
 — -phenanthrenchinon 661.  
 — -phenol **192**.
- Chlor-oxy-disulfosäure 216.  
 — -phenylbenzoylhydrazin 277.  
 — -phenylparaconsre 384.  
 — -phenylsenföf 809.  
 — -phenylsulfaminsre 95.  
 — -phtalazin 335, **945**.  
 — -phtalsäureanhydrid 347.  
 — -pikrin 47.  
 — -propylbenzol 238.  
 — -pyrazol 772.  
 — -pyridazine 943.  
 — -pyrimidin 949.  
 — -pyridin 723, **853**, 855.  
 — -salicylsre 324.  
 — -stilbendichlorid 592.  
 — -styrol 390.  
 — -thiophen 719.  
 — -toluol 67.  
 — -toluylsre 339.  
 — -triazol 819.  
 — -vinylbenzoësäure 268.  
 — -zimmtsäuren 405.  
 Chlorylphtalimid 346.  
 Cholesterin 526.  
 Cholin 688.  
 Chromon 837, **838**.  
 Chromotrop 640.  
 — -säure 642.  
 Chrysamin 533.  
 — -säure 684, **692**.  
 Chrysanilin 561, **898**.  
 Chrysanilsre 749.  
 Chrysanissäure 119, **301**.  
 Chrysarobin 684.  
 Chrysatropasre 414.  
 Chrysazin 674, **684**.  
 Chrysazol 674.  
 Chrysen 51, 615, **649**, 662.  
 — -chinon 663.  
 — -fluoren 622.  
 — — -alkohol 667.  
 — -keton 663.  
 — -säure **649**, 663.  
 Chrysodiphensre **663**, 669.  
 Chrysofluoren 665.  
 Chrysoïdin 119, **145**.  
 Chrysoketon 665, **668**.  
 Chrysoketoncarbonsre 669.  
 Chrysophansäure 672, **684**.  
 Chrysophenin 586.  
 Cibablau 760.  
 Cibascharlach 739.

- Cibaviolett 755.  
 Cicutaöl 251.  
*Cicuta vivosa* 60, 251, 413.  
 Cinchamidin 917.  
 Cinchen 920.  
 Cincholoiponsäure 864,  
 868, 917, **918**.  
 Cinchomeronimidin 860.  
 Cinchomeronsäure 850,  
**860**.  
 Cinchomerylglycinester  
 860.  
*Cinchona*arten 915.  
 Cinchonidin 860, **916**.  
 Cinchonin 851, 860, 915,  
**916**.  
 — -chlorid 920.  
 — -on 917, **918**.  
 — -säure 860, **881**, 917.  
 Cinchotenin 917.  
 Cinchotin 917.  
 Cinchotoxin 919.  
 Cinen 471.  
 — -säure 479.  
 Cineol 479.  
 — -säure 479.  
 Cinnamallaeulinsre 420.  
 Cinnamenyl-acrylsre 408,  
**416**.  
 — -angelicasäure 416.  
 — -bernsteinsre 422.  
 — -cinchoninsäure 882.  
 — -crotonsre **416**, 423.  
 — -dihydroresorcin 423,  
**440**.  
 — -glutarsre 423.  
 — -itaconsre 422.  
 — -paraconsre 423.  
*Cinnamomum Camphora*  
 508.  
 — *Cassia* 399.  
 — *ceylanicum* 399.  
 Cinnamylameisensre 419.  
 Cinnamylcyanid 420.  
 Cinnamyliden-acetophe-  
 non 610.  
 — -acetoxim 852.  
 — -benzylidenacetone  
 612.  
 — -bernsteinsre 422.  
 — -brenztraubensre 420.  
 — -cyanessigsre 421.  
 — -dimethyl-crotolacton  
 419.  
 — -essigsre **416**.  
 — -inden 615.  
 — -malonsre 408, **421**.  
 Cinnoline 416, **945**.  
 Citraconanil 110.  
 Citraconanilsäure 110.  
 Citraconsreanhydrid 573.  
 Citral 43, 60, 326, **470**.  
 Citralidencyanessigsäure  
**470**.  
 Citramid 862.  
 Citrazinsäure 862.  
 Citren 471.  
 Citronellal 468, **469**, 483.  
 Citronellöl 469.  
 Citronellol 468.  
 Citronellsäure 470.  
 Citronen-öl 470, 471.  
 — -säure 721.  
 Citropten 414.  
*Citrus*arten 418, 471, 691.  
 Citrylnaphtocinchoninsre  
 470.  
 Cocaïn 13, 403, 405, **912**.  
 Coccinsäure 696.  
*Coccoloba uvifera* 333.  
*Coccus cacti coccinelliferi*  
 695.  
 Cochenille 695.  
 — -säure 696.  
*Cochlearia armoracia* 688.  
 Cocosit 435.  
 Codeïn 660, 922, **924**, 625.  
 Codeïnon **924**, 925.  
 Coeroxene 841.  
 Coeruleïn 526, **842**.  
 Coerulignon 216, **535**.  
 Collidin 851.  
 Colophonium 353, 494,  
 526.  
 Conchinin 916.  
 Congo-gelb 533.  
 — -rot 533, **636**.  
 Conhydrin 868, 903, **905**.  
 Coniceïne 903, **905**.  
 Conidine 868.  
 Coniferin 315, 399, **689**.  
 Coniferylalkohol **399**, 689.  
 Coniin 868, **903**.  
 — -säure 903.  
 Convolvulin 690.  
 Conylen 904.  
 Conylurethan 905.  
 Conyryn **851**, 903, 915.  
 Copazolin 954.  
 Copellidin 866.  
 Copyrin **860**, 895.  
 Corallin 568.  
 Corianderöl 468.  
 Coriandrol 468.  
*Cornicularia vulpinia* 609.  
 Cornicularsre 607.  
 Corybulbin 933.  
 Corydaldin 933.  
 Corydalin 339, **933**.  
*Corydalis cava* 933.  
 Corydin 933.  
 Corytuberin 933.  
 Cotarnin 928.  
 Cotarninanil 928, 929.  
 Cotarnsäure 348, 929.  
 Cotoïn 549.  
 Coto-rinde 549.  
 Creolin 186.  
 Cresolin 186.  
 Croceïnsäure 640.  
 Crotonylen 42.  
 Cubebin 399.  
 Cudbear 214.  
 Cumalin 834.  
 — -säure 43, 353, **834**.  
 Cumaraldehyd 400.  
 Cumaran **736**.  
 Cumarandion 376, **737**.  
 Cumaranon 736.  
 Cumarilsäure 411, **735**.  
 Cumarin 183, 320, 399,  
 409, 410, **411**, 836.  
 — -carbonsäure 421.  
 — -dibromid **411**, 733.  
 — -propionsäure 422.  
 — -säure 409, **410**, 411.  
 Cumaron 223, 307, 326,  
 393, 398, 657, 663,  
**734**.  
 Cumarophenazin 376.  
 Cumaroxim 411.  
 Cumarsäuren 393, 409,  
**410**, 412, 413, 691.  
 Cumarylurethan 735.  
 Cumazonsäuren 340, **935**.  
 Cumenylacrylsre 407.  
 Cumidin 742.  
 Cuminalaceton 401.  
 Cumin-aldehyd 60, 251.  
 — -alkohol 60, **237**, 251.  
 Cuminil 592.  
 — -säure **582**, 592.  
 Cuminoïn 589.  
 Cuminol **251**, 269.  
 Cuminsäure 59, 251, **269**,  
 340, 499.  
*Cuminum Cyminum* 60,  
 251.  
 Cumobenzyl-amin 241.  
 — -alkohol 237.  
 Cumol 56, **59**.  
 Cumylamin 241.  
 Cumylendiazosulfid 829.  
 Cupreïn 917.  
 Curcumin 695.  
 Cyan-acetaldehyd 790.  
 Cyan-acetophenon **343**,  
 361, 378, 401, 604.  
 — — -carbonsäure 387.  
 — -alkyle 947.



- Cyan-amin 939.  
 — -anilin 294.  
 — -anthren 887.  
 — -benzalchlorid **341**,  
 342.  
 — -benzaldehyd 342.  
 — -benzaldoxim 341.  
 — -benzamid 341, **346**.  
 — -benzhydrol 550.  
 — -benzoësäuren 344,  
**346, 350**.  
 — -benzol 279.  
 — — -sulfosäure 304.  
 — -benzyl-alkohol 338,  
**339**.  
 — — -amin 338, **339**.  
 — — -anilin 338.  
 — — -chlorid 338, **339**.  
 — — -cyanid **351**, 417.  
 — — -essigester 352.  
 — — -mercaptan 338.  
 — — -methylamin 338.  
 — — -rhodanid 338.  
 — -campher **514**, 515.  
 — -caron 493.  
 — -cumarin 421.  
 — -cyclopentanon 21.  
 — -diphenylchlormethan  
 550.  
 — -diphenylmethan 550.  
 — -hydrozimmtester  
**352**, 619.  
 Cyaniminohydrinden 617.  
 Cyanine 874.  
 Cyan-lauronsäure 519.  
 — -naphtaline 651.  
 — -oximidoessigsre 823.  
 — -phenanthren 660.  
 — -phenylhydrazin 160,  
**163**, 303, 820.  
 — -pyridin 853.  
 — -säure 228.  
 — -toluole 279.  
 — -toluylsäure 351.  
 — -triphenylmethan 569.  
 Cyanurchlorid 972.  
 Cyanurtriaethyl 972.  
 Cyanzimmtsäure **418**, 421,  
 626.  
 Cyclo-butan 7, **10**.  
 — -butanol 8, **11**.  
 — -butanon 7, **11**.  
 — -buten 10.  
 — -butendicarbonsäure  
 12.  
 — -citril **447**, 449, 452,  
 470.  
 — -diolefine 2.  
 — -dipentanpentanon  
 17.  
 Cyclo-diphenyltetrazo-  
 liumchloridcarbonsre-  
 ester 833.  
 — -formazylcarbonsre-  
 ester **533**, 979.  
 — -geraniol 447, **469**.  
 — -geraniolen 431.  
 — -geraniumsäure 447,  
**452**, 470.  
 — -hepta-diën **23**, 912.  
 — — -diëncarbonsre 24.  
 — — -triën **23**, 912.  
 — — -triëncarbonsre  
**24**, 613, 914.  
 — -heptan 7, **22**.  
 — — -carbonsäure 24.  
 — — -ol 23.  
 — — -olessigsäure 25.  
 — -heptanon 23.  
 — -hepten 22.  
 — — -carbonsre 24.  
 — — -olaethylaether  
 23.  
 — -heptenon 912.  
 — -hexadiën 2, **431**.  
 — -hexan 7, 426, **427**,  
 428.  
 — -hexancarbonsre 450.  
 — -hexan-diol **434**.  
 — — -dion 440, **441**.  
 — — -hexol 435.  
 — -hexanol 16, **433**, 438.  
 — — -carbonsäure 453.  
 — — -essigsre 455.  
 — — -methylaether 433.  
 — -hexanolon **439**, 442.  
 — -hexanon 4, 184, 425,  
**438**, 664.  
 — -hexanoncarbonsre  
 321, **455**, 461, 479.  
 — -hexanpentol 434.  
 — -hexansulfosre 436.  
 — -hexantriol 434.  
 — -hexatriën 2.  
 — -hexen 2, **429**, 448.  
 — — -essigsäure **453**.  
 — — -isobuttersäure  
 453.  
 — -hexenol 435.  
 — — -methylaether 435.  
 — -hexenon **442**, 456.  
 — — -carbonsre 456.  
 — -hexenoxyd 434.  
 — -hexyl-acetessigester  
 456.  
 — — -aceton 448.  
 — — -acetylen 432.  
 — — -aether 433.  
 — — -aethylalkohol **436**,  
 448.  
 Cyclo-hexyl-aethylanilin  
 437.  
 — — -allylen **432**, 453.  
 — — -amin 436.  
 — — -anilin 437.  
 — — -carbinol **436**, 446.  
 — — -cyanessigsre 457.  
 — — -cyclohexanol 529.  
 — — -dimethylamin  
 437.  
 — — -dimethylcarbinol  
 436.  
 — — -glycidester 446,  
**455**.  
 — — -methylamin 437.  
 — -hexyliden-cyclohexa-  
 non **439**, 529,  
 — — -essigsre 453.  
 — -hexyl-malonsre 452,  
**457**.  
 — — -mercaptan 436.  
 — — -methylcarbinol  
 436.  
 — — -methylsulfid 436.  
 — -nonan 1, 7, **26**.  
 — -nonanol 26.  
 — -nonanon 26.  
 — -octadiën **25**, 915  
 — -octan 1, 7, **25**.  
 — -octanon 25.  
 — -octatriën 915.  
 — -octenon 915.  
 — -olefine 2.  
 — -paraffine 1.  
 — -pentadiën 15.  
 — — -chinon 15.  
 — — -oxalester 15.  
 — -pentan 7, 13, **14**.  
 — -pentanaldehyd 18.  
 — — -carbonsäure **19**,  
 502.  
 — -pentandicarbonsäure  
**19**, 505.  
 — -pentanessigsäure 19,  
**20**.  
 — -pentanol 11, **16**.  
 — — -essigsre 20.  
 — — -isobuttersre 21.  
 — — -propionsre 21.  
 — -pentanon **16**, 21, 664.  
 — -penten 14.  
 — — -aldehyd 18.  
 — — -carbonsre 20.  
 — — -dicarbonsäure 20.  
 — -pentenessigsre 20.  
 — -pentenolacetat 17.  
 — -pentenolon 18.  
 — -pentenpropionsre 20.  
 — -propan 7.  
 — -triolefine 2.

- Cymodiphenylfurfuran 735.  
 Cymol 43, 56, **60**, 186, 251, 269, 470, 492, 508, 524.  
 Cymophenol 187.  
 Cymylglyoxylsäure 377.  
 Cytisin 907.  
*Cytisus laburnum* 907.  
  
*Daemonorops Draco* 267.  
 Dahlia 563.  
 Dahl'sche Säure 636.  
 Dambonit 435.  
 Dambose 435.  
*Daphne mezereum* 413.  
 Daphnetinsäure 414.  
 Daphnin 689.  
*Datura stramonium* 910.  
 Decarbousninsäure 695.  
 Dehydracetcarbonsre 835.  
 Dehydracetsäure 44, 213, **834**.  
 Dehydro-benzalphenylhydrazon **167**, 253.  
 — -camphersre 510, **520**.  
 — -chinin 917.  
 — -cinchonin 917.  
 — -corydalin 933.  
 — -fichtelit 662.  
 — -indigo 761.  
 — -iren 448.  
 — -schleimsre 714.  
 — -thiotoluidin 207, **809**.  
 Dekahydro-acenaphten 653.  
 — -acridindion 542, **900**.  
 — -carbostyryl 885.  
 — -chinolin 885.  
 — -naphtalin 656.  
 — -naphtol 657.  
 — -naphtylamin 657.  
 Dermatol 331.  
 Desaurin 587.  
 Desmotroposantonine 693.  
 Desoxy-anisoïn 587.  
 — -benzoïn **587**, 611.  
 — -benzoïncarbonsäure **593**, 619.  
 — — -lactazon 979.  
 — -cinchonin 920.  
 — -codeïn 925.  
 — -furoïn 712.  
 — -strychnin 921.  
 — -toluoïn 587.  
 Desyl-acetophenon **606**, 711.  
 — -amin 590.  
 Desyl-anilid 589.  
 — -bromid 589.  
 — -chlorid 589.  
 — -enessigsre 595.  
 — -essigsre 595.  
 Diacenaphtothiophen 762.  
 Diacet-amidoaethyldiselenid 810.  
 — -anilid **98**, 149.  
 — -indoxyl 749.  
 Diacetyldibenzyl 596.  
 Diacetoresorcin 337.  
 Diacetyl 43, 224.  
 Diacetyl-benzol 337.  
 — -cyanbenzylcyanid 352, **417**.  
 — -dioxystilben 592.  
 — -diphenyl 536.  
 — -durol 337.  
 — -glutarsäure 45.  
 — -isodurolo 337.  
 — -mesitylen 337.  
 — -phenetidin 199.  
 — -phenylhydrazon 155.  
 — -tetramethyldicarbonsäure 12.  
 Diaethenylazoxim 824.  
 Diaethoxy-chinon 226.  
 — -chlorkyanidin 973.  
 Diaethyl-acetophenon 261.  
 — -anilin 91.  
 — -anilinsulfinsre 179.  
 — -benzol 59.  
 — -benzylamincarbonsre **338**, 339.  
 — -butenylbenzol 393.  
 — -cumaralkoholanhydrid 399.  
 — -cyclohexanol 427.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -diketotetramethyldicarbonsäure 13.  
 — -dioxyanthracenhydrür 677.  
 — -dioxydihydrophenanthren 660.  
 — -diphenyltetrazon 167.  
 Diaethylen-diphenyldiamin 92.  
 — -disulfid 933.  
 — -oxyd 933.  
 Diaethyl-glycocollamidosalicylsre 324.  
 — -hexahydrobenzylamincarbonsre 451.  
 — -hydrindon 619.  
 — -indigo 760.  
 Diaethyl-indolenin-carbonsre 748.  
 — -isopropylbenzol 692.  
 — -methylbenzol 60.  
 — -methylpyrimidin 948.  
 — -phenanthron 660.  
 — -phenol 187.  
 — -phenylacetaldehyd 355.  
 — -phenylglycol 355.  
 — -phenylhydrazin 153.  
 — -phenylhydrazoniumbromid 152.  
 — -phtalid 339.  
 — -succinylobernsteinsäureester 462.  
 — -terephthaly 337.  
 — -tetramethylenketon 11.  
 Dialkylamaroniumchlorid 798.  
 Dialkyl-anilinoxyde 90.  
 — -benzoylelessigsäuren 259.  
 — -benzimidazolinole 800.  
 — -oximidchloride 793.  
 Diamantschwarz 324.  
 Diamido-anthrachinon 679.  
 — -arsenobenzol 169.  
 — -azobenzol 115, **145**.  
 — -azodiphenyl 531, 532.  
 — -benzoësäuren 115, **301**.  
 — -benzole **115**.  
 — -benzophenone 533, **548**, 562.  
 — -biphenyldicarbonsre 538.  
 — -biphenyldisulfosäure 534.  
 — -carbazol 532, 533, **764**.  
 — -chinon 225.  
 — -chinonimin 200, **230**.  
 — -chinoxalin 118, 958.  
 — -cyanurwasserstoff 973.  
 — -cyclohexan 437.  
 — -diaethyldiphenyl 532.  
 — -dibenzyl 584.  
 — -dimethyldiphenyl 532.  
 — -dinaphtyle 651.  
 — -dioxyanisol 218.  
 — -dioxyarsenobenzol 168, **169**.  
 — -dioxychinon 220, **226**.  
 — -diphensäure 538.



- Diamido-diphenyl 147, 222, **531**, 762.  
 — -diphenyl-amin **117**, 234.  
 — — -arsinsäure 169.  
 — — -cyanbutadien 608.  
 — — -dicarbonsäure 303, **537**.  
 — -diphenylenoxyd 533, **762**.  
 — -diphenyl-essigsäure 100, **581**.  
 — — -methan 92, **541**.  
 — — — -dicarbonsäure 298.  
 — — — -phenylhydroxylamin 562.  
 — -diphenylsulfid 207.  
 — -dipropyllessigsre 895.  
 — -ditolye 148.  
 — -ditolylsulfid 207.  
 — -dixenylamin 532.  
 — -fluoran 575.  
 — -fluoren 538.  
 — -hexahydrocymol 437.  
 — -hexahydrotoluol 437.  
 — -hexahydroxylol 437.  
 — -hydrochinon 216.  
 — -isophtalsre 348.  
 — -kyanidin 973.  
 — -menthan **484**, 487.  
 — -mesitylen 117, **335**.  
 — -naphtalin 625.  
 — — -carbonsre 625.  
 — -naphtoësäure 649.  
 — -phenanthren 659.  
 — -phenazin 118, **965**.  
 — -phenol **200**, 230.  
 — -phenylnaphtalin 625.  
 — -phenyltolyl 532.  
 — -pseudocumol 117.  
 — -resorcin 226.  
 — -stilben 533, **586**.  
 — -terephtalsre **350**, 462.  
 — -tetraoxybenzol **220**, 226, 228.  
 — -thiodiphenylamin 940.  
 — -toluol 116.  
 — -triphenylcarbinol 558.  
 Diamidrazon 163.  
 Diamine **115**, 234; dibenzoylirte 800.  
 Diaminochinoxalin 118, **959**.  
 Diaminooxythiopyrimidin 949.  
 Diaminopyrimidin 949.  
 Diaminopyrazol 772.  
 Diaminothiopyrimidin 949.  
 Diaminschwarz 535.  
 Diamyl-hydrochinon 215.  
 — -resorcin 213.  
 Dianilido-chinon 225, 233.  
 — -chinonanil 221, 225, 233.  
 — -chinondianil 223, 233.  
 — -essigsäure 100.  
 — -toluchinon 227.  
 Dianilino-dichlorbenzochinon 221.  
 — -guanidin **162**.  
 — -monochlorchinonanil 221.  
 Dianisidin 533, **534**.  
 Dianisyllessigsre 581.  
 Dianthrachinonyle 685, **686**.  
 Dianthrachinonimide 680.  
 Dianthranilid 295, **296**, 979.  
 Dianthranol 675.  
 Dianthron 675.  
 Dianthryl 674.  
 Diarylformamidine 98.  
 Diaterebinsäure 497.  
 Diazine 942.  
 Diazo-acetessigesteranhydrid **826**, 828.  
 — -acetophenon 358, 363.  
 — -acetylacetonanhydrid 826.  
 — -amido-benzoësre 303.  
 — — -benzol **135**, 171.  
 — — — -carbonsre 300.  
 — — -naphtalin 634.  
 — — -pyridin 854.  
 — — -verbdgen aromatische 91, **133**, 142; gemischte 133; fettaromatische 136.  
 — -anhydride **826**, 828.  
 — -anthranilsre 537.  
 — -benzaldoximanhydrid 257, 786.  
 — -benzoësäure 302.  
 — -benzol **125**, 189.  
 — -benzol-aethylamin 136.  
 — — -amid **135**.  
 — — -amidotoluol 135, **136**.  
 — — -anhydrid 126.  
 — — -anilid 135.  
 — — -bromid 125.  
 — — -carbonsre 129.  
 Diazo-benzol-chlorid **125**, 157, 278.  
 — — -cyanid **128**, 164.  
 — — -imid 126, **139**, 166, 171, 814, 830.  
 — — -kalium 81, 120, **126**.  
 — — -methylaether 127.  
 — — -nitrat 126.  
 — — -perbromid 78, **125**, 138.  
 — — -phenylhydrazid 167.  
 — — -piperidin 136.  
 — — -rhodanid 126.  
 — — -säure 81, **120**, 127.  
 — — -salze 127.  
 — — -sulfat 126.  
 — — -sulfosre **128**, 176.  
 — -benzolthiophenyl-aether 205.  
 — -benzoylacetanhydrid **826**, 828.  
 — -benzoylessigesteranhydrid 828.  
 — -cyanide 143.  
 — -essigester 122, 378, 613, 774, 777, 977.  
 — -hydrazovbdgn 69, 167.  
 — -imidobenzoësre 303.  
 — -imidovbgn 133, **138**, 303.  
 — -indazole 707, **788**.  
 — -methan 6, 187, 223, **707**, 768, 777, 789, 826.  
 Diazoniumcyanide 126.  
 Diazoniumsalze **125**, 178.  
 Diazonaphtalinimid 634.  
 Diazo-naphtalinsäure 634.  
 — -naphthionsäure 636.  
 — -oxyamido-benzol 79, **138**.  
 — — -verbindungen 69, 91, **138**, 187.  
 — -perhaloide 125.  
 — -phenol 200.  
 — — -carbonsäure 200.  
 — — -cyanid 200.  
 — -pyrrole 727.  
 — -tetrazol 707, **832**.  
 — -tetronsreanhydrid 826.  
 — -thiazol 807.  
 Diazovbdgn 54, 85, **121**, 132, 182, 187.  
 Dibenzal-aceton 17, **610**.  
 — -acetondichlorid 610.

- Dibenzal-bernsteinsäure 608, 624, 651.  
 — -diaethylketon 610.  
 — -diphenyldihydro-tetrazon **167**, 253.  
 — -propionsäure 605, **607**.  
 — -propiofenon 606.  
 Dibenzamid 275.  
 Dibenzamidinharnstoff 282.  
 Dibenzetyl-azoselenin 282.  
 — -azosulfim 281, **826**.  
 — -azoxim 254, 591, **824**.  
 — -hydrazidin **283**, 825.  
 — -isazoxim 283.  
 — -oxoazoxim 288, **824**.  
 Dibenzhydrazidchlorid 280.  
 Dibenzhydroxamsäure 284.  
 Dibenzhydrilamin 542.  
 Dibenzhydrolobenzol 551.  
 Dibenzocyclopentadien 664.  
 Dibenzofurfuran 761.  
 Dibenzol-sulfinid 173.  
 — -sulfon-methylen-phenylendiamin 802.  
 — — -dihydropyrazin 956.  
 — — -hydrazin 174.  
 — — -hydroxyl-amin 174.  
 Dibenzopara-diazine 960.  
 — — -thiazine 940.  
 — -paroxazine 937.  
 — -pyrone 837.  
 — -pyrrol 762.  
 Dibenzorthodiazine 946.  
 Dibenzothiophen 206, **762**.  
 Dibenzoyl 590.  
 — -aceton 603.  
 — -acetylmethan 603.  
 — -aepfelsäure 609.  
 — -aethan 606.  
 — -aethylen 606.  
 — -benzol 552.  
 — -bernsteinsäure 608.  
 — -diamidoaethylen 794.  
 — -dibenzyl 606.  
 — -diphenylbutadien 612.  
 — -diphenylpropan 611.  
 Dibenzoylenpyridin 620.  
 Dibenzoyl-essigsäure 602, **604**.  
 — -fumarsäure 609.  
 — -furazan 823.  
 Dibenzoyl-furfuran 713.  
 — -furoxan 824.  
 — -glyoxim 607.  
 — -maleinsäure 609.  
 — -mesitylen 552.  
 — — -säure 552.  
 — -methan 602.  
 — -phenolphthalein 573.  
 — -phenylaethan 606.  
 — -propan 610.  
 — -propionsäure 608.  
 — -stilben 607.  
 — -styrol 606.  
 — -toluylendiamin 801.  
 — -trimesinsäure 552.  
 Dibenzyl 26, **583**, 657.  
 — -aceton 610.  
 — — -dicarbonsäure 611.  
 — -acetophenon 602.  
 — -aethan 604.  
 — -aethylamin 603.  
 — -aethylendiamin 241.  
 — -anilin 241.  
 — -benzol 551.  
 — -carbinol 600.  
 — -carbonsäure 594.  
 — -dicarbonsäure 593, **595**.  
 — -diphenolmethan 600.  
 — -diphenylhydrazin 242.  
 — -essigsäure 603.  
 — -fluoren 665.  
 — -formal 238.  
 — -formhydroxamoxim 243.  
 — -glycolsäure 603.  
 — -guanidin 242.  
 — -hydrazin **242**, 253.  
 — -hydroxylamin **243**.  
 Dibenzyliden-aceton 610.  
 — -aethylendiamin 241.  
 — -phenylendiamin 252.  
 — -triacetophenon 611.  
 Dibenzylinden 617.  
 Dibenzylindoxyl 749.  
 Dibenzylisazoxim 825.  
 Dibenzyl-keton 539, **600**, 604.  
 — -malonsäure 603.  
 — -methan 600.  
 — -nitrosamin 242.  
 — -oxalat 238.  
 — -oxyharnstoff 243.  
 — -phenylcarbinol 600.  
 — -piperazin 957.  
 — -pyridin 852.  
 Dibernsteinsäureaethylester 979.  
 Dibiphenyl 539.  
 Dibiphenylen-aethan 667.  
 — -aethylen 667.  
 — -dibiphenylaethan-599, 666.  
 — -diphenylaethan 599, **666**.  
 Dibiphenylphthalid 571.  
 Dibrom-acetessigester 350.  
 — -acetophenon **361**, 363.  
 — -acetophenoncarbon-säure 386.  
 — -amidophenol 231.  
 — -anilin 111.  
 — -anthracen 677.  
 — -anthrachinon 678, **680**.  
 — -anthranilsäure 75, **299**.  
 — -benzole 37, **63**, 349.  
 — -benzophenone 546.  
 — -bernsteinsäure 714.  
 — -brenztraubensäure 807.  
 — -campher 511.  
 — -chlortoluchinol 311.  
 — -chinonchlorimin 230.  
 — -cyclohexan 428, 431, **434**.  
 — -diazophenol 200.  
 — -dichlortoluchinol 311.  
 — -dijodchinon 225.  
 — -diketo-R-pentene 18.  
 — -dimethylmethylen-chinon 309.  
 — -dinitrofluorescein 575.  
 — -fluoren 665.  
 — -formaltetrazyldihydra-zon 832.  
 — -hydratropasäure 370.  
 — -hydrinden 618.  
 — -hydrochinon 215.  
 — -indigo 760.  
 — -indon 618.  
 — -maleinimid 726, 727.  
 — -menthon 186, **484**.  
 — -methylenphthalid 417.  
 — -naphtochinoncarbon-säure 626.  
 — -nitro-acetophenon 361.  
 — — -benzol 74.  
 — — -phenol 194.  
 — -oxybenzylbromid 308.  
 — -oxymesitylbromid 308.  
 — -oxypseudocumyl-bromid 308.  
 — -phenanthrenchinon 661.



- Dibrom-phenol **192**, 439.  
 — — -diazosulfosäure 200.  
 — -pimelinsäure 20.  
 — -propionsäure 9.  
 — -propiophenon 401.  
 — -propylmalonester 731.  
 — -pyridazon 944.  
 — -pyrogallol 217.  
 — -stilben 593.  
 — -styrol 390.  
 — -thioindoxyl 376.  
 — -ticonin 908.  
 — -toluchinol 311.  
 — -triacetamin 730.  
 — -xanthopurpurin 574.  
 — -zimmtsäure **405**, 616.  
 Dibutylbenzol 61.  
 Dicamphendion 511.  
 Dicampher 511.  
 Dicampherylalkylcarbinol 515.  
 Dicarboxylglutaconsre 783.  
 Dicarvelon 488.  
 Dichinole 310.  
 Dichinoline 876.  
 Dichinolyrchinolin **877**, 881.  
 Dichinoyl-dioxim 212.  
 — -tetroxim 79, **229**.  
 — -trioxim 195, **229**.  
 Dichlor-acetamid 49.  
 — -acetophenon 361.  
 — -acetopicolinsre 879.  
 — -acetyltrichlorcroton-säure 48.  
 — -aethylbenzol 357.  
 — -anilin 111.  
 — -anthranilsre 299.  
 — -benzol **63**, 115, 222.  
 — -benzylidenacetophenon 601.  
 — -camphan 486, **511**.  
 — -campher 511.  
 — -chinolin 876.  
 — -chinon 192, **225**.  
 — — -dicarbonsre 462.  
 — -chinoxalin 959.  
 — -cyclohexan 428.  
 — -dihydrobenzol 440.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -dinitro-benzol 74.  
 — — -diphenyl 530.  
 — -essigsäure 217.  
 — -hexahydrocymol 484.  
 — -hydrinden 618.  
 — -hydrochinon 215.  
 Dichlor-hydrochinon--dicarbonsre 462.  
 — — -disulfosäure 216.  
 — -indol 746.  
 — -indon 618.  
 — -isochinolin 351, **891**.  
 — -maleinanil 110.  
 — -maleindianil 110.  
 — -maleinimid 722, 726.  
 — -maleinimidanil 110.  
 — -maleinsäure 48, 225.  
 — -malonsäure 49.  
 — -methylchlorvinyldiketon 48.  
 — -methyldimethylindolenin 745.  
 — -methylenphtalid 417.  
 — -naphtochinon 637, **643**, 644, 645.  
 — -nitroacetophenon 361.  
 — -nitro-aethylbenzoylameisensäure 627.  
 — -oxyindencarbonsäure 617.  
 — -pentan 865.  
 — -phenanthren 658.  
 — -phenol 192.  
 — -phtalsäureanhydrid 347.  
 — -piperonal 316.  
 — -pulenon 432, **446**.  
 — -pyridin 853.  
 — -stilben 585, **593**.  
 — -styrol 390.  
 — -tetraoxybenzol 220.  
 — -thiophen 719.  
 — -tolan 587.  
 — -toluchinol 311.  
 — -toluol 67.  
 — -trimethylen 7.  
 — -vinylphenyljodoniumchlorid 65.  
 — -zimmtsäure **405**, 618.  
 Dichroïne 183.  
 Dicinnamenyl-chlorcarbinol 610.  
 — -dichlormethan 610.  
 Dicinnamylidenbernsteinsäure 612.  
 Dicumarylketon 735.  
 Dicyan-aminobenzoyl **297**, 952.  
 — -benzol 350.  
 — -diamid 162.  
 — -dibenzyl 365.  
 — -dioxynaphtalin 651.  
 — -hydrochinon **223**, 347.  
 — -naphtalin 651.  
 Dicyan-phenylhydrazin **163**, 817, 830.  
 — -phenylpropionsre 385.  
 — -stilben 596.  
 Dicyclo-hexyl 528.  
 — -hexylamin 437.  
 — -hexyldisulfid 436.  
 — -hexylidencyclohexanon 439.  
 — -octadien 25.  
 — -pentadien 15.  
 Difluor-benzol 62.  
 — -chlortoluol 289.  
 — -diphenyl 530.  
 Diformazyl 166.  
 Difural-bernsteinsäure 713.  
 — -propionsre 713.  
 Difurfuraltriacetophenon 712.  
 Digallussäure 333.  
 Digitaligenin 690.  
 Digitalin 690.  
*Digitalinum verum* 690.  
*Digitalisarten* 690.  
 Digitonin 690.  
 Digitoxin 690.  
 Diglycol-amidsäureanhydrid 936.  
 — -anilsäure 100.  
 — -phenylamidsäure 100.  
 — -säureanhydrid 933.  
 — -säureimid 936.  
 Diharnstoff 822.  
 Dihippenylharnstoff 278.  
 Dihydrazino-diphenyl 533.  
 — -diphenylmethan 541.  
 Dihydro-acridin 898.  
 — -anthracen 675.  
 — -anthrachinonazin 963.  
 — -anthranol 677.  
 — -apiol 219.  
 — -benzaldehyd **448**, 452, 912.  
 — -benzoësäure **452**, 912.  
 — -benzole 2, **431**, 434.  
 — -bornylen 504.  
 — -camphen 504.  
 — — -pyrazin 513.  
 — -camphersäure 518.  
 — -campholenolacton 517.  
 — -campholensäure 517.  
 — -campholytolacton 520.  
 — -carbazol 764.

- Dihydro-carboxylsäure 226.  
 — -carveol 482.  
 — -carvon 486.  
 — — -hydrobromid 493.  
 — -carvylamin 484.  
 — -chinaldin 883.  
 — -chinazoline 951.  
 — -chinoline 873, **883**.  
 — -chinoxaline 960.  
 — -chlortoluol 67.  
 — -cinnamenylacrylsre 408.  
 — -collidindicarbonsre 846.  
 — -cumaron 736.  
 — -cuminaldehyd **418**, 475.  
 — -cuminalalkohol **436**, 475.  
 — -cuminsäure 452.  
 — -diacetylcollidin 863.  
 — -diaethylbenzol 432.  
 — -dianthron 674.  
 — -diphenyl 528.  
 — — -tetrazin 977.  
 — -diphthalyldiimid 594.  
 — -eucarveol 494.  
 — -eucarvon 24, 494.  
 — -eucarvylamin 494.  
 — -fencholen 505.  
 — -furfurandicarbonsre 715.  
 — -indol 750.  
 — -iso-acetophoron 439.  
 — — -chinolin 889, 892.  
 — — -cumarincarbon-säure 352, **387**, 627.  
 — — -indol **335**, 945.  
 — — -phoroncarbon-säure 456.  
 — — -thujol 492.  
 — -ketoindol 750.  
 — -laurolacton 520.  
 — -methyl-ketol **751**, 884.  
 — — -phtalazin 945.  
 — — -trimesinsäure 463.  
 — -morphin 923.  
 — -myrcen 467.  
 — -naphtacen 687.  
 — -naphtalin 352, **654**.  
 — -naphtinolin 895.  
 — -naphtoësäure **654**, 658.  
 — -naphtol 654.  
 — -nicotylin 908.  
 — -oxyphenylessig-dicarbonester 463.  
 — -phenanthren 660.
- Dihydro-phenazin 151, **962**.  
 — -phtalsäure 459.  
 — -pinol 480.  
 — -pinyllamin 500.  
 — -pulegenon 518.  
 — -pyrazine 85, 591, **956**.  
 — -pyrazole 775.  
 — -pyridazine 943.  
 — -pyridin 863.  
 — -pyrrol 729, **730**.  
 — -resorcin 45, 49, 211, **440**, 460.  
 — -salicylsre 456.  
 — -shikimisäure 454.  
 — -strychnolin 921.  
 — -terephthalsäure 460.  
 — -terpinolen 477.  
 — -tetrazin 818, **976**.  
 — — -dicarbonsre 977.  
 — -thiazole 807.  
 — -toluol 432.  
 — -umbellulon 492.  
 — -uvitinsäure 463.  
 — -xylol **432**, 446, 692.  
 Diiminosuccinylobernsteinsreester 350, **462**.  
 Diiminourazol 822.  
 Diindogen 750.  
 Diindoxyl 761.  
 Diisonitroso-acetonphenylhydrazon 812.  
 — -hydrindon 620.  
 Diisopropyl-keton 218.  
 — -phtalid 339.  
 — -succinylobernstein-säure 462.  
 — -toluol 43.  
 Dijod-acetophenon 360, **361**.  
 — -campher 511.  
 — -cyclohexan **428**, 434.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -dithymol 186.  
 — -furfuran 710.  
 — -phenol 192.  
 — -phenolsulfosäure 204.  
 — -styrol 390.  
 — -tyrosin 369.  
 — -zimmtsäure 405.  
 Dikalium-anilin 94.  
 Diketo-apocampfersäure **510**, 522.  
 — -campfersäure 510.  
 — -dihydro-benzol 446.  
 — -diphenylpyrrolin 730.  
 — -hexahydrobenzol-carbonsäuren 461.  
 — -hexa-methylen 5, 211, 222, **441**.
- Diketo-hexa-methylen-tetracarbon-säure 353.  
 — -hydrinden **620**, 628, 687.  
 — -hydrindencarbon-säure 423, **621**.  
 — -hydrinden-derivate 344, **620**.  
 — -julolidin 886.  
 — -methyllilolidin 885.  
 — -methylpentachlor-R-hexen 213.  
 Diketone 154, 156, 337, 709, 847.  
 Diketo-pentamethylen 18.  
 — — -dicarbon-säure 21.  
 — — -tricarbon-säure 22.  
 — -perhydrodiphenyl 442.  
 — -phtalazine 946.  
 — -piperazin 957.  
 — -pyrazolidin 768, **785**.  
 — -pyrhydrindencarbon-säure 879.  
 — -pyrrolidin 732.  
 — -tetrahydro-chinazolin 300.  
 — — -furfurane 716.  
 — — -naphtalin 656.  
 — — -naphtylenoxyd 643, **656**, 706.  
 — -thiazolidinessigsäure 808.  
 — -triazolidin 821.  
 Dillapiol 397.  
 Dillisoapiol 397.  
 Dillöl 397, 471, 488.  
 Dimesityl 540.  
 — -methan 540.  
 Dimethoxy-anthranil-carbonsäure **342**, 348.  
 — -benzoësäure 328.  
 — -benzoylpyridindicarbon-säure 927.  
 — -chinon 219, **226**.  
 — — -oxim 218.  
 — -chlorkyanidin 973.  
 — -cumarin 414.  
 — -isochinolin **890**, 927.  
 — -isochinolin-carbon-säure 927.  
 — -oxyphenanthren 925.  
 — -phenanthren 660.  
 — — -carbon-säure **660**, 923.  
 — -phenoxyessigcarbon-säure 695.  
 — -phenylessigcarbon-säure 694.



Dimethoxy-phthalaldehydsäure 341.  
 — -phthalid 339.  
 — — -carbonsäure 386.  
 — -phthalsäure 328.  
 — — -anhydrid 347.  
 — -trichlormethylphthalid 339  
 — -vinylphenanthren 923.  
 Dimethyl-acridon 900.  
 — -adipinsäure 17, 452.  
 — -aepfelsäure 708.  
 — -aethylbenzol 59.  
 — -aethylbrenztraubensäure 187.  
 — -aethylcyclohexan 427.  
 — -aethylessigsäure 187.  
 — -aethylindolenin 746.  
 — -aethylpyrrol 725  
 — -amarsäure 611.  
 — -amido-amidodiphenylmethan 543.  
 — -amido-benzalaceton 400.  
 — — -cyclopentancarbonsäure 918.  
 — — -cyclopentandicarbonsäure 868.  
 — — -triphenylcarbinol 558.  
 — — -azobenzolsulfosre 177.  
 — — -benzaldehyd **257**, 543.  
 — — -benzhydrol 543.  
 — — -benzoësäure **301**, 450.  
 — — -nitrobenzhydrol 543.  
 — — -phenol 90, **197**, 199, 412.  
 — — -phenylacetyl-glycolsre 380.  
 — — -phenyl-glyoxylsäure 375.  
 — — — -tartronsre 383  
 — — — -trichloräthylalkohol 257, **365**.  
 — — — -vinyläther 936.  
 — -anilin 62, **91**, 168, 231, 234.  
 — — -oxyd 91.  
 — — -phthaloylsre 551.  
 — — -sulfinsre 179.  
 — -anisidin 197.  
 — -anthracen 670, **672**.  
 — anthracenhydrür 676.

Dimethyl-anthranilsäure 298.  
 — -anthrarufin 684.  
 — -apionol 219.  
 — -aurin 568.  
 — -aziaethan 708.  
 — -benzaldehyd 250.  
 — -benzidin 532.  
 — -benzimidazolinol 801.  
 — -benzochinon 221.  
 — -benzoësäure **268**, 479.  
 — -benzylalkohol 237.  
 — -bernsteinsäure 443.  
 — -biphenyldicarbonsäure 538.  
 — -butenylbenzol 393.  
 — -campher 514.  
 — -campholid 522.  
 — -campholsre 514.  
 — -chinazolin 951.  
 — -chinit 434.  
 — -chinogen 224.  
 — -chinol 311.  
 — -chinolin 97, 263, **875**.  
 — -chinoxalon 960.  
 — -cinchoninsäure 882.  
 — -cumalin **834**, 855.  
 — -cumaralkoholanhydrid 398.  
 — -cyclo-hexadiënessigsäure 453.  
 — — -hexan 427.  
 — — -hexandion 441.  
 — — -hexanol 427, **433**.  
 — — -hexanon 16, 438, **439**.  
 — — -hexen 430.  
 — — -hexenon 84, 432, **443**, 444, 863.  
 — — -hexenoncarbon-säureester 456.  
 — — -hexenonessigester 457.  
 — — -octadien **25**, 527.  
 — — -pentancarbon-sre 19.  
 — — -pentanol 16.  
 — — -pentanon **17**, 517, 521.  
 — -diacetylpyrrol 728.  
 — -diamidocyclohexan 437.  
 — -diamidotriphenylcarbinol 558.  
 — -dianthracen 672.  
 — -dianthranilid 296.  
 — -dibenzoylosotetrazin 975.  
 — -dichlormethyl-cyclohexenon 446.

Dimethyl-dichlormethyl-oxydihydrobenzol 445.  
 — -dihydroresorcin 347, 430, 440, 443.  
 — -diketohexamethylen 441.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -diketopentamethylendicarbon-sre 21.  
 — -diketotetramethylen 12.  
 — -diketotetramethylen-carbonsre 13.  
 — -dioxyanthracenhydrür 677.  
 — -dioxybenzochinon 227.  
 — -dioxydihydrophenanthren 660.  
 — -dioxyketodihydrobenzol 218.  
 — -diphenyl 529.  
 — — -cyclopentanon 17.  
 — — -dihydropyrazin 360, **956**.  
 — -diphenyltetrazon 167.  
 — -fluoran 573  
 — -fulven 15.  
 — -furan 823.  
 — -furfuran 711, 715.  
 — — -carbonsäure 714, 715.  
 — -furodiazol 825.  
 — -furoxan 823.  
 — -glutarsäure 517.  
 — -glyoxalidin 798.  
 — -glyoxalin 795.  
 — -heptensre 519.  
 — -homophthalsäure 449.  
 — -hydrindon 619.  
 — -hydro-phthalid 336.  
 — — -thymochinon 215.  
 — -indazol 787.  
 — -indigo 760.  
 — -indol 744, **745**.  
 — -indolcarbon-sre 747.  
 — -indolin 751.  
 — -indolinon 752.  
 — -isindazol 789.  
 — -kaffeesäure 413.  
 — -ketobicyclopentancarbonsren 22.  
 — -ketopentamethylen-carbonsre 22.  
 — -malonsäure 522.  
 — -methylen-tetramethylen 11.  
 — -methylen-trimethylen 7.

- Dimethyl-morphol 660.  
 — -naphtalin 629.  
 — -naphtol **638**, 639.  
 — -naphtophenoxazimchlorid 939.  
 — -nicotinsäure 859.  
 — -nitrosopyrazol 772.  
 — -norcaradiëncarbonsre 613.  
 — -oktanolsäure 485.  
 Dimethylol-chinaldin 875.  
 — -collidin 857.  
 — -kresol 335.  
 — -lepidin 875.  
 — -lutidin 857.  
 — -picolin 857.  
 Dimethyl-oximidchlorid 795.  
 — -oxybiazol 825.  
 — -oxy pyridin 855.  
 — -oxy pyridincarbonsre 861.  
 — -pentamethylen 11.  
 — -pentamethylendicarbonsre 21.  
 — -phenanthren 658.  
 — -phenanthron 660.  
 — -phenazin 962.  
 — -phenoxazin 937.  
 — -phenylacetaldehyd 355.  
 — -phenylbetain 100.  
 — -phenylen-diamin **116**, 145, 229.  
 — — -grün 234.  
 — -phenylglycol 355.  
 — -phenylhydrazin 153.  
 — -phenylpyrazolon 779.  
 — -phtalan 335.  
 — -phtalid 339.  
 — -phtalid-carbonsäure 693.  
 — -piperazin 957.  
 — -piperidein 864.  
 — -piperidin 867.  
 — -piperidiniumhydroxyd 865.  
 — -pyrazin 955.  
 — -pyrazol 770.  
 — -pyrazolidin 784.  
 — -pyridazin 943.  
 — -pyridin 851.  
 — -pyridin-carbonsre 847.  
 — — -dicarbonsre 860.  
 — — -tricarbonsre 861.  
 — -pyridon 855.  
 — -pyrondicarbonsre 836.  
 — -pyrrol **725**, 729.  
 Dimethyl-pyrrolcarbon-säure 728.  
 — -pyrrolidin 731.  
 — -pyrrolincarbonsre 730.  
 — -selenophen 721.  
 — -styrol 391.  
 — terephtalsäure 350.  
 — -tetramethylen-ke-ton 11.  
 — — -oxyd 8.  
 — -tetrazotopyrimidin 950.  
 — -thiodiazol 827.  
 — -thiophen 718.  
 — -triazol 818.  
 — -triazopyridazin 820.  
 — -triazopyrimidin 950.  
 — -tricarballylsäure 496, 521.  
 — -tricyclooctan 26.  
 — -trimethylen-bromid 468.  
 — -trimethylen-carbon-säure 8.  
 — -trimethylen-dicarbonsäure 10.  
 — -umbelliferon 413.  
 — -xanthen 840.  
 Dinaphtacridin 897.  
 Dinaphtazthion 942.  
 Dinaphto-acridon 900.  
 — -carbazol 764.  
 — -cyclopentadien 663.  
 — -fluoren 652, **666**.  
 — -fluorenon 668.  
 Dinaphtole 639, **651**.  
 Dinaphtolmethan 638, **652**.  
 Dinaphto-orthodiazin 634.  
 — -parathiazin 940.  
 — -paroxazine 937.  
 — -thiophene 762.  
 — -xanthen 652, **840**.  
 — -xanthidrol 840.  
 — -xanthon 841.  
 Dinaphtyl-aether 638.  
 — -amin 632.  
 — -carbinol 652.  
 — -carbonsre 663.  
 Dinaphtyle 651.  
 Dinaphtylen-methan 664.  
 Dinaphtylen-oxyd 762.  
 — -thiophen 653.  
 Dinaphtylessigsre 652.  
 Dinaphtyline 651.  
 Dinaphtylmethan 652.  
 Dinaphtylsulfide 642.  
 Dinicotinsäure 860.  
 Dinitranilin 112.  
 Dinitro-acetophenon 262.  
 — -aethylbenzol 75.  
 — -amidobenzoësre 301.  
 — -anthracen 673.  
 — -anthrachinon 678.  
 — -anthranilsre 300.  
 — -azobenzol 142.  
 — -azoxybenzol 140.  
 — -benzaldehyd **256**, 292, 406.  
 — -benzidin 532.  
 — -benzoësäure 291.  
 — -benzol 71, **72**, 227.  
 — -benzolazobenzol 142.  
 — -benzylanilin 256.  
 — -biphenyldicarbonsre 538.  
 — -capronsäure 518.  
 — -chlorbenzol 74.  
 — -diaethylhydrochinon 215.  
 — -diazoamidobenzol 136.  
 — -dibenzylsulfosre 586.  
 — -dibenzylelessigsre **603**, 895.  
 — -dibrompyrrol 727.  
 — -dichlorbenzol 74.  
 — -dinitrosobenzol 79.  
 — -dioxychinolin 921.  
 — -diphensäure 537, 538.  
 — -diphenyl 530.  
 — -diphenyl-amin 113.  
 — — -diacetylen 758.  
 — — -hydroxylamin 80.  
 — — -methan 540.  
 — — -phtalid 571.  
 — -durol 76.  
 — -fluoran 575.  
 — -fluorenon 668.  
 — -fluorescein 575.  
 — -furfuran 710.  
 — -hydrochinon 215.  
 — -hydrochinondiacetat 215.  
 — -hydrozimmtsre 292.  
 — -indol 746.  
 — -isoduro 76.  
 — -kresol 195.  
 — -mesitylen **75**, 214.  
 — -naphtalin **631**, 644.  
 — -naphtol 638.  
 — — -sulfosre 638.  
 — -nitrosobenzoësre 292.  
 — -oxy phtalsre 644.  
 — -phenanthrenchinon 537, **662**.



- Dinitro-phenole 72, **194**,  
   195 212.  
 — -phenol-aether 189.  
 — -phenoxazin 937.  
 — -phenyl-acetessigester  
   379.  
 — — -diazosulfid 127.  
 — -phenylendiamin 116.  
 — -phenyl-essigsäure  
   292.  
 — — -glyoxylsäure 787.  
 — — -hydrazin 151.  
 — — -hydroxylamin 80.  
 — — -malonsäure 381.  
 — — -nitramin 121.  
 — — -pyridinium-  
 — -piperazin 957.  
   chlorid 849.  
 — -pseudocumol 75.  
 — -pyrogallol 217.  
 — -pyrrol 727.  
 — -resorcin 212.  
 — -salicylsrechlorid 322.  
 Dinitroso-benzole **78**, 79,  
   228.  
 — -naphtalin 634.  
 — -naphtochinon 644.  
 — -orcin 213.  
 — -resorcin 212.  
 — -toluol 78.  
 Dinitro-stilben 586.  
 — -thiodiphenylamin  
   940.  
 — -thiophen 719.  
 — -toluol **75**, 213.  
 — -trichlorbenzol 74.  
 Dinitroxanilid 110.  
 Dinitro-xylol 75.  
 — -zimmtsäure 406.  
 Diorsellinsäure 329.  
 Diorsellinsreerythrit 213.  
 Diosphenol 488.  
 Diox-aethylbenzol 335.  
 — -indol 302, 364, **752**.  
 Dioxy-acetophenon 222.  
 — -anthracen **674**, 676.  
 — -anthrachinone 681,  
   **682**, 684.  
 — — -chinolin 887.  
 — -anthron 675.  
 — -azobenzol 203.  
 — -benzaldehyde 314.  
 — -benzaldiketohydrin-  
   den 620.  
 — -benzalmalonsre 395.  
 — -benzhydrol 542.  
 — -benzoësren 209, **327**,  
   684.  
 — -benzole 36, 192, 201,  
   **208**, 214, 222, 534.  
 Dioxy-benzophenone 222,  
   **549**, 568, 573.  
 — -benzoylbenzoësre  
   574.  
 — -benzyl-alkohol 312.  
 — — -amin 312.  
 — -biphenyldicarbon-  
   sre 538.  
 — -camphersre 510.  
 — -chindolin 895.  
 — -chinolin 880.  
 — -chinon 219, 225, **226**,  
   462.  
 — — -carbonsre 226.  
 — — -dicarbon-  
   sre 462.  
 — — -dihydrodicarbon-  
   säure 462.  
 — — -terephthalsre 226.  
 — -chinoxalin 118, **959**.  
 — -copazolin 954.  
 — -copyrincarbon-  
   sre 860.  
 — -cumarin **414**, 689.  
 — -dibenzalacetone 610.  
 — -dichinoyl **227**, 228.  
 — -dihydro-campholen-  
   säure 516.  
 — — -shikimisäure 455.  
 — -diketotetrahydro-  
   naphtalin 627.  
 — -dimethyltriphenyl-  
   carbinol 566.  
 — -dimethyltriphenyl-  
   methan 565.  
 — -dinaphtylsulfid 642.  
 — -diphenyl 534.  
 — — -amin **199**, 231.  
 — — -methan 309, 311,  
   **541**.  
 — — -phtalid 572.  
 — — -phtalidanhydrid  
   573.  
 — — -sulfid 211.  
 — — -sulfon 178, 223.  
 — — -tetrazolium-  
   betaïn 833.  
 — -ditolylphtalid 573.  
 — -durylsäure 330.  
 — -flavon 838.  
 — -hexahydro-benzol  
   434.  
 — — -cymol **480**, 488.  
 — — -isophtalsäure 440.  
 — — -terephthalsre 460.  
 — -hydrinden 618.  
 — -hydrobenzoïn 589.  
 — -hydrofluorancarbon-  
   säure 570.  
 — -isonicotinsäure 862.  
 — -isophtalsäure 349.  
 Dioxy-mandelsre 365.  
 — -mesitylen 214.  
 — -methyl-anthrachinon  
   684.  
 — — -anthron 684.  
 — — -zimmtsäure 413.  
 — -naphtacenchinon  
   687.  
 — -naphtaline 628, **641**,  
   642, 645.  
 — -naphtochinon 644.  
 — -naphtoësäure 650.  
 — -nicotinsäure 862.  
 — -phenanthren 660.  
 — -phenyl-acrylsäure  
   412.  
 — — -anthron 572.  
 — — -essigdicarbon-  
   säure 45, 330, 353,  
   **463**.  
 — — -essigsäure 330.  
 — — -fettsäuren 330.  
 — — -glyoxylsäure 376.  
 — — -milchsäure 368.  
 — — -oxaethylamin  
   357.  
 — — -oxanthron 572.  
 — — -propionsäure 330.  
 — -phtalaldehydsre 341.  
 — -phtalimid 347.  
 — -phtalonitril 347.  
 — -picolin 856.  
 — — -carbonsäure 862.  
 — -picolinsäure 846, **862**.  
 — -pyrazino-anthra-  
   chinon 963.  
 — -pyridin 844, **855**.  
 — — -aldehydicarbon-  
   sre 862.  
 — -pyrimidin 948.  
 — -stilben 586.  
 — -terephthalsre **350**, 461.  
 — -terpineol 480.  
 — -tetrazotsre **283**, 830.  
 — -thymochinon 227.  
 — -toluchinon 227.  
 — -toluol 44, **213**.  
 — -toluylsäuren 329.  
 — -trimesinsäure 353.  
 — -triphenyl-carbinol  
   566.  
 — — -essigsäurelacton  
   583.  
 — — -methan **565**, 566.  
 — — — -carbonsre 570.  
 — -weinsäure 46, 209.  
 — -xanthon 549, **841**.  
 — -xylochinon 227.  
 — -xylol 213, 214.  
 — -zimmtsre 412, **413**.

- Dipenten 452, **464**, 468, 471, 479, 495.  
 -- -dihydrohalogenide **472**, 495, 498, 499.  
 -- -dihydrochlorid 472.  
 -- -nitrosochlorid **472**, 489.  
 -- -tetrabromid 472.  
 Dipeptide 366, 367.  
 Diphenacyl 606.  
 -- -acetessigsäure 611.  
 -- -amin 359.  
 -- -essigsäure 611.  
 -- -malonsäure 611.  
 Diphenaminsre **538**, 894.  
 Diphenanthacridin 898.  
 Diphenetylessigsre 581.  
 Diphenhomazin 979.  
 Diphenin 147.  
 Diphenochinon 535.  
 Diphenol 184, 762.  
 Diphenoldisulfid 211.  
 -- -propan 186.  
 Diphenoxyessigsre 189.  
 Diphensäure 303, 344, **537**, 658, 667.  
 -- -anhydrid 538.  
 -- -chlorid 538.  
 Diphenyl 26, 50, 267, **528**, 685.  
 Diphenyl-acenaphten-glycol 653.  
 -- -acenaphtenon 653.  
 -- -acetacrylsre 582.  
 -- -acetaldehyd 579.  
 -- -acetamidin 97.  
 -- -acetessigsäure 603.  
 -- -aceton 579.  
 -- -acetylen 586.  
 -- -aconsäure 582.  
 -- -adipinsre 595.  
 -- -aethan 578, **583**, 670.  
 -- -aethenylamidin 99.  
 -- -aethylen 584.  
 -- -aethylen-diamin 588.  
 -- -- -chlorhydrin 579.  
 -- -- -glycol 579.  
 -- -- -oxyd **579**, 588.  
 -- -allophansäure 102.  
 -- -allylessigsäure 595.  
 -- -amidine **98**, 108.  
 -- -amidooxazolin 804.  
 -- -amidopyrrol 359.  
 -- -amin **93**, 151, 198, 233, 297, 532, 564, 763.  
 -- -aminblau 564.  
 -- -amin-dicarbonsre 298.  
 -- -aminolmethan 542.  
 -- -amin-rhodanid 104.  
 Diphenyl-amin-sulfoxyd 940.  
 -- -anthracen 672.  
 -- -anthrachinomethan 674.  
 -- -anthranilsre 94, 298.  
 -- -anthron 345, **675**.  
 -- -arsenchlorür 169.  
 -- -arsinsäure 169.  
 -- -azophenylene 94.  
 -- -benzamid 275.  
 -- -benzamidin 283.  
 -- -benzidin 151, **532**.  
 -- -benzole 50, **538**.  
 -- -benzopyranol 837.  
 -- -benzylsultam 556.  
 -- -bernsteinsre 365, **595**.  
 -- -bisdiazamidobenzol 532.  
 -- -biuret 102.  
 -- -borchlorid 170.  
 -- -brom-methan 542.  
 -- -- -paraconsäure 582.  
 -- -butadien 604.  
 -- -- -essigsäure 608.  
 -- -butan 578, **604**.  
 -- -butanon 595, **605**.  
 -- -butenin 392, **605**.  
 -- -butenon 582, 594, **605**.  
 -- -butylen 604.  
 -- -butyraldehyd 579.  
 -- -butyrolacton 603.  
 -- -carbaminsäure-phenylester 190.  
 -- -carbamid 161.  
 -- -- -dicarbonsre 160.  
 -- -carbazon 161.  
 -- -carbinol 542.  
 -- -carbodiazon 161.  
 -- -carbonsäure 667.  
 -- -chinomethan **566**, 580, 583.  
 -- -chlor-aethan 579.  
 -- -- -aethylen 579.  
 -- -- -methan 542.  
 -- -citraconsäure 582.  
 -- -croto lacton 582, **595**.  
 -- -cyanamid 108.  
 -- -cyclopentenolon 17, **610**.  
 -- -- -essigsäure 17.  
 -- -derivate 132.  
 -- -diacetylen **605**, 624.  
 -- -diacipiperazin 99, **957**.  
 -- -diaethylen 604.  
 -- -dialdehyd 536.  
 -- -dibutadien 612.  
 -- -dichlor-aethan 579.  
 Diphenyl-dichlor-aethylen 579.  
 -- -- -crotonsäure 582.  
 -- -- -methan 545.  
 -- -dihydrazimethylen 707.  
 -- -dihydroanthracen 676.  
 -- -dihydrofurfuran 607, **716**.  
 -- -dihydrophenazin 964.  
 -- -dihydropyrazin 359, **956**, 957.  
 -- -dihydroresorcin 440.  
 -- -dihydrotetrazin 281, 284, **977**.  
 -- -dijodid tetrachlorid 530.  
 -- -diketohexahydro-triazin 974.  
 -- -diketo-hexan 612.  
 -- -- -octan 612.  
 -- -diketononan 612.  
 -- -dimethylaethan 584.  
 -- -dinitrobutylen 605.  
 -- -dinitromethan 545.  
 -- -dioxyanthracen-hydrür 677.  
 -- -dioxydihydrophenanthren 660.  
 -- -diphenchinoxalin 979.  
 -- -disazoamidobenzol 532.  
 -- -diselenid 208.  
 -- -disulfid s. Phenyl-disulfid.  
 Diphenylen-diamin 532.  
 -- -dihydrazin **531**, 946.  
 -- -diketon 677.  
 -- -dioxyd 210.  
 -- -diphenyl-aethan 581.  
 -- -- -bernsteinsre 666.  
 -- -diselenid 211.  
 -- -disulfide **211**, 829.  
 -- -essigsäure 668.  
 -- -glycolsäure 661, **668**.  
 -- -imid 762.  
 -- -indol 764.  
 -- -jodoniumjodid 530.  
 -- -keten 669.  
 -- -keton 536, 547, 661, **667**, 669.  
 -- -ketoncarbonoren 538, 662, **669**.  
 -- -methan 664, **665**.  
 -- -oxyd 184, 529, 534, **761**.  
 -- -oxydiphenylmethan 666.



Diphenylen-phenanthren  
667.

- -phenanthron 667.
- -phenylcarbinol 666.
- -phenylmethan 556,  
570, **666**.
- -sulfid 206, 529, **762**.
- -sulfon 762.

Diphenyl-essigsre 550,  
579, **580**.

- -fluoren 666.
- -fluorindin 971.
- -formalhyperoxyd  
251.
- -formamidin 98.
- -fulven 15.
- -furazan 590, **823**.
- -furturan 711.
- — -dicarbonsre 609.
- -furodiazol 277, 280,  
**825**.
- -furoxan 286, 287,  
591, **824**.
- -glutarsäure 595.
- -glycerin 579.
- -glycinanhydrid 99.
- -glycolid 364.
- -glycolsäure 581.
- -glyoxal 590.
- -glyoxalin 796.
- -glyoximperoxyd 591.
- -glyoxylsäure 536.
- — -hydrazon 374.
- -guanidin 104, **106**.
- -harnsäure 110.
- -harnstoff 99, **101**, 104,  
286.
- -harnstoffchlorid 101.
- -heptan 612.
- -hexadien 611.
- -hexahydropyrimidin  
949.
- -hexan **578**, 611.
- -hydantoin 102.
- -hydrazin 147, **151**.
- -hydro-glyoxalin 92.
- — -pyrimidin 92.
- -hydroxylamin 80,  
964.

Diphenylin 147, **531**.

Diphenyl-indol 589, 746.

- -indon 596, **618**.
- -isodihydotetrazin  
158.
- -itaconsäure **582**, 618.
- -jodonium-hydroxyd  
65.
- -keten 566, 577, **580**,  
583, 590, 605, 609.
- -ketipinsäure 609.

Diphenyl-ketobutyro-  
lacton 377, **595**.

- -ketodihydropyrazin  
957.
- -keton 544, **607**.
- -ketotetrahydrotria-  
zin 974.
- -kyanidin 972.
- -laevulinsäure 382,  
**609**.
- -maleinsäure **595**.
- -malonylharnstoff  
110.
- -methan 333, 539,  
**540**.
- — -carbonsren 550.
- — -sulfon 843.
- -methyl-benzaldehyd  
569.
- — -bipyrazol 782.
- — -carbinol 578.
- — -chinolcarbonsre-  
lacton 583.
- -methylen-chinon-  
phenylimid 558.
- — -diphenylpenta-  
diän 609.
- -methyl-kyanidin 282,  
**972**.
- — -methan 577.
- — -pyrazolin 400.
- — -tetraphenyl-  
methan **577**, 599.
- -monobiphenylcarbi-  
nol 555.
- -naphtylcarbinol 666.
- -nitrobutadien **605**,  
606.
- -nitrophenol 539.
- -nitrosamin **120**, 150.
- -nitrosophenol 539.
- -octandion 400, 596.
- -octatetren 612.
- -osotetrazin 975.
- -oxaethylamin **588**,  
808.
- -oxalyldiessigsre 609.
- -oxazol 364, **803**.
- -oxy-biazol 591, **825**.
- — -crotonsäure 603.
- — -formamidin 80,  
92, **98**.
- — -guanidin 106.
- -oxyd 189.
- -oxykyanidin 282, **973**.
- -oxytriazin 590, **973**.
- -parabansäure 110.
- -paraffine 528.
- -pentamethylen 14.
- -pentensäure 607.

Diphenyl-phenanthren  
597, 658, 667.

- -phenanthron 660.
- -phenol **539**, 608.
- -phenylendiamin 233.
- -phenylendiamin-  
dicarbonsre 298.
- -phosphin 169.
- -phosphinchlorid 169.
- -phosphinsäure 169.
- -phosphorigsrechlorid  
190.
- -phosphorsrechlorid  
190.
- -phtalid 550, 552, 569,  
**570**, 675.
- -piperazin 92, **957**.
- -piperidin 867.
- -propan 578, 584, **600**.
- -propionaldehyd 579.
- -propiophenon 602.
- -propionsre 582, **594**,  
619.
- -propylen 600.
- -propylenglycol 579.
- -pseudomethylthio-  
harnstoff 104.
- -pyrazin 390, **955**.
- -pyrazol 771.
- -pyrazolin 401, **776**.
- -pyrazolon 378, 415,  
**779**, 782.
- -pyrhydrinden 879.
- -pyridazin 606, **943**.
- — -dicarbonsre 609.
- -pyridin 610, **852**.
- -pyridincarbonsre 859.
- -pyridon 855.
- -pyron 835.
- -pyrrodiazol 281, **814**.
- -selenid 181, **207**.
- -selenon 181.
- -selenoxyd 180.
- -semicarbazid 160.
- -silicol 170.
- -silicon 170.
- -sulfid 181.
- -sulfiddicarbonsre  
324.
- -sulfo-carbazid 162.
- — -carbazon 143, **162**.
- — -carbodiazon 143,  
**162**.
- — -harnstoff 101, **104**,  
106, 108, 278.
- -sulfon 180.
- -sulfon-monocarbon-  
säure 306.
- -sulfosemicarbazid  
162.

- Diphenyl-sulfoxyd 180.  
 — -tellurid 208.  
 — -tetra-biphenylaethan 599.  
 — — -keton 607.  
 — — -methylen-dicarbonsäure 13.  
 — -tetrazin 284, **976**.  
 — -tetrazol 280, 285, **545**.  
 — -tetrazoliumchlorid 833.  
 — -tetrazoliumhydroxyd 166, **833**.  
 — -thiochinon 223.  
 — -thiodiazol 281, **827**.  
 — -thioharnstoff 754, 810.  
 — -thiokohlensreester 190.  
 — -thiophen 718.  
 — -tolyllessigsäure 583.  
 — — -methan 553.  
 — -triazol 275, 283, 284, 289, **819**.  
 — — -mercaptan 105.  
 — -trichloraethan 529.  
 — -tricycloctan 26.  
 — -triketone 603.  
 — -triketopentamethylen 18.  
 — -uramil 110.  
 — -urazin 160, **161**.  
 — -valeriansre 594.  
 — -verbdgn 132, **528**.  
 — -vinylbenzoësre 597.  
 — -vinylnitrit 578.  
 — -violursäure 110.  
 — -wismutjodid 170.  
 — -xanthen 840.  
 — -xylymethan 553.  
 Diphtalidaether 341.  
 Diphtalsäure **538**, 593.  
 Diphtalyl 344, **594**.  
 Diphtalylsäure 550.  
 Dipicolinsäure 860.  
 Dipiperidyl-isatin 753.  
 — -tetrazon 865.  
 Diplosal 322.  
 Dipropoxychinon 226.  
 Dipropyl-benzol 61.  
 — -phtalid 339.  
 — -succinylobernsteinsre 462.  
 Diprotocatechusäure 328.  
*Dipterix odorata* 411.  
 Dipyracridin 900.  
 Dipyridyl 852.  
 — -tetracarbonsre 852.  
 Dipyrroyl 727.  
 Dipyrrolylketon 727.  
 Diresorcin 211.  
 Disalicylsäure 538.  
 Disalicylsrephthalid 576.  
 Disazofarbstoffe 145.  
 Disdiazamidoverbdgn 133.  
 Disdiazobenzol-amid 136.  
 — -anilid 136.  
 — -methylamin 136.  
 Distilben 585.  
 Distyrylpyridin 853.  
 Disuberyl 22.  
 Disulfanilsäure 176.  
 Disulfobenzoësäure **306**, 329.  
 Disulfone 179.  
 Disulfoxyde 179.  
 Diterpene 464, **526**.  
 Ditetramethylenketon 11.  
 Dithiönyl 718.  
 — -aethan 719.  
 — -aethylen 719.  
 — -keton 720.  
 — -methan 718.  
 — -phenylmethan 718.  
 Dithio-aethylstilben 592.  
 — -anilin 206.  
 — -benzoësäure 274.  
 — -benzoylacetone 362.  
 — -biazolin 827.  
 — -diphtalyl 594.  
 — -hydrochinon 216.  
 — -malonanilid 110.  
 — -oxanilid 109.  
 — -phenyllessigsäure 274.  
 — -phenylphtalid 571.  
 — -phtalid 338.  
 — -salicylsäure 323.  
 — -toluidin 207.  
 — -urazol 822.  
 Ditoluolsulphydroxamsre 174.  
 Ditolyl **529**, 657.  
 Ditolyl-amine 93, 151.  
 Ditolylenimid 764.  
 Ditolyl-essigsäure 581.  
 — -harnstoffchlorid 101.  
 — -hydrazin 167.  
 — -keton **545**, 671.  
 — -methan 540.  
 — -phtalid 571.  
*Divi-Divi* 331.  
 Divinylbenzol 392.  
 Dixylylendisulfid 334.  
 Dizimmtsäure 913.  
 Dodekahydrotriphenylen 439, **664**.  
 Doppelbindungen, conjugirte 607.  
*Drachenblut* 217, 267.  
*Dryobalanops Camphora* 505.  
*Duboisia myoporoides* 910.  
 Durochinon 224.  
 Durol 52, **59**.  
 Durrhin 691.  
 Durylsäure 269.  
 Durylsäurechinon 330.  
 Dypnon 260, **601**.  
**Ecgonin** 6, 24, **913**.  
 Ecgoninsre 913.  
 Echtgelb 145, **177**.  
 Edeltannenöl 471.  
 Edinol 308.  
 Eichen-gerbsäure 334.  
 — -phlobaphen 334.  
 Eichen-rot 334.  
 Eikonogen 641.  
 Eiweiss 266, 741.  
 Elektrolyse 146, 354.  
 Elemicin 332, **397**.  
 Elemiöl 474.  
 Ellagsäure **331**, 333, 334, 538, 691.  
 Emeraldin 117, **232**.  
 Emodin 672, **685**, 692.  
 Emulsin 249, 315, 400, 688.  
 Endiminodihydrotriazole 819.  
 Endothiodihydrotriazole 820.  
 Endoxydihydrofurodiazole 823.  
 Endoxydihydropyrrodiazole 811.  
 Endoxydihydrotriazole 820.  
*Enzianwurzel* 841.  
 Enzyme 687.  
 Eosin 575.  
 Ephedrin 357.  
 Epichlorhydrin 768.  
 Epiosin 801.  
 Erdöl 450, 629.  
 Eriodictyol 601.  
 Erythrin 213, 329.  
 — -säure 329.  
 Erythrittetrabenzoat 272.  
 Erythrooxyanthrachinon 682.  
 Erythrosin 575.  
*Erythroxyton coca* 912.  
 Essigbenzoësäureanhydrid 273.  
 Estragol 394.  
 Estragonöl 314, 394.  
 Etardsche Reaction 247.  
 Eucain 868, **902**.



- Eucalyptol 479.  
*Eucalyptus*arten 60, 208,  
 469, 474.  
 Eucalyptusöl 60.  
 Eucarvon 6, 24, 493, **494**.  
 Euchronsäure 354.  
*Eugenia*arten 395.  
 Eugenol 315, 327, 355,  
**395**, 399, 689.  
 — -methylaether 395.  
 Eugensäure 395.  
*Euphorbium* 527.  
 Euphtalmin 867.  
 Eupitton 569.  
 Euporphin 923.  
 Eurhodine 119, 144, **965**.  
 Eurhodole 966.  
 Euterpen 494.  
 Euthiochronsre 216, **226**.  
 Euxanthinsäure 841.  
 Euxanthon 841.  
 Everninsäure 329.  
 Evernsäure 330.  
  
*Faham*blätter 410.  
*Faulbaum*rinde 692.  
 Fenchelöl 314, 394, 524.  
 Fenchelyl-amin 508.  
 — -isocyanat 508.  
 Fenchen 464, 493, 501,  
**504**, 507, 508.  
 Fenchenol 507.  
 Fenchocamphoron 504.  
 Fenchocarbonsre 524.  
 Fencholen-amin 508.  
 — -säure 524.  
 Fencholsäure 508, 524.  
 Fenchon 60, 493, 507,  
 508, **524**, 612.  
 Fenchonoxim 524.  
 Fenchonpinakon 524.  
 Fenchyl-alkohol 507.  
 — -amin 508.  
 — -chlorid 498, 504, **507**.  
*Fernambukholz* 693.  
 Ferulasäure 330, **413**.  
 Fichtelit 527, **662**.  
 Fichten-harz 60.  
 — -holztee 710.  
 — -nadelöl 471.  
 — -spanreaction 722, 763.  
*Ficus elastica* 527.  
 Filicinsäure 218.  
 Filixsäure 218.  
 Fisetholz 839.  
 Fisetin 694, **839**.  
 Fisetoldimethylaether  
 694.  
 Fittig'sche Reaction  
 53, 56.  
  
 Flavanilin 97, **876**.  
 Flavanone 838, **839**.  
 Flavanthren 679, **964**.  
 Flavanthrin 964.  
 Flaveanwasserstoff 164.  
 Flavanol 861, **876**.  
 Flavindulin 967, **968**.  
 Flavone 328, 837, **838**.  
 Flavonol 838, **839**.  
 Flavophenin 533.  
 Flavopurpurin 685.  
*Flechten* 213, 329, 609.  
 — -stoffe 695.  
 Fleckschierling 903.  
 Fluoflavin 959.  
 Fluoran 570, 572, **573**,  
 842.  
 Fluoranthen 51, **670**.  
 Fluor-benzoësäure 290.  
 — -benzol 62.  
 Fluoren 27, 51, 218, 331,  
 529, 614, **622**, 665.  
 — -aether 667.  
 — -alkohol 667.  
 — -carbonsäure **668**, 669.  
 — -chinolin 888.  
 — -oxalsäure 665, **669**.  
 Fluorenol 667.  
 Fluorenon 529, 547, 548,  
**667**.  
 — -oxim 665, **668**.  
 Fluoresceïn 211, 212, **573**,  
**574**.  
 — -chlorid 549.  
 — -dimethylaether 575.  
 Fluoresceïn 570, 574.  
 Fluorime 840, **841**.  
 Fluorindine 233, 971.  
 Fluor-naphtalin 630.  
 — -nitrobenzoësäure 291.  
 — -nitro-toluol 291.  
 Fluorone 218, **841**.  
 Fluortoluol 67.  
 Fluorubin 959.  
 Formaldehyddianthranil-  
 säure 298.  
 Formamid 818.  
 Formamidinbenzhydryl  
 542.  
 Forman 478.  
 Formanilid **97**, 278, 312,  
 809.  
 Formazyl-acrylsre 166.  
 — -azobenzol 166.  
 — -benzol 284.  
 — -carbonsäure **165**, 833.  
 — -glyoxalsäure 166.  
 — -methylketon 166.  
 — -verbdgn 133, 157,  
**163**, 833.  
  
 Formazyl-wasserstoff  
 165.  
 Formhydrazid 818.  
 Formoguanamin 973.  
 Formyl-acetanilid 97.  
 — -aceton 43.  
 — -acetophenon 361.  
 — -aminophenol 805.  
 — -anthranilsäure 294.  
 — -benzamid 275.  
 — -campher 511, **514**.  
 — -essigester 43.  
 — -fluoren 665.  
 — -phenyl-hydrazin **158**,  
 826.  
 — — -essigester **373**,  
 418.  
 — — -hydroxylamin 80.  
 — -propionsre 748.  
 Frangulin 685, **692**.  
 Fraxetin **414**, 689.  
 Fraxin 414, **689**.  
*Fraxinus excelsior* 689.  
 Fuchsia 970.  
 Fuchsin 86, **560**, 562.  
 — -schmelze 88.  
 Fucusol 713.  
 Fulvene 15.  
 Fumar-anilsäure 110.  
 — -säure 9, 714.  
 — -säuredianilid 110.  
 — -srediazoessigester 9.  
 — -säurephenylester 191,  
 403, 585.  
 Furalbernsteinsre 713.  
 Furan 710.  
 Furazancarbonsre 823.  
 Furazane 661, **822**.  
 Furfur-aceton 712.  
 — -acroleïn 712.  
 — -acrylsäure 712.  
 — -aldoxim 712.  
 — -alkohol 711.  
 Furfural-laevulinsäure  
**713**, 734.  
 — -mono- und -diaceto-  
 phenon 381, 712.  
 Furfur-amid **713**, 714.  
 Furfuran 710.  
 Furfurancarbonsren 713,  
 714.  
 Furfurangelicasre **713**.  
 Furfurin 713.  
 Furfurol 85, 435, **711**.  
 Furfuronitril 714.  
 Furfurostilben 711.  
 Furfurpropionsäure 712.  
 Furfurvaleriansre 713.  
 Furfurylaceton 713.  
 Furfurylamin 711.

- Furil 712.  
 Furilsäure 712.  
 Furodiazole 363, 814, 822.  
     824, 825, 826, 828.  
 Furoin 712.  
 Furol 711.  
 Furomonazole 789, 803.  
 Furonsäure 712.  
 Furoxan 707, **823**.  
 Furoxancarbonsre 824.  
  
*Galangawurzel* 839.  
 Galangin 839.  
*Galbanum* 211, 212, 413.  
 Galipen 526.  
 Gallacetophenon 318.  
 Gallaepfel 332.  
 Gallanol 332.  
 Gallein 576.  
 Gallipotharz 527.  
 Gallo-bromol 332.  
 — -carbonsäure 351.  
 — -chloracetophenon  
     359.  
 — -cyanin 938.  
 — -flavin 331.  
 Gallus-gerbsäure 332.  
 — -säure 47, 216, **331**,  
     332, 334, 538, 676,  
     929.  
 Gallylgallussäure 333.  
 Garancine 682.  
*Gaultheria procumbens*  
     319, 321.  
 Gaultherin 689.  
 Geigenharz 494.  
 Gein 689.  
*Gelsemium sempervirens*  
     414, 689.  
 Gelseminsre 414.  
*Gentiana lutea* 841.  
 Gentisein 841.  
 Gentsin 841.  
 Gentsinaldehyd 316.  
 Gentsinsäure 329.  
 Geranial 43, **470**.  
 Geraniol 468.  
 Geraniolen 470.  
 Geraniumsäure 452, 468,  
     **470**.  
 Gerbsäure 328, **332**.  
*Givofflé* 970.  
 Glaucin 933.  
 Glauconinsre 883.  
 Gleichwertigkeit der  
     Benzolwasserstoff-  
     atome 31.  
 Glucomethylcumarketon  
     401.  
 Glucose 154, 214, 249.  
  
 Glucose-cumaraldehyd  
     400, **688**.  
 — -pentabenzat 272.  
 Glucoside s. Glycoside.  
 Glucovanillin 315, **689**.  
 Glucuronsäure 712.  
 Glutaconimid 844, **855**.  
 Glutaconsäure 9, 349.  
 Glutarsäuren 49.  
 Glutazin 856.  
 Glycerin 845, 851, 870.  
 — -diphenylaether 188.  
 — -monophenylaether  
     188.  
 Glycidverbdgn 706.  
 Glyco-coll 176, 276, 299,  
     588.  
 — -cumaralkohol 398.  
 Glycoldibenzoat 272.  
 Glycolid 933.  
 Glycolylphenylharnstoff  
     102.  
 Glycoside 214, 217, 249,  
     332, **687**.  
 Glycosyringaaldehyd 317.  
 Glyoxal 793.  
 Glyoxalaethylin 795.  
 Glyoxaldibrenzcatechin  
     209.  
 Glyoxalidin 797.  
 Glyoxalinaethylamin 797.  
 Glyoxaline 117, 589, **793**,  
     **795**.  
 Glyoxalin-dicarbonsre  
     **797**, 800.  
 — -mercaptan 794.  
 — -rot 798.  
 Glyoxal-monobrenzcate-  
     chin 209.  
 — -osotetrazin 156, 975.  
 — -propylin 795.  
 Glyoxim 822.  
 — -N-phenylaether 109.  
 Gnoskopin 928.  
 Goapulver 684.  
 Granatal 915.  
 Granatanin 915.  
*Granatwurzel* 914.  
 Graphit 44.  
 Grénat soluble 195.  
 Grignard'sche Reac-  
     tion 578.  
 Grünöl 52.  
 G-Säure 640.  
 Guajacol 188, **209**.  
 Guajacolsulfosäure 209.  
 Guajakharz 211.  
 Guanazin 822.  
 Guanazol 822.  
 Guanazylobenzol 285.  
  
 Guanidinderivate 105;  
     cyclische 117.  
 Gummi-gut 217, 527.  
 — -lack 527.  
 Guttapercha 527.  
 Guvacin 906.  
  
**Haematein** 694.  
 — -ammoniak 694.  
 Haematoporphyrin 725.  
 Haematoxylin 216, **694**.  
*Haematoxylon campe-*  
*chianum* 694.  
 Haemin 725.  
 Haemopyrrol 725.  
 Halborthooxalsredianili-  
     domethylester 110.  
 Halogen-aniline 111.  
 — -benzoësäuren 290.  
 — -benzole 61.  
 — -chinone 225.  
 — -glyoxaline 796.  
 — -hydrozimmtsen 369.  
 — -indazole 788.  
 — -osotriazole 812.  
 — -phenole 191.  
 — -pyrazole 771.  
 — -pyridine 853.  
 — -toluole 67.  
 — -triazole 819.  
*Hanf* 906.  
 Harn-indican 749.  
 — -säure 947.  
 Harnstoffchloride 101.  
 Harnstoffe, phenylirte  
     101, cyclische 117,  
     708.  
 Hartharze 526.  
 Harze 526.  
 Harz-firnisse 526.  
 — -öl 426.  
 — -säuren 526.  
 — -seifen 526.  
*Hedeoma pulegioides* 486.  
*Heidelbeerkraut* 454.  
 Helianthin 116, **177**.  
 Helicin 313, **688**.  
 Heliotropin 315, **316**, 395.  
 Hemellithsäure 269.  
 Hemimelli-benzyl-alko-  
     hol 237.  
 — — -amin 241.  
 Hemimellithol 52, 56,  
     **58**.  
 Hemimellithsäure 353.  
 Hemipinsäure 341, **347**,  
     694, 928, 929.  
 Hemiterpene 464.  
 Hepta-bromaethylphenol  
     308.



- Hepta-bromisopropylidenchinon 309.  
 — -carbocyclische Verbindungen 22.  
 — -chlor-cyclohexandion 441.  
 — — -isopropylphenol 308.  
 — — -ketotetrahydrobenzol 444.  
 — — -resorcin 48, 211, **441**.  
 — -methylen 3, **22**.  
 — — -terpen 23.  
 — -naphten 427.  
 Heptylbenzol 61.  
 Herapathit 916.  
 Heroin 923.  
 Hesperetin **601**, 691.  
 Hesperetol 395.  
 Hesperiden **471**, 689.  
 Hesperidin 217, 413, **691**.  
 Hesperitinsäure 316, 413.  
 Heterocyclische Verbindungen 696.  
 Heteroringbildung 117, 152, 156, 158, 159, 160, 161, 162, 163, 198, 205, 210, 246, 258, 282, 284, 288, 300, 407.  
 Hexa-aethylbenzol 61.  
 — -bromaethylidenchinon 309.  
 — -bromaethylphenol 308.  
 — -brombenzol 43, **63**.  
 — -bromtriketocyclohexan 441.  
 — -carbocyclische Vbdgn 26.  
 — -chlor-benzol 43, **63**, 225.  
 — — -cyclohexantrion 441.  
 — — -diketo-R-hexene 47, 48, 225.  
 — — -diketotetrahydrobenzol 329, 444.  
 — — -ketodihydrobenzol 444.  
 — — -keto-R-penten 47.  
 — — -oxycyclopentencarbonsäuren **20**, 618.  
 — — -pentenoxycarbonsäure 47.  
 — — -triaethylkyanidin 972.  
 — — -triketo-R-hexylen 49, 217, **441**.
- Hexa-hydro-acetophenon 448.  
 — — -acetyltoluol 477.  
 — — -anilin 84, **436**.  
 — — -anthranilsäure 437, **451**.  
 — — -benzaldehyd 430, 436, **446**.  
 — — -benzanilid 546.  
 — — -benzodipyrazolon 462.  
 — — -benzoësre 268, **450**, **426**, 427.  
 — — -benzophenon 437, **544**.  
 — — -benzoylchlorid 544.  
 — — -benzoylessigester 456.  
 — — -benzylamin 437.  
 — — — -carbonsre 451.  
 — — -benzylmalonsre 452, **457**.  
 — — -benzyl-chlorid 428.  
 — — — -jodid 428.  
 — — -carbazol 764.  
 — — -carvacrol 434.  
 — — -chinolin 885.  
 — — -chinolinsäure 868.  
 — — -cinchomeronsäure 868.  
 — — -cuminsre 450.  
 — — -cymol 427, **477**.  
 — — -dimethyl-amidobenzoësäure 451.  
 — — — -naphtalin 69.  
 — — -dioxybenzoësren 454.  
 — — -dioxyterephthalsäure 460.  
 — — -diphenyl 528.  
 — — -fluoren 665.  
 — — -hexaoxybenzol 435.  
 — — -isophthalsäure 458.  
 — — -lutidindicarbonsäure 863.  
 — — -mandelsre 455.  
 — — -mesitylen 427.  
 — — -naphtalin 656.  
 — — -oxybenzoësren 453.  
 — — -oxytoluylsre 480.  
 — — -pentaoxybenzoësäure 455.  
 — — -phenol 184, **433**.  
 — — -phenylacetaldehyd 455.
- Hexa-hydro-phenylacetylen 453.  
 — — -phenyllessigsre **452**, 457.  
 — — -phenylpropionsre 432, **453**.  
 — — — -propionsre 452.  
 — — — -tetrolsre 453.  
 — — -phtalid 451.  
 — — -phtalsren 344, **457**.  
 — — -propiophenon 448.  
 — — -pseudocumol **426**, 427.  
 — — -pyrazin 957.  
 — — -pyridin 864.  
 — — -salicylsre 454.  
 — — -terephthalsre 350, **458**.  
 — — -tetraoxybenzoësäure 222, **454**.  
 — — -thiophenol 436.  
 — — -thymol 434.  
 — — -toluol 23, **427**.  
 — — -tolylaldehyd 447.  
 — — -toluylsäuren **450**, 477, 478.  
 — — -trioxybenzoësre 454.  
 — — -xylol 427.  
 — — -xylylsre 450.  
 — -jodbenzol 64.  
 — -ketoexamethylen **227**, 441.  
 — -methoxy-aurin 569.  
 — — -benzil 592.  
 — — -benzilsäure **582**, 592.  
 — — -biphenyl 534.  
 — — -pararosanilin 569.  
 — -methylbenzol 42, 56, **60**.  
 — -methylen 3, **427**.  
 — — -carbonsren **457**, 463.  
 — — -imin 978.  
 — -methyl-leukanilin 91, 257.  
 — — -pararosanilin 548, **562**.  
 — — -phloroglucin 218.  
 — — -triamidotriphenyl-carbinol 563.  
 — — — -methan 563.  
 — — — -triketohexamethylen 218.  
 — -naphten 426.  
 — -nitro-azobenzol 142.  
 — — -diphenyl 530.

- Hexa-nitro-diphenylamin 113.  
 — — -hydrazobenzol 147.  
 — — -triphenylmethan 553.  
 — -oxy-anthrachinon 685.  
 — — -benzol 14, 43, **220**, 228.  
 — — -biphenyl 216, 219, **334**.  
 — — — -dicarbonsre 331, 538.  
 — -phenylaethan 577, **598**.  
 — -phenyl-melamin 109.  
 — — -pararosanilin 564.  
 Hexenylbenzol 393.  
 Hexylbenzol 61.  
 Hexylensäure 17.  
 Hexyl-jodid 43.  
 — -phenylketon 261.  
 Hipparaffin 275.  
 Hippenylurethan 278.  
 Hippurazid 276, **278**.  
 Hippuroflavin 276.  
 Hippursäure **275**, 290.  
 Hippuryl-hydrazin 276.  
 — -phenylbuzylen **167**, 276.  
 Histidin 793, **797**.  
 Hofmann's Violett 563.  
 Holzkohle 44.  
 Homatropin 910.  
 Homo-brenzcatechin **210**, 316.  
 — -camphersäure 510, **522**.  
 — -dimethylgallusäther-säure 332.  
 — -ferulasäure 396, **413**.  
 — -gentisinsre 330.  
 — -isophtalsäure 352.  
 — -kaffeesäure 413.  
 — -linalool 469.  
 — -logie, cyclische 751.  
 — -myristicylamin 930.  
 — -oxybenzaldehyd 314.  
 — -phtalimid 351.  
 — -phtalonitril 351.  
 — -phtalsäure 343, **351**, 387, 594.  
 — -piperidinsäure 865.  
 — -piperonylalcohol 312.  
 — -piperonylamin 932.  
 — -piperonylsäure 328, **330**.  
 — -piperylensäure 915.  
 Homo-protocatechusre 330.  
 — -salicylaldehyd 314.  
 — -salicylsren 325.  
 — -saligenin 307.  
 — -tanacetogendicarbonsäure 492.  
 — -terephthalsäure 352.  
 — -terpenoyl-ameisensäure 497.  
 — -terpenylsäure 497.  
 — -terpenylsäuremethylketon 481, 496, **497**.  
 — -vanillinsäure 330.  
 — -veratrumsre **330**, 927, 932.  
 Honig-stein 354.  
 — -steinsäure 354.  
 Hordenin 306, **308**.  
 Hydantoïn 799.  
 Hydrastin 930.  
 Hydrastinin 348, 892, **930**.  
 Hydrastininsäure 930.  
*Hydrastis canadensis* 932.  
 Hydrastsäure **348**, 930.  
 Hydratropaaldehyd 250, **355**, 356.  
 Hydratropasre **270**, 409.  
 Hydratropasrenitril 280.  
 Hydrazibenzil 590.  
 Hydrazidicarbonanilid 102.  
 Hydrazidine **163**, 283, 817, 830.  
 Hydrazidoxime 289.  
 Hydraziessigsäure 707.  
 Hydrazimethylen 707.  
 Hydrazin-acetophenon 786.  
 — -anisol 203.  
 — -benzoësäure 303, 789.  
 — -derivate der Harnstoffe 102.  
 Hydrazinodiphenyl 533.  
 Hydrazinopyridine 853.  
 Hydrazin-phenole 203.  
 — -phenylglyoxylsäure 786.  
 — -salicylsre 324.  
 — -zimmtsäure **407**, 786.  
 Hydrazioxalyl 979.  
 Hydrazipropionsäure 707.  
 Hydrazobenzaldehyd-acetal 787.  
 Hydrazo-benzoësre **303**, 537, 788.  
 — -benzol 71, 142, **147**, 530, 531.  
 — -chinolin 878.  
 Hydrazo-lepidin 878.  
 Hydrazone 133.  
 Hydrazo-naphtalin 635.  
 — -phenole 203.  
 — -tetrazol 832.  
 — -toluol 147.  
 — -triphenylmethan 557, 599.  
 Hydrazoxime 153, 156, 811, 824.  
 Hydrazovbdgn 71, 83, **146**.  
 Hydrazoxylol 147.  
 Hydrazulmin 708.  
 Hydrindamin 615, 619.  
 Hydrinden 618.  
 — -aethylketon 619.  
 — -carbonsäure 387, 615, **618**.  
 — -glycol 618.  
 — -methylketon 619.  
 — -phenylketon 619.  
 Hydrindinsäure 365.  
 Hydrindon 352, 401, **619**, **620**.  
 — -azin 619.  
 — -oxalsäure 620.  
 — -oxim 617.  
 Hydro-aromatische Substanzen 424.  
 — -benzamid **252**, 794.  
 — -benzoïne 248, **587**.  
 — -benzol-derivate 424.  
 — — -tetracarbonsren 463.  
 — -campheryl-essigsre 523.  
 — -carbostyryl **302**, 619, 869, **884**.  
 — — -carbonsäure 302, **885**.  
 — — -essigsre 383.  
 — -chinon 79, 115, 181, 208, **214**, 222, 350, 434, 683, 688.  
 — — -benzeïn 567.  
 — — -bischlorphosphin 215.  
 — — -carbonsäure **329**, 841.  
 — — -disulfid 219.  
 — — -glyoxylsre 365.  
 — — -milchsäure 368.  
 — — -monomercaptan 219.  
 — — -monomethyl-aether 215.  
 — — -phenylphtalid 571.  
 — — -phtaleïn 575.



- Hydro-chinon-propionsre 331.  
 — — -succinein 574.  
 — — -tetracarbonsäure 45, **353**.  
 — -chinoxaline 960.  
 — -chloranilsäure 220.  
 — -cinnamid 399.  
 — -cinnamoïn 611.  
 — -cinnamyldenmalon-säure 421.  
 — -coerulignon 534.  
 — -cornicularsäure 605, **609**.  
 — -cotarnin 929.  
 — -cotoïn 549.  
 — -cumarilsäure 368.  
 — -cumarin 327.  
 — -cumaron **307**, 736.  
 — -cumarsäure **327**, 331, 689.  
 — -cumochinon 215.  
 — -cyanpararosanilin 583.  
 — -cyanrosanilin 583.  
 — -dicamphen 504.  
 — -diphtallylactonsre 351, **594**.  
 — -ecgonidin 914.  
 — -euthiochronsäure 220.  
 — -ferulasäure 330.  
 — -fluoransre **570**, 666, 841.  
 — -furonsäure 712.  
 — -glauconinsre 883.  
 — -glyoxaline 797.  
 — -hydrastinin 930, 931.  
 — -isocarbostyryl 893.  
 — -isoferulasre 330.  
 — -juglon 642.  
 — -kaffeesäure 330.  
 — -naphtalinverbindgn 653.  
 — -paracumarsre 369.  
 — -phenanthrene 660.  
 — -phloron 215.  
 — -phtalid **336**, 337.  
 — -phtalsäure 343.  
 — -pinencarbonsre 514.  
 — -pinensulfinsre 507.  
 — -piperinsäure 330, **413**.  
 — -pyridinderivate 862.  
 — -pyrimidin 949.  
 — -pyromellithsre 353.  
 — -resorcylsre 461.  
 — -sulfamine 828.  
 — -terpene 465, 476.  
 — -tetrazone 167.
- Hydro-thymochinon 215.  
 — -toluchinon 215.  
 — -tropiliden 23.  
 — — -carbonsäure **24**, 914.  
 — -umbellsäure 331.  
 — -vanilloïn 315.  
 Hydroxamoxime 289.  
 Hydroxycamphocarbon-säure 522.  
 Hydroxylamin 102, 105, 138, 196.  
 Hydroxylamino-aceto-phenonanhydrid 263.  
 — -anthrachinon 678.  
 — -benzaldehyd 256.  
 — -benzaldoxim 256.  
 — -benzoësäure 292.  
 — -benzylalkohol 244.  
 — -carvoxim 489.  
 — -hydrozimmtsäure 370.  
 Hydro-xylochinone 215.  
 — -zimmit-aldehyd 250.  
 — — -alkohol 236, **237**.  
 — — -carbonsäure **352**, 627.  
 — — -säure 264, **270**, 616.  
 — — -säurenitril 280.  
 Hygrin 732, **913**.  
 Hygrinsäure **732**, 913.  
 Hyoscin 910.  
 Hyoscyamin 366, 910.  
*Hyoscyamus niger* **910**.  
 Hypnon 260.  
 Hypoxanthin 949.
- Idryl 670.  
*Illicium anisatum* 394.  
 — *religiosum* 327, 396, 455.  
 Imabenzil 796.  
 Imesatine 753.  
 Imid-azole 117, 793.  
 — -azolylmercaptan 796.  
 Imido-aether, arom. 281, cycl. 281.  
 — -benzoylcyanmethyl 378.  
 — -cumothiazone 939.  
 — -dibenzyl **584**, 978.  
 — -diketotetrahydrogly-oxaline 799.  
 — -diphenyloxyd 197.  
 — -glutarimid 856.  
 — -keto-naphtaline 647.  
 — — -tetrahydrogly-oxalin 799.
- Imido-keto-thiazolidin-essigsäure 808.  
 — -oxy-biazoline 825.  
 — — -naphtalin 647.  
 — — — -sulfosre 641.  
 — -phenylcarbamin-säurethiomethylester 104.  
 — -phenyluracil 378.  
 — -phtalimid 346.  
 — -tetrahydroselenazol 810.  
 — -thioaether, cycl. 282.  
 — -thiobiazolin 827.  
 — -thiourazol 822.  
 — -xanthide 282.  
 Imino-chinole 310.  
 — -benzophenon 545.  
 — -cyancyclopentan 21.  
 — -dimethylchinol-aethylaether 311.  
 — -pyrin 780, 781, **782**.  
 — -xylochinolaethyl-aether 310.
- Immedial-reinblau 942.  
 — -schwarz 942.  
 Indacen 621.  
 Indamine 118, **234**.  
 Indandion 620.  
 Indandionmethenylacet-essigester **620**, 669.  
 Indanon 619, 620.  
 Indanthren 679, **963**.  
 — -bordeaux 680.  
 — -dunkelblau 686.  
 — -goldorange 686.  
 — -grün 686.  
 — -rot 680.  
 — -violett 680.  
 Indazin 971.  
 Indazol 785, **787**.  
 — -carbonsäure 788.  
 — -essigsäure 789.  
 Indazolon 789.  
 Indazoltriazolen 788.  
 Inden 27, 351, 386, **614**.  
 — -carbonsäure 617.  
 — -essigsre 617.  
 Indenoxalester 615, **617**.  
 Indenoxyessigsre 617.  
 Indiazene 785.  
 Indiazonoxim **257**, 786.  
 Indican 756.  
 Indigo-blau 97, 99, 110, 194, 256, 293, 320, 360, 372, 375, 415, 420, 605, 742, 748, 749, 750, 755, **756**.  
 — -braun 765.  
 — -carmin 761.

- Indigo-dicarbonsren 761.  
*Indigofera anil* 85.  
*Indigofera tinctoria* 756.  
 Indigoide Farbstoffe 755.  
 Indigo-küpe 759.  
 — -leim 756.  
 — -purpurin 761.  
 — -rot 756, **761**.  
 — -sulfosäuren 749.  
 Indigotin 756.  
 Indigotrisulfosre 761.  
 Indigoweiss 761.  
 Indirubin 750, 755, **761**.  
 Indischgelb 841.  
 Indo-anilin 231, **232**.  
 Indogen 750.  
 Indogenide 750.  
 Indol 85, 100, 156, 185,  
 733, **742**, 872.  
 — -alanin 748.  
 — -aldehyde **747**, 748.  
 — -carbonsäuren 747.  
 Indolenin **743**, 744.  
 Indolessigsre 748.  
 Indolin 744, **750**.  
 Indolinole 751.  
 Indolinon 751, **752**.  
 Indolinone 751.  
 Indolketone 747.  
 Indonchlorid 967.  
 Indone 967.  
 Indonessigsre 422, **618**.  
 Indophenazin 753.  
 Indophenin 753, Reaction  
 716.  
 Indophenole 118, **231**, 234.  
 — -Farbstoffe 199, **231**.  
 Indoxanthinsäure 749.  
 Indoxazengruppe 792.  
 Indoxyl 99, 263, 742, 748,  
 756, **757**.  
 — -aldehyd **749**, 760.  
 — -braun 756.  
 — -säure 110, 297, 415,  
**749**.  
 — -schwefelsäure 748.  
 Indulinbasen 967.  
 Indulinchlorid 967.  
 Induline 114, 144, **967**.  
 Ingweröl 501.  
 Inosit 435.  
 Iregenon-dicarbonsre **388**,  
 448.  
 — -tricarbonsre **388**, 449.  
 Iren 448.  
 Iretol **219**, 689.  
 Iridin 689.  
 Iridinsäure 217, **332**, 689.  
 Iridol **217**, 689.  
 Irigenin 219, **689**.  
*Iris florentina* 689.  
 Iron 448.  
 Isatin 225, **357**, 415, **753**,  
 758.  
 — -anil 110, 753, **754**,  
 758.  
 — -blau 753.  
 — -carbonsre 626.  
 — -chlorid **755**, 758.  
 — -dianil 755.  
 — -leukanil 755.  
 — -säure 375.  
*Isatis tinctoria* 756.  
 Isatogensre 379, **415**, 706,  
 758.  
 Isatosäure-anhydrid 294,  
**297**, 753.  
 — -ester 296.  
 Isatoxim 302, **754**.  
 Isatropasäure 409.  
 Isindazole 787.  
 Iso-acetophoron 84, 439,  
**443**.  
 — -aethindiphtalyl 609,  
 621, **687**.  
 — -allylbenzol 391.  
 — -amarin 798.  
 — -amenylbenzol 392.  
 — -amenylmethyl-  
 salicylsre 44, **326**.  
 — -aminocampher 517.  
 — -amygdalin 691.  
 — -amyl-phenylketon  
 261.  
 — — -piperidin 865.  
 — -anthraflavinsre 684.  
 — -apiol 219, **397**.  
 — -benzaldoxim 253.  
 — -benzal-phtalid 593.  
 — — -phtalimidin 892.  
 — -benzil 592.  
 — -benzylidiphenyl 551.  
 — -benzylidendesoxy-  
 benzoin 602.  
 — -bidesyl 606.  
 — -borneol 495, 501, 504,  
**506**, 516.  
 — -bornylchlorid 501.  
 — -bromstilben 585.  
 — -butenylphenyl-  
 acetylen 393.  
 — -butylbenzol 60.  
 — -butyliden-diacet-  
 essigester 442.  
 — — -phtalid 417.  
 — -butylmesitylen 61.  
 — -butylnaphtalin 629.  
 — -butylzimmtsre 408.  
 — -butyrylacetophenon  
 362.  
 Iso-camphan 504.  
 — -camphersäure 520.  
 — -campholsäure 516.  
 — -camphoron 443, **517**.  
 — — -säure 496, **516**,  
 524.  
 — -caprolacton 497.  
 — -carbo-styryl **417**, 892.  
 — — -styrylcarbonsäure  
**423**, 424, 892.  
 — -chinolin 351, 399,  
 417, 845, **889**, 892,  
 922.  
 — -chinopyridin 887.  
 — -cinchomeronsre 860.  
 — -codein 925.  
 — -cumarin **417**, 836,  
 892.  
 — — -carbonsäure **423**,  
 424.  
 — -cyanine 874.  
 — -cyanphenylchlorid  
 99, **107**.  
 — -cyantetrabromid 832.  
 — -dehydracetsäure 834.  
 — -dehydrocamphersre  
 520.  
 — -diazo-benzol-kalium  
 120, **127**, 201.  
 — — -benzolsalze 127.  
 — — -nitrobenzol-  
 natrium 530.  
 — -dihydro-lauro-lacton  
 520.  
 — -dihydrophenetetra-  
 zine 144.  
 — -dinitrorescorcin 212.  
 — -diphensäure 538.  
 — -diphenyläthylen-  
 oxyd 588.  
 — -diphenylbenzol 538.  
 — -diphenyloxaethyl-  
 amin 588.  
 — -duridin 88.  
 — -durol 59.  
 — -durylenchinon 309.  
 — -durylsäure 58, **269**.  
 — -elemicin 397.  
 — -eugenol 315, **355**,  
 395, 396, 413.  
 — — -methyläther 396.  
 — -fenchocamphersre  
 524.  
 — -fencholenalkohol 507.  
 — -fencholsäure 524.  
 — -fenchon 524.  
 — -fenchylalkohol **507**;  
 524.  
 — -ferulasäure 330, 395,  
**413**, 691.



- Iso-haemopyrrol 725.  
 — -homobrenzcatechin 210.  
 — -hydrobenzoin 588.  
 — -hydromellithsre 352.  
 — -indigotin 752, **761**.  
 — -indogenide 752.  
 — -laurolen 521.  
 — -lauronolsäure 521.  
 — -maltose 154.  
 — -merie, dynamische 125.  
 — -morphin 923.  
 — -naphtazarin 644.  
 — -naphtofluoren 666.  
 — -naphtofluorenon 619.  
 — -nicotinsre 859.  
 — -nitrobenzylcyanid 584.  
 — -nitroso-acetophenon 260, **361**, 362, 374, 607.  
 — — -aethenyldi-phenylamidin 754.  
 — — -benzoylaceton 363.  
 — — -benzylcyanid 279, **374**.  
 — — -campher 512.  
 — — -cumaranon 376.  
 — — -desoxybenzoin 587.  
 — — -hydrindon 619.  
 — — -phenylaceton 362.  
 — — -phenylessigsre 374.  
 — — -propiophenon 379.  
 — — -pyrrol 726.  
 — — -thioindoxyl 376, 740.  
 — -oxalyldibenzylketon 608.  
 — -phendihydrotetrazine 976.  
 — -phenosafranin 970.  
 — -phenylessigsre 9, **24**, 272.  
 — -phenylparaconsre 384.  
 — -phoron **443**, 444.  
 — -phoroncarbonsre 447, 454, **457**.  
 — -photosantonsre 693.  
 — -phtalaldehyd 336.  
 — -phtalaldehydsre 342.  
 — -phtalsre 58, **348**. substituirt 348.  
 — -pikrinsre 80.  
 — -pinoldibromid 500.
- Iso-pren 25, 464, **467**, 731.  
 — -propenyl-anisol 395.  
 — — -benzol 356, **391**.  
 — — -cyclohexanon 443.  
 — — -phenylacetylen 393.  
 — -propyl-acetylvale-riansäure 485.  
 — — -amidoheptan-säure 485.  
 — — -benzaldehyd 251.  
 — — -benzoësäure 269.  
 — — -benzoin 589.  
 — — -benzol 53, 59.  
 — — -bernsteinsre 497.  
 — — -brenzcatechin 211.  
 — — -chinoxalin 959.  
 — — -cyclohexandiol 436.  
 — — -cyclohexen 430.  
 — — -cyclohexenon **443**, 474, 475, 482, 483, 490, 501.  
 — — -cyclopentandiol **16**, 439.  
 — — -cyclopentancarbonsre 502.  
 — — -cyclopentanon 502.  
 — — -dihydrobenzoë-säure 452.  
 — — -glutarsäure 497.  
 — — -heptanolsäure 485.  
 — — -hexylbenzol 61.  
 — -propyliden-cyclohexan 430.  
 — — — -pentan 15.  
 — — — -hexanon 443.  
 — — — — -carbonsre 457.  
 — — -trimethylindolin 745.  
 — -propyl-isophtalsäure 349.  
 — — -phenol 186.  
 — — -phenylaethylenmilchsäure 369.  
 — — -pyridin 851.  
 — — -toluol 43, **60**.  
 — -pulegol 469, **483**, 487.  
 — -pulegolchlorid 477.  
 — -pulegon 483, **487**.  
 — -purpurin 685.  
 — -purpursäure 195.
- Isorcacetophenondi-methylaether 318.
- Isorcicin 214.  
 Iso-rosindon 969.  
 — -rosinduline 968, 969.  
 — -safrol 355, 376, **396**.  
 — -safroldibromid 357.  
 — -stilben 585.  
 — -strychnin 921.  
 — -strychninsäure 921.  
 — -suberonoxim 979.  
 — -thujen 491.  
 — -thujon 492.  
 — -triazoxole 824.  
 — -trichlorglycerinsäure 47, 331.  
 — -troylamin 914.  
 — -valeraldehyd 43.  
 — -valerophenon 261.  
 — -valerophenoncarbon-säure 343.  
 — -vanillin 315, **316**, 341, 412.  
 — -vanillinsäure 328.  
 — -violanthrene 686.
- Isoxalyldibenzylketon 18.  
 Isoxanthin 772.  
 Isoxazole 362, **789**.  
 Isoxazon 791.  
 — -carbonsre 791, **792**.
- Iso-xylol 58.  
 — -xylylsäure 269.  
 — -zimmtsäure 404.
- Itaconanilsäure 110.
- Jaborandiblätter* 906.  
 Japancampher 508.  
 Jara-Jara 637.  
 Jasminblütenöl 237, 742.  
 Jod-acetophenon 359.  
 — -acridin 900.  
 — -aethylpyridin 857.  
 — -anisoole **192**, 195.  
 — -anthrachinon 678.  
 — -benzole **64**, 171, 528.  
 — -benzolsulfosäure 175.  
 — -benzophenonoxim 546.  
 — -campher 511.  
 — -chinolin 877.  
 — -chlorbenzol 65.  
 — -cyclohexan 428.  
 — -cyclohexanol 434.  
 — -diphenacyl 606.  
 — -formylcampher 511, **515**.  
 — -diphenyl 530.  
 — -gorgosäure 369.  
 — -grün 564.  
 — -hydrozimmtsäure 370.

- Jodidchlorid-benzoësäure 290.  
 Jod-mandelsäure 365.  
 — -naphtalin 631.  
 — -naphtalinsäure 644.  
 Jodo-benzoësäure 290.  
 — -benzol 65.  
 Jodol 726.  
 Jodo-naphtalin 631.  
 Jodoso-benzoësäure 290.  
 — -benzol 65.  
 — -benzolsulfosäure 175.  
 — -naphtalin 631.  
 Jodoxychinolinsulfosäure 878.  
 Jodoxynaphtochinon 644.  
 Jod-phenetole 192.  
 — -phenol **192**, 214.  
 — -phenylalanin 368.  
 — -phtalsäuren 347.  
 — -pyrazol 772.  
 — -thiophen 719.  
 — -toluol 67.  
 — -zimmtsäure 405.  
 Joniregentricarbonsre 449.  
 Jonon 447, 448, **449**, 470.  
*Juglans regia* 642.  
 Juglon 642, **644**.  
 Juglonsäure 644.  
 Julolidin 886.
- Käse** 368.  
 Kaffee-bohne 454.  
 — -gerbsäure **334**, 413.  
 — -öl 711.  
 — -säure 334, **412**.  
 Kairolin 884.  
 Kakothelin 922.  
 Kaliumphenolat 320.  
 Kämpferol 838, **839**.  
 Kämpferitrin 839.  
 Kautschuk 25, 472, **527**.  
 Kermessäure 696.  
 Kerne, condensirte 612.  
 Kernsynthesen 4, 52, 84.  
 Kessoöl 501.  
 Ketazine 776.  
 Ketin 954.  
 Keto-dihydro-acridin 899.  
 — -benzol 312.  
 — — -benzoparathiazin 206, **940**.  
 — — -chinazoline 300, 952.  
 — — -chinazolincarbon-säure 297, **952**.  
 — — -chinazolonenbenzoësäure 294.
- Keto-dihydro-cumaron 736.  
 — — -naphtoësäure 649.  
 — -diphenyl-pyrazolon 779.  
 — — -tetrabrombenzol 192.  
 — -glyoxalidin 798.  
 — -hexa-hydro-benzoësäure 764.  
 — — — -cymol 67, **484**.  
 — — -methylen **438**, 764.  
 — -hexenyltetransäure 861.  
 — -hydrazone 153.  
 — -hydro-naphtaline 402.  
 — -isocampfersäure 496.  
 — -menthane 484.  
 — -menthene 485.  
 — -methyljulolin 886.  
 — -oxybiazolin 825.  
 — -pentamethylen 7, **16**.  
 — — -carbonsre 21.  
 — — -dicarbonsre 21.  
 — -phenyl-methylpyrazolon 779.  
 — — -paraconsäure 385.  
 — -pyrrolidin 732.  
 — -tetrahydro-chinazolin 953.  
 — — -glyoxalin 799.  
 — — -naphtalin 352, **656**.  
 — — -oxazol 804.  
 — -tetramethylen 11.  
 — -tetramethylentri-carbonsäure 12.  
 — -thiobiazolin 827.
- Kino 208, 217, 327, 333.  
 Kinogerbsäure 333.  
 Kleie 711.  
 Knallquecksilber 247, 279, 312.  
 Knallsäure 228.  
 Knochenöl 722, 845, 869.  
 Kohlen-hydrate 150.  
 — -ölsäure 184.  
 — -oxyd 43.  
 — -oxydkalium 220, 227.  
 — -säure-aethylenester 764.  
 — — -phenylester 190.  
 — -stickstoffsäure 194.  
*Kokkelskörner* 692.  
 Komansäure 836.  
 Komen-aminsäure 862.  
 — -säure 836.  
 Korksäure 26.
- Krapplack 683.  
*Krappwurzel* 682.  
 Krauseminzöl 488.  
 Kreatinin 799.  
 Kreosol 211.  
 Kresol 182, **185**, 236, 325.  
 Kresol-benzein 566.  
 Kresolsulfosäure 182.  
 Kresorcin 214.  
 Kresotid-Chloroform 325.  
 Kresotin-glyoxyl-dicarbon-sre 696.  
 — -säuren 49, **325**, 696.  
 Kresyldiphenylessig-säure 583.  
 Kresylketon 59.  
 Krokonsäure 14, 18, 119, **228**.  
 Krokonsäurehydrür 228.  
 Krystall-benzol 552, 898.  
 — -chloroform 322, 771.  
 Krystallin 85.  
 Krystall-violett 562.  
 Kuromojiöl 488.  
 Kümmelöl 471, 488.  
 Küpenfärbung 679.  
 Küpenfarbstoffe 679, 738, 740, 755, 963.  
 Kyan-alkine 947, 949.  
 — -benzylin 949.  
 — -coniin 948.  
 — -methin 949.  
 Kyanidin 248, 972.  
 Kyanol 85.  
 Kyaphenin 279, 280, 282, **972**.  
 Kynurensäure 297, 748, **882**.  
 Kynurin 297, **880**.  
 Kynursäure 297.
- Laccainsre** 696.  
 Lackmus 214, 695.  
 Lacmoid 212.  
 Lactame 16.  
 Lactazame 159, 160, 778.  
 Lactazone 791.  
 Lactoxime 791.  
 Lactyltropein 910.  
 Laevulinaldehyd 711.  
 Laevulinsre 20, 340.  
 — phenylhydrazon 159.  
 L a u b e n h e i m e r -sche Reaction 717, 721.  
 Laudanosin **928**, 933.  
 L a u t h 'sche Farbstoffe 118, 941.  
 Laurocerasin 691.  
 Laurolen 521.



- Lauronolsäure 520.  
 Lauroylbenzol 261.  
 Lavendelöl 468.  
*Lecanora* 214, 329.  
 Leder 332.  
 Leichtöl 51.  
 Lemongrasöl 470.  
 Lepiden 606, **711**.  
 Lepidin 875.  
 — -carbonsre 882.  
 — -oxalester 876.  
 — -säure 860.  
*Lepidium sativum* 279, 688.  
 Lepidon 880.  
 Lepidylhydrazin 878.  
 Leuko-anilin 554.  
 — -auramin 543.  
 — -aurin 565.  
 Leuko-benzaurin 565.  
 — -benzein 565.  
 — -krystallviolett 563.  
 — -malachitgrün 554.  
 — -methylenblau 940.  
 Leukonsäure 14, 18, **228**.  
 Leuko-rosolsäure 565.  
 — -tannin 333.  
 — -thionin 940.  
 Licareol 468.  
 Liebermann'sche Reaction 183.  
*Ligustrum vulgare* 689.  
 Lilol 885.  
 Limettin 414.  
 Limettöl 468.  
 Limonen 464, **471**, 477, 508.  
 Limonetrin 471, **481**.  
 Linamarin 691.  
 Linaloöl 468.  
 Linalool 467, **468**.  
 Linaloolen 467.  
*Liquidambar orientalis* 398.  
 Loiponsre 917.  
*Lonchocarpus cyanescens* 756.  
 Lophin 796.  
 Loretin 878.  
 Lupanin 909.  
 Lupetidine 866.  
 Lupinin 909.  
*Lupinus luteus* 307, 909.  
 — *niger* 909.  
 Luteol 959.  
 Luteolin 328, **839**.  
 Luteosäure **331**, 333.  
 Lutidindicarbonsre 860.  
 Lutidine 851.  
 Lutidinsäure 860.  
 Lutidinsulfosäure 853.  
 Lutidon 855.  
 — -dicarbonsäure 862.  
 Lutidyl-hydrazin 854.  
 — -mercaptan 856.  
 — -sulfid 856.  
 — -sulfosäure 856.  
 Lysidin 797.  
 Lysol 186.  
**Macisöl** 397.  
 Maclurin 329, **333**, 549.  
 Magdalarot 971.  
 Magnesiumdiphenyl 170.  
 Malachitgrün 92, **559**.  
 Malein-anil 110.  
 — -anilsre 110.  
 — -phenylhydrazid 163.  
 — -säure 46, 47, 573.  
 — — -hydrazid 944.  
 Malon-anilsäure 97, **110**.  
 — -estersäurephenylhydrazid 162.  
 — -phenylhydrazilsäureester 162.  
 — -säure 45, 435, 908.  
 — — -diphenylester 191.  
 Malonyl-hydrazin 785.  
 — -phenylhydrazin 162.  
 Maltol 836.  
 Maltose 154.  
 Manchesterbraun 146.  
 Mandarinenblättersöl 298.  
 Mandelsre 270, **363**, 373, 691, 910.  
 — -chloralid 364.  
 — -säurenitril 803.  
*Mandragorawurzel* 910.  
 Mannithexabenzooat 272.  
 Martiusgelb 638.  
*Mateza rovitina* 435.  
 Matezit 435.  
 Matriciacampher 509.  
 Mauvanilin 561.  
 Mekonin **339**, 341, 347, 928.  
 — -essigsäure 387.  
 — -säure 339.  
 Mekonsäure 836.  
 Melanilin 106.  
 Melilotsäure 307, **327**.  
 Melissenöl 469.  
 Mellimid 354.  
 Mellithsäure 44, 61, 264, **354**, 664.  
 Mellithylalkohol 237.  
 Mellophansäure 354.  
 Menaphtylamine 647.  
*Menispermum cocculus* 692.  
 Menthampher 477.  
 Menthadien **475**, 476.  
 Menthadien-alkohol 483.  
 — -ketone 488.  
 Menthan **427**, 477.  
 — -alkohole 477.  
 — -basen 483.  
 — -gruppe 471.  
*Mentha arvensis* 477.  
 — *piperascens* 477.  
 — *piperita* 477.  
 — *pulegium* 486.  
 Menthanol 478.  
 Menthazin 483.  
 Menthen 431, **476**, 478.  
 — -alkohol 481.  
 — -basen 484.  
 — -glycol 480.  
 Menthenol **482**, 483.  
 Menthenon 481, 485.  
 Menthocitronellal 470, 485.  
 Menthocitronellol 485.  
 Menthol 434, **477**, 484.  
 Menthomenthen 476.  
 Menthon 67, 455, 469, 477, **484**.  
 Menthonaphten 477.  
 Menthonensäure 485.  
 Menthonisoxim 485.  
 Menthonitril 485.  
 Menthonoxim 485.  
 Menthonylamin 486.  
 Menthoximsäure 485.  
 Menthyl-amin 483.  
 — -carbimid 483.  
 — -hydrazin 483.  
 Mercaptothiazol 142, 807.  
 Mercaptotriazol 817, 819.  
 Mercurinitrophenol 194.  
 Mercurioacetanilid 97.  
 Mercurierung 171.  
 Merochinen 917, 918.  
 Mesicerin 335.  
 Mesidin 88.  
 — -jodhydrat 84.  
 — -säure 349.  
 Mesitenlactam 855.  
 Mesitol 186.  
 Mesitoylmesitylen 545.  
 Mesitylaldehyd 250.  
 Mesityl-alkohol 237.  
 — -amin 241.  
 — -chinol 311.  
 Mesitylen 38, 43, 52, **58**.  
 — -carbonsäure 269.  
 — -glycerin 335.  
 — -glycol 335.  
 — -säure 58, **268**.  
 — -sulfosäure 174.

- Mesitylen-trialdehyd 336.  
 Mesityl-gloxylsäure 376.  
 — -hydroxylamin 80.  
 — -oxyd 19, 443.  
 Mesorcin 213, **214**.  
 Mesoweinsäure 46.  
 Mesoxalsäure 154.  
 — -aldehyd 154.  
 Mesoxanilimidchlorid 99.  
 Meta-diazine 947.  
 — -hemipinsäure **348**,  
 927.  
 — -nicotin 908.  
 Metanil-gelb 178.  
 — -säure **176**, 199.  
 Metastyrol 389.  
 Meta-thiazine 939.  
 Methan 42.  
 Methencyclohexan **430**,  
 446, 447.  
 Methenyl-amidophenol  
 805.  
 — -amidophenylbenzi-  
 midazol 800.  
 — -amidothiophenol 107,  
**809**.  
 — -bisacetessigester 43,  
 349, 860.  
 — -diphenyldiamin 98.  
 — -piperazin 957.  
 Metho-aethylheptanon-  
 olid 497.  
 — -butenylbenzol 391.  
 — -hexenylbenzol 391.  
 — -pentenylbenzol 391.  
 — -propenylbenzol 391.  
 — -vinylbenzol 391.  
 Methoxy-acetophenon  
 317.  
 — -benzaldehyd 314.  
 — — -anil 929.  
 — -benzoësäure 324.  
 — -benzyl-alkohol 307.  
 — — -malonsäure 383.  
 — -chinolin 879.  
 — — -säure 861.  
 — -chinon 219, 225.  
 — -dioxyphenanthren  
 924, 925.  
 — -hydratropaaldehyd  
**314**, 394, 398.  
 — -isocarbostyryl 892.  
 — -isochinolin 892.  
 — -oxybenzaldehyd **315**,  
 316.  
 — -oxyphthalaldehydsre  
 341.  
 — -oxystyron 399.  
 — -oxyzimmtsäure 413.  
 — -phenanthren 659.  
 Methoxy-phenanthren-  
 carbonsäure 660.  
 — -phenoxyessigcarbon-  
 säure 694.  
 — -phenyl-acetaldehyd  
 314.  
 — — -glyoxylsre 376.  
 — — -methacrylsre 394,  
**412**.  
 — — -methyl-glyoxim  
 362.  
 — — -tartronsäure 383.  
 — -phtalid 341.  
 — -phtalidcarbonsre 386.  
 — -pyridin 855.  
 — -tetrahydrochinolin  
 884.  
 — -zimmtaldehyd 400.  
 — -zimmtsre **410**, 418.  
 — -zimmtsäuredibromid  
 372.  
 Methronsäure 715.  
 Methyl-acetanilid 91, **97**.  
 — -acetylcyclohexan  
 436, **448**.  
 — — -carbonsre 456.  
 — -acetyl-cyclohexanon  
**448**, 486.  
 — — -cyclopenten 19.  
 — — -pentamethylen  
 18.  
 — — -pentamethylen-  
 carbonsreester 22.  
 — — -piperidin 864.  
 — — -pyrazol 774.  
 — — — -carbonsre 774.  
 — — — -thiodiazol 828.  
 — -acridin 898.  
 — -acridon 899.  
 — -adipinsre 478, 485.  
 — -aesculetin 414.  
 — -aethylacrolein 43.  
 — -aethylanilin 92.  
 — -aethylanilinoxyd 90,  
**92**.  
 — -aethylcyclohexan  
 427.  
 — -aethylcyclopentadien  
 20.  
 — -aethylcyclopentan  
 14.  
 — -aethylfulven 15.  
 — -aethylglyoxalidin  
 798.  
 — -aethylpyridin 851.  
 — -aethylthetin 708.  
 — -alizarin 684.  
 — -amido-acetobrenz-  
 catechin 360.  
 — — -benzoësre 301.  
 Methyl-amido-chlorstyrol  
 743.  
 — — -crotonsreanilid  
 781.  
 — — -cyclopentancar-  
 bonsre 20.  
 — — -phenol 198, 229.  
 — — -phenylpropanol  
 357.  
 — -anilin **91**, 93, 99.  
 — -anthracen 672.  
 — -anthrachinon 678.  
 — -anthranil **263**, 295,  
 707.  
 — — -säure **298**, 748.  
 — -anthrapyridin 680.  
 — -anthron 675.  
 — -antipyrin 781.  
 — -arbutin 215, **688**.  
 — -atropasäure 409.  
 — -benzamid 275.  
 — -benzdihydrometoxa-  
 zon 936.  
 — -benzidin **532**, 533.  
 — -benzoïn 589.  
 — -benzomorpholin 936.  
 — -benzoxazol 198.  
 — -benzoyl-essigester  
 379.  
 — — -propionsre 380.  
 — — -thiobiazol 828.  
 — -benzyl-cyanide 280.  
 — -benzylidenhydracri-  
 din 899.  
 — -benzyl-ketoncarbon-  
 säure **343**, 417.  
 — — — -phenyllacta-  
 zam 979.  
 — — -malonsäure 382.  
 — — -sulfon 239.  
 — -brenzschleimsre 714.  
 — -brompyrazol 772.  
 — -camphenilol 501, **506**.  
 — -campher 514.  
 — -camphocarbonsäure  
 513.  
 — -carbazol 764.  
 — -carbostyryl 100, **880**.  
 — -cetylbenzol 61.  
 — -chavicol 394.  
 — -chinaldon 880.  
 — -chinazolin 258, **951**.  
 — -chinolin 875.  
 — — -carbonsäure 882.  
 — — -säure 860.  
 — -chlorchinolin 877.  
 — -chlorcyclohexan 428.  
 — -chlorstilben 592.  
 — -chromon 838.  
 — -cinchoninsäure 882.



- Methyl-cinchotoxin 919.  
 — -cumaran 736.  
 — -cumaralkohol 398.  
 — -cumarilsre 189, **735**.  
 — -cumarin 412.  
 — -cumarketon 401.  
 — -cumaron 735.  
 — -cumarsäure 412.  
 — -cumazonsäure 935.  
 — -cyanisocarbostyryl 891.  
 — -cyclo-heptatriëncarbon-  
 säure 613.  
 — — -hexadienessigsre  
 453.  
 — — -hexan 427.  
 — — -hexancarbonsre  
**450**, 457.  
 — — -hexandiol 434,  
 436.  
 — — -hexanol 4, 430,  
**433**.  
 — — -hexanolessigsre  
 455.  
 — — -hexanolpropion-  
 säure 455.  
 — — -hexanon 434, 439,  
 476, 477, 478, 484.  
 — — -hexanoncarbon-  
 säure 455, 461.  
 — — -hexanondiol **439**,  
 440.  
 — — -hexanolon 439.  
 — — -hexen **430**, 434.  
 — — -hexenol 436.  
 — — -hexenon 84, **442**,  
 444.  
 — — -hexenoncarbon-  
 säure 456.  
 — — -hexenoxyd 434.  
 — — -hexenessigsäure  
 453.  
 — — -hexylhydrazin  
 437.  
 — — -hexylidenessigsre  
 453.  
 — — -pentadiën-car-  
 bonpropionsäure 20.  
 — — — -propionsäure  
 20.  
 — — -pentanol 16.  
 — — -pentanolessigsre  
 20.  
 — — -pentanon 17, 518.  
 — — -pentenessigsre  
 20.  
 — — -pentenon 16, **17**.  
 — — -propendicarbon-  
 säure 10.  
 — -diacetylpyrazol 774.
- Methyl-diaethylindolenin  
 746.  
 — -dichloraethylbenzol  
 445.  
 — -dichlormethyl-keto-  
 dihydrobenzol 445,  
**446**, 473.  
 — -dihydro-acridin 899.  
 — — -acridol 899.  
 — — -chinazolin 952.  
 — — -chinazonben-  
 zoësäure 294.  
 — — -cotoin 218.  
 — — -furfuran 716.  
 — — -isochinolin 892.  
 — — -naphtindol 751.  
 — — -phenantridin 894.  
 — — -pyrrol 730.  
 — — -resorcin 440.  
 — — -trimesinsre 43,  
 349.  
 — -diketohexamethylen  
 440.  
 — -diketohydrinden 621.  
 — -dimethylolchinaldin  
 875.  
 — -dinitrodiphenylamin  
 113.  
 — -dioxyisonicotinsre  
 862.  
 — -dioxykyanidin 973.  
 — -dioxypyridin 856.  
 — -dioxytriazin 974.  
 — -diphenyl 529.  
 — -diphenylamin 94.  
 — -diphenylitaconsre  
 618.  
 — -ditolylisharnstoff  
 102.  
 — -divinyl 468, 731.  
 Methylen-anthranilsre  
 299.  
 — -bisacetondicarbon-  
 sreester 442.  
 — -bishydroresorcin 542.  
 — -bisphloroglucin 218.  
 — -blau 116, 207, **941**.  
 — -campher 514.  
 — -chinone **309**, 446,  
 541, 565, 568, 576,  
 593.  
 — -cycloheptan 23.  
 — -cyclohexan 436.  
 — -cyclopentan **14**, 18.  
 — -diacetessigester 67,  
 442.  
 — -dianthranilsre 298.  
 — -diarylhydroxylamine  
 80.  
 — -dibenzamid 275.
- Methylen-dibenzoat 272.  
 — -dibenzylaether 238.  
 — -dibrenzcatechin 541.  
 — -digallussäure 550.  
 — -dimethylapionol 219.  
 — -diorcin 541.  
 — -dioxy-benzyl-glycol  
 355.  
 — — -cinnamenylacryl-  
 säure 416.  
 — — -cinnamylameisen-  
 säure 420.  
 — — -dihydroisochino-  
 lin 892.  
 — — -isochinolin **890**,  
 931.  
 — — -phenylaethylen-  
 methylglycol 355.  
 — — -tetrahydroiso-  
 chinolin 930.  
 — -diphenylenoxyd 840.  
 — -diphenylsulfid 842.  
 — -diphenyl-diamin 92.  
 — — -hydroxylamin 98.  
 — — -thioharnstoff 708.  
 — -diphloroglucin 541.  
 — -diorsorcin 541.  
 — -harnstoff 708.  
 — -homokaffeesäure 396.  
 — -jodid 441.  
 — -metahemipinaether-  
 säure 348.  
 — -methyl-dichlor-  
 methyldihydrobenzol  
 445.  
 — -phtalid 416.  
 — -phtalimidin 417.  
 — -protocatechusre 328.  
 — -thioharnstoff 708.  
 Methyl-fluoren 669.  
 — -formanilid 97.  
 — -formazyl 166.  
 — -furfuran 711.  
 — — -essigcarbonsre  
 715.  
 — -furfurol 713.  
 — -gallusaethersäure  
 331.  
 — -glucocumarketon  
 688.  
 — -glutarsäure 842.  
 — -glyoxalidin 797.  
 — -glyoxalin **795**, 906.  
 — -glyoxalphenyl-  
 hydrazoxim 153.  
 — -granatanin 25.  
 — -granatonin 915.  
 — -granatsäure 915.  
 — -grün 563.  
 — -heptenon 479.

- Methyl-hexahydroacetophenon 448.  
 — -hexahydrocinchonersre 868.  
 — -hexahydrofluoren 666.  
 — -hexahydronicotinsre 906.  
 — -hexanitrodiphenylamin 113.  
 — -hexylcyclohexenon 444.  
 — -homomerochinen 919.  
 — -hydracridolbenzoesrelacton 899.  
 — -hydrazobenzol 147.  
 — -hydrindencarbonsre 619.  
 — -hydrindon 619.  
 — -hydrocotoin 549.  
 — -hydrozimmstsre 619.  
 — -hystazarin 684.  
 — -indazol 787.  
 — -inden 617.  
 — — -carbonsre 617.  
 — -indol **745**, 753, 872.  
 — -indolessigsäure 159, **748**.  
 — -indolin 750, **751**.  
 — -indolinon 751.  
 — -indolsulfosäure 746.  
 — -indonessigsre 618.  
 — -iridinsäure 332.  
 — -isatin **376**, 745, 753.  
 — — -tolylimid 376.  
 — -iso-amylcyclohexanol 433.  
 — — -butylcyclohexanol 433.  
 — — -carbostyryl 417, 892.  
 — — -chinolin 352, 890.  
 — — -cumarin 417.  
 — — -formanilid 97, 98.  
 — — -indol 946.  
 — — -phtalsäure 349.  
 — — -propenyldihydroresorcin 489.  
 — -isopropyl-benzol 60.  
 — — -cyclohexan 427.  
 — — -cyclohexanoncarbonsre 455.  
 — — -cyclohexenon 444.  
 — — -cyclopentan-carbonsre 524.  
 — — -diphenylmethan 665.  
 — — hexahydrophenol 477.
- Methyl-iso-keto-R-hexen 67.  
 — — -phenanthrenchinon 662.  
 — -isothioacetanilid 98.  
 — -isoxazol 790.  
 — -isoxazon 791.  
 — -keto-hexamethylen 764.  
 — — -R-hexen 185.  
 — -ketol 294, **745**.  
 — -lutidylsulfid 856.  
 — -mercaptothiazol 807.  
 — -methronsäure 715.  
 — -methylen-cyclopentan 15.  
 — -methylolchinaldin 875, 882.  
 — -morphimethin 924.  
 — -morphin 924.  
 — -morphol **660**, 924.  
 — -morpholon 936.  
 — -naphtalin 629.  
 — -naphtochinitrol 638.  
 — -naphtochinol 638.  
 — -naphtol 638.  
 — -nicotinsre 859.  
 — -nitrophenylbrenztraubensre 377.  
 — -nitropyrazol 772.  
 — -nopinol 481, **499**.  
 — -norcaradiencarbonsre 613.  
 — -noropiansäure 341.
- Methylol-aethylpyridin 857.  
 — -chinaldin 875.  
 — -hexahydrobenzoesäure 451.  
 — -lepidin 875.  
 — -lutidin 857.  
 — -picolin 851, **857**.
- Methyl-oxazolidin 804.  
 — -oxindol 746.  
 — -oxybenzoesäure 325.  
 — -oxy-chinolin 263, **880**.  
 — — -cyclohexancarbonsäure 454.  
 — — -thiazol 807.  
 — — -toluchinoxalin 959.  
 — -pentamethylen 14.  
 — -pentiophen 842.  
 — -phenanthren 658.  
 — -phenanthridiniumjodid 894.  
 — -phenanthridon 894.  
 — -phenantrimidazol 801.  
 — -phenanthrolin 888.
- Methyl-phenoxazin 937.  
 — -phenpentiazol 245, **939**.  
 — -phenpentoxazol 245.  
 — -phenpentoxazolin 935.  
 — -phenyl-aceton 262.  
 — — -aethylenmilchsre 369.  
 — — -buttersäure 271.  
 — — -chinolin 547.  
 — -phenylendiamin 229.  
 — -phenyl-furfurancarbonsäure 715.  
 — — -glycidsre 372.  
 — — -glycin 100.  
 — — -glyoxalin 796.  
 — — -harnstoffchlorid 100.  
 — — -hydracridol 899.  
 — — -hydrazin 152.  
 — — -isocrotonsre 408.  
 — — -isoharnstoff 102.  
 — — -itaconsre **422**, 618.  
 — — -nitrosamin 91, 120.  
 — — -oxazol 803.  
 — — -paraconsre 384.  
 — — -phtalazon 342.  
 — — -propiolsre 416.  
 — — -pyridazin 943.  
 — — -pyron 836.  
 — — -pyrrol 725.  
 — — -thiocarbaminchlorid 103.  
 — — -triazen 136.  
 — -phtalazin 946.  
 — -phtalazon 342, **946**.  
 — -phtalid 268, **339**.  
 — -picolylalkin 904.  
 — -pimelinsäuren 325.  
 — -pipecolein 864.  
 — -pipecolylalkin 867.  
 — -piperazin 957.  
 — -piperideinaldehyd 864.  
 — -piperidinoxyd 866.  
 — -propyl-anilinaethyljodid 92.  
 — — -benzol 60.  
 — — -cyclohexanol 433.  
 — — -keton 43.  
 — — -phenol 187.  
 — -protocatechusre 328.  
 — -protocotoin 549.  
 — -purpuroxanthine 684.  
 — -pyrazin 955.  
 — -pyrazol 770.  
 — — -carbonsre 774.  
 — -pyrazolon 778, 779.



Methyl-pyridazin 943.  
 — -pyridazinon 944.  
 — -pyridazon 944.  
 — -pyridine 17, 708, **851**.  
 — -pyridin-dicarbonatre 860.  
 — — -tetracarbonatre 861.  
 — -pyridylselenid 856.  
 — -pyridylsulfid 856.  
 — -pyrimidin 948.  
 — -pyrogalloldimethyl-  
 aether 217.  
 — -pyronon 835.  
 — -pyrrol 724, **725**.  
 — -pyrrolidin 467, **731**.  
 — — -carbonatre **732**,  
 913.  
 — — -essigcarbonatre  
 732.  
 — -pyrrolidonessigsre  
 913.  
 — -pyrrolin **730**, 907.  
 — -pyrrolpropionsre 729.  
 — -pyrroltricarbonatre  
 728.  
 — -sabinaketol 491.  
 — -salicylsre 321.  
 — -selenpyridon 856.  
 — -sinapinsre 414.  
 — -stilben 585.  
 — -styrol 391.  
 — -suberen 22.  
 — -suberenon 23.  
 — -suberol 23.  
 — -sulfonsrephenylester  
 189.  
 — -terephthalsäure 350.  
 — -tetrahydroacetophe-  
 non 448.  
 — -tetrahydrochinolin  
 884.  
 — -tetrahydronicotinsre  
 906.  
 — -tetrahydropyrimidin  
 949.  
 — -tetramethylen 10.  
 — -thiazolin 808.  
 — -thioacetanilid 98.  
 — -thiobenzamid 281.  
 — -thiochinolon 880.  
 — -thiodiazol 828.  
 — -thiolutidon 856.  
 — -thiophene 718.  
 — -thiopyridon 856.  
 — -thiosalicylsre **323**, **738**.  
 — -tolimidazol 800.  
 — -triazol 818.  
 — -trichlormethyl-keto-  
 dihydrobenzol 445.

Methyl-triketopenta-  
 methylen 18.  
 — -trimethylen 7.  
 — -trioxynaphtochinon-  
 carbonatre 696.  
 — -triphendioxazin 939.  
 — -triphenylmethan 553  
 — -triphenylmethan-  
 carbonssäure 569.  
 — -tropan 23, 912.  
 — -tropidin 912.  
 — -umbelliferon 318,  
**413**.  
 — -vinylpiperidin 867.  
 — -violett 548, 562, **563**.  
 — -zimmtaldehyd 399.  
 — -zimmtsäure 271, **407**.  
 Metol 198.  
 Michler'sches Keton  
 548.  
 Milchzucker 154.  
 Milz 368.  
*Mimosa catechu* 208.  
 Mirbanöl 72.  
 Mittelöl 51.  
*Monarda punctata* 186.  
 Mono-brom-benzyliden-  
 acetophenon 600.  
 — — -brenztrauben-  
 säure 807.  
 — — -fenchon 524.  
 — — -hexahydroben-  
 zoësäure 451.  
 — — -hydrochinon 215.  
 — — -stilben 592.  
 — — -zimmtaldehyd  
 399.  
 — -chlor-carvenen 486.  
 — — -chinon 47, **225**.  
 — — -cyclohexan 428.  
 — — -cyclopenten 15.  
 — — -hydrochinon 215.  
 — — -phellandren 486.  
 — — -stilben 592.  
 — — -zimmtaldehyd  
 399.  
*Monocotyledonen* 902.  
 Mono-jodtoluol 67.  
 — -ketazocampher-  
 chinon 513.  
 — -nitrochlorbenzol 74.  
 — -nitrodibrombenzol  
 36.  
 — -fluorbenzol 74.  
 — -nitrosobenzol 78.  
 — -phenylharnstoff 286.  
 — -resorcinphtalein 574.  
 — -thiobrenzcatechin  
 211.  
 — -thiohydrochinon 216.

Monoxy-anthracen 673.  
 — -anthrachinon 682.  
 — -naphtacenchinon  
 687.  
 — -phenylfettsäuren  
 326.  
 Morin 333, 839.  
*Morinda citrifolia* 685.  
 Morindin 685.  
 Morindon 685.  
 Moringagerbsäure 208,  
**329**.  
 Morphenol 660, **924**.  
 Morphin 836, **922**, 925.  
 Morphol 924.  
 Morpholin 936.  
 Morphothebain 926.  
*Morus tinctoria* 329, 333.  
 839.  
 Moschus, künstl. 60, 76.  
 Mucobromsäure 714.  
 Mucochlorsäure 714.  
*Murex brandaris* 760.  
 Muskatnussöl 397.  
 Mydriatica 910.  
 Myrcen 467.  
*Myrica nagi* 839.  
 Myricetin 839.  
 Myristicin 397.  
 — -aldehyd 929.  
 — -säure 331.  
 Myronsäure 688.  
 Myrosin 688.  
 Myrtenol 499.  
 Naphta 58, 426.  
 Naphtacen 621, **687**.  
 — -chinon 687.  
 — -dichinon 687.  
 Naphtacetin 639.  
 Naphtacetol 639.  
 Naphtalanmorpholin 936.  
 Naphtaldehyd 648.  
 — -säure 652.  
 Naphtalidinsre 636.  
 Naphtalimid 650.  
 Naphtalin 27, 51, 52, 343,  
 386, 387, 614, **629**,  
 654, 663.  
 — -azoverbdgn 177, **633**.  
 — -diazoamidobenzol  
 634.  
 — -dicarbonstren 650.  
 — -dichlorid 654.  
 — -gelb 638.  
 — -indolindigo 755.  
 — -ringbildungen 624.  
 — -ringspaltungen 626.  
 — -säure 644.  
 — -sulfinsre 637.

- Naphtalin-sulfosrn 635, 637.  
 — -tetrabromid 655.  
 — -tetracarbonsre 651.  
 — -tetrachlorid 654.  
 Naphtalizarin 644.  
 Naphtalsäure 574, **650**.  
 Naphtanthracen 687.  
 Naphtanthrachinon 687.  
 Naphtazarin 631, **644**.  
 Naphtazin 959, **962**.  
 Naphten 13, **426**, 427.  
 Naphtensre 450.  
 Naphtetrazol 878.  
 Naphtidine 632, **635**, 651.  
 Naphtimidazol 801.  
 Naphtindandion 650.  
 Naphtindigo 760.  
 Naphtindol 335.  
 Naphtindon 969.  
 Naphtindoxylsre 760.  
 Naphtinduline 968, 969.  
 Naphtinolin 895.  
 Naphtionsäure 635.  
 Naphtisatin 756.  
 Naphto-azimide 633.  
 — -benzylalkohol 647.  
 — -benzylamin 647.  
 — -benzylchlorid 647.  
 — -cyaminsäure 631.  
 — -chinolin 850, 886.  
 — -chinone 328, 387, 627, 639, 641, 643, **644**, **645**.  
 — -chinon-anil 647.  
 — — -carbonsäuren 650.  
 — — -chlorimin 647.  
 — — -diazid 639.  
 — — -hydrazon 202.  
 — — -imin 639, **647**.  
 — — -malonsre 645.  
 — — -monoxim 631.  
 — — -oxime 645.  
 — — -phenylhydrazone 645.  
 — — -sulfosäure 647.  
 — -chinoxaline 958.  
 — -cumarin 649.  
 — -dianthron 686.  
 — -dichinolin 887.  
 — -dihydrometoxazin 936.  
 — -dihydropyrazol 789.  
 — -diphenyldihydro-triazin 974.  
 Naphtoösäure 648.  
 Naphto-fluoren 666.  
 — -fluorenon 668.  
 — -furazane 646, 823.  
 — -furfuran 734, 735.
- Naphto-hydrochinon 641.  
 — -purpurin 644.  
 Naphtol-aldehyd 648.  
 — — -sulfosre 648.  
 — -azimidobenzol 813.  
 — -azobenzol 639.  
 — -blau 234, 647, **939**.  
 — -carbonsäure 649.  
 — -diazobenzol 639.  
 Naphtole 384, 387, 418, 625, 626, 635, **637**, 645.  
 Naphtol-gelb **638**, 640.  
 — -grün 646.  
 — -methylketon 625, **648**.  
 — -orange 638, **639**.  
 — -schwarz 637.  
 — -sulfosrn 640, 646.  
 Naphto-methylenchinon 638.  
 — -morpholon 937.  
 — -nitrile 651.  
 — -phenanthridin 895.  
 — -phenanthridon 663, 895.  
 — -phenazine 634, 959, **962**.  
 — -phenocarbazol 764.  
 — -phenosafranin-chlorid 971.  
 — -phenoxazon 939.  
 — -phenyldihydro-triazon 974.  
 — -pikrinsre 638.  
 — -pyracridin 900.  
 — -pyrogallol 642.  
 — -resorcin 642.  
 — — -carbonsre 384, **650**.  
 — -stilben **652**, 663.  
 — -styril **649**, 651.  
 — -tetronsre 650.  
 — -xanthone 650.  
 Naphtoxazole 639.  
 Naphtoylbenzoösre 648, 687.  
 Naphtoylchlorid 648.  
 Naphtoylcyanid 648.  
 Naphtriazol 878.  
 Naphtsultam 636.  
 Napht-sultam-disulfosre 636.  
 — — -trisulfosre 636.  
 — -sulton 641.  
 Naphtyl-acetaldehyd 648.  
 — -acetylen 648.  
 — -acrylsäure 649.  
 — -amidothiobiazolon 828.
- Naphtyl-amidothiooxy-biazolin 826.  
 — -aminazobenzolsulfosäure 634.  
 — -amine 625, **632**.  
 — -aminsulfosäuren **635**, 636.  
 — -azid 634.  
 — -benzolsulfamid 633.  
 — -blau 969.  
 — -carbaminchloraethyl-ester 633.  
 — -carbinole 647.  
 — -dimethyl-amin 632.  
 — — -carbinol 647.  
 — -diphenylcarbinol 647.  
 Naphtylendiamine 633.  
 Naphtylendihydrazin 635.  
 Naphtylene 429.  
 Naphtylenoxamid 959.  
 Naphtyl-essigsäure 648.  
 — -glyoxylsäure 648.  
 — -hydrazin 635.  
 — -hydroxylamin 631, 634.  
 — -indol 746.  
 — -isocrotonsäure 657, 659.  
 — -jodidchlorid 631.  
 — -mercaptan 642.  
 — -methylacetaldehyd 648.  
 — -methylketon 648.  
 — -naphtoösäure 649.  
 — -nitromethan 647.  
 — -phenylcarbinol 647.  
 — -phenylendiamin 632.  
 — -phenyljodonium-hydroxyd 631.  
 — -phenyltriazon 634.  
 — -piperidin 866.  
 — -semicarbazid 826.  
 — -sulfaminsre 632.  
 — -sulfone 637.  
 — -sulfosemicarbazid 828.  
 — -thioindigo 741.  
 — -violett 969.  
 Naphtyridin 895.  
 Narcein 922, **930**.  
 Narcotin 339, 347, 922, **928**.  
 Naringenin **601**, 691.  
 Naringin 412, 689, **691**.  
*Nasturtium officinale* 280, 688.  
 Natrium-acetanilid 89, **97**.  
 — -benzaldehydsulfoxylat 251.



Natrium-benzylisoazotat 243.  
 — -phenylhydrazin **150**, 151, 158.  
 Nelkensäure 395.  
 Nerol 468.  
 Nerolin 637.  
 Neroliöl 294.  
 Neu-Victoriagrün 559.  
 Neville-Winthersche Säure 640.  
 Ngai-Campher 505.  
 Nicotein 907.  
 Nicotellin 907.  
 Nicotimin 907.  
 Nicotin 907.  
 Nicotinsäure 851, 853, **859**, 908.  
 — -methylbetain 906.  
 Nicotyrin 726, **907**.  
 Nieswurzel 922.  
 Nigritella suaveolens 315.  
 Nilblau 939.  
 Nirvanin 324.  
 Nitranilid 120.  
 Nitraniline 72, **112**.  
 Nitranilsäure 220, **226**.  
 Nitrazone 163, 164.  
 Nitriloxyde 287.  
 Nitrirung 70.  
 Nitroacetaldehydrazon 164.  
 Nitro-acetophenon 262, 295, **359**, 415, 759.  
 — -aethan 790.  
 — -aethoxybenzotrilit 72.  
 — -alizarin 683.  
 — -amidobenzhydrol 543.  
 — -amidodiphenyl 531.  
 — -amido-tetraoxybenzol 220.  
 — — -zimmtsäure 406.  
 — -amine 69, 89, 95.  
 — -anethol 394.  
 — -anilin 72.  
 — -anthracen 673.  
 — -anthrachinon 678.  
 — -anthranilsäure 299.  
 — -azobenzol 142.  
 — -azokörper 813.  
 — -azoxybenzol 140.  
 — -benzal-aceton 400.  
 — — -chlorid 87.  
 — -benzaldehyd **255**, 292, 303, 313, 406.  
 — -benzaldivanillin 569.  
 — -benzalmalonsäure 421.

Nitro-benzazid 277.  
 — -benzenylnitrosazon 284.  
 — -benzidin 532.  
 — -benzoësäure **291**, 292.  
 — -benzol **72**, 79, 85, 127, 141, 168, 232.  
 — -benzolsulfosäure **175**, 205.  
 — -benzonitril 261.  
 — -benzophenon 295, 546.  
 — -benzoyl-acetessig-ester 262.  
 — — -essigsäure **379**, 759.  
 — — -malonsäure 384.  
 — -benzyl-aceton 884.  
 — — -alkohol 244.  
 — — -amin 246.  
 — — -anilin 246.  
 — — -benzol 540.  
 — — -carbaminthiol-säureester 245.  
 — — -chlorid 244.  
 — — -formamid 246.  
 — — -malonsäure 292, 302, **382**, 750.  
 — — -mercaptan 245.  
 — — -phenylnitrosamin 246.  
 — — -phtalimid 246.  
 — — -rhodanid 245.  
 — -brenzschleimsäure 714.  
 — -brombenzaldehyd 256.  
 — -bromhydrozimmtsäure 370.  
 — -camphan 504.  
 — -camphen 502.  
 — -campher 511.  
 — -carbostyryl 880.  
 — -chinolinaldehyd 881.  
 — -chinon 225.  
 — -chlor-benzaldehyd 256.  
 — — -benzole 183.  
 — — -methylphtalid 627.  
 — — -phenolaether 74.  
 — — -styrol 391.  
 — — -toluchinon 311.  
 — -cinchoninsäure 882.  
 — -cinnamylameisensäure 420.  
 — -cinnamylidenacetaldehyd 400.  
 — -coccussäure 195, **325**.  
 — -cumarin 411.

Nitro-cumarinsäure 411.  
 — -cumaron 320, 376.  
 — -cumarsäure **411**, 412.  
 — -cuminaldehyd 186.  
 — -derivate 70.  
 — -diamidotriphenylmethan 554.  
 — -diazobenzol-imid 139.  
 — — -methylaether 127.  
 — — -säure 121.  
 — -diazonaphthalinimid 634.  
 — -dibromhydrozimmtsäure 372.  
 — -dimethylanilin **112**, 116, 232.  
 — -dioxychinon 220.  
 — — -sulfosäure 226.  
 — -diphensäure 538.  
 — -diphenyl 530.  
 — — -amin 113.  
 — — — -sulfoxyd 940.  
 — — -methane **540**, 553.  
 — — -nitroisoxazol 790.  
 — — -sulfon 181.  
 — -dracylsäure 291.  
 — -durol 240.  
 — -fluoran 573.  
 — -fluoren 665.  
 — -fluorenon 668.  
 — -formaldehydrazon 164.  
 — -formazyl 166.  
 — -formylphenylhydrazid 150.  
 — -furfuran 710.  
 — -furfurannitroaethylen 714.  
 — -glyoxaline 796.  
 — -guajacol 209.  
 — -halogenalkylbenzole 76.  
 — -halogenbenzole 73.  
 — -hexamethylen 436.  
 — -homoveratrol 694.  
 — -hydratropasäure 292.  
 — -hydrazobenzole 813.  
 — -hydrazone 157, **164**.  
 — -hydranthranol 673.  
 — -hydrindon 620.  
 — -hydrochinon 215.  
 — -hydrozimmtsäure 292.  
 — -inden 617.  
 — -indol 746.  
 — -indolcarbonsre 746.  
 — -isochinolin 890.  
 — -isophtalsre 348.  
 — -isoxazol 790.

- Nitro-jodanisol 195.  
 — -kresole 46, 71, **195**.  
 — -malachitgrün 559.  
 — -malonsäurealdehyd 43, 193, 539, 772, 790.  
 — -mandelsäure **365**, 752.  
 — -menthon 485.  
 — -methoxybenzaldehyd 314.  
 — -methylcyclohexan 437.  
 — -methylenphtalid 417.  
 Nitron 820.  
 Nitro-naphtalin 338, **631**.  
 — — -sulfosäuren 635.  
 — -naphtochinon 645.  
 — -naphtoësäure 649.  
 — -naphtol 638.  
 — -naphtylamine 633.  
 — -nitrosobenzoësäure 292.  
 — -nitrosobenzol 78.  
 — -nitrosonaphtol 631.  
 — -opiansäure 342.  
 — -oxanilsäure 110.  
 — -oxybenzylalkohol 308.  
 — -oxydiphenyl 535.  
 — -oxyisophtalsäure 349.  
 — -oxyphenylessigsäure 326.  
 — -pentamethylbenzol 76.  
 — -phellandren 448, **474**.  
 — -phenacylcarbon-säure 417.  
 — -phenanthren 659.  
 — — -chinon 661.  
 — — -hydrochinon 660.  
 — -phenole 43, 72, 131, 139, **192**, 194, 201, 203, 212.  
 — -phenolsulfosäure 204.  
 — -phenoxazin 937.  
 — -phenyl-acetaldehyd 742.  
 — — -acetophenon 536.  
 — — -acetylen 262, **392**, 415.  
 — — -aether 189.  
 — — -benzoësäure 537.  
 — — -brenztrauben-säure 377, 747, 750.  
 — — -chlormilchsäure 371.  
 — — -diazo-nitrophenylsulfon 128.  
 — — -dihydroindazol-carbonsäure 789.  
 Nitro-phenyl-essigsäure 292, 752.  
 — — -glycerinsäure 371.  
 — — -glycidsäure 372.  
 — — -glyoxylsre 375.  
 — — -hydrazin 150.  
 — — -hydrazindisulfo-säure 149, **157**.  
 — — -hydrazone 143.  
 — — -indol 746.  
 — — -milchsäure 367, **369**.  
 — — — -aldehyd 255, **358**.  
 — — — -keton **360**, 758.  
 — — — -lacton 369.  
 — — — -methylketon 256.  
 — — -naphtalin 629.  
 — — -nitroacrylsäure 406.  
 — — -nitrosamin 629.  
 — — -picolylketon 858.  
 — — -propiolsäure 262, 379, **415**, 749, 758.  
 — — -tolyl 537.  
 — -phtalid 338.  
 — -phtalsäure 347.  
 — -pinen 499.  
 — -piperonal 316.  
 — -prehnitol 76.  
 — -pseudocumol 75.  
 — -pryazol 772.  
 — -pyridine 853.  
 — -pyrogallol 217.  
 — -pyrrol 726.  
 — -salicylsre **324**, 753.  
 — -verbindgen 69.  
 Nitrosamine 69, 91, 95, 150, 152.  
 Nitrosazone 163, 164.  
 Nitroso-acetanilid 81, 114, **120**, 123.  
 — -anilin **114**, 197.  
 — -anisol 196.  
 — -anthrol 673.  
 — -antipyrin 781.  
 — -benzaldehyd **256**, 257.  
 — -benzoësäure **292**, 293.  
 — -benzol 71, **78**, 80, 121, 123, 126, 141, 201.  
 — -benzylalkohol 75, **244**.  
 — -benzylsulfosäure 233.  
 — -derivate 77, 183.  
 — -diaethylanilin 115.  
 — -diaethylphenylhydrazin 166.  
 — -dibenzylamin 240.  
 Nitroso-dimethylanilin 91, **115**, 140, 256.  
 — -diphenylamin 115.  
 — -diphenyl-harnstoff 120.  
 — — -hydroxylamin 80. ●  
 — -formanilid 120.  
 — -formylphenylhydrazin 167.  
 — -guajacol 209.  
 — -hydrazine 69.  
 — -hydroxylamine 69.  
 — -indazol 787.  
 — -indol 743, **746**.  
 — -isoxazole 824.  
 — -kresol 197.  
 — -mandelsrenitril 375.  
 — -menthen 485.  
 — -mesitylen 78.  
 — -methylketol 746.  
 — -methylurethan 707.  
 — -monoaethylanilin 114.  
 — -monomethylanilin **114**, 119.  
 — -naphtaline 631.  
 — -naphtole 418, 631, 638, 646.  
 — -oxydiphenyl 535.  
 — -phenole 114, **196**, 201, 222, 228, 535, 539.  
 — -phenylendiamin 116.  
 — -phenylglycin 120, 159.  
 — -phenylhydrazin 138, **166**, 243.  
 — -phenylhydrazone 143.  
 — -phenylhydroxylamin **80**, 120, 127.  
 — -phenylindol 746.  
 — -phenylsemicarbazid 167.  
 — -phtalimidin 338.  
 — -pinen **498**, 500, 501.  
 — -piperidin 865.  
 — -pyrrol 726.  
 — -resorcin 212.  
 — -salicylsäure 298, **324**.  
 — -thymol 197.  
 — -trimethyldiamido-benzophenon 548.  
 — -verbindungen 68, 83, 91, 256.  
 — — der Amine 114.  
 — -zimmtsäure 406.  
 Nitrosylschwefelsre 196.  
 Nitro-styrol 390.  
 — -succinaldehyd 943.  
 — -terebenten 499.



- Nitro-thiophen 719.  
 — -thiophenol 205.  
 — -toluol 71, **74**, 78, 244, 255, 293, 295.  
 — — -sulfosäure 75.  
 — -triphenylamin 114.  
 — -triphenylcarbinol 557.  
 — -triphenylmethan 553.  
 — -verbdgn 69, 70, 81, 146.  
 — -xylenol 195.  
 — -xylol **75**, 78.  
 — -zimmtaldehyd 399.  
 — -zimmtsäure 255, **406**, 412, 742.  
 Nitrylchlorid 121.  
 Nonocarbocyclische Verbdgn 26.  
 Nonomethylen 1, 3.  
 Nononaphten 426, 427.  
 Nopinen 498.  
 Nopinolessigsre 495, 498, **501**, 504.  
 Nopinon 443, 499, **501**.  
 Nopinsäure 13, 452, **499**.  
 Norborneol 505.  
 Norcamphan 493.  
 Norcaran 493, **612**.  
 — -dicarbonsre 613.  
 Norcaradiëncarbonsäure 9, 24, 494, **613**.  
 Nor-hemipinsäure 347.  
 — -metahemipinmethylenaethersre 930.  
 — -metahemipinsäure 348.  
 Nornarcein 929.  
 Noropiansre 341.  
 Norpinan 493.  
 Norpinsäure 496.  
 Nosophen 573.  
 Novocain 301.  
  
**Ocimen** 467.  
 Octaäderformel des Benzols 42.  
 Octan 903.  
 Octazone 168.  
 Octo-carbocyclische Verbindgn 25.  
 — -chlor-acetylaceton 49.  
 — — -ketotetrahydrobenzol 444.  
 — — -phenanthren 658.  
 — -decylbenzol 61.  
 — -hydroacridindion 900.  
 — -hydrocarbostyryl 451.  
  
 Octo-hydrodiketophenanthren 658.  
 — -hydro-naphtalin **656**, 657.  
 — — -naphtochinolin 887.  
 — — -naphtyridin 895.  
 — — -xanthendion 542, 840.  
 Octomethylen 1, 3.  
 — -naphten 427.  
 Octylbenzol 61.  
 Oenanthylidenphenylcarbinol 399.  
 Olefinacetylenbenzole 393.  
 Olefinbenzole 247, **388**.  
 Olefine 52.  
 Oleum Cinae 472.  
 Opiansäure 316, 339, **341**, 347, 594, 685, 928.  
 Opiazon 341.  
 Opium 836, 922.  
 Orange III 177.  
*Orangenblütenöl* 294, 742.  
 Orcacetein 837.  
 Orcacetophenondimethylaether 318.  
 Orcein 213.  
 Orcin 44, **213**, 214, 217.  
 — -aurin 569.  
 — -carbonsäure 213.  
 — -dialdehyd 336.  
 — -phtaleine 576.  
 Orcirufin 938.  
 Orcylaldehyd 316.  
 Orexin 951.  
*Origanum hirtum* 187.  
*Origanumöl* 468.  
 Orpholum 637.  
 Orseille 695.  
 — -farbstoffe 214.  
 Orsellinsäure 213, 329.  
 Ortho-ameisensre 190, 261.  
 — -benzoësäurederivate 271, 289.  
 — -chinone 221.  
 — -condensationen 40.  
 — -diazine 943.  
 — -essigsrephenylester 190.  
 Orthoform 324.  
 Ortho-phosphorsreanilid 95.  
 — -piperazone 944.  
 — -silicobenzoësre 170.  
 — -thiazine 939.  
 Orthoxazine 934.  
 Ortol 198.  
  
 Osazone 153.  
 Oso-tetrazine 156, 811, 975.  
 — -triazolcarbonsre 812.  
 — -triazole 156, 811, 975.  
 Oxaethyl-anilin 757.  
 — -anisidin 198.  
 — -benzylamin 804.  
 — -dimethylamin 924, 925.  
 — -methylamin 924.  
 — -protocatechusäure 339.  
 Oxaldiamidoxim 164.  
 Oxalenbisazoximaethenyl 825.  
 Oxalessigester 154, 166.  
 Oxalimid 706.  
 Oxaline 793.  
 Oxalphenyl-hydrazid 162.  
 Oxalsäure 222, 603.  
 — -aethylphenylester 191.  
 — -phenylester 191.  
 Oxalyl-anthranilsre **297**, 879.  
 — -benzylketon 600.  
 — -diacetone 154.  
 — -diacetophenon 612.  
 — -dibenzylketon 18.  
 — -guanidin 799.  
 Oxanildichloridsre-aethylester 110.  
 Oxanildioxim 110.  
 Oxanilid **109**, 591.  
 Oxanilsre **109**.  
 Oxatolylsäure 603.  
 Oxazine 114, 934.  
 Oxazole 359, 589, 803.  
 Oxazolidine 804.  
 Oxazoline 804.  
 Oxazolone 804.  
 Oxbenzimidazol 802.  
 Oxdiazine 978.  
 Oximidodiphenylharnstoff 104, **106**.  
 Oximidopropiophenon 362.  
 Oxindigo 376, **737**.  
 Oxindirubin 737.  
 Oxindol **302**, 748, 752.  
 — -aldehyd 752.  
 — -carbonsäure 303, 750.  
 Oxo-dihydrobenzol 192.  
 — -hydrocumarin 377.  
 — -menthylsre 477, 485.  
 — -tetrahydrobenzol 192.  
 Oxy-acetophenon 317.  
 — -acetylcumarin 423.

- Oxy-aethylbenzoësäure-lacton 339.
- -aldehydobenzylalkohol 336.
- -amidooxybenzoësäureester 324.
- -anthrachinone 681.
- -anthranilsre 293.
- -anthrarufin 685.
- -anthron **675**, 676.
- -azobenzol 140, 201, **202**, 805.
- -azoverbdgn 140, 143, 177, 230.
- -azoxazindicarbonsre 978.
- -azoxybenzol 128, **201**.
- -benzalaceton 491.
- -benzalazin 313.
- -benzaldehyd 313.
- -benzchinoline 878.
- -benzhydrol 542.
- -benzhydrylamin 542.
- -benzidin 203.
- -benzoësäure 32, **319**, 324, 453, 695.
- -benzolindolindigo 755.
- -benzophenone 548, 549.
- -benzothiazol 206, **809**.
- -benzoxazol 198, 805.
- -benzoyl-amidozimmtsäure 406.
- -benzoylbenzoësre 573.
- -benzylalkohol 307.
- — -amin 307.
- — -anilin 307.
- — -benzol 541.
- — -senföl 688.
- -benzyliden-acetophenon 601.
- — -diacetophenon 611.
- -benzylbenzylideninden 615.
- -benzylinden 615.
- -berberin 931.
- -biazole 825.
- -biazoline 158, 825.
- -biphenyle 129, **534**.
- -camphancarbonsre 512.
- -camphenilansre 502.
- -camphenilonsre 502.
- -campher 512.
- -camphoronsäure 523.
- Oxy-carbostyryl 415, **880**.
- -chinaldin 101, **880**.
- — -carbonsre 883.
- -chinazolin 952.
- -chinolin 859, 878, **880**.
- — -carbonsren 882.
- — -essigsäure 883.
- — -säure 861.
- -chinone 46, 225.
- -chinoxalin 959.
- — -carbonsäure 960.
- -chlorstyrol **393**, 733.
- -chromon 838.
- -chryszazin 685.
- -cinnamylidenessigsäure 419.
- -cinnolin 945.
- -codein 924.
- -copazolin 954.
- -cotarnin 929.
- -cumarin 413, **419**.
- — -carbonsre 421, **423**.
- -cyancumarin 423.
- -cyclogeraniolancarbonsre 454.
- -cyclohexancarbonsäure 453.
- -cyclopentancarbonsäure 20.
- -diaethylphenylchinolin 920.
- -diamidotriphenylmethan 565.
- -dibenzalaceton 610.
- -dihydrocampholenolacton 517.
- -dihydrocarvon 488, 496.
- -dihydrochinolin 873.
- -dihydrochinoxalin 960.
- -dihydrocyclogeraniumsre 454.
- -dihydrofencholensre 507, **524**.
- -dihydropyridin 849.
- -dimethoxyzimmtsäure **414**, 688.
- -diphenyl-aethan 389.
- — -amin **198**, 199.
- -diphenylenketon 537, **668**.
- -diphenylenketoncarbonsre **669**.
- -diphenylessigsre 581.
- -diphenylglycocoll 581.
- -diphenylpyrrodiazol 281.
- Oxy-diphenylsulfid 178, **216**.
- -diphenyltetrazol 287.
- -diphenyltriazin 591.
- -fenchensäure 504.
- -fluorencarbonsre 668.
- -fluorenon 668.
- -fuchson 566.
- -furfurole 712.
- -hexahydrobenzoessäure 453.
- -hexahydroisophtalsäure 460.
- -hexahydroterephthalsre 460.
- -hydrastinin 931.
- -hydratropasäure 326.
- -hydrazobenzol 203.
- -hydrinden 618, **619**.
- -hydrocarbostyryl 302, **367**, 370, 885.
- -hydrochinon 219.
- -hydrochinonbenzoin 567.
- -hydrochinonaldehyd **316**, 414.
- -hydrochinoncarbonsäure 332.
- -hydrochinonphtaloin 576.
- -hydrozimtalkohol 411.
- -indazol 258, **787**.
- -indolcarbonsre 303, **750**, 759.
- -isatin 752.
- -isocarbostyryl 892.
- -isocarbostyrylcarbonsäure 346, **424**, 892.
- -isochinopyridin 887.
- -isodurylchlorid 308.
- -isophtalaldehyd 330.
- — -säure 44, **349**.
- -isopropylbenzoësre 60, 269, 339, **340**.
- — -glutarsre 474.
- — -bernsteinsre 497.
- -juglon 644.
- -lepidin 607.
- -lepidinsäure 861.
- -lutidincarbonsre 840.
- -mandelsäure 365.
- — -aldehyd **358**, 734.
- -menthenon 488.
- -mesitylchlorid 308.
- -mesitylenaldehyd 314.
- -mesitylenglycol 335.
- -mesitylensäure 44, **325**.



- Oxy-methoxycumarin  
 414.  
 — -methoxyphenanthren 924.  
 — -methoxyzimmtsäure 413.  
 — -methylbenzoesäure **337**, 339.  
 — -methylcumarin 413, **414**.  
 — -methylen-aceton 770.  
 — — -acetophenon 361, 418.  
 — — -campher 514.  
 — — -homophthalsäure 424.  
 — — -ketone 156.  
 — — -menthon **485**, 488.  
 — — -phenyllessigester 373, **418**.  
 — — -phtalid 419.  
 — -methyl-furfurol 713.  
 — — -glyoxalin 796.  
 — — -phtalimid 346.  
 — — -phtalsäure 696.  
 — — -tetrahydrochinolin 884.  
 — — -thiophen 719.  
 — -naphtochinon 643, **644**.  
 — — -anil 647.  
 — — -imin 647.  
 — -naphtocumarin 650.  
 — -naphtoësren 649.  
 — -naphtylamin 632.  
 — -naphtylquecksilberacetat 637.  
 — -nicotinsäure 861.  
 — -phenanthren 657.  
 — -phenanthrenchinon 662.  
 — -phenanthrotriazin 974.  
 — -phenazine 966.  
 — -phenoxazim 198.  
 — -phenoxyessigsäure 209.  
 — -phenyl-acetonitril 326.  
 — — -aethylamin 307.  
 — — -aethylalkohol 307.  
 — — -arsinsäure 169.  
 — — -aethylcarbinol 308.  
 — — -alanin 368.  
 — — -anthron 570.  
 — — -benzoesäure 537.  
 — — -brenztraubensäure 377.  
 — — -chinolin 880.
- Oxy-phenyl-crotonsäure 377.  
 — — -diaethylcarbinol 308.  
 — — -dimethylaethylamin 308.  
 — — -essigsäure 325, **326**, 734, 736.  
 — — -glycolylaldehyd 358.  
 — — -glyoxylsäure **376**, 737.  
 — — -harnstoff 198.  
 — — -indazol 257, 303, **788**.  
 — — -isopropylamin 308.  
 — — -isoxazolidon 370.  
 — — -methylpyrazolon 779.  
 — — -milchsäure 368.  
 — — -naphtyridin 895.  
 — — -phtalid 550.  
 — — -propionsäure 326.  
 — — -propylalkohol 601.  
 — — -senföl 198.  
 — — -sulfoharnstoff 198.  
 — — -urethan 198.  
 — -phosphazobenzolanilid 95.  
 — -phtalsäure 347.  
 — -picolinsäure 861.  
 — -pipitzahöinsäure 227.  
 — -prolin 731.  
 — -pyrazolazobenzol 778.  
 — -pyrazole 773.  
 — -pyridincarbonsäuren 861.  
 — -pyridine 834, 854.  
 — -pyrimidine 947, 948.  
 — -pyron 835.  
 — — -carbonsäure 836.  
 — -pyrrodiazole **814**, 816.  
 — -pyrrodiazoldicarbonsäure 816.  
 — -pyrrotriazole 832.  
 — -salicylsäure 214.  
 — -suberan-carbonsäure 24.  
 — — -essigsäure 25.  
 — -stilben 586.  
 — -tetrahydrocarvon 493.  
 — -tetramethylen 11.  
 — -tetraphenylmethan 577.  
 — -tetrazol 289, **833**.
- Oxy-tetrazotsäure 830.  
 — -terephthalsäure 350.  
 — -terpenylsäure 488.  
 — -terpineol 500.  
 — -thiazole 807.  
 — -thionaphten 738.  
 — — -aldehyd 739.  
 — — -carbonsäure 739.  
 — -thiotolen 717, **719**.  
 — -toluchinonoxim 213.  
 — -toluole 185.  
 — -toluylsäure 45, **325**, 480.  
 — -triazole 819, **821**.  
 — -trimellitinsäure 353.  
 — -trimesinsäure 45, **353**.  
 — -trimethyl-dihydrochinolin 883.  
 — -trimethylpiperidine 867.  
 — -triphenylcarbinol 565, **566**.  
 — -triphenyllessigsäure 583.  
 — -triphenylfurfuran 711.  
 — -triphenylmethan 565.  
 — -triphenylmethan-carbonsäure 570.  
 — -uvitaldehyd 337.  
 — -uvitinsäure 43, 45, **349**, 696.  
 — -vinylbenzoesäure 417.  
 — -xanthone 841.  
 — -xylenole 335.  
 — -zimmtsäure 410.
- Ozobenzol 50.
- Paeonia Moutan* 318.  
 Paeonin 568.  
 Paeonol 318.  
 Palmitylbenzol 261.  
 Pankreasdrüse 368.  
 Papaveraldin 927.  
 Papaverin 890, 922, **926**.  
 — -säure 927.  
 Papaverolin 927.  
*Pappelarten* 838.  
 Para-bansäure 799.  
 — -brenztraubensäure 349.  
 — -camphersäure 519.  
 — -consäuren 497.  
 — -cotorinde 549.  
 — -diazine 644, 954.  
 — -formaldehyd 13.  
 — -glyoxal-methylin 795.  
 — -kautschuk 25, **527**.  
 — -leukanilin 554.  
 — -mandelsäure 363.  
 Paramid 354.  
 Paranthracen 672.

- Para-phenylenblau 969.  
 — -phenylendiamine 146.  
 — -rosanilin 541, 554, **561**.  
 — -rosolsäure 568.  
 — -thiazine 940.  
 Paroxazine 644, 936.  
 Parvolin 851.  
 Patschoulialkohol 526.  
 Pech 52.  
 Pelargoniumöl 468.  
 Pelletierin 914.  
*Penicillium glaucum* 364.  
 Penta-aethylbenzol 61.  
 — -amidobenzol 119.  
 — -amidocyclopentadien 228.  
 — -amidopentol 228.  
 — -bromaethylphenol 308.  
 — -bromanilin 112.  
 — -bromdiketooxycyclohexenol 441.  
 — -bromkresol 311.  
 — -bromphenol 192.  
 — -bromresorcin 536.  
 — -bromtoluchinol 311.  
 — -bromtoluchinoloxyd 311.  
 — -bromtoluol 427.  
 — -carbocyclische Verbindungen 13.  
 — -carbonsrn, arom. 354.  
 — -chlor-anilin 112.  
 — — -diketotetrahydrobenzol 444.  
 — — -glutarsäure 48.  
 — — -naphtalin 630.  
 — — -orcin 213.  
 — — -phenol 192.  
 — — -pyridin 853.  
 — — -pyrrol 726.  
 — — -resorcin 48.  
 — — -xylol 340.  
 — -jodbenzol 64.  
 — -ketocyclopentan 228.  
 — -ketopentamethylen 18.  
 — -methylacetylcyclopenten 19.  
 — -methylbenzoësre 269.  
 — -methylbenzol 56, **60**.  
 — -methyldiphenylmethan 540.  
 — -methylen 2, 3, **14**.  
 — — -diamin 904.  
 — — -glycol 16.  
 — — -imid 864.  
 — — -jodür 14.  
 Penta-methylen-methylamin 16.  
 — -methyl-phenol 187.  
 — -methylviolett 563.  
 — -nitrodiphenylamin 113.  
 — -oxybenzol 217.  
 — -phenylaethan 598.  
 — -phenylaethylalkohol 598.  
 — -phenylguanidin 106.  
 — -phenylpyridin 611.  
 Penten, R- 14.  
 Pentiazoline 939.  
 Penthiophene 842.  
 Pentol 15.  
 Pentosen 712.  
 Pentoside 687, 691.  
 Pentoxazoline 935.  
 Pentylenditoluidin 92.  
 Perbrombenzol 43.  
 Perchlor-acetylacrylsre 48.  
 — -acroylacrylsäure 48.  
 — -aethylen 43.  
 — -benzol 43, 628.  
 — -cyclopenten 14.  
 — -diphenyl 530.  
 — -indon 20, **618**.  
 — -methan 43.  
 — -naphtalin 630.  
 — -vinylacrylsäure 47.  
 Perhydrodiphenyl 528.  
 Perhydrofluoren 665.  
 Perimidin 954.  
 Perinaphtalinderivate 650.  
 Perkin'sche Reaction 402, 412, 416, 649, 712.  
 Pernitrosocampher 511.  
 Peroxydphthalsre 345.  
 Persio 214.  
 Perubalsam 236, 267, 403.  
 Perylen 651.  
*Petersiliensamen* 397.  
*Petroselinum sativum* 397.  
 Pfeffer 903.  
 Pfefferkrautöl 187.  
 Pfefferminzöl 471, 484.  
 Pflanzenalkaloide 901.  
*Phaseolus vulgaris* 435.  
 Phascomannit 435.  
 Phellandren 443, 464, **474**, 476, 483, 486.  
 Phellandrendiamin 474.  
 Phellandrenglycol 436.  
 Phellandrennitrit 486.  
 Phen 50.  
 Phenacetein 837.  
 Phen-acetin 199.  
 — -acetol 189.  
 — -acetylmalonsreester 384.  
 — -acetylphenylalanin 367.  
 — -acylacetone 362.  
 — -acylazocyanid 360.  
 — -acylbenzylketon 606.  
 — -acylbernsteinsre 611.  
 — -acylbromid 359.  
 — -acyl-chlorid 359.  
 — — -cyanid 790.  
 — — -diacetylmethan 363.  
 — — -hydrozimmtsäure 608.  
 — — -laevulinsre 381.  
 — — -methylaethylsulfiniumbromid 359.  
 — — -phtalid 602.  
 — — -zimmtsre 608.  
 — -aethylbenzylketon 605.  
 — -aethylbernsteinsre 383.  
 — -aethylidenbrenzweinsäure 423.  
 — -anthren 51, 303, 537, 614, **657**, **658**, 923.  
 — — -carbonsre 594, **660**.  
 — — -chinon 50, 119, 537, 659, **660**, 665, 667.  
 — — — -sulfosre 661.  
 — — -hydrochinon 660.  
 — -anthridin 764, **894**.  
 — -anthridon 537, 668, **894**.  
 — -anthrochinolin 888.  
 — -anthrofurazane 823.  
 — -anthrol 659.  
 — — -carbonsre 660.  
 — -anthrolin 852, 886, **888**.  
 — -anthron 659.  
 — -anthronaphtocarbazol 763, 764.  
 — -anthrophenazin **963**.  
 — -anthrophenofluorindin 971.  
 — -anthroxazin 937.  
 — -anthrylamine 659.  
 — -azin 118, 210, 303, 960, **962**.  
 — — -oxyd 86, 961, **962**.  
 — -azon 530, 531, 943, **946**.



- Phen-azon-dioxyd 946.  
 — — -iumsälze 967.  
 — — -monoxyd 946.  
 — — -oxyd 530.  
 — cyclopentanonazin-carbonsäure 960.  
 — -diol 208.  
 Phenetidid 199.  
 Phenetol 188.  
 — -carbamid 199.  
 — -sulfosäure 203.  
 Phen-ketodihydrotriazin 975.  
 — -methyldihydrotetrazin 152.  
 — -methyltriazin 974.  
 — -miazine 950.  
 — -morpholin 198.  
 Pheno-benzylamin 792.  
 — -chinon 223, **224**.  
 Phenolacetal 188.  
 Phenole 47, 54, 144, 173, **181**, **184**, 208, 216, 219, 227, 232, 534.  
 Phenol-aether 129, 168, 182, **187**, **189**.  
 — -aethylaether 188.  
 — -aethylenaether 188.  
 — -aldehyde 183, 312.  
 — -aldoxime 318.  
 — -azobenzol 201.  
 — -benzein 566.  
 — -blau 232.  
 — -carbonsrn 49, 182, 183, 318.  
 — -diazochlorid 200.  
 — -diazomercaptanhydrosulfid 200.  
 — -disazobenzol 201, **203**.  
 — -disulfosäure 204.  
 — -glucuronsäure 184.  
 — -glycole **355**, 394.  
 — -glyoxylsäure 394.  
 — -ketone 317.  
 — -methylaether 188.  
 — -methylchinolin 876.  
 — -methylenaether 188.  
 — -naptalein 650.  
 — -natrium **184**, 190, 320.  
 — — -carbonsäure 190.  
 — — -phtalein 572.  
 — — -phtaleinmethylester 573.  
 — — -phtalein-oxim 473.  
 — — -phtalol 569.  
 — — -propionsäure 327.  
 — — -schwefelsäure 181.  
 — — -sulfosrn 201, 203, 222.  
 Phenol-trisazobenzol 200, 201, 203.  
 Pheno-mauvein 970, **971**.  
 — -naptacridin 897.  
 — -naptacridon 900.  
 — -naptazthion 942.  
 — -naptocarbazolcarbonsäure 649.  
 — -safraninchlorid 970.  
 Phenose 435.  
 Phenotripyridin 888.  
 Phen-oxaethylamin 188.  
 — -oxazine 197, 198, 210, 937.  
 Phenoxazon 938.  
 Phenoxthine 934.  
 Phenoxy-acetal 734.  
 — -acetaldehyd 188.  
 — -acetessigester 189.  
 — -aceton **189**, 734.  
 — -acetylen 188.  
 — -bittersäure 189.  
 — -butylamin 188.  
 — -essigcarbonsre 736.  
 — -essigsäure 189.  
 — -fumarsäure **189**, 837.  
 Phenoxyldiphenylphosphin 169.  
 — -phosphazobenzol 95.  
 Phenoxy-propylamin 188.  
 — -propylmethylamin 241.  
 — phenanthrenhydrochinon 661.  
 — -styrol 419.  
 — -zimmtsre 398, **418**.  
 Phen-pental 400.  
 — -pentiazole 939.  
 — -pentoxaline 935.  
 — -phenyl-dihydrotriazin 246, **975**.  
 — — -triazin 285.  
 — -thiazime 941.  
 — -thiazone 941, 942.  
 — -thiol 205.  
 — -triazine 152, 166, 974.  
 Phenyl-acetaldehyd **250**, 367, 406, 539.  
 — -acetat 190.  
 — -acetbernsteinsäureester 385.  
 — -acetessigester 379.  
 — -aceton 17, **262**, 355.  
 — -acetonitril 279.  
 — -acetophenon 536.  
 — -acetyl-aceton 362.  
 — — -bittersäure 380.  
 — — -crotonlacton 381, **420**.  
 Phenyl-acetylen 260, **392**, 398, 401, 605.  
 — — -alkohole 399.  
 — — -dijodid 390.  
 — — -dimethylcarbinol 399.  
 — — -keton 401.  
 — — -methylcarbinol 399.  
 — — -phenylcarbinol 602.  
 — -acetylpyrazolin 776.  
 — -acetylpyrazolindicarbonsre 777.  
 — -acetylthiodiazol 828.  
 — -acetylthioharnstoff 104.  
 — -acridin 558, **898**.  
 — -acridon 900.  
 — -acrolein 399.  
 — -acrylsäuren 266, 403, 409.  
 — -aethoxy-pyrazol 773.  
 — -aepfelsäure 383.  
 — -aethantricarbonsre 385.  
 — -aethenylamidin 99.  
 — -aether 189.  
 — -aethyl-acetylen 392.  
 — — -alkohol 236, **237**.  
 — — -amin 240.  
 — — -carbinol 237.  
 — — -carbonat 190.  
 — — -sulfon 180.  
 — -aethylen 389.  
 — — -glycole 355.  
 — — -jodhydrin 356.  
 — — -oxyd 356.  
 — — -malonsäure 382.  
 — — -senfö 688.  
 — — -sulfid 207.  
 — -alanin 100, **367**.  
 — -alkyl-amine **89**, 90, 278.  
 — — -ammoniumbasen 89.  
 — — -enoxyde 356.  
 — — -hydrazine 152.  
 — -allophansreester 102.  
 — -allylalkohol 398.  
 — -allylen 391, **392**.  
 — -allyl-essigsre 409.  
 — — -malonsre 409, **422**.  
 — — -sulfon 180.  
 — -ameisensäure 31, **267**.  
 — -amido-azobenzol-sulfosäure 177.  
 — — -bittersäure 370.  
 — — -essigsäure 240, **365**.

- Phenyl-amido-hydracrylsäure 371.  
 — — -hydrozimmitsre 594.  
 — — -ketodihydrodiazthin 978.  
 — — -milchsäure 371.  
 — — -propionsre 367.  
 — — -pyrithiazinon 978.  
 — — -pyrrodiazol 815.  
 — — -zimmitsäure 594.  
 — -amidrazonmethylketon 817.  
 — -amin 81.  
 — -aminobutan 400.  
 — -aminobuten 400.  
 — -angelikasäure 407, **408**.  
 — -anthracene 672.  
 — -anthramin 673.  
 — -anthranil 295, **546**, 707.  
 — -anthranilidoessigsre 299.  
 — -anthranilsäuren **298**, 323, 897.  
 — -anthron 569, **675**.  
 — -arsenchlorür 169.  
 — -arsenvbdgn 169.  
 — -arsinsäure 169.  
 — -asparaginanil 110.  
 — -aticonsäure **422**, 618.  
 — -azimidobenzol 140, **813**, 816.  
 — -azimidoxyde 142, 816.  
 — -aznitrosobenzol 140.  
 — -azoacetaldoxim 165.  
 — -azoaldoxime 163.  
 — -azobenzoylaceton 363.  
 — -azobenzaloxim 284.  
 — -azocarbamid **128**, 167.  
 — -azochinolin 878.  
 — -azoformaldoxim 165.  
 — -azoformazyl 166.  
 — -benzaldehyd 536.  
 — -benzaloxim 254.  
 — -benzalsultim **545**, 556.  
 — -benzamid 275.  
 — -benzamidin 283.  
 — -benzazimid 975.  
 — -benzdihydrometoxazon 936.  
 — -benzhydrylamin **542**, 553.  
 — -benzhydrylbenzoësre 551.  
 — -benzidin 151.  
 Phenyl-benzimidazol 282, **800**.  
 — -benzochinon 534, **535**.  
 — -benzoësäure 536.  
 — -benzohydrochinon 534.  
 — -benzoïn 596.  
 — -benzol 528.  
 — -benzolsulfazid 149, **157**, 174.  
 — -benzo-paroxazin 936.  
 — — -pyranol 837.  
 — — -pyrone 837, 838.  
 — — -thiazol 275, 282, **809**.  
 — -benzoxazol 281, **805**.  
 — -benzoyl-benzoësäure 551.  
 — — -buttersäure 604.  
 — — -harnstoff 591.  
 — — -propionsäure 595.  
 — — -pyrazol 774.  
 — -benzyl-benzoësre 551.  
 — — -croto lacton 607.  
 — -benzylidenketo-butylolacton 604.  
 — -benzylketobutyrolacton 604.  
 — -bernsteinamidsäure 382.  
 — -bernsteinestersäure **382**, 595, 603.  
 — -bernsteinsre **382**, 609.  
 — -biguanid 106.  
 — -biuret 102.  
 — -borverbdgn 170.  
 — -brenztraubensre 270, 367, 371, **377**, 406, 595.  
 — -brom-acetylen 392.  
 — — -essigsäure 365.  
 — — -milchsäure 371.  
 — — -nitroäthylen 359.  
 — — -oxypropionsre 372.  
 — — -tetrahydro-naphtoësre 608, 624.  
 — -butantricarbonsre 385.  
 — -butadiën 392.  
 — — -dicarbonsre 421.  
 — -buttercarbonsre 352.  
 — -buttersäure **271**, 382.  
 — — -chlorid 656.  
 — -butylen 624.  
 — — -glycol 355.  
 — — -pseudoharnstoffe 935.  
 Phenyl-butyrolacton-essigsre 385.  
 — -campho-pyrazolcarbonsre 789.  
 — -carbiminsäure 101.  
 — — -azid 102.  
 — — -hydrazid 102.  
 — — -phenylester 190.  
 — — -phenylhydrazid 160.  
 — — -thioester 103.  
 — -carbaminsäure 160.  
 — -carbinol 236.  
 — -carbithiosäure 274.  
 — -carbonat 190.  
 — -carboxyaconitsre 423.  
 — -carboxylbernsteinsäure 385.  
 — -carbylamin 91, **99**, 267, 278.  
 — -chinaldin 876.  
 — -chinazolin 951.  
 — -chinolin 297, **876**.  
 — — -carbonsre 280, **876**.  
 — -chinolylmethylpyrazol 881.  
 — -chinoxalin **959**, 962.  
 — -chloracetylen 392.  
 — -chloressigsre 270, **364**, 365.  
 — -chlorfluoren 660.  
 — -chlormilchsre 371.  
 — -chloroform 31, **289**.  
 — -chloroxypropionsre 372.  
 — -chlorpyrazol 772.  
 — — -chlormethylat 780.  
 — -chlorpyrazolon 785.  
 — -chlortriazin 973.  
 — -chrysofluoren 660.  
 — -cinchoninsre 882.  
 — -cinnamenylacrylsre 605, **607**.  
 — -cinnolin 943, **945**.  
 — -cinnolinsre 943.  
 — -citraconsre 422.  
 — -croto lacton 379, **419**.  
 — -crotonsre 266, **408**.  
 — -cumalin 271, **419**, 834.  
 — -cumarin 594.  
 — -cumazonsäure 935.  
 — -cyanamid 103, **108**.  
 — -cyanat 107.  
 — -cyan-brenztraubenester 385.  
 — — -essigsäure 382.



- Phenyl-cyan-propionsre 382.  
 — — -methyltriazol 164.  
 — — -tetrazol 164.  
 — -cyclohexan 528.  
 — -cyclopentenon 17.  
 — -diacetylpyrazol 774.  
 — -diamidodimethyl-acridin 898.  
 — -diazomethan 585.  
 — -dibiphenylcarbinol 555.  
 — -dibrom-propionsre ester 403.  
 — -dichlorpropionsäure-ester 403.  
 — -dihydro-chinazolin 951.  
 — — -indazol 789.  
 — — -naphtalin 654.  
 — — -naphtoësre 624, **654**.  
 — — -phenazine 967.  
 — — -resorcin 380, **440**, 528.  
 — — -triazine 974.  
 — -diketo-hexahydro-triazin 159.  
 — -diketohydrinden 593, 621.  
 — -diketopyrhydrinden 879.  
 — -dimethyl-carbinol 236, **237**.  
 — — -indolinol 751.  
 — — -methylenindolin 751.  
 — — -nitrosopyrazol 772.  
 — — -osotriazol 156.  
 — — -pyrazol 156, **771**.  
 — — -pyrazolon **779**, 780, 782.  
 — — -pyrimidin 283.  
 — -dinitromethan 251.  
 — -dioxynaphtalin 625, **642**.  
 — -dioxypyridin 423, **856**.  
 — -diselenid 175.  
 — -disulfid **206**, 762.  
 — -dithio-biazolinsulf-hydrat 161, 162, 828.  
 — — -carbaminsreester 103.  
 — — -carbazinsre 160, **161**, 162.  
 — — -kohlensreester 205.
- Phenyl-dithio-kohlensre-chlorid 205.  
 — — -urazol 822.  
 — — -urethan 103.  
 — -dithymolmethan 565.  
 Phenylen-acetamidin 800.  
 — -alkylendiamine 118.  
 — -benzamidin 800.  
 — -bisdiazimid 139.  
 — -bisdiazochlorid 126.  
 — -bisdiphenyl-methan 576.  
 — — -carbinol 576.  
 — -bisnitroäthylen 390.  
 — -blau 234.  
 — -braun 118, **146**.  
 — -diacetonitril 617.  
 — -diacrylsäure 418.  
 — -diamidosulfosre 176.  
 — -diamine 72, **115**, 116, 146, 222, 229, 230, 301, 969.  
 — -diazosulfid 206, **829**.  
 — -dicarbylamin 116.  
 — -diessigsäure **352**, 620, 626.  
 — -diisobuttersre 352.  
 — -dimethylsulfid 216.  
 — -diphenylketon 552.  
 — -dipropionsäure 352.  
 — -disazophenylendi-amin 146.  
 — -disulfid 216.  
 — -essig-glycollactonsre 387.  
 — — -propionsäure **352**, 628.  
 — -formamidin 118, **800**.  
 — -harnstoff 802.  
 — -malonamid 979.  
 — -naphtylenoxyd 694, **762**.  
 — -oxamid 959.  
 — -phenylguanidin 118, **802**.  
 — -phtalamid 979.  
 — -propionessigsäure 656.  
 — -succinamid 979.  
 — -sulfoharnstoff 802.  
 — -sulfonylid **204**, 979.  
 — -thioharnstoff 809.  
 — -trimethylendiamin 978.  
 — -urethan 348.  
 Phenylelessigcarbonsäure 351.  
 Phenyl-essigsre 239, 250, 264, **269**, 272, 377.
- Phenyl-essigsre-anhydrid 273.  
 — — -chlorid 273.  
 — -fett-säuren 269.  
 — — -säurenitrile 279.  
 — -fluoren 666.  
 — -fluorim 566.  
 — -fluorindin 971.  
 — -fluoron 566, **567**.  
 — -formiat 190.  
 — -formylessigester 373.  
 — -furazan 823.  
 — -fluroxan 823.  
 — -furyllallen 711.  
 — -glutaconsäure 423.  
 — -glutarsre 383.  
 — -glycerin 355.  
 — — -aldehyd 358.  
 — — -carbonsäure 627.  
 — — -säure 250, 270, **370**.  
 — -glycidaether 188.  
 — -glycidsäure 250, 371, **372**.  
 — -glycin **99**, 742, 748, 757.  
 — — -carbonsre **299**, 749, 758.  
 — -glycocoll **99**, 742, 757.  
 — -glycol 247, **355**, 626.  
 — — -säure **363**.  
 — -glyoxal 260, 262, **361**, 363, 607.  
 — -glyoxalidin 282, 798.  
 — -glyoxalin 795.  
 — -glyoxalphenylhydra-zon 361.  
 — -glyoxim **361**, 823.  
 — -glyoxyl-benzamid 804.  
 — — -carbonsäure 626, 644.  
 — — -dicarbonsre 626.  
 — — -sre 260, 262, 270, **373**, **376**.  
 — — -säureoxim 374.  
 — — -säurephenyl-hydrizon 374.  
 — -guanazol 162.  
 — -guanidin 105.  
 — -harnstoff 101.  
 — — -chlorid 101.  
 — -hexadiën 393.  
 — -hexa-hydrobenzoë-säure 536.  
 — — -methylencarbon-säure 536.  
 — -hydantoin 102.  
 — -hydracrylsäure **366**, 369, 403, 910.

Phenyl-hydrazido-ameisensäure 160.  
 — — -benzylmalonsre **383**, 421.  
 — — -buttersäure 159.  
 — — -carbonsre 156.  
 — — -chinolin 878.  
 — — -essigsre 158.  
 — — -dicarbonsreester 160.  
 — — -propionsäure 159.  
 — -hydrazimethylen-carbonsre 374.  
 — -hydrazin 138, 146, **149**, **150**.  
 — — -harnstoff 161.  
 — -hydrazino-lutidin 854.  
 — — -pyrin 781.  
 — — -sulfinsäure 157.  
 — — -sulfosre 128, 150, 154, 157, **178**.  
 — -hydrazoacetaldoxim 165.  
 — -hydrazoaldoxime 163.  
 — -hydrazobenzaldoxim 284.  
 — -hydrazoformaldoxime 165.  
 — -hydrazon-brenztraubensre 155.  
 — -hydrazone 152, **153**, 154, 743.  
 — -hydrazoniumverbindungen 152.  
 — -hydrazonmesoxal-ester 154.  
 — -hydrindon 582, **619**.  
 — -hydrocarbostyryl 594.  
 — -hydroxyl-amin 71, **80**, 151, 199, 254.  
 — — -harnstoff 102.  
 — — -thioharnstoff 105.  
 — -hydrozimmtsäure 594.  
 — -imino-benzophenon 545.  
 — — -buttersreester 100.  
 — — -carbonylchlorid 99, **107**.  
 — — -cumazon 935.  
 — — -cumothiazon 940.  
 — — -formylchlorid 99.  
 — — -kohlenstrephenyl-ester 190.  
 — — -oxalsäure 110.  
 — — -thiobiazolin 827.

Phenyl-imino-thiocarbonsre 103.  
 — -iminobutyronitril 625.  
 — -indazol 245, 246, **787**.  
 — -indazon 789.  
 — -indol 587, **745**.  
 — -indolinon 751.  
 — -indonessigsäure 618.  
 — -indonpropionsre 618.  
 — -indoxazen 542, 546, 547, **792**.  
 — -isoamylcarbinol 237.  
 — -isobernsteinsre 382.  
 — -isobuttersre 271.  
 — -isobutylcarbinol 237.  
 — -isochinolin 890.  
 — -isocrotonphenon 605.  
 — -isocrotonsre 370, **408**, 420, 625.  
 — -isocyanat 101, **106**, 132, 277, 286, 591.  
 — -isocyanid 99.  
 — -isonitromethan 254, 287, 584.  
 — -isophtalsäure 537.  
 — -isopropylaethylen-glycol 355.  
 — -isopropylcarbinol 237.  
 — -isoserin 371.  
 — -isovaleriansäure 271.  
 — -isoxazol 361, 401, **790**.  
 — -isoxazon 370, 378, **792**.  
 — — -imid 379.  
 — -isuretin 99.  
 — -itaconsäure 422.  
 — -itamalsäure 384.  
 — -jodacetylen 392.  
 — -jodidchlorid 65.  
 — -jodmilchsäure 371.  
 — -ketodihydrochinazolin 300, **952**.  
 — -ketoxybuttersre 380.  
 — -ketopentamethylen-dicarbonsäure 21.  
 — -ketotetrahydrochinazolin 953.  
 — — -triazin 159.  
 — -laevulinsäure 380.  
 — -lutidoncarbonsre 101, **862**.  
 — -magnesiumbromid 64, 135, **171**, 236, 274, 282.  
 — -maleinsäure 422.  
 — -malonsäure 270, **381**, 422.

Phenyl-malonsrenitril 382.  
 — -mercaptan 205.  
 — -mesaconsäure 422.  
 — -metallverbindgn 170.  
 — -methacrylsäure 407.  
 — -methan 31.  
 — -methoxynitroaethan 390.  
 — -methyl-acetylen 392.  
 — — -acetylfuran 713.  
 — — -aethylenoxyd 250, **356**.  
 — — -aethylpropylsilicium 170.  
 — — -alkohol 31.  
 — — -allylalkohol 398.  
 — — -aminopyrazol 772.  
 — — -benzolazopyrazol 772.  
 — — -benzoylchlorpyrazol 782.  
 — — -bernsteinsäure 382.  
 — — -butadien 393.  
 — — -carbinol 236, **237**, 258.  
 — — -chinazolin 546.  
 — — -chinolin 876.  
 — — -cyclohexanol 529.  
 — — -cyclohexen 529.  
 — — -cyclohexenon 529.  
 — — -formhydrazidin 164.  
 — — -furfuran 362, **711**.  
 — — -glutarsäure 383.  
 — — -glycidsäure 250.  
 — — -glycol 250, **355**, 362.  
 — — -glyoxal 355.  
 — — -glyoxalin 803.  
 — — -glyoxim 362.  
 — — -isoxazol 770, **790**.  
 — — -keton 260.  
 — — -methoxyprazol 773.  
 — — -nitramin 121.  
 — — -nitromethan **240**, 254.  
 — — -nitrosamin **120**, 127.  
 — -methylol 236.  
 — -methyl-oxybiazolon 826.  
 — — -oxypridazon 774.  
 — — -oxyprimidin 283.  
 — — -pentadien 393.



- Phenyl-methyl-piperidin 867.  
 — — -pyrazol 156, **771**.  
 — — — -carbonsrn 774, **775**, 944.  
 — — -pyrazolidin 784.  
 — — -pyrazolidon 785.  
 — — -pyrazolon 159, 414, 778, **779**, 782.  
 — — — -aldehyd 782.  
 — — -pyridazinon 159, **944**.  
 — — -pyron 835.  
 — — -pyrrodiazol 814.  
 — — — -carbonsre 814.  
 — — -pyrrol 362.  
 — — -sulfhydatoïn 104.  
 — — -sulfid 207.  
 — — -sulfon 180.  
 — — -tetronsäure 381.  
 — — -thiophen 362.  
 — — -thiopyrazolon 779.  
 — — -triazol 165, 818, **819**.  
 — — -triazolon 161, **821**.  
 — — -triketon 362.  
 — -milchsäure 250, 260, 270, 366, **367**, **369**.  
 — -naphtalin 355, 387, **629**.  
 — — -dicarbonsre 414, 608, 624, **651**, 669.  
 — -naphtochinon 630.  
 — -naphtochinoxalin **959**, 963.  
 — -naphtoësäure **649**, 663.  
 — -naphtol 891.  
 — -naphtoxanthen 652.  
 — -naphtyl-amin 632.  
 — — -ketone 648.  
 — — -sulfid 642.  
 — -nitro-acetonitril 365.  
 — — -aethylen 390.  
 — — -essigester 239, 272, **365**.  
 — -nitroformaldehydhydrazon 284.  
 — -nitroindon 618.  
 — -nitroisoxazol 399, **790**.  
 — -nitromethan **239**, 272, 285.  
 — -nitroparaffine 239.  
 — -nitrosamine **119**.  
 — -nitrosohydrazin 166.  
 — -nitrosohydroxylamin 77, **81**.
- Phenyl-nitrozimmtsäure 594.  
 — -nitrozimmtsäure-nitril 878.  
 — -olefincarbonsren 402.  
 — -opiazon 341.  
 — -osotriazol-carbonsre 813.  
 — -osotriazolazimid 812.  
 — -oxaethylamin 357.  
 — -oxalessigester 377, **385**.  
 — -oxalkylamine 357.  
 — -oxamid 109.  
 — -oxaminsrediphenylamidin 110.  
 — -oxanthron 677.  
 — -oxanthranlylchlorid 675.  
 — -oxazol 803.  
 — -oxazolidin 804.  
 — -oxazolin 242, 281, **804**.  
 — -oxy-benzoësäure 537.  
 — — -bernsteinsre 383.  
 — — -brenztraubensre 380.  
 — — -buttersäure 370.  
 — — -butyrolacton 372.  
 — — -crotonsre 419.  
 — — -hydrindon 619.  
 — — -indol 292, **750**.  
 — — -naphtochinon 644.  
 — — -propionsren 366.  
 — — -pyrazol 773.  
 — — — carbonsre 783.  
 — — -pyrazolon 785.  
 — — -pyrrodiazol 815.  
 — — -tetrazol 833.  
 — — -thiophen 380.  
 — — -triazin 973.  
 — — -valeriansäure 370.  
 — -parabansäure 110.  
 — -paraconsre 370, **384**.  
 — -pentadiën 393.  
 — -pentoxazolin 281, **935**.  
 — -penthiazolin 281, 282, **939**.  
 — -phenacylbrenzweinsäure 604.  
 — -phenacylessigsre 382, **603**.  
 — -phenanthrophenazoniumchlorid 967.  
 — -phenoxazim 938.  
 — -phentiazim 941.  
 — -phentriazon 301.  
 — -phosphin 168.
- Phenyl-phosphonium-jodid 168.  
 — -phosphorigsrechlorid 190.  
 — -phosphorsäurechlorid 190.  
 — -phosphorverbindungen 168.  
 — -phtalazin 946.  
 — -phtalazon 340.  
 — -phalazoniumchlorid 336, 946.  
 — -phtalid 550.  
 — -phtalimidin 338.  
 — -pimelinessigsäure 385.  
 — -piperideïn 360, **863**.  
 — -propargyl-aldehyd 401.  
 — — -aldoxim 415.  
 — -propenylketon 401.  
 — -propioisäure 13, 378, 392, 404, **414**, 418, 624.  
 — — -diazoniumchlorid 945.  
 — -propionsäure 266, **270**, 619.  
 — -propylaldehyd 250.  
 — -propylalkohol 601.  
 — -propylcarbinol 237.  
 — -propylen 238.  
 — -propylenglycol 355.  
 — — -chlorhydrin 356.  
 — -propylenoxyd 356.  
 — -propylen- $\psi$ -thioharnstoff 808.  
 — -pseudoazimide 142, 813.  
 — -pyrazolidin 784.  
 — -pyrazolidon 159, 162, **784**.  
 — — -carbonsäure 163.  
 — -pyrazolin 156, 389, **776**.  
 — -pyrazolon 378, **778**, 779, 782.  
 — — -carbonsre 783.  
 — -pyridazin 943.  
 — — -dicarbonsre **943**, 945.  
 — -pyridazinon 944.  
 — -pyridazon 944.  
 — -pyridin 849, **852**.  
 — — -dicarbonsäuren 850.  
 — -pyridon 855.  
 — -pyron 834.  
 — -pyroncarbonsre 834.  
 — -pyrrodiazol **814**, 818.

- Phenyl-pyrrodiazolcarbonsre 812.  
 — — -dicarbonsre 814.  
 — -pyrrol 724.  
 — — -dicarbonsre 729.  
 — — -essigcarbonsre 728.  
 — -pyrrolin 360.  
 — -pyrrotriazol 831.  
 — -salicylsäure **321**, **537**, 668.  
 — -schwefelsre 184, **189**.  
 — -schwefligesäure 189.  
 — -selenide 207.  
 — -semicarbazid 102, 128, 139, **160**, 167, 821.  
 — -senföl 103, 105, 106, **107**, 278, 810, 828.  
 — — -essigsäure 105.  
 — -serin 371.  
 — -silicate 190.  
 — -silicium-chlorid 170.  
 — — -verbdgn 170.  
 — -stibinchlorür 170.  
 — -stibinsäure 170.  
 — -stilben 596.  
 — -sulf-aminsäure 80, **95**, 149, 176.  
 — — -hydantoïne 104.  
 — -sulfid **206**, 762.  
 — -sulfo-benzoësäure 305.  
 — — -carbazinsäure **161**, 827, 978.  
 — — -carbizin 162.  
 — — -harnstoff **103**, 108.  
 — -sulfonaethylalkohol 180.  
 — -sulfon-essigsäure 180.  
 — — -propionsäure 180.  
 — -sulfosemicarbazid 161.  
 — -sulfoxyessigsäure 180.  
 — -sulfurethan 103.  
 — -tartronsäureester 248, **383**.  
 — -telluride 207.  
 — -tetrachlorpropan 399.  
 — -tetrahydro-chinazolin 246, **953**.  
 — — -naphthoësäure 656.  
 — — -pyridin 360, 863.  
 — — -pyrimidin 282, **949**.  
 — — -tetrazol 831.  
 — — -carbonsäure 815.  
 — — -mercaptan 833.  
 — -tetrazotsäure 284.
- Phenyl-tetransre 380.  
 — -tetrose 358.  
 — -thiazolin 281, **808**.  
 — -thiobiazolinsulfhydrat 161, **827**.  
 — -thiocarbaminsre-ester 190.  
 — -thiodiazol 828.  
 — -thioglycolcarbonsre 323, 739.  
 — -thioglycolsre 131, **207**, 738.  
 — -thiokohlensäure-chlorid 205.  
 — -thiokohlensäureester 205.  
 — -thiophen 718.  
 — -thiosalicylsre **324**, 843.  
 — -thiosemicarbazid **105**, 830.  
 — -thiosulfonacetessig-ester 179.  
 — -thiotetrahydrochinazolin 953.  
 — -thiotetrahydrodi-azthin 978.  
 — -thiotetrazolin 833.  
 — -thiotriazin 973.  
 — -thiourazol 822.  
 — -thioxanthenol 842.  
 — -thiuramsulfür 103.  
 — -toluidin 94.  
 — -tolyl 529.  
 — — -carbinol 542.  
 — — -disulfon 179.  
 — — -keton 544.  
 — — -ketosulfon 274.  
 — — -methan 540.  
 — — -phtalid 571.  
 — — -propan 389, **584**.  
 — — -propionsäure 582.  
 — — -pyridin 847.  
 — -triazen 135.  
 — -triazol 158.  
 — -triazolon 821.  
 — — -carbonsre 821.  
 — -triazon 167.  
 — -tribromnaphtalin 624.  
 — -tricarballylsre 385.  
 — -tri-jodaethylen 390.  
 — — -ketobutan 362.  
 — — -methyl-ammoniumjodid 84.  
 — — -methylen-carbonsäure 8.  
 — — -methylen-dicarbonsäure 9.  
 — — -methyl-hydrazin 153.
- Phenyl-tri-methyl-oxy-pyrazolin 776.  
 — — -methylpyrazol 661.  
 — — -methyl-pyrazolon 781.  
 — — -oxybuttersre 373.  
 — -uracil 378.  
 — -urazin 822.  
 — -urazol 161, **821**.  
 — -urethane 101, 190, 277, 286.  
 — -valeriansäure **271**, 834.  
 — -valerolacton 370.  
 — -valerolacton-carbonsäure **384**, 408.  
 — -vinyl-aethylaether 398.  
 — — -amin 391.  
 — — -keton 361, **401**.  
 — — -methylaether 398.  
 — — -phenylaether 398.  
 — -xanthen 840.  
 — -xanthenol 840.  
 — -xanthon 566.  
 — -xanthidrole 566.  
 — -xylidin 94.  
 — -xylyl-keton 582.  
 — — -propan 584.  
 — — -propionsre 582.  
 — -zimmtsre 582, **594**.  
 — -zimmtsäurenitril 280.
- Phlorchinyl 901.  
 Phloretin 217, **326**, 689.  
 — -säure **326**, 689.  
 — — -phloroglucinester 326.  
 Phloridzin 689.  
 Phloroglucin 175, 211, **217**, 316, 326, 332, 441, 691.  
 — -aldehyd **316**, 414.  
 — -carbonsäure 332.  
 — -dicarbonsre 45, 217, **351**, 462.  
 — -phtaleïn 576.  
 — -triacetat 219.  
 — -trioxim 218.  
 Phloroglucit 218, **434**.  
 Phloron **224**, 443.  
 Phloxine 525.  
 Phönicinschwefelsre 760.  
 Phonopyrrolcarbonsre 729.  
 Phosphanilin 168.  
 Phosphazobenzol-anilid 95.  
 — -chlorid 95.  
 Phosphenylchlorid 168.



- Phosphenylige Säure 169.  
 Phosphenyl-oxyd 168.  
 — -oxychlorid 169.  
 — -säure 169.  
 — -sulfochlorid 169.  
 — -tetrachlorid 168.  
 Phosphin 898.  
 Phosphinbenzoësäure 304.  
 Phosphinobenzol 169.  
 Phosphobenzol 169.  
 Phosphorketobetaïne 169.  
 Phosphorverbdgn, arom. 167.  
 Photographie 215, 331, 874.  
 Photosantonsäure 693.  
 Phtalacen 670.  
 Phtalaldehyd **336**, 343, 418, 614, 617, 619, 620, 668, 801, 946.  
 — -säure **340**, 343, 594, 611.  
 Phtal-aminsäure 345.  
 Phtalan 334.  
 Phtal-anil 551.  
 — -azin 336, 943, **945**.  
 — -azon 340, **946**.  
 — — -carbonsre 946.  
 Phtaleïne 183, 304, 345, **571**, 572.  
 Phtalessigsre 268.  
 Phtalgrün 571, 677.  
 Phtalid 336, **337**, 351.  
 — -anil 338.  
 — -carbonsäure 386, 620, 628.  
 — -chlorid 338.  
 Phtaliddicarbonsre 388, 460.  
 Phtalideïne 572, 675.  
 Phtalidessigsre **386**, 418.  
 Phtalidine 572, **675**.  
 Phtalidpropionsre 387.  
 Phtalidtricarbonsre 388.  
 Phtalimid 293, 297, 338, 340, **345**.  
 — -essigsäure 423.  
 Phtalimidin 338.  
 Phtalimidoacetophenon 359.  
 Phtalimidobenzylmalon-ester 367.  
 Phtalimidopropionsre 346.  
 Phtalimidoxim 336.  
 Phtalin **570**, 572.  
 Phtalmonopersre 345.  
 Phtalonitril 346.  
 — -amid 346.  
 Phtalonsäure **387**, 594, 628.  
 Phtalophenon 344, 552.  
 Phtaloylsalicylsre 551.  
 Phtalsäure 37, 50, 264, 266, **343**, 347.  
 — -anhydrid 183, 212, **345**, 593, 670, 849.  
 — -chlorid **344**, 670.  
 — -imid 345.  
 Phtalyl-alanin 346, 360.  
 — -alkohol **334**, 343.  
 — -alkylimide 346.  
 — -chlorid **344**, 670.  
 — -cyanessigester 424.  
 — -diessigsäure 388.  
 — -dimalonsre **388**, 424.  
 Phtalylentetrachlorid **344**, 571.  
 Phtalylelessigsre 345, 416, **423**.  
 Phtalylglutarsreester 613.  
 Phtalylglycocollester **346**, 424, 892.  
 Phtalylglycylchlorid 359.  
 Phtalyl-hydrazin **346**, 946.  
 — -hydroxylamin 346.  
 — -hydroxylaminsre 346.  
 — -malonsäureester 424.  
 — -phenylhydrazid 346.  
 — -phenylhydrazin **346**, 946.  
 — -superoxyd 345.  
 Phyllopyrrol 725.  
 Piaselenole 117, **829**.  
 Piazine 954.  
 Piazthiole 117, **829**.  
 Picean-ring 13, **496**.  
 Picen 649, 662, **663**.  
 — -fluoren 622, 663, **666**.  
 — — -alkohol 667.  
 — -keton 663, **668**.  
 — -säure 649, **663**.  
 Picolin **851**, 852.  
 — -milchsäure 862.  
 — -säure **858**, 903, 911.  
 Picolyl-alkin 857.  
 — -methylalkin 904.  
 — -methylcarbinol 857.  
 Picylenmethan 666.  
 Pikamar 217.  
 Pikraminsäure 200.  
 Pikrinsäure 47, 74, 181, **194**, 200, 789, 970.  
 Pikro-cyaminsre 195.  
 — -erythrin 329.  
 — -tin 962.  
 — -toxin 692.  
 — -toxinin 692.  
 Pikryl-anthranilsre 298.  
 — -chlorid **74**, 182, 195.  
 — -malonsre 382.  
 Pilocarpidin 906.  
 Pilocarpin 795, **906**.  
 Pilocarpoësäure 906.  
*Pilocarpus pennatifolius* 906.  
 Pimarsäure 527.  
 Pimelin-keton 438.  
 — -säure 49, 321, 438, 451, 911.  
 Pimentöl 395.  
*Pimpinella anisum* 394.  
 Pinakonbildung, intra-molekulare 4.  
 Pinan 489.  
 — -gruppe 492, **494**, 495.  
 Pinen 6, 13, 464, 492, **494**, 498, 499, 501, 507, 612.  
 — -chlorhydrat 501, 506.  
 — -dibromid 498.  
 — -glycol **496**, 499.  
 — -hydrat 499.  
 — -hydrochlorid **497**, 504.  
 — -nitrolamin 498.  
 — -nitrosochlorid 498.  
 Pinit 435.  
 Pinocampeol 495, **499**.  
 Pinocamphon 498, 499, **501**.  
 Pinocamphylamin 500.  
 Pinocarveol **499**, 500, 501.  
 Pinocarvon 501.  
 Pinol 500.  
 Pinolchlorhydrin 500.  
 Pinoldibromid 500.  
 Pinolglycol 500.  
 Pinolhydrat 499.  
 Pinolon 500.  
 Pinoloxyd 500.  
 Pinoltribromid 500.  
 Pinonsäure 496, 501, **516**.  
 Pinoylameisensäure 496.  
 Pinsäure 13, **496**, 499, 501.  
*Pinus lambertiana* 435.  
*Pinus maritima* 527.  
 Pinyllamin 498, 499, **500**.  
 Pipecolein 863.  
 Pipecolin 866.  
 Pipecolinsäure 868.  
 Pipecolylalkin 867.  
 Pipecolylmethylalkin 867.  
 Piperazine 957.  
 Piperarten 395, 399.

- Piperhydronsäure 413.  
 Piperideinaldehyd **864**,  
   918.  
 Piperideine 863, 864.  
 Piperidin 416, 847, **864**,  
   903.  
 — -aldehyd 868.  
 — -alkine 867.  
 — -carbonsäuren 868.  
 — -dicarbonsre 868.  
 — -essigsäure **866**, 867.  
 Piperidinocyclopenten  
   15.  
 Piperidin-oxyd 866.  
 — -propionsre 868.  
 — -säure 865.  
 — -sulfosrn 864, **867**.  
 Piperidoacetaldehyd 866.  
 Piperidon 864, **867**.  
 Piperidylharnstoff 866.  
 Piperidylurethan 865,  
   **866**.  
 Piperil 592.  
 Piperin 416, 864, **903**.  
 — -säure **416**, 903.  
 Piperolidon 868.  
 Piperonal 315, **316**, 396,  
   416.  
 — -acetalamin 931.  
 — -chlorid 316.  
 Piperonoylcarbonsre 376.  
 Piperonyl-acrolein **400**,  
   416.  
 — -acrylsäure 413.  
 — -alkohol 312.  
 Piperonylen-aceton 401.  
 — -brenztraubensre 420.  
 — -malonsre 416, **422**.  
 Piperonylidenaceton 401.  
 Piperonylsäure 328.  
 Piperonylsredibromid  
   372.  
 Piperylamidokyanidin  
   973.  
 Piperylen 865.  
 — -dicarbonsre 911.  
 Piperylhydrazin 865.  
 Pipitzahönsre 227.  
*Pisum sativum* 906.  
 Pittakall 569.  
 P l u g g e'sche Reaction  
   183.  
 Poleiöl 486.  
 Polycyclooctadien 25.  
 Polygonin 685.  
*Polygonum tinctorium*  
   756.  
 Poly-oxyanthrachinone  
   685.  
 — -peptide 366, 367, 369.  
 Poly-salicylid 322.  
 — -terpene 464, **525**, 526.  
 — -thymochinon 225.  
 Populin 688.  
*Populus tremula* 688.  
 Prehnidin 88.  
 Prehnitol 59.  
 Prehnitsäure 353.  
 Prehnitylsre 269.  
 Primulin 809.  
 Prolin 731.  
 Propargylacetal 771.  
 Propargylaldehyd 768.  
 Propenbrenzcatechin 209.  
 Propenyl-anisol **394**, 395.  
 — -benzol 391.  
 — -brenzcatechin 396.  
 — -naphthalin **630**, 648,  
   649.  
 — -phenol 393, **394**.  
 — -piperidine 867.  
 — -pyridin **852**, 904.  
 — -trimethoxybenzol  
   396.  
 — -veratrol 396.  
 Propiolsäure 43, 553.  
 Propionyl-acetophenon  
   362.  
 — -benzylcyanid 379.  
 — -campher 515.  
 — -cyclohexanon 448.  
 — -phenylbromessig-  
   ester 380.  
 — -phenylessigester 379.  
 — -phenylhydrazid 158.  
 Propiophenon 261.  
 — -carbonsre 343.  
 Propyl-anilin 751.  
 — -benzoësre 269.  
 — -benzol 52, **59**.  
 — -brenzcatechin 211.  
 — -chinolin 875.  
 — -cyclohexan 427.  
 — -cyclohexen 430.  
 — -dimethylaceto-  
   phenon 261.  
 Propylen- $\psi$ -harnstoff 804.  
 Propyl-furfurylcarbinol  
   711.  
 Propyliden-chinon 309.  
 — -cyclohexan 430.  
 — -phtalid 417.  
 Propyl-isopropylbenzol  
   61.  
 — -mesitylen 61.  
 — -naphthalin 629.  
 — -nopinol 499.  
 — -phenol 186.  
 — -piperidin 865, **866**,  
   **903**.  
 Propyl-pyridin **851**, 904,  
   915.  
 — -pyrogalloldimethyl-  
   aether 217.  
 — -tetraoxybenzol 219.  
 — -zimmtsre 408.  
*Protea mellifera* 214, 329.  
 Proteasäure 329.  
 Protocatechu-aldehyd  
   **315**, 396.  
 — -säure 46, 209, 315,  
   **327**, 328, 334, 412,  
   454, 683.  
 Protoblau 568.  
 Protocotin 317, **549**.  
 Protorot 568.  
 Prulaurasin 691.  
 Pseudoapocodein 925.  
 Pseudo-azimidobenzole  
   634, 813.  
 — -camphersre 518.  
 — -carbostyryl 879.  
 — -codein 925.  
 — -codeinon 925.  
 — -conhydrin 903, **905**.  
 — -cumenol 186.  
 — -cumenylglycol 335.  
 — -cumidin **88**, 224.  
 — -cumo-chinon 225.  
 — — -hydrochinoncar-  
   bonsäure 330.  
 — -cumol 43, 52, 56, **58**.  
 — — -sulfosäure 174.  
 — -cumylglyoxylsre 376.  
 — -diazoessigsre 976,  
   **977**.  
 — -diphenylthiohydan-  
   toin 105.  
 — -ephedrin 357.  
 — -indoxyl 750.  
 — -ionon 449, **470**.  
 — -isatoxim 750, **754**.  
 — -leukanilin 554.  
 — -lutidostyryl 855.  
 — — -carbonsäure 861.  
 — -morphin 923.  
 — -opiansre 342, 931.  
 — -pelletierin 6, 25, **915**.  
 — -phenanthrolin 886,  
   **888**.  
 — -phenolalkohol-  
   haloide 308.  
 — -phenyl-essigsre 24,  
   494, **613**.  
 — — -thiohydantoin  
   105.  
 — -phtalimidin 338.  
 — -purpurin 685.  
 — -saccharinchlorid **305**,  
   545.



- Pseudo-thiobiazolone 827.  
 — -thiohydantoin 808.  
 — -thiopyrine 781.  
 — -tolyllessigsre 613.  
 — -xylylessigsre 613.  
*Pterocarpus Marsupium* 333.  
 Ptyalin 688.  
*Ptychotis ajowan* 60, 186.  
 Pulegen 487.  
 Pulegenon 487.  
 Pulegensre 487.  
 Pulegol 469.  
 Pulegon 439, **486**.  
 — -amin 484.  
 Pulenol 433, 446.  
 Pulenon 439, **487**.  
 Pulvinsäure 609.  
*Punica granatum* 914.  
 Purinbasen 795, 947, 950.  
 Purpur, antiker 760.  
 Purpur, französ. 214.  
 Purpurin 684.  
 — -amid 684.  
 — -carbonsäure 685.  
 Purpurogallin 216.  
 Purpuroxanthin 683.  
 Pyramidon 781.  
 Pyranthron 686.  
 Pyrazindicarbonsre 956.  
 Pyrazine 954, 955.  
 Pyrazolalkylsulfid 781.  
 Pyrazole 156, 362, 768.  
 Pyrazol-blau 779.  
 — -carbonsrn 774.  
 Pyrazolidine 768.  
 Pyrazolidone 159, 768, 769, 778, 784.  
 Pyrazolin 156, 768, **775**.  
 — -carbonsäuren 776.  
 — -ketone 776.  
 — -reaction, Knorr's 770.  
 Pyrazolinvbdgn 6.  
 Pyrazolketone 774.  
 Pyrazolone 768, 769, **777**, **778**, 781.  
 Pyrazolonazofarbstoffe 783.  
 Pyrazolon-carbonsrn 782.  
 — -derivate, dicyclische 789.  
 Pyrazolsulfosre 771.  
 Pyren 51, **663**, 926.  
 — -säure 651, **664**.  
 Pyridazine 943.  
 Pyridazin-dicarbonsre 943, 945.  
 Pyridazinone 944.  
 Pyridazone **943**, 944.  
 Pyridin 52, 132, 806, 843, 844, **850**.  
 — -azoresorcin 854.  
 — -betaïn 708, **851**.  
 — -carbonsrn 849, 850, 852, 858, 943.  
 — -chinon 856.  
 — -dicarbonsre **860**, 873.  
 — -disulfosre 856.  
 — -pentacarbonsre 861.  
 — -sulfonsäuren **853**, 855.  
 — -synthesen 845.  
 — -tetracarbonsre 861.  
 — -tricarbonsre **861**, 927.  
 Pyridone 834, 855.  
 Pyridoylessigester 862.  
 Pyridyl-acrylsäure 862.  
 — -aethylamin 857.  
 — -aethylcarbinol 856.  
 — -alkine 856.  
 — -carbinol 856.  
 — -mercaptan 856.  
 — -methylpyrrol 907.  
 — -milchsre 862.  
 — -phenylcarbinol 856.  
 — -propionsre 862.  
 — -pyrrol **724**, 725, 908.  
 — -urethan 854.  
 Pyrimidine 947, 948.  
 Pyrimidincarbonsrn 948.  
 Pyrimidon 948.  
 Pyrimidenderivate 879.  
 Pyro-catechin 208.  
 — -cinchonsre 860.  
 — -coll 728.  
 — -condensationen 44, 52.  
 — -gallol **216**, 316.  
 — — -aldehyd **316**, 414.  
 — — -carbonsre 216, 217, **332**.  
 — — -phenylphtalid 571.  
 — — -phtaleïn 576.  
 — — -succineïn 574.  
 — -gallusre **216**, 569.  
 — -glutaminsre 723, 731.  
 — -koman 835.  
 — -komensäure 835.  
 — -kresol 840.  
 — -mekazonsre 836, **856**.  
 — -mekonsäure 835.  
 — -mellithsäure 353.  
 Pyron 777, 834, **835**.  
 — -carbonsäuren 834.  
 Pyronon 834.  
 Pyrotitarsäure 714.  
 Pyrro-diazole 811, 814, 817, 826.  
 Pyrrol 185, **722**, 744, 848.  
 — -aldehyd 727.  
 — -azoverbdgn 727.  
 — -carbonsrn 724, **727**.  
 — -diessigdicarbonsäure 728.  
 Pyrrolenphtalid 729.  
 Pyrrolidin **730**, 907.  
 — -carbonsre 731.  
 Pyrrolin 730.  
 Pyrrolrot 723.  
 Pyrrolylen 731.  
 Pyrro-monazole 768, 793.  
 — -triazole 829.  
 Pyrrolylpyrrol 727.  
 Pyrrolyglyoxylsre 727.  
 Pyrrolyl-methylketon 727.  
 — -urethan 728.  
 Quebrachit 435.  
 Quecksilber-diphenyl 78, 170, **171**, 206.  
 — -phenyl-acetat 171.  
 — — -bromid 171.  
 — — -chlorid 171.  
 — — -jodid 171.  
 — — -oxydhydrat 171.  
 Quercetin 217, 692, 838, **839**.  
 Quercit 334, **434**.  
 Quercitrin 692.  
 Quercitron 692.  
*Quercus infectoria* 332.  
*Quercus tinctoria* 692.  
 Rainfarnöl 491.  
*Ranunculaceen* 692.  
*Remija pedunculata* 917.  
 Resaceteïn 837.  
 Resacetophenon 318.  
 — -diaethylaether 318.  
 Resaurin 569.  
 Resazurin 212, **938**.  
*Reseda luteola* 328, 839.  
 Resocyanin 413.  
 Resodicarbonsre 349.  
 Resorcin 18, 115, 143, 191, 208, **211**, 217, 329, 434, 444, 938.  
 Resorcin-benzeïn 567.  
 — -carbonsäure 329.  
 — -dialdehyd 336.  
 — -disazobenzol 212.  
 — -phtaleïn 574.  
 — -tricarbonsre 45.  
 — -trisazobenzol 212.  
 Resorcyl-aldehyd 316.  
 — -maleinsrelacton 422.  
 — -phenylphtalid 571.  
 — -säure 329.

- Resorufin 212, **938**.  
 Restvalenzen 42.  
 Reten 527, **662**.  
 Reten-chinon 662.  
 — -diphensäure 662.  
 — -dodekahydrür 662.  
 — -fluoren 665.  
 — -fluorenalkohol 667.  
 — -glycolsäure 662.  
 — -keton 662, **668**.  
*Rhabarberarten* 685.  
*Rhabarberwurzel* 684.  
 Rhamnose 154, 691, 713.  
 Rhamnoside 691.  
*Rhamnus frangula* 685, 692.  
 Rhein **685**, 692.  
*Rheumarten* 684.  
 Rhodamine 199, 567, **576**.  
 Rhodan-acetanilid 105.  
 — -ammonium 119.  
 Rhodaninsäure 808.  
 Rhodanphenyl 107.  
 Rhodinal 469.  
 Rhodinasäure 470.  
 Rhodinol 468.  
 Rhodizonsäure **227**, 435.  
*Rhusarten* 332, 839.  
 Ring-alkohole, hydro-  
 arom. 432.  
 — -amine, hydroarom.  
 436.  
 — -bildung, Methoden  
 d. bei Cycloparaffinen  
 3.  
 — -ketone, hydroarom.  
 437.  
 — -olefine 1.  
*Robinia pseudacacia* 742,  
 839.  
 Robinin 839.  
*Roccella* 213, 214, 329.  
 Roccellin 639.  
 Rohbenzol 15.  
 Römisch-Kümmelöl 251.  
 Rosamine 567.  
 Rosanilin 72, 309, 541,  
**560**.  
 Rosanilinsulfosäure 562.  
 Rose bengale 575.  
 Rosenöl 468.  
 Ros-indole 744.  
 — -indon 969.  
 — -induline 968, 969.  
 Rosmarinöl 479, 505.  
 Rosolsäure 309, 505, **568**.  
*Roskastanie* 839.  
 Rotholz 693.  
 Rotöl 56.  
 R-Säure 640.  
 Rubazonsäure 779.  
 Rubeanwasserstoff 164,  
 798.  
 Ruberythrinsäure 689.  
*Rubia tinctorum* 682.  
 Rufigallussäure 331, **685**.  
 Rufiopin 341, **685**.  
 Rufol 674.  
*Sabadillsamen* 328.  
 Sabinaketon 443, 473, **490**,  
 491.  
 Sabinan 489, 490.  
 Sabinangruppe 491.  
 Sabinen 464, 473, 474,  
 480, 482, **490**.  
 — -glycol 490.  
 — -hydrat 482, **491**.  
 — -säure 490.  
 Sabinol 491.  
 Saccharëine 305.  
 Saccharin 258, **305**.  
 Sächsischblaufärberei  
 760.  
 Sadebaumöl 490, 491.  
 Säure-amide, arom. 274.  
 — -anilide 95, 96.  
 — -fuchsin 562.  
 — -gelb 145, **177**.  
 — -grün 559.  
*Safflorblätter* 695.  
 Safranine 118, 234, 967,  
 969.  
 Safraninone 971.  
 Safranole 971.  
 Safransurrogat 195.  
 Safrol 316, 328, 330, 355,  
**396**.  
 Safrosin 575.  
 Salbeiöl 479.  
 Salicil 592.  
 Salicin 307, **688**.  
 Salicyl-aldehyd 307, **313**,  
 319.  
 — -aldehydglucose 688.  
 — -aldoxim 313.  
 — -amin 307.  
 — -essigsäure 321.  
 — -hydramid 313.  
 — -hydrazon 313.  
 Salicylid-Chloroform 322.  
 Salicyl-milchsäure 368.  
 Salicylophosphorigsäure-  
 chlorid 322.  
 Salicylosalicylsäure 322.  
 Salicylsäure 47, 49, 184,  
 313, **319**, 329, 840.  
 — -amid 307, **322**, 805,  
 936.  
 — -anilid 323.  
 Salicylsäure-chlorid 321.  
 — -methylester 689.  
 — -nitril 323.  
 — -phenylester 321.  
 Salicylursäure 323.  
 Saligenin **307**, 313, 319,  
 688.  
 Saligeninglucose 688.  
 Salipyridin 780.  
 Saliretin **307**, 688.  
 Salit 506.  
*Salix helix* 688.  
 Salol 321.  
 Salvarsan 168, **170**.  
 Sambunigrin 691.  
 S a n d m e y e r'sche Re-  
 action 130.  
 Santalen 525.  
 Santalol 526.  
 Santen 505.  
 Santenglycol 505.  
 Santenol 505.  
 Santonin 638, **692**.  
 Santoninsäure 692.  
 Santonsäure 692.  
*Sassafras officinale* 396.  
*Satureja hortensis* 187.  
 S c h ä f f e r'sche Sre  
 640.  
 Schellack 527.  
*Schierling* 413.  
 S c h i f f'sche Basen 248.  
 Schleimharze 527.  
 Schleimsäure 714.  
 S c h ö l l k o p f'sche Sre  
 640.  
 Schöllkraut 836.  
 Schwefelfarbstoffe 942.  
 Schwefelschwarz 942.  
 Schweröl 52.  
 Scopolamin 910.  
*Scorzonera hispanica* 689.  
 Scyllit 435.  
 Sebacinsäure 612.  
 — -amidoanilin 979.  
 — -hydrazid 979.  
 — -phenylendiamid 979.  
 Sedanonsäure 458.  
*Seidelbast* 413.  
 Selen-azol 810.  
 — -benzamid 282.  
 — -diazole 827.  
 Seleno-phen 721.  
 — -phenol 175, **207**.  
 — -phtalid 338.  
 — -pyridin 782.  
 Selenoxen 721.  
 Sellerieöl 471.  
 Semidinumlagerung 115,  
**147**, 148, 532, 640.



- Senföle 119.  
*Sennesblätter* 684, 685.  
 Sesquiterpene 464, **525**.  
*Shikimino Ki* 396.  
 Shikimisäure 455.  
 Shikimol 396.  
 Siambenzoë 268.  
 Siegellack 527.  
 Silberformanilid 97.  
 Silicium-phenyltriaethyl  
 170.  
 — -tetraphenyl 170.  
 — -triphenylmethyl 170.  
 Silicobenzoësäure 170.  
 Silico-diphenylimid 95.  
 — -tetraphenylamid 95.  
 — -tetrapyrrol 724.  
 Sinalbin 326, **688**.  
 — -senföle 688.  
 Sinapanpropionsäure 939.  
 Sinapin 688.  
 Sinapinsäure 331, **414**,  
 688.  
 Sinigrin 688.  
*Siphonia elastica* 527.  
 Skatol 745.  
 — -carbonsäure 748.  
 — -essigsäure 748.  
 S k r a u p'sche Chinolin-  
 synthese 683, 870.  
 Sobrerol 499.  
 Sobreron 500.  
 Sobrerythrit 500.  
 Solanumbasen 909.  
 Solidgrün 212, **559**.  
*Sophora speciosa* 907.  
 — *tomentosa* 907.  
 Sophorin 907.  
 Sozodol 204.  
 Spannungstheorie von  
 B a e y e r 3.  
 Spartein 909.  
*Spartium Scoparium*  
 909.  
 Spicköl 505.  
*Spiraea ulmaria* 313, 319.  
 Spiritusblau 564.  
 Spiroylige Säure 313.  
 Stachydrin 732.  
*Stechapfel* 910.  
*Steinklee* 410, 411.  
 Steinkohlenteer 51, 259,  
 618, 629, 637, 734,  
 845, 869, 889.  
 Stickstoff-benzoyl 273,  
**277**.  
 — -verbinden, optisch  
 active 90, 241.  
 — -wasserstoffsäure 139,  
 278, 811, 829.  
 Stickstoff-wasserstoffsre-  
 phenylester 139.  
 Stilbazol 852.  
 Stilben 26, 55, 238, 251,  
 365, 579, 582, **584**.  
 Stilben-bernsteinsäure  
 596.  
 — -carbonsäuren **594**,  
 595.  
 — -chinon 586.  
 — -diamin 588.  
 — -dibromid 588.  
 — -dichlorid 588.  
 — -glycoldiacetat 592.  
 — -glycoldibenzoat 592.  
 — -hydrat 587.  
 — -methylketon 594.  
 — -propionsäure 595.  
 Storax 236, 389, 398, 403.  
*Strophanthusarten* 906.  
 Strychnidin 921.  
 Strychnin 886, **920**.  
 — -olon 921.  
 — -onsäure 921.  
 — -säure 921.  
 — -sremethylbetaïn 921.  
 Strychnolin 921.  
 Stubb fett 657, 761.  
 Stycerin 356.  
 Stycerinsäure 370.  
 Styphninsäure 212.  
 Styracin 404.  
 Styrogallol 676.  
 Styrol 8, 52, 356, 369,  
 389, 584, 718.  
 Styrol-dibromid 357.  
 — -dichlorid 357.  
 Styrolenalkohol **355**, 626.  
 Styrol-oxyd 356.  
 — -pseudonitrosit 359.  
 Styron 388, **398**.  
 Styronbromid 356.  
 Styrylamin 398.  
 Styryl-benzylketon 605.  
 — -bernsteinsäure 422.  
 — -isocyanat 398.  
 — -itaconsäure 422.  
 — -methylcarbinol 398.  
 — -oxyessigsäure 419.  
 — -phenacylpropionsäure  
 611.  
 — -pyridin 852.  
 — -trimethylencarbon-  
 säure 393.  
 Suberan 22.  
 — -aldehyd 24.  
 — -carbonsäuren 24.  
 — -essigsäure 25.  
 Suberen 22.  
 — -aldehyd 24.  
 Suberen-carbonsäure 24.  
 — -essigsäure 23.  
 Suberinsäure 915.  
 Suberon **23**, 914.  
 Suberylalkohol **23**, 437.  
 Suberylamin 23.  
 Suberylen-essigsäure 25.  
 Suberylglycolsäure 24.  
 — -methylamin **23**, 26.  
 — -pinakon 23.  
 Substitutionsregelmässig-  
 keiten bei der Bildung  
 der Benzolderivate  
 76.  
 Succinanil 110.  
 Succinansäure 110.  
 Succindialdehyd 710.  
 Succindialdoxim 721.  
 Succinimid 110, 722.  
 Succinrhodamin 576.  
 Succinylbernsteinsäure  
 222, 351, 441, 460,  
**461**, 475.  
 Succinylphenylhydrazin  
 163.  
 Sulfamidbenzoësäure 305.  
 Sulfanilid 95.  
 Sulfanilsäure **176**, 177,  
 222, 305.  
 Sulf-carbanil 107.  
 — -hydro-benzothiazol  
 198, 206, **810**.  
 — -hydrol- $\omega$ -chlorstyrol  
 738.  
 Sulfinide 173, 305.  
 Sulfiren 172.  
 Sulfo-anthranilsäure 299.  
 — -benzid **180**, 246, 305.  
 — -benzoësäure 173, 183,  
**304**, 319, 574.  
 — -benzoësreanil 304.  
 — -benzol-azophenol  
 203.  
 — — -disulfid 179.  
 — — -sulfid 179.  
 — — -trisulfid 179.  
 — -camphersäure 522.  
 — -camphylsäure 522.  
 — -carbanilamid 103.  
 — -carbanilid 104.  
 — -carbizin 161.  
 — -hydrazinessigester  
 707.  
 — -isopropylbernstein-  
 säure 522.  
 — -monopersäure 77, 91,  
 92.  
 Sulfone 172, **180**.  
 Sulfonsäurephenylester  
 189.

- Sulfophosphate 190.  
 Sulfophosphazobenzol-  
 chlorid 95.  
 Sulfophtalsäure 347.  
 Sulfosalicylsäure 324.  
 Sulfosäuren 54, **172**.  
 Sulfoterephtalsäure 350.  
 Sulfoxyde 207.  
 Sulfozimmertsäure 407.  
 Sulfuriren 172.  
 Sulfuvinursäure 807.  
 Sultame 636.  
 Sultone 641.  
 Suprarenin 357.  
 Sylvan 711.  
 Sylvanessigsäure 715.  
 Sylvestren 452, 464, **475**.  
 Sylveterpin **476**, 480.  
 Sylveterpineol 476.  
 Sylvinsäure 526.  
*Syndesmon Thallictroïdes*  
 892.  
 Synthesen, Aluminium-  
 chlorid- 52; pyrogene  
 52.  
*Syringa vulgaris* 689.  
 Syringaaldehyd **317**, 414.  
 Syringasäure 331.  
 Syringin 317, **689**.  
  
 Tanacetangruppe 490.  
 Tanacetketoncarbonsäure  
 491.  
 Tanacetogendicarbonsäure  
 490.  
 Tanacetone 491.  
*Tanacetum vulgare* 491.  
 Tanacetylalkohol 491.  
 Tannin 216, 331, **332**.  
 Tartrazin 178, **783**.  
 — -säure 783.  
 Taurin 176.  
 Tautomerie, virtuelle 615,  
 770, 796, 801.  
 Teraconsäure 497.  
 Teracrylsäure 497.  
 Terebinsäure 10, **497**.  
 Terephtalaldehyd **336**,  
 569.  
 — -dipersäure 350.  
 — -säure 226, 269, 342,  
**349**, 418.  
 Teresantsäure 505.  
 Terpene 60, **463**.  
 Terpengruppe, bicycli-  
 sche 489.  
 Terpengruppe, mono-  
 cyclische 471.  
 Terpengruppe, olefinische  
 467.  
  
 Terpen-Nomenclatur 466.  
 Terpenogene 467.  
 Terpentin 494.  
 Terpentinöl 472, 479, **494**.  
 Terpenylsäure 496, **497**.  
 Terpin 479.  
 Terpinen 445, 464, 469,  
**473**, 481, 484, 486,  
 490.  
 — -dihydrohalogenide  
**474**, 490, 491.  
 — -monochlorhydrat  
 490.  
 — -nitrosit 486.  
 Terpinenol 443, 473, 474,  
 480, 481, **482**, 490,  
 491.  
 Terpinenterpin 473, 474,  
**480**, 482, 490, 491.  
 Terpeneole 448, 452, 469,  
 472, 477, 479, **481**,  
 495, 499.  
 Terpeneoldibromid 500.  
 Terpinhydrat 468, **479**,  
 495, 499.  
 Terpinolen 464, 469, **472**,  
 473, 481.  
 Tertiär-ämyl-anilin 89.  
 — — -phenol 187.  
 — — -butyl-anilin 89.  
 — — -phenol 187.  
 — — -pyridin 851.  
 Tetra-äthylbenzol 61.  
 — -äthylphenol 187.  
 — -amido-anisol 200.  
 — — -benzol 119.  
 — — -diphenyl 532.  
 — — — -azophenylen  
 116.  
 — — -pyrimidin 949.  
 — -benzoylhydrazin 277.  
 — -benzylharnstoff 242.  
 — -brom-benzidin 531.  
 — — -benzochinon 221,  
 225.  
 — — -benzolsulfanilsäure  
 diazid 124.  
 — — -cyclohexandion  
 441.  
 — — -diäthyl-dichinol  
 311.  
 — — -dichlorfluoresceïn  
 575.  
 — — -diphenochinon  
 535.  
 — — -fluoresceïn 575.  
 — — -hydrochinon 215.  
 — — -indigo 760.  
 — — -methyläthyl-  
 dichinol 310, **311**.  
  
 Tetra-brom-methylen-  
 chinon 309.  
 — — -oxybenzyl-  
 bromid 308.  
 — — -phenol 192.  
 — — -phenolphtaleïn  
 573.  
 — — -tereptalsäure  
 350.  
 — — -tetrachlorfluores-  
 ceïn 575.  
 — — -thiophen 719.  
 — — -toluchinol 311.  
 — — -toluchinoloxyd  
 312.  
 — -chlor-aceton 49, 217.  
 — — -anthranilsäure 299.  
 — — -benzidin 531.  
 — — -benzochinon o-  
 221.  
 — — -benzol 63.  
 — — -brenzcatechin  
 209.  
 — — -chinon 47, 48,  
 209, **225**, 227.  
 — — -cyclohexan 428.  
 — — -cyclopentan 15.  
 — — -diketo-R-penten  
**18**, 48.  
 — — -diketotetrahydro-  
 naphthalin 620, 628.  
 — — -dioxytolan 587.  
 — — -diphenochinon  
 535.  
 — — -galleïn 526.  
 — — -hydrindon 386,  
**620**, 628.  
 — — -hydrochinon 215.  
 — — -indigo 760.  
 — — -ketodihydroben-  
 zol 444.  
 — — -kohlenstoff 319.  
 — — -methylphtalid  
 417.  
 — — -phenol 192.  
 — — -phenolphtaleïn  
 573.  
 — — -phtalsäure **347**, 622.  
 — — -pyridin 853.  
 — — -pyrrol 726.  
 — — -stilbenchinon 586.  
 — — -tereptalsäure  
 350.  
 — — -tetraketocyclo-  
 hexan 441.  
 — — -tetraketohexa-  
 methylen 226.  
 — — -thiophen 719.  
 — — -toluchinol 310,  
**311**.



- Tetra-chlor-triketopenta-  
 methylen 226.  
 — — -xylylenoxyd 334.  
 — — -hydro-acenaphten  
 653.  
 — — -acetophenon 448.  
 — — -acetyltoluol 483.  
 — — -acridine 899.  
 — — -benzaldehyd 447.  
 — — -benzoësäure 268,  
**451**, 613.  
 — — -benzol 2, **429**.  
 — — -benzoltetracar-  
 bonsre 353.  
 — — -berberin 932.  
 — — -carbazol 439, 747,  
 763, **764**.  
 — — — -carbonsäure  
 764.  
 — — -carveol 477, **478**.  
 — — -carvon 473, 474,  
**485**.  
 — — -carvylamin 483.  
 — — -chinaldin 263,  
**884**.  
 — — -chinazoline 953.  
 — — -chinolin 884.  
 — — -chinolin-carbon-  
 säure 885.  
 — — — -propionsrelac-  
 tam 886.  
 — — -chinon 441.  
 — — -chinoxalin 118,  
**960**.  
 — — -chlorcymol 484.  
 — — -cornicularsre 607.  
 — — -cuminaldehyd  
**475**, 499.  
 — — -dichlortoluol 67.  
 — — -dioxyterephthal-  
 säure **350**, 460.  
 — — -dipententribro-  
 mid 472.  
 — — -diphenyl 528.  
 — — -diphenylfurfuran  
 715.  
 — — -eucarveol 494.  
 — — -euracvon 494.  
 — — -eucarvylamin  
 494.  
 — — -fenchen 505.  
 — — -furfuran 170, **716**.  
 — — — -dicarbonsre  
 715.  
 — — -isochinolin 889,  
**893**.  
 — — — -carbonsre 893.  
 — — -isophthalsre 348,  
**459**.  
 — — -isoxylol 517.
- Tetra-hydro-ketochin-  
 azolin 246.  
 — — -methyl-nicotin-  
 säure 906.  
 — — -naphtalinderi-  
 vate, aliphatisch- cy-  
 clische od. alicyclische  
 = ac; arom. = ar 654.  
 — — -naphtalindicar-  
 bonsäure 656. .  
 — — -naphtaline 654.  
 — — -naphtinolin 603,  
**895**.  
 — — -naphtochinon  
 655.  
 — — -naphtochinolin  
 887.  
 — — -naphtoësäure 656.  
 — — -naphtol 637, **655**.  
 — — -naphtylamin 352,  
**655**.  
 — — -naphtylendiamin  
 655.  
 — — -naphtylenglycol  
 656.  
 — — -naphtylenoxyd  
 654, **656**, 706.  
 — — -naphtylphenol  
 655.  
 — — -nicotylin 908.  
 — — -oxazole 804.  
 — — -oxyterephthal-  
 säure 461.  
 — — -phenol 435.  
 — — -phenyldimethyl-  
 pyrazol 771.  
 — — -phenylfurfuran  
 715.  
 — — -phtalazin 945.  
 — — -phtalsre 458.  
 — — -picolin 863.  
 — — -pyrazol 784.  
 — — -pyridin 863.  
 — — -pyrimidine 949.  
 — — -pyronderivate  
 836.  
 — — -pyrrole 729.  
 — — -terephthalsre 459.  
 — — -thiochinazolin  
 246.  
 — — -thiophendicar-  
 bonsäure 720.  
 — — -toluchinolin 884.  
 — — -toluol 430.  
 — — -toluylsre **452**, 475,  
 481, 483.  
 — — -trioxybenzoësre  
 455.  
 — — -uvitinsre 463.  
 — — -xylylsre 452.
- Tetra-jod-benzol 64.  
 — — -fluoresceïn 575.  
 — — -phenolphthaleïn  
 573.  
 — — -pyrrol 726.  
 — — -tetrachlorfluores-  
 ceïn 575.  
 — — -ketonaphthalin 644.  
 — — -ketopiperazin 957.  
 — — -methoxybenzhydrol  
 543.  
 — — methoxy-benzoyliso-  
 chinolin 927.  
 — — -diphtalyl 594.  
 — — -phenylnaphtol  
 928.  
 — — -methyl-apionol 219.  
 — — -benzoësäure 269.  
 — — -benzol 59.  
 — — -diamido-benz-  
 hydrol 543.  
 — — — -benzhydryl-  
 arylamin 543.  
 — — — -benzhydryl-  
 sulfid 543.  
 — — — -benzil 592.  
 — — — -benzo-phenon 92  
**548**.  
 — — — — -imid 548.  
 — — — — -sulfon 843.  
 — — — — -benzthio-  
 hydrol 543.  
 — — — — -diphenyl-  
 amin 234.  
 — — — — -diphenyl-  
 anthron 675.  
 — — — — -diphenyl-  
 methan 541.  
 — — — — -diphenyl-  
 methansulfon 843.  
 — — — — -diphenyl-  
 phtalid 571.  
 — — — — -phenyloxan-  
 thron 677.  
 — — — — -tetraphenyl-  
 aethylen 597.  
 — — — — -thiobenzo-  
 phenon 548.  
 — — — — -triphenyl-  
 carbinol 558.  
 — — — — -triphenyl-  
 methan 554.  
 — — — — -triphenyl-methan-  
 carbonsäure 569.  
 — — — — -diketotetra-  
 methylen 12.  
 — — — — -dioxydiphenol  
 534.  
 — — — — -diphenochinon  
 535.

- Tetra-methyl-dipyrrol 745.  
 — — -dipyridyl 852.  
 Tetra-methylen 3, **10**.  
 — — -aethylketon II.  
 — — -carbinol II.  
 — — -carbonsre **12**, 261.  
 — — -diaethylcarbinol II.  
 — — -diaethylglycol II.  
 — — -diglyoxylsäure **13**.  
 — — -dimethylcarbinol II.  
 — — -dipiperidin 717.  
 — — -gruppe **10**.  
 — — -imin 730.  
 — — -methyl-amin II.  
 — — -methylcarbinol II.  
 — — -methylketon II.  
 — — -oxyd 710, 716.  
 — — -sulfid 721.  
 — -methyl-indol 725, **745**.  
 — — -ketopiperidin 867.  
 — — -ketopyrrolidin 732.  
 — — -methylbenzoxypiperidincarbon-sre 868.  
 — — -oxypiperidin 867.  
 — — -phenol 187.  
 — — -phenylendiamin 230.  
 — — -phenylglyoxyl-säure 377.  
 — — -piperidin 867.  
 — — -pyrazin 955.  
 — — -pyrazol 770.  
 — — -pyridin 851.  
 — — -pyron 835.  
 — — -pyrrolidincarbon-säure 835.  
 — — -pyrrolincarbon-säure 730.  
 — — -violett 563.  
 Tetramidoanisol 200.  
 Tetra-nitro-benzol 71, **73**, 79.  
 — — -diphenyl 530.  
 — — -diphenyl-essigsre 581.  
 — — -methan 540.  
 — — -kresol 195.  
 — -nitrosobenzol **79**, 229.  
 -oxy-anthrachinon 685.  
 — -benzaldehyd 316.
- Tetra-oxy-benzol 217, **219**.  
 — — -benzophenon 546, **549**.  
 — — -diphenyl 534.  
 — — — -essigsre 581.  
 — — -chinon **226**, 227.  
 — — -flavon 839.  
 — — -naphtalin 642.  
 — — -terephthalsre 462.  
 — — -xylol 219.  
 Tetra-phenyl-aethan **597**, 598.  
 — — -aethandicarbon-säure 600.  
 — — -aethylen **597**, 598.  
 — — -aethylendichlorid 597.  
 — — -aethylenglycol 597.  
 — — -aethylenoxyd 598.  
 — — -allen 600.  
 — — -bernsteinsre 600.  
 — — -benzol **539**, 612.  
 — — -butadiën 605.  
 — — -butan 239.  
 — — -croto lacton 607.  
 — — -cyclopentadiën 16.  
 — — -dibiphenylaethan 599.  
 — — -dihydropyridazin 771, **943**.  
 — — -dimethylenchinon **576**, 580.  
 — — -dihydotetrazin 977.  
 — — -furfuran 606, **711**.  
 — — -guanidin 106.  
 — — -harnstoff 101.  
 — — -hexahydotetra-zin 977.  
 — — -hexatriën 611.  
 — — -hydrazin 94, 117, **151**, 964.  
 — — -methan 26, 555, **577**.  
 — — -pentamethylen 13.  
 — — -propenol 602.  
 — — -pyridin 852.  
 — — -pyrrol 606, 725.  
 — — -tetramethylen-glycol 605.  
 — — -tetrazolin 253.  
 — — -tetrazon 151, **167**.  
 — — -thioharnstoff 104.  
 — — -thiophen 238, 585, **718**.
- Tetra-salicylid 322.  
 — -thioaethylchinon 226  
 — -tolyllhydrazin 151.  
 — -tolyloxamid 109.  
 — -tolyltetrazon 151, **167**.  
 Tetrazine 975, 976.  
 Tetrazindicarbon-sre 976.  
 Tetrazolcarbon-sren 832.  
 Tetrazole 139, 283, **829**, 859.  
 Tetrazoliumvbdgn 833.  
 Tetrazolmercaptan 833.  
 Tetrazolsulfosäure 833.  
 Tetrazone 69, **167**.  
 Tetrazotsre 830.  
 Tetrazyl-azoimid 832.  
 — -hydrazin 832.  
 Tetronsäure 716.  
 Thalleiochinreaktion 916.  
 Thallin 884.  
 Thebain **925**, 926.  
 Thebaol 925, **926**.  
 Thebenidin 926.  
 Thebenin 926.  
 Thebenol 926.  
*Thee* 331, 332.  
 Thialdolanilin **93**, 707.  
 Thianthren 211.  
 — -dioxyd 211.  
 — -disulfon 211.  
 — -monosulfon 211.  
 Thiazine 114, 939.  
 Thiazolcarbon-srn 807.  
 Thiazole 105, 359, 806.  
 Thiazoline 807.  
 Thiënon 720.  
 Thiënyl-acrylsäure 720.  
 — -carbinole 720.  
 — -diphenylmethan 718.  
 — -glyoxylsäure 720.  
 — -methylketon 720.  
 — -phenylketon 720.  
 — -sulfhydrat 719.  
 — -triphenylmethan 718.  
 Thio-acetanilid 98.  
 — -acridon 900.  
 — -anilide **98**, 108, 171.  
 — -anilin 206, **207**.  
 — -benz-aldehyd **251**, 718.  
 — — -amid 281.  
 — — -anilid 241, **282**, 809.  
 — — -azimid 300, **975**.  
 — — -hydroxamsäure 286.  
 — -benzidin 533.  
 — -benzimidazolin 802.  
 — -benzoësäure 274.



- Thio-benzoësäure-sulfanhydrid 274.  
 — -benzophenon 545.  
 — -benzoxazol 805.  
 — -benzoylacetone 362.  
 — -biazoldisulfosre 828.  
 — -biazolin 105, **827**.  
 — -borneol **507**, 511.  
 — -campher 507, **511**.  
 — -camphersreimid 519.  
 — -carbanilsäure 103.  
 — -carbonylthiocarbani-  
 lid 708.  
 — -carvacrol 187, **205**.  
 — -chinanthren 877.  
 — -chinolin 881.  
 — -chlorstyrol 393.  
 — -cumarin 411.  
 — -cumazon 245, **935**.  
 — -cumothiazon 245,  
**939**.  
 — -diazine 978.  
 — -diazol 826, 827, **828**,  
 829.  
 — — -dicarbonsre 828.  
 — — -dithiol 828.  
 — -diglycolanilsäure 100.  
 — -dinaphtylamin 632.  
 — -diphenylamin 94,  
 207, 210, 763, **940**.  
 — -diphenylimide 207.  
 — -fluorescein 574.  
 — -formaldehyd 108.  
 — -formanilid **98**, 99.  
 — -harnstoffe, cyclische  
 117.  
 — -hydroxylamin 828.  
 — -indigorot 323, 738,  
**740**.  
 — -indigoscharlach 739,  
 752, **755**.  
 — -indigoweiss 741.  
 — -indirubin 739, **740**.  
 — -indogenide 739.  
 — -indoxyl 323, **738**, 739,  
 741.  
 — — -carbonsre 323, **739**.  
 — -isatin 376, 740, **754**.  
 — -ketothiazolidin 808.  
 — -kresol 205.  
 — -monazol 806.  
 — -naphten 738.  
 — -naphtenacenaphten-  
 indigo 739.  
 — -naphtenchinon 376,  
 739, **740**.  
 — -naphtenchinonanil  
 376, 740.  
 — -naphtenindolindigo  
 739, 740, 750, **755**.  
 Thio-naphtole 642.  
 — -naphtylamin 940.  
 Thionessal 585, **718**.  
 Thionin 234, **941**.  
 Thionol 942.  
 Thionolin 942.  
 Thionyl-aniline 85, 95,  
 157.  
 Thionyl-benzidin 531.  
 — -benzol 180.  
 — -phenylhydrazon 123,  
 157.  
 — -toluidin **95**.  
 Thiooxanilsäure 109.  
 Thiooxybiazoline 825.  
 Thiophen 709, **717**.  
 — -aldehyd **720**, 738.  
 — -alkohol 720.  
 — -carbonsäuren 720.  
 — -ketone, bromirte 720.  
 Thiophenin 719.  
 Thiophenochinon 223.  
 Thiophenol 172, 173, 178,  
 183, **205**.  
 — -glyoxylsäure 376.  
 — -sulfosäure 131.  
 Thio-phenyl-acetal 205.  
 — — -aceton 205.  
 — — -naphtylamin 940.  
 — -phtalsäureanhydrid  
 345.  
 Thiophtalid 338.  
 Thiophtalimidin 338.  
 Thiophten 721.  
 Thiopyrazolone 778.  
 Thio-pyridin 856.  
 — -pyridon 856.  
 — -pyrin **780**, 782.  
 — -pyronin 843.  
 — -rosindon 969.  
 — -salicylsre 305, **323**.  
 752.  
 — -salicylsrephenyl-  
 ester 324.  
 — -semicarbazide 827,  
 829.  
 Thiosinamin 808.  
 Thio-tetra-hydro-china-  
 zolin 953.  
 — — — -glyoxaline  
 799.  
 Thiotolen 718.  
 Thio-tolidin 533.  
 — -toluidin **207**, 809.  
 — -toluylsre 274.  
 — -triazol 829.  
 — -urazol 822.  
 — -xanthen **842**, 843.  
 — -xanthon 842, **843**.  
 — -xanthylol 842.  
 Thioxene 718.  
 Thujaketonecarbonsre  
 491.  
 Thujaketosre 491.  
 Thuja-menthol 492.  
 — -menthon 492.  
 Thujan 491.  
 Thujaöl 491, 524.  
 Thujen 474, 480, 482,  
**490**, 491.  
 Thujon 486, **491**, 612.  
 Thujonisoxim 492.  
 Thujonoxim 492.  
 Thujylalkohol 490, **491**.  
 Thujylamin 490, **491**.  
 Thymianöl 186.  
 Thymochinon 224.  
 Thymol **186**, 224, 474,  
 478, 481, 484, 488,  
 492.  
 Thymoldialdehyd 336.  
 Thymoocyminsre 326.  
 Thymotin-aldehyd 314.  
 — -säuren 326.  
*Thymus vulgaris* 186.  
 Tiglinsre 922.  
 Tinte 333.  
 Tolan 26, 579, **585**, 586.  
 — -dichlorid 593.  
 — -tetrachlorid 592.  
 Tolazon 947.  
 Tolidine 148, 532, 533.  
 Tolidinsulfosäure 534.  
 Tolilsäure 582.  
 Tolimidazolcarbonsäure  
 801.  
*Tollkirsche* 910.  
 Tolu-balsam 57, 236, 267,  
 403.  
 — -benzylamin 241.  
 — -chinaldin 875.  
 — -chinol 311.  
 — -chinoline 875.  
 — -chinon 224.  
 — -chinoxalin 959.  
 — -hydrochinon 215.  
 Toluidin-blau 88.  
 — -chlorhydrat 84.  
 Toluidine 87.  
 Tolunitril **279**, 350.  
 Toluol 52, **57**, 185, 239,  
 251, 584.  
 — -disulfosre 175.  
 — -sulfinsäure 174.  
 — -sulfosäuren **174**, 187.  
 Tolu-phenazin 962.  
 — -piaselenol 829.  
 — -safranin 970.  
 — -tolyldihydrotriazin  
 974.

- Toluyaldehyd 250.  
 — -benzoësre 678.  
 — -chlorid 273.  
 Toluylen 584.  
 Toluylen-acetamidin 800.  
 — -blau 234.  
 — -diamine 116, 234.  
 — -glycol 587.  
 — -harnstoff 802.  
 — -rot 116, 234, **966**.  
 Toluyaldehyd 361.  
 — -sre 24, 58, **264**, 268, 272, 628.  
 — -säureanhydrid 273.  
 Tolyl-acetyl-glycolsre 380.  
 — -acrylsäure 407.  
 — -aethylalkohol 237.  
 — -azimidotoluol 816.  
 — -carbinole 237.  
 — -diphenylcarbinol 555.  
 — -essigsäure 237, **270**.  
 — -glyoxylsäure 376.  
 — -hydroxylamin **80**, 215.  
 — -isocyanid 99.  
 — -isocyanat 107.  
 — -nitromethan 240.  
 — -phenylketon **545**, 671.  
 — -phosphorchlorür 169.  
 — -phtalid 550.  
 — -semicarbazid 160.  
 — -sulfaminsäure 95.  
 — -tartronsre 383.  
 — -trianilidophosphoniumchlorid 169.  
 Tolypyrin 780.  
*Tonkabohnen* 411.  
 Traubensäure 416.  
 Triacetonalamin 867.  
 Triacetonalamin 732, 867.  
 Triacetonalamin 867.  
 — -alkylsulfid 867.  
 Triacetophloroglucin 337.  
 Triacetsäure 835.  
 Triacetylbenzol 43, **337**.  
 — — -gallussäure 331.  
 — — -aethylacetophenon 261.  
 — — -benzol 43, 53, **61**.  
 — — -daphnetinsre 332.  
 — — -gallusaethersre 331.  
 — — -glyoxalin 972.  
 — — -kyanidin 972.  
 — — -oxyhydrochinon-aethersäure 332.  
 — — -phloroglucin 43.  
 — — -amido-azobenzol 116, 119, **146**.
- Tri-amido-benzoësäure 301.  
 — — -benzol **119**, 145.  
 — — -diphenyl 532.  
 — — — -tolylmethan 554.  
 — — -kyanidin 973.  
 — — -mesitylen 119.  
 — — -phenol **200**, 203, 230.  
 — — -phloroglucin 218.  
 — — -pyrimidin 949.  
 — — -triphenylamin 94.  
 — — -triphenylcarbinol 559.  
 — — -triphenyllessigsre-nitril 583.  
 — — -triphenylmethan 554.  
 — — -anisylcarbinol 568.  
 — — -anthrachinondiimide 680.  
 — — -arylessigsren 555, **583**.  
 — — -azine 972, 973.  
 — — -azolcarbonsäure 820.  
 — — -azole 139, 810, 811, 817, 818, 859.  
 — — -azolhydrazin 819.  
 — — -azolone 818, 820.  
 — — -azsulfole 829.  
 — — -benzamid 275.  
 — — -benzonitriloxyd 287, **288**, 825.  
 — — -benzoylacetonitril 604.  
 — — -benzoylhydrazin 277.  
 — — -benzoylhydroxylamin 286.  
 — — -methan 603.  
 — — -trimethylen 606.  
 — — -benzylharnstoff 242.  
 — — -hydroxylamin 243.  
 — — -sulfinchlorid 239.  
 — — -biphenylcarbinol 555.  
 — — -biphenylmethyl 599.  
 — — -brom-anilin **111**, 176.  
 — — -benzoësäure 271.  
 — — -benzol 37.  
 — — -benzol-azocarbonsäure 129.  
 — — -fenchan 524.  
 — — -fluoran 570, **573**.  
 — — -fluoren 665.  
 — — -hydrochinon 215.  
 — — -methoxy-propylidenchinon 309.  
 — — -oxybenzylbromid 308.
- Tri-brom-phenol 184, 191, **192**.  
 — — -phenolbrom 192.  
 — — -phenyl-naphtalin 605.  
 — — -pseudocumol 427.  
 — — -pyrogallol 217.  
 — — -resochinon 536.  
 — — -resorcin 211.  
 — — -terpan 472.  
 — — -toluchinol 311.  
 — — -xylol 68.  
 — — -carbazolcarbinol **564**, 764.  
 — — -chinolyl-methan 877.  
 — — -chinoyl 220, **227**, 441.  
 — — -chlor-acetyl-acrylsäure 47.  
 — — — -benzoësre 387.  
 — — — -pentachlorbuttersäure 48.  
 — — -aethylen 48, 225.  
 — — -aethylolpicolin 857.  
 — — -aethyliden-acetophenon 420.  
 — — — -dinaphtyl 652.  
 — — -anilin 111.  
 — — -benzol 63.  
 — — -brenztraubensäure 47, 331.  
 — — -chinon 225.  
 — — — -chlorimin 230.  
 — — -cyclohexan 428.  
 — — -cyclopentan 15.  
 — — -cyclopentendioxycarbonsäure 18.  
 — — -hydrochinon 215.  
 — — -kyanidin 973.  
 — — -methylphenylcarbinol 364.  
 — — -methylphenyl-orthophosphorsäuredichlorid 322.  
 — — -methylphtalid 386.  
 — — -oxymethyl-cumarilsäure 735.  
 — — -R-pentendioxy-carbonsäure 184.  
 — — -phenanthren 658.  
 — — -phenol **192**, 444.  
 — — -phenomalsäure 47.  
 — — -phosphanil 95.  
 — — -phtalsäure 347.  
 — — -pyridyllessigsre 862.  
 — — -pyrimidin 949.  
 — — -pyrogallol 217.



- Tri-chlor-styrol** 390.  
 — — -tetraketocyclohexan 441.  
 — — -tetraketo-hexamethylen 225.  
 — — -toluchinol 311.  
 — — -triphenylcarbinol 557.  
 — — -xylol 445.  
 — -cyanwasserstoff 972.  
**Tricyclen** 504, 612.  
 — -carbonsre 502.  
 — -furyldihydroglyoxalin 798.  
**Tricycloeksantalsre** 525.  
**Tricyclohexylmethan** 552.  
**Tricyclooctan** 26.  
*Trigonella foenum graecum* 906.  
**Trigonellin** 859, **906**.  
**Tri-jod-anilin** 111.  
 — — -benzol 64.  
 — — -chlorbenzol 64.  
 — — -phenol 192.  
 — — -styrol 390.  
 — — -triphenylcarbinol 557.  
 — -keto-hexamethylen 218.  
 — — -hydrinden 620.  
 — -ketone 337.  
 — keto-pentamethylen-dicarbonssäure 22.  
 — — -piperidin 856.  
 — — -pyrrolidin 732.  
 — — -tetrahydrochinolin **881**, 885.  
 — — -tetrahydroglyoxalin 799.  
 — -mellithsäure **353**, 527.  
 — -mesinsäure 43, 58, 175, **352**.  
 — -methoxybenzaldehyd 317.  
 — -methoxyphenanthrencarbonsre 926.  
 — -methoxyzimmtre 414.  
 — -methyl-ammoniumphenol 197.  
 — — -benzoësäure 269.  
 — — -benzole 56.  
 — — -benzylidenindolin 751.  
 — — -bernsteinsäure 509, 523.  
 — — -brenztraubensäure 187.  
 — — -chinolid 861.
- Tri-methyl-chinolin** 875.  
 — — -chinolinsre 861.  
 — — -cyclohexan 427.  
 — — -cyclohexanol 427, **433**, 446.  
 — — -cyclohexanon **439**, 487.  
 — — -cyclohexanon-carbonsre 455.  
 — — -cyclohexen 431.  
 — — -cyclo-hexenon 84, **443**, 444.  
 — — -cyclopentanon **17**, 517, 521.  
 — — -cyclopentanon-carbonsäure 520.  
 — — -dihydropyridin 863.  
 — — -dihydroresorcin 440.  
 — -methylen 7.  
 — — -aldehyd 8.  
 — — -carbanilid 102.  
 — — -carbinol 8.  
 — — -carbonsren **8**, 777.  
 — — -cyanid 904.  
 — — -diamine 770.  
 — — -dimethylcarbinol 8.  
 — — -diphenyldiamin 92.  
 — — -gruppe 7.  
 — — -imid 708.  
 — — -methylamin 8.  
 — — -oxyd 708.  
 — — -phenyl-diamin 771.  
 — — — -imin 92.  
 — — -tricarbonssäure 613.  
 — — tricyantricarbonssäure 10.  
 — — -tolyldiamin 771.  
**Tri-methyl-essigsäure** 187.  
 — — -gallusaethersäure 331.  
 — — -gallusaldehyd 332, 397, 414.  
 — — -gallussäure 397.  
 — — -hexahydrobenzaldehyd 447.  
 — — -hexahydrosalicylsäure 454.  
 — — -homogallusaldehyd 397.  
 — — -homogallussäure **332**, 397.  
 — — -indol **745**, 746.  
 — — -indolenin 745, **746**.
- Tri-methyl-indolinol** 751.  
 — — -indolinon 751.  
 — — -isoxazol 790.  
 — — -ketopentamethy-lendicarbonsre 21.  
 — — -ketopiperidin 867.  
 — — -ketotetrahydro-pyrimidin 949.  
 — — -methylen-indolin 745, **751**.  
 — — -norcamphan 504.  
 — -methylol-chinaldin 875.  
 — — -picolin 851, **857**.  
 — methyl-oxy-benzoësre 326.  
 — — — -hydrochinon-aethersäure 332.  
 — — — -tetrahydro-naphtylenammonium-hydroxyd 656.  
 — — -phenylallen 393.  
 — — -phenylammo-niumjodid 91.  
 — — -phenylindolinol 751.  
 — — -phloroglucin 217.  
 — — -phosphorbenz-betaïn 304.  
 — — -phophortolubetaïn 304.  
 — — -pyrazin 955.  
 — — -pyrazol 770.  
 — — -pyrazolin 776.  
 — — -pyrrol 725.  
 — -methyl-pyridin 851.  
 — — -salicylaldehyd 314.  
 — — -styrylcarbinol 419.  
 — — -styrol 391.  
 — — -tetrahydrobenzaldehyd 447.  
 — — -tetrahydrobenzoësäure 452.  
 — — -tricarballylsäure 523.  
 — — -trimethylen 7.  
 — — -triphenylpararos-anilin 564.  
 — -naphtylcarbinol 652.  
 — -naphtylenbenzol 653.  
 — -naphtylmethan 652.  
 — -nitranilin 113.  
 — -nitroaethylbenzol 75.  
 — -nitro-azobenzol 142.  
 — — -benzaldehyd 256, 292.  
 — — -benzoësäure 73, 271, **291**.

- Tri-nitro-benzol 43, **73**,  
   80, 194.  
 — — -butyltoluol 76.  
 — — -chlorbenzol 74.  
 — — -diaethylhydro-  
   chinon 215.  
 — — -diphenylsulfon  
   181.  
 — — -diphenyltolyl-  
   methan 553.  
 — — -fluorenon 668.  
 — — -hydranthranol  
   673.  
 — — -kresotinsre 696.  
 — — -mesitylen 75.  
 — — -naphtol 638.  
 — — -oxytoluylsre 325.  
 — — -phenol **194**.  
 — — -phenolmethyl-  
   aether 195.  
 — — -phenyl-acetessig-  
   ester 379.  
 — — — -hydroxyl-  
   amin 80.  
 — — — -malonsre 382.  
 — — — -phenylamin  
   113.  
 — — — -tartronsre  
   383.  
 — — -phloroglucin 218.  
 — — -pseudocumol 75.  
 — — -resorcin 194, **212**.  
 — -nitrosophloroglucin  
   218.  
 — -nitro-toluol 75.  
 — — -triamidotriphe-  
   nylmethan 553.  
 — — -tri-methylbenzol  
   76.  
 — — — -phenyl-carbi-  
   nol 557.  
 — — -xylidin 113.  
 — — -xylol 75.  
 — — -xylylphenylamin  
   113.  
 — -oxy-anthrachinon  
   684, **685**.  
 — — — -carbonsre 685.  
 — — — -aurin 569.  
 — — — -benzaldehyd 316.  
 — — — -benzoësäuren 331.  
 — — — -benzol 216.  
 — — — -benzophenon 549.  
 — — — -benzoprotocate-  
   chon 549.  
 — — — -chinolin 881.  
 — — — -cumarin 414, 689.  
 — — — -dicarbonsren 351.  
 — — — -diphenyltolyl-  
   carbinol 568.
- Tri-oxy-flavon 839.  
 — — -hexa-hydrocy-  
   mol 480, **481**, 486.  
 — — — -methylen 218.  
 — — — -indol **752**, 753.  
 — — — -kyanidin 973.  
 — — — -methylantra-  
   chinon 685.  
 — — — -methylisocarbo-  
   styril 892.  
 — — — -naphtalin 642.  
 — — — -naphtochinon  
   644.  
 — — — -phenanthren 661.  
 — — — -phtalsäure 351.  
 — — — -picolin 856.  
 — — — -pyridine 836,  
   856.  
 — — — -pyrimidin 949.  
 — — — -triphenyl-carbi-  
   nol 568.  
 — — — — -methan 565.  
 — — — — -xanthon 841.  
 — — — -phenacylmethyl-  
   amin **361**, 401.  
 — — — -phenazinoxazin 971.  
 — — — -phenyl-acetaldehyd  
   582.  
 — — — -acetonitril 556,  
   583.  
 — — — -acrylsre 597.  
 — — — -aethan **582**, 596.  
 — — — -aethanol 596.  
 — — — -aethanon 576.  
 — — — -aether 218.  
 — — — -aethylen 596.  
 — — — -aethylen-glycol  
   596.  
 — — — -amin **94**, 298.  
 — — — -arsin 169.  
 — — — -benzol 250, 260,  
   **539**.  
 — — — -biuret 102.  
 — — — -brom-methan  
   **555**, 599.  
 — — — — -pyrazol 772.  
 — — — — -butadien 605.  
 — — — — -carbinol 171, 274,  
   **555**, 583.  
 — — — — -carbinol-amin  
   556.  
 — — — — -carbonsäuren  
   570, **571**.  
 — — — — -chlorid 555.  
 — — — — -chinoxalinium-  
   chlorid 958.  
 — — — — -chlorcarbamidin  
   **102**, 105.  
 — — — — -chlormethan **555**,  
   583, 598.
- Tri-phenyl-crotolacton :  
   606.  
 — — — -cyanurat 107.  
 — — — -cyanurtriamid  
   108.  
 — — — -cyclopentadien  
   16.  
 — — — -dihydroglyoxalin  
   252, **798**.  
 — — — -dimethyl-cyclo-  
   pentadien 16.  
 — — — — -pentamethy-  
   len 14.  
 Triphenylen 664.  
 Tri-phenyl-essigsäure  
   555, **583**.  
 — — — -furfuran 711.  
 — — — -glyoxalin 796.  
 — — — -glutarsre 604.  
 — — — -guanidin 104, **106**,  
   108.  
 — — — -harnstoff 101.  
 — — — -hydranthracen  
   677.  
 — — — -hydranthranol  
   677.  
 — — — -inden 617.  
 — — — -isocyanurat 107.  
 — — — -isomelamin 109.  
 — — — -jodmethan 555.  
 — — — -kyanidin 796,  
   972.  
 — — — -melamin 108.  
 — — — -methan 26, **552**.  
 — — — — -azobenzol **557**,  
   577.  
 — — — — -methan-carbon-  
   säure 569.  
 — — — — -hydrazoben-  
   zol 557.  
 — — — — -kalium 553,  
   583.  
 — — — — -methyl 555, 556,  
   557, 577, **599**.  
 — — — — -methyl-aethan  
   **596**, 598.  
 — — — — -methylaethyl-  
   keton 582.  
 — — — — -amin 556.  
 — — — — -azid 556.  
 — — — — -cyclopenta-  
   dien 16.  
 — — — — -hydrazin 556.  
 — — — — -pentamethy-  
   len 14.  
 — — — — -peroxyd 556,  
   **598**.  
 — — — — -sulfosre 555.  
 — — — — -phenylnitromethan  
   599.



- Tri-phenylnitrosomethan** 599.  
 — -phenylolmethan 565.  
 — -phenyl-osotriazol 590, 812.  
 — — -oxazol 804.  
 — — -oxazonon 803.  
 — — -oxyaethanon 596.  
 — — -pararosanilin 564.  
 — — -phosphat 190.  
 — — -phosphin 169.  
 — — — -oxyd 169.  
 — — -phosphit 190.  
 — — -phosphorbetaïn 708.  
 — — -propan' 596.  
 — — -propiofenon 602.  
 — — -propionsre 597.  
 — — -pseudothioharnstoff 105.  
 — — -pyrazol 771.  
 — — -pyridazin 943.  
 — — -pyridin 852.  
 — — -rosanilin 94, **564**.  
 — — -semicarbazid 160.  
 — — -siliciumchlorid 170.  
 — — -silicol 170.  
 — — -stibin 170.  
 — — — -sulfid 170.  
 — — -sulfophosphat 190.  
 — — -tetrahydroglyoxalin 798.  
 — — -tetrahydropyrazin 956.  
 — — -tetrazoliumhydroxyd 285.  
 — — -thioharnstoff 104.  
 — — -triazol 819.  
 — — -tri-brompyrazolin 776.  
 — — — -cyan 796.  
 — — -vinylalkohol 596.  
 — -propylbenzol 43.  
 — -pyrrol 723.  
 — -resorcin 212.  
**Triscyclotrimethylenbenzol** 664.  
**Trisdiketohydrinden** 621.  
**Tri-thio-acetylkyanidin** 972.  
 — — -aldehyde 934.  
 — — -benzaldehyd 251.  
 — — -kohlensäureaethylenester 764.  
 — — -methylen 934.  
 — — -phloroglucin 219.  
 — — -vanillin 315.  
**Tri-thio-zimmtaldehyd** 399.  
 — -toluolsulfonamid 174.  
 — -tolylamin 94.  
 — -tolylcarbinol 555.  
 — -tolylelessigsäure 583.  
*Trixis pipitzahuac* 227.  
**Tropacocain** 913.  
**Tropaeolin** 203.  
*Tropaeolum majus* 279, 688.  
**Tropan** 911.  
**Tropasre** **366**, 409, 910.  
**Tropeïne** 910.  
**Tropidin** **912**, 914.  
**Tropigenin** 911.  
**Tropilen** 912.  
**Tropiliden** **23**, 912.  
 — -carbonsre **24**, 451, 914, 913.  
**Tropin** 6, 24, 910, **911**, 913.  
**Tropin-carbonsre** 911, **913**.  
 — -on 867, **911**, 914.  
 — -säure 732, **911**.  
**Truxen** 615, **619**.  
**Truxilline** 913.  
**Truxillsäuren** 13, 403, 405, 421, 913.  
**Truxon** 404.  
**Tryptophan** 748.  
**Tuberosenblütenöl** 294.  
**Türkischrotfärberei** 683.  
**Tyrosin** 307, **368**.  
*Ulex europaeus* 907.  
**Ulexin** 907.  
**Umbelliferon** 316, 331, **413**.  
 — -carbonsäure 422.  
**Umbellsäure** 413.  
*Umbellularia California* 492.  
**Umbellulon** 492.  
**Uramidobenzoësre** 300.  
**Uramil** 949.  
**Urazile** 948.  
**Urazin** 822.  
**Urazole** 818, 821.  
**Ureide der phenylirten Harnstoffe** 102.  
**Ureïne** 798.  
**Urethanophenylacetonitril** 366.  
**U s è b e's Grün** 707.  
**Usninsäure** 214, **695**.  
**Usnonsäure** 695.  
**Uvinsäure** 714.  
**Uvitinsäure** 43, 58, **349**.  
**Uvitoninsäure** 860.  
**Valerohydrochinon** 318.  
**Valerolactam, δ-** 864.  
**Valerophenon** 261.  
**Valeryl-acetophenon** 362.  
 — -campher 515.  
**Valeryl-tetrahydrobenzoësäure** 458.  
**Validol** 478.  
*Vanilla planifolia* 315.  
**Vanillin** **315**, 328, 395, 399, 412.  
 — -säure 328.  
**Vanillylalkohol** 312.  
*Varec* 713.  
**Veratrin** 922.  
**Veratrol** 188, **209**.  
*Veratrum sabadilla* 328, 922.  
**Veratrumsäure** **328**, 922.  
**Verbenaöl** 470.  
**Verküpfung** 679.  
**Vestrylamin** 493.  
**Vesuvin** 146.  
**Vicianin** 691.  
**Victoria-blau** 548.  
 — -orange 195.  
**Vidalschwarz** 942.  
**Vierwertigkeit des Sauerstoffs** 835.  
**Vinaconsäure** 9.  
**Violanilin** 561.  
**Violanthren** 686.  
**Violein** 576.  
**Vinyl-alkoholbenzoësre** 416.  
 — -anisol 393.  
 — -benzoësäure 402.  
 — -benzol 52, **389**.  
 — -brenzcatechin 395.  
 — -brenzcatechinmethylenaether 395.  
 — -chinolin 875.  
 — -diaceton-amin 867.  
 — — -alkamin 867.  
 — -guajacol 395.  
 — -idenoxanilid 799.  
 — -naphtalin 630, 648.  
 — -phenol 393.  
 — -phenylelessigsre 402.  
 — -pyridin 852.  
 — -stilben 893.  
 — -toluol 391.  
 — -trimethylen 7.  
**Vulpinsäure** 607, **609**, 695.  
**Wacholderbeeröl** 495.  
*Waldmeister* 411.  
**Wasserblau** 564.  
**Wau** 839.  
**Welter's Bitter** 194.

- Wiesenheu* 454.  
 Wintergrünöl 320.  
 Wismuth, basisch-gallussaures 331.  
 Wismuthtriphenyl 170.  
 Wollschwarz 637.  
*Wolfsmose* 609.  
 Wurster's Blau 230.  
 Wurster's Rot 230.  
**Xanthen** 541, 839, **840**.  
 Xanthion 841.  
 Xantho-chelidonsre 836.  
 — -chinsäure 882.  
 — -gallol 217.  
 Xanthogenanilid 103.  
 Xanthone 548, 570, 839, **841**.  
 Xanthoxalanil 732.  
 Xanthoxim 841.  
 Xanthydrol 840.  
 Xenylamin 531.  
 Xylenole 186, 535.  
 Xylidendimalonsretetra-aethylester 387.  
 Xylidine 88.  
 Xylidinsäure 349.  
 Xyliton 443.  
 Xylochinolaethylaether 310.  
 Xylochinon 43, **224**.  
 Xylochinondioxim 229.  
 Xylohydrochinon 310.  
 Xylole 52, 56, 58.  
 Xylolsulfosrn 174.  
 Xylorcine **213**, 214.  
 Xyloylbenzoësäure 551.  
 Xylaldehyd 445.  
 Xylylen-alkohol 334.  
 — -ammoniumbromid 335.  
 — -bromid 624.  
 — -cyanid 352, 625, 651.  
 — -diamine 117, **335**, 945.  
 — -dichlordimalonsäure 387.  
 — -ditriaethylphosphoniumbromid 335.  
 — -imin 335.  
 — -oxyd 334.  
 — -pentamethylen-diamin 979.  
 — -sulfhydrat 334.  
 — -sulfid 334.  
 — -sulfon 335.  
 — -tetrabromid 336.  
 Xylylen-tetrachlorid 336.  
 Xylyl-essigsäure 517.  
 — -glyoxylsäure 376.  
 — -hydroxylamin **80**, 310.  
 — -säure 264, **269**.  
 — -säurenitril 279.  
**Zimmt-aldehyd** 249, 386, 398, **399**, 612, 790.  
 — — -cyanhydrin 419.  
 — -aldoxim 889.  
 — -alkohol 236, 388, **398**.  
 — -carbonsäure **418**, 626.  
 — -esterdibromid 371.  
 — -öl 399.  
 — -säure 13, 249, 370, 371, **403**, 582, 676.  
 — -säurebenzylester 236.  
 — -säuredibromid **372**, 403.  
 — -sredichlorid **372**, 403.  
 — -säurephenylester 191, **585**.  
 Zingiberen 525.  
 Zinn-diphenylchlorid 170.  
 — -tetraphenyl 170.  
 Zweikernchinone 535, 642.  
 Zwillingskerne 20.





